CHEMISCH WEEKBLAD
REGISTER OVER DE JAARGANGEN
1 TOT EN MET 30
1903·1933

Noot website redactie:
De scan van het document
bevat in het begin enkele
blanco pagina's

CHEMISCH WEEKBLAD

ORGAAN DER NEDERLANDSCHE CHEMISCHE VEREENIGING
EN DER VEREENIGING VAN DE NEDERLANDSCHE
CHEMISCHE INDUSTRIE

REGISTER

OVER DE JAARGANGEN
1 TOT EN MET 30
1903 1933

VOOR DE NED. CHEM. VEREENIG1NG UITGEGEVEN DOOR B. CENTEN·S
UITGEVERS MAATSCHAPPIJ N V, O.Z. VOORBURGWAL IJ5, AMSTERDAM·C.

VOORWOORD

De Redactie van het Chemisch Weekblad prijst zich gelukkig hierbij aan de lezers van dit blad een verzamelregister over de eerste 30 jaargangen ter beschikkmç te kunnen stellen. Reeds lang had de behoefte aan een dergelijk register. zonder hetwelk de talrijke belangrijke artikelen en overzichten, die in den loop der jaren in ons Weekblad verschenen, moeilijk toegankelijk waren geworden, zich doen gevoelen. Zij heeft het dan ook zeer toegejuicht. toen het AIgemeen Bestuur der Nederlandsche Chemische Vereeniging gelden voor deze uitgave beschikbaar stelde en het bijzonder op prijs gesteld. dat Dr. P. A. Meerbul'g te Bussum zich belangeloos bereid verklaarde, dit Register samen te stellen. Aan Dr. Meerburg zij voor de bekwame wijze, waarop hij van de door hem aanvaarde taak heeft gekweten, hier de dank der Redactie gebracht.

Het verschijnen van dit Register beteekent naar de meening van de Redactie een niet te schatten verhooging van de waarde van het Chemisch Weckblad.

Leiden. December 1937.

De Redactie van het Chemisch Weekblad.

REGISTER DER SCHRIJVERS EN VOORDRAGERS.

Aberson (J. H.), De theorieën der alkoholischc gisting.!, 133, 149, 161.

—— De oplosslnq v. h. stikstofvraagstuk voor d. landbouw en d. industrie, 3, 471.

——, Oplossen v. zink uit messing in welwater. 32.

Adriani (J. H.). Zie Groshans (G.).

Adriani (W.), Een woord aan de nagedachtenis v. Prof. Franchimont. 16, 980.

— — . Theorieën der reactiesnelheid, 18,579.613.

——. Zie Fillippo (J. D.).

Aken (J. van), Suikerkalk als kolloïdaal systeem. 27, 89.

Albers (0.), Over de eigenschappen v. cacaoboter in verband met het aantoonen v. vreemde vetten in chocolade. 25, 165. 235.

Alewijn (W. F.), Het zuiveren v. met metalen verontreinigd kwik. (Lab, meded.). 30, 687.

Alphen (J. van), Bereidiug v. aoutzuur-qlucosamine. 26, 602,

Ethervorming en estervorming (ether anhydried ⇄ ester). 27, 43.

— — Additieproducten bij indirecte substitutie. 28, 302.

De producten, verkregen door inwerking v. zoutzure hydrazine op benzoïnen. 30, 149.

Amons (W. J. Th.), Methode ter bep. v. kalium en natrium in mengsels hunner chloriden. 28, 650.

—— Methode ter bep. v. h. tingehalte v. blik. 28, 650,

Andcl (J. A. van den), Eenige opmerkingen omtrent de cischen voor het analysten-examen in theorie en praktijk. 29, 373, 417.

Änema (P.), Het ontvlammen v. glimmend hout in zuurstofstikstofmengsels. (Lab. meded.). 10, 1056. 1057.

—— en Deventer (eh. M" van), Een vraagstuk v. gasanalyse. 5, 65. 363.

Arkel (A. E. van), Eenige opmerkingen over de bep. v. kristalstructuren volgens de methode Dcbije en Scherrer, 22, 248.

Berekening v. d. kookpunten v. organische halogeenverbindingen in verband met ceniqe nieuwere chemische theorieë». 23, 199.

Afscheiding v. metalen en hoog smeltende verbindingen uit de gasphase. 23, 519.

Afscheiding *v,* metalen uit de gasphase. 24, 90.

Arkel (A. E. van), MolecuulmodelIen v. enkele eenvoudige verbindingen. 24, 551.
Rekristallisatie: bij metalen. 26, 54.
Bouwen eigenschappen v. kristallen. 26, 62.
De leer der chemische complexen in aansluiting met de opvattingen v. Kessel. 28, 202,
Hydraatvorming. 28, 679.
Kookpunten *v*, organische verbindingen in verband met hun molecuulstructuur. 29, 610.
De beteekenis *v*, dipolen voor de physische eigenschappen v. organische verbindingen. 30, 363.
Zie Kruyt (H. R.).
en Boer (J. H. de), De chemische binding als electrostatiscb verschijnsel. I—XV. 26, 66. 114. 146. 182.210. 282, 326. 386. 402. 450. 478. 490. 530, 554.
Aronstein (L.), Zwavelauurbereidinq. 1, 1027.
Over een methode om kleine hoeveelheden witte phosporus naast groote hoeveelh. phosphorsesquisulfuur aan te toonen. 3, 283. 493; 183.
Arrhenius (Svante), Die physikalische Chemie in der Serumtherapie. 1, 569.
——— Aus der Sturm- und Drangzeit der Löstnqsthcorien. 584.
Aten (A. H. W.), Het verkrijgen v. zwavelzuur v. bekende normaliteit door middel v. soortelijk-gewichtsbepaling. 3, 523.
Een eenvoudig toestel voor de clectrolyttsche bereiding v. natriumbypocbloriet. 14, 398.
De electrochemische industrie. 17, 433. 441, 450. 461. 482. 493. 508.
De bep. v. h. geleidend vermogen *v*, electrolyten met behulp v. een wisselstroom-galvanometer (Lab. meded.}. 18, 51.
Ëlertrolvtischc oxydatie. 18,65. 83, 140, 171. 271, 287.
Electra-osmose. 18, 690.
Electrolytische reductie. 19,
Electrische vcrwarminqsapparate» in het laboratorium. 22, 174.
Het gedrag v. ionen in waterige oplossing. 22, 255.
Het werk van Svante Arrhenius. 25, 98.
Electro-osmotische waterreiniging. 211, 646.
Ëlectrischc eigenschappen der moleculen. 27, 98, 235.
Boerlage (L.) en Cannegieter (D.), Het gebruik v. trioden bij electrochcmische metingen. 26, 426.

Baars (J. K.), Bacter-ieelc omzettingen. 29, 538.
Baat (W. C. de), Het quaternaire stelsel: Zilvernitraat, ammoniumnitraat, bariumnitraat en water bij 30° C. 15, 463.

Baat (W. C. de), Prof. Or. F. A. H. Schreiriemakers. 18 Sept. 1901-18 Sept. 1926. 23, 426.
— — . Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Backer (H. J.), Methoden tot omzetting v. wisselstroom in gelijkstroom. 7, 299.
De veiligheidslamp v. Sir Humphry Davy. 9, 902.
Physische kenmerken voor de structuur v. organische verbindingen. 10, 431.
A. P. N. Franchimont. 1874—2 Mei-1914. 11, 382.
De eerste Hollandsche beetwortelsuikerfabriek (1811-1814). 11, 940.
Over de structuur v. d. aminozuren. 12, 943.
Molecuulgewichtsbepalingen v. eeniqe **plantaardige oliën. 12,** 1034.
Het verband tusschen de belangrijkste physische en chemische constanten v. oliën en vetten. 13, 954. 981.
De nieuwe tariefwet. 21, 319.
Optische splitsing **v. eenvoudige asymmetrische verbindingen.** 22, 250.
Asymmetrische koolstofverbindingen v. eenvoudige samenstelling. 630.
Het congres der "Gesellschaft Deutscher **Naturforscher** und Aerzte" te Hamburg. 25, 585.
Sulfo- en seleninecarbonzuren. 27, 43.
Eenvoudige radiaire koolstofverbindingen. 29, 276.
Gevulde moleculen. 29, 277. 666.
Stabiliteit v. d. thiabutaanrinq **in spirocyclisch verband. 30,** 362. 396.
Zie Fillippo (J. O.).
— — en Jorissen (W. P.). Leidsche index v. tijdschriften. 7, 439; 8, 214.
Baert (C. G.), Emulsies. 87.
Bak (A.), Zie KolthoH (I. M.).
Bake (H. L. A. van den Wall), Bezoek 's Rijks Munt. 5,
Bakema (F. W.), De Nederlandsche superfosfaat-industrie. 25, 458.
Baker (H. Brereton), Water as a catalyst. 20, 293.
Bakhuyzen (W. H. van de Sande), **De** waterstofionen-concentratie eencr **waterige oplossing v. een** amphctecr **electrolyt. 41.**
Bakker (C.), Het **quantitatief** aantoonen **van benzine in terpentijn.** 10, 420.
Dr. **G. L. Voerman en het Rijksbureau voor onderzoek v. han**delswaren. 25, 689.
Zie Voerman (G. L.).
en Steenhauer (A. J.), De waterbep. in levensmiddelen. 19, 285.406.

Baljet (H.), Het aan toon cn bepalen v. vergiften langs biologischen weg. 21, 570.
Bancroft (W.O.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 357.
Baren (J. van), De chemische industrie mineralen-rijkdom v, **d.** Nederlandschen bodem. 16, 254.
— — . In memoriam Dr. G. H. Leopold. 28, 618.
Barendrecht (H. P.), Practische alcoholometrie. 12, 736.
——, Elecrr.sche **storing bij het wegen** v. **glazen apparaten. (Lab.** meded.). 16, 509.
Barqer (G.), De chemische opleiding in Nederland en Engeland. 25, 362.
Barkhuysen (F. H. C.). Zie Waterman (H. 1.).
Barnette (R. M.), Geeretsen (F. C.), Hissink (O. J.) en Spek (J. van der), De colorimetrische bep. v. d. zuurgraad v. d. grond. 21, 145.
Baskervîl1e [Ch.), **Geverifieerde en niet-geverifieerde elementen. 2,** 741.753.
Baucke (H.), Een en ander over keuring v. materialen. 7, 465.
— — . W. P. Jorissen als "technisch chemicus". 18, 603.
Becking (L. G. M. Baas), Over zoutbereiding zout-biologie. 29, 98.
Beek (F. van). Zie Waard (S. de).
Beer (H.), De beteekenis der stalproef voor de beoordeeling der melk. 11, 550.
Belinfantc (A. H.), Onderzoek over het doeven v. benzine-lucht-**explosies met tetrachloorkoolstof. 28, 2.**
— — . Zie Jorissen (W. P.).
Bernmelen (J. M. van), R. Zsigmondy. ZUl' Ërkcnncntss der Kolloïde. 3,209.
Leblanc en Dizé. 3, 633. 133.
Het leven **en de werken v. H. W. Bakhuis Roozeboom in zijnen** Leidsehen tijd. 249.
De kiezelzuren van Tsohermak. **5, 567.**
Bijdrage tot het onderzoek van de eigenschappen der hydrogels **bij hare ontwatering. 6, 63.**
De samenstelling v. d. vulkanische uit Java. 6, 199.254.
De verschillende wijzen v. verweering der silikaatgesteenten in aardkorst. 6, 947.
De kaolienvorming. 7, 326.
. Over plasticiteit der kleigronden. 7, 793.
Bendien (W. M.), Bereiding v. een zuivere goudsol. (Lab. meded.). 23, 168.
Berg (W. van den), **Een en ander over** d. **bouw der** atoomkernen. 20,54.
Bergen (L. A. van), Over stremsel **en stremmen. 20, 479.**

Bergen (L. A. vau}, Over de cohaesie in de kunstzfjdenvezel als **functie van haar laagsgewijzen opbouw. 30, 55.**

Berger (G.), De quantitatieve verhouding tusschen het algemeen en het wisselend effect in de gesubstitueerde benzolkern. 24, 60.

——, De maatschappelijke positie v. d. natuurwetenschappelijk **gevormden en de hervorming v. h. hooger onderwijs. 28, 395.**

Bergh (V. H. van den), Rondblik in de grootste petroleumraffinaderij der wereld in Curaçao. 29, 767.

Bergius (F.), Hol: und Koh)e. chemische und wirtschaftliche Betrachtungen. 25, 565.

Berk (J.) en Hermans (P. H.), Over de inwerking v. salpeterigzuur **op aliphatische primaire aminen en het bestaan v. aIiphatische** diazoverbindingen. 22, 270.

Berkhoff (G.), Bibliographie Dr. P. J. Montagne. 21, 589.

Berkhout (J. D.), De artillerie-inrichtingen aan de Hembrug. 10, 546.

Berkmans (V. S. F.), De tegenwoordige stand v. h. gistingsprobleem. 21,38.

Bernsen (Th. H.), De samenwerking tusschen werktuigkundig ingenieur en chemisch ingenieur in het chemisch bedrijf. 27, 57I.

Berntrop (J. C.), Bijdrage tot het opsporen v. kleine hoeveelheden arsenik. 1, 832.

Over de quantitatieve bep. v. h. arsenicumgehalte v. arsentcumspiegels. 3, 315.

Het bepalen v. -h. **gehalte aan arsenicum** *in* **behangselpapier.** 18, 299.

Bers (G. H. C. van), Eene methode ter bep. v. ammoniakstikstof met formaldehyde. 14, 968.

——, Zie Kleermaeker (K. J. B. de).

——, Zie Vürtheim (A.).

Bertram (S. H.), Over een nieuwe methode ter bepaling v. glycerine. 10, 237.

Analyse der hoogere vetzuren. I.

De quentitaticve **bep. der in water onoplosbare hoogere verzadigde vetzuren in vetten en vetzuren. 24, 226, 320.**

Een nieuwe immersie-vloeistof. (Lab. meded.). 25, 24.

Sesamine **der onverzeepbare** bestanddeclen **der sesamolie.** 26,73.

Cis- **en** trans-Isomerie **v. oliezuren. 26, 215.**

—— **en Meurs (W. A. van), Eenvoudig apparaat voor het warm** filtreeren v. verzadigde oplossingen. (Lab. meded.). 27, 7.

Bos (H. G.) en Verhagen (F.), Quantitatieve bep. v. cocosvet-**en botertoevoeging in margarine. 20, 610.**

Steur (J. P. K. van der) en Verhagen (F.), Vereenvoudiging **der** cocos-boter-bep. **in margarine. 22, 519.**

Beumée-NieuwJand (N.), Agglutinatie v. celsuspensies. 27, 658.

Beute (A. E.) en Keuning (K. J.), Chemische excursie v. Groningsche studenten naar Bohemen (2—13 Juni 1930). 27, 453.
Beutler (W. C.), Reductasetijd en bacteriëncijfer. 27, 147.
Beijerlnck (M. W.), Het voorkomen v. urcase bij bocqere planten. 13, 443.
——, Bereiding v. ryrosine voor de ryrosine-reacrle. 16, 1494.
——, Pasteur en de ultramicrobiologie. 19, 525.
Birkeland (Kr.) en Eyde (S.), Noorsche salpeterindustrie. 3, 253.
Birnie (S.), 'Nerking v. lijnverdeeld ijzer op water. 4, 291.
——, Dr. Gustav Jacob Wilhelm Bremer. 7, 28.
——, Een vraag. 12. 614.
Blaauw (A. H.), De radioactiviteit van het meertje v. Rockanje. 15, 361.
——, Hörbiqer's Glacial-cosmogonie. en de theorieën omtrent het ontstaan v. steenkool. 28, 155.
Bladergroen (W.), Nieuwere onderzoekingen over het element fluoor. 27, 2.
——, Over de chemie v. h. moederkoorn. 28, 303.
——, Over de PH van het bloed. 30, 526.
Blanken (P. L.), De bep. v. vanadium in staal volgens de potentic-metrische titratie-methode v. Thanheiser en Dickens. 29, 263.
Een vergelijkend onderzoek over enkele bepalinqsmethoden op het gebied der gelegeerde staalsoorten. 29, 384.
. De zwavelbep. in gietijzer en staal. 30, 90. 597.
Blanksrna (J. J.), Over intramoleculaire atoomverschuiving bij de kalismelting. 5, 93.
Bereiding del' oxymethyl-(oxyethyl) cyaannitrobenaolen. 5, 789.
Over ccnîçe derivaten van het 2.3,4,trinitroanisol. 6, 85,
Wederkeerige substitutie v. oxyalkylgroepen in de benzolkern. 6, 313.
Acetyleering met azjjnzuurarrhydride en zwavelzuur. 6, 717.
De nitroderivaten v, h. 3.5.dibroomtoluol. 6, 728.
Inwerking v. natriumdisulfide op kerngesubstitueerde p-nitro-toluolen. 6, 899.
Over de constitutie v. h. oxymethylfurfurol. 6. 1047.
Over het stelsel pherrylhydraaine-water. 7, 417.
Over het piperonylldeendiacetaat. 7, 713.
Over de dinitro-p-xvlolen. 7, 727.
Meteorengelei. 9, 177.
Inwerking v. natriumhydroxyde op 5.methylfurfurol. 9, 186.
Over de constitutie v. h. methoxy-dirritrobeuzonitri]. 9, 436.
Inwerking v. natriummethylaat op trinitroveratrol. 9, 440.
Bereiding v. halogeenderivaten v. benzaldehyd. 9, 862.
Over het stelsel acetonphenylhydrazon-water. 9, 924.
Nitroderivaten v, 2.6.dibroomtoJuol. 9, 968.

Blanksma (J. J.), Bestanddeelen v. Lycoperdon Bovista L. 10, 96.
Derivaten v. p.xylol. 10, 136.
Over het identificeeren **v. aethylalcohol en methylalcohol.** 11, 26.
Over enkele halogeen-nitroderivaten v. h. benzoëzuur. 1 59.
Bereiding v. tribroomkrcsorcine. **3.5.6.tribroom.2.4.dioxy.l.me-**thylbenzoI. 11, 185.
Steenkool als brandstof omstreeks 1600. 28, 210, 314.
en Ekenetein (W. Alberda-van), Bijdrage tot de kennis der suikers. 5, 777.
Zie Cohen (E.).
Zie Ekenstein (W. Alberda van).
Zie Giltay (A.).
Bleesing (E.), Vetzuurbep. in kleizeep. 16, 224.
Bloemen (A.), Het begrip ..derivaat". 23, 586.
——, Synthetische looistoffen. 26, 34.
Blomberg (C.), Over complexe ionisaties. 11, 458.
Eigenschappen v. enkele calcium- en maqncsiumzouten **en de toepassing ervan op de quantitatieve scheiding beider metalen.** 11, 1002.
Complexe en basische loodzouten. Oorzaak v. h. **oplossen v.** loodsulfaat in ammoniumacetaat. 11, 1030.
Complexe ionisaties **IV. De aanname der "dubbele complexen" toegepast op zouten v. koper, zilver, cadmium, bismuth, ijzer, o.a. ter weerlegging v. Kahlenbergs bezwaren tegen de ionen-**theorie. 12, 242.
De theorie der ionisatie in positieve en negatieve complexe ionen. 13, 1307, 14, 46.
, Het vriespunt v. melk in Indië. 27,502.
Blumberger (J. S. Petrus), Theorieën over de koolzuurassimilatie. 22, 425.
De ontleding der diazoverbindingen onder invloed v. koper. 22,599.
Het mechanisme der koppelingsreactie. 23, 106.
Halochromie der triphenylmethaanderivaten. **23, 534.**
Constitutie der azokleurstoffen. 24, 2, 42.
De solvatochromie der ketenen. 454.
De azochromofoor. 25, 282, 315; 28, 190; 29, 454; 30, 538.
——, Lichtechtheid bij azokleurstoffen. 28, 310.
Boeke (H. E.), Het ontstaan der mineralen. 5, 711.
Boeke (J.), Eenige herinneringen. 18, 607.
Boer (J. H. de), Een kleurreactie op zirkonium en op Huoor. 21, 404.
Het aantoonen **van** ortho-. **pyro- en metaphosphaat naast** elkaar, ook bij aanwezigheid v. natriumfluoride. 21, 561.
De theorie der chemische binding. 25, 187.
Adsorptie aan zoutlaagjes. 26, 55; 27, 38.

Boer (J. H. de), Stabiliteit *v.* enkelvoudige en complexe verbindingen. 26, 514.
Eigenschappen en toepassingen v. **dunne** zoutlaaqjes. **29, 13.**
Ionisatie v. **geadsorbeerde atomen. 29, 34.**
Adsorptie en lichtadsorptie. 29, 621.
Sintering en zwelling van Huocrcalcium. **30, 78.**
Adsorptie- en lichtabsorptieverschijnselen bij dunne zoutlaagjes. 30, 212.
Lichtabsorptie en gelatineering v. gelatine. 30, 222.
Absorptiespectra en chemische binding. 30, 774.
Zie Arkel (A. E. van).
Boer (H. W. de), Het gedrag der diastatische fermenten in honig bij verhitting. 27, 646.
Kristallisatie v. honig en het verhitten v. gekristalliseerden honig. 28, 682.
Het verband tusschen de chemische samenstelling en de botanische herkomst v. **in Nederland gewonnen honig. 30,**
en Kniphorst (L. C. E.), Thixotropie v. heidehonig. 29, 526.
en Wertheim (E. D.), De beteekcnis der reactie *v.* Fiche bij het onderzoek v. honig. 29, 254.
Boeseken (J.), Mededeeling over het schatten *v,* tiende deelen v. schaaldeelen, 3, 328.
De allotrope phosphor-modificaties. 4, 200.
Bijdrage tot de kennis der katalytische verschijnselen. Vergelijking v. d. werking v. H_2SO_4 (resp. SO_3) en $AlCl_3$. De ontleding v. chloraal. 7, 121.
Een wijziging der phenylhydrazinereactie. 7,
Katalytische verschijnselen. 8, 555.
Arnold Eredenk Holleman. 9, 232.
De configuratie der monosneehadden. **10, 279.**
S. Hoogewerff. 10, 648.
Arnold Frederik Holleman (21 act. 1893—21 act. 1918). 15, 1296.
De beteekenis **v. h. boorzuur** *v,* **h. aceton kennis** v. **d. configuratie v. een** aantal organische **verbindingen en** v. d. **bewegingstoestand moleculen in ruimte. 19, 207.**
De chemische onderzoekingen v. S. Hoogewerff. 24, 427.
De dislocatic-theorie **ter verklaring** v. katalytische verschijnselen. 25, 135.
3de coriseil de chimic Solvay. 25, 286.
De beteekenis v. **h. boorzuur voor vaststelling v.** d. samen**stelling de configuratie** v. **organische verbindingen. 29,223.**
De spiranen. **29, 767.**
Inleiding over de cellulose uit een orqanisch-chemisch oogpunt. 30, 20.

Boeseken (J.) en Waterman (H.l.), Eenige opmerkingen naar aanleiding v. d. giftige eigenschappen v. d. methylalkohol. 9, 694.
Boerlage (L.). Zie Aten (A. H. W.).
Bogtstra (J. F.), Over de vorming v. incrustatie uit oplossingen. 28, 651.
Böhm (C. R.), De vooruitgang op het gebied v. h. gasgloeilicht. 3,667.
— —, Over de qualiteit v. thoriumpraeparaten uit d. handel. 3, 694.
Boldingh (G. Hondius), Chemische industrie in Nederland, 16, 242; 17,96.
Boldingh (W. Hondius), Ëlectrtsche afscheiding v, *stoE* en nevels uit gassen. 19, 43.
Bömer (A.), De tegenwoordige stand v. h. vraagstuk *v,* h. onderzoek *v,* vetten. 29, 643.
Boot (J. C.), De suikerindustrie op Java. 3, 135.
Bornwater (J. Th.), Een vereenvoudigde methode voor de bep. v. salpeterzuur in nitraten. (Lab. meded.). 3, 30.
— — **Analysten in Rijksdienst, hunne salarieering en hoe hierin verbetering aan te brengen. 16, 536.**
— — Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Bos (H. G.), De disperso-electriciteît. 25, 66, 259.
— — Zie Bertram (S. H.).
Bos (H. P. M. van der Horn van den), Het Genootschap "Concordia et Libertate" te Amsterdam (1748-1806),4,579.
— — **Adriaan** Paets **van** Troostwijk. **1.**
——, P. J. Kasteleijn (1746-1794).11,7.
Bos (J. L. M, van der Horn van den), Quautitatieve scheiding *v,* **barium. strontium en calcium. 5.**
Qualitatieve **scheiding v. barium, strontium en calcium. 9,** 1002; 10, 665.
Eene kaliumbepaling volgens de cobaltnitrietmethode. 10, 182.
Een en ander over de geschiedenis der lichtgasEabrikage. 15,29.
De praecipitatie **v.** saccharose **uit uitgeputte melasse. 16,** 141.
De katalytische oxydatie v. naphtalinedamp tot phtaelzuuranhydride. 20, 574.
Synthetische benzine en het omzetten van vette oliën in koolwaterstofoliën. **22, 74.**
Bosch (W.). Zie Kolthoff (1. M.).
Bosz (J. E. Q.) en Ïterson (F. K. van), Dr. M. GreshoEf. 7, 231.
Bourgognion (J. W. Mcuser), **Agressiviteit en metaalaantasting in** de waterleidingtechniek. 24, 162.
Braak (H. R,), Winning, bereiding en eigenschappen *v,* guttapercha. 27, 567.
Over de toepassing v. moderne gistingstheorieën op de bacterieele **vorming v. trimethyleenglycol uit glycerine. 28, 647.**

Brackmann (K.). Zie Duin re. F. van).
Brandis (G. A. Brender à), Jan Rutten. 20, 509.
——. **Eenige nieuwere onderzoekingen omtrent cokes. 24, 139.**
—_.., Het Hooqewerff-Ionds. 24, 434.
Brandsma (W, F.), Evenwichten en reactiesnelheden. 19, 318.
———. IJzer en staal. 28, 106.
Brauw (R. de), Nieuwe laboratoriumoven met gasverwarming. (Lab. meded.). 13, 1183.
Bredée (H. L.), De kolloïdchemie v. h. viscose-spinproces. 30, 51.
——. **Viscositeit als functie** v. **deeltjes-grootte** en sol-concentratie bij .hooqpolvmere stoffen. 30, 223.
Bredig (G.), Erinnerungen an mein **Amsterdamer Studienjahr** 1894/95. 24, 479.
Breen (A. G.), Anormale boter. 2, 445.
Brcukeleveen (M. van), Reactie v. Beilstein. (Lab. meded.). 20,112.
——, Over theobrominebepaling. 24, 206.
Bridgman (P. W.), Phenomena polymorphism under **high** pressnee. 26. 279.
Brieger (W,), Verdere bijdragen tot de levensgeschiedenis v. Johann Rudolph Glauber. 15, 984.
Brinkman (R.), De oppervlaktespanning v. water. 26, 127.
Bruggencate (A, ten), Rijksvoorlichtingsdienst ten beb. v. d, vezelhandel en de vezelnijverheld. 25, 385.
Bruiris **(H. R.), Onderzoekingen in het gebied v. lage concentraties.** 18, 536.
De grenswet voor het geleidingsvermogen en de diffusie v. sterke electrolyten. 22, 248.
Groottebep. v. Iyophile deeltjes en hun electrische dubbellaag. 27, 451.
Bruyn (B. R. de), Eenige opmerkingen over het mechanisme der reactie, waardoor v-oxyzuren **in** lactonen **overgaan. 2, 557.**
Bruyn (C. A. Lohry van Troostenhurg de), Oude en nieuwe methoden **voor** ontrattinq en desinsectie v. **schepen. 20, 662.**
——, **Het kraken** v. teerolie **en petroleum bij hooge temperatuur.** 23, 242.
Bruijning (P. F.), Een eenvoudige en onbreekbare vacuum-exsiccator. (Lab. meded.). 12, 773.
Buchner (E. H.), Iets over de kritische temperatuur v. **oplossingen in** vloeibaar **koolzuur. 691.**
Een mineraal, dat de ontlading v. een **electroscoop vertraagt.** 3, 325.
Het radiumgehalte v. enkele soorten modder. 10,
De achtste groep v. h. periodiek systeem. 12, 336.
De radioactiviteit modder v. Rockanje. 15,
Het atoom v. Bohr in de organische chemie. 16, 521. 596.
Isotopen. 20, 314.

Buchner (E. H.), Scheikunde op de British Association te Liverpool. 20,
De reeks v. Hofmeister en haar omkeering. 24, 247.
Een waarschuwing. 558.
Unimoleculaire lagen. 25, 681.
Vermeende kataphorese. 26, 590.
Deeltjesgrootte ten opzichte v. membranen. 27, 449.
De osmotische druk, in het bijzonder v. kolJoïdale oplossingen. 27, 643.
Kiezeldioxyde en water, **adsorptie of hydraatvorming? 28,** 590.
Lyotrope getallen. 30, 86.
Bunschoten (E.), Vulcanisatie zonder zwavel volgens Ostromyslenski. 15, 257.
Burck (J. W.), Opium en morphine. 27, 675.
Burg (B. van der), Over de berekening *v,* d. droogrest in 13, 1332.
——, Methode ter bep. v. h. emulsietype. 28, 251.
—— en Koppejan (C. A.), Over d. invloed v. enkele kolloïden op de chloortitratie volgens Volhard. 21, 66, 167.
Burgers (W. G.), Rekristallisatie v. aluminium-éénkristallen. 26, 246.
Rëntgenspectroskopisch onderzoek bij **organische** verbindingen. 27, 119.
Röntgenografisch structuur-onderzoek v. **organische verbin**dingen. 27, 635.
Burgh (A. J. P. van der), De inwerking v. kalk op kiezelzuur in verband met de verharding *v,* Portland-cement. 29, 616.
Buijtendijk (F. J. J.), Utrafiltratie. 7,
Bijl (A. B.). Zie Fol (J. C.).
Bijl (A.) en Heiningen (J. van), Para- en ortho-waterstof. 28, 359.
Bijl (A. J.) en Kolkmeijer (N. H.), De kristalstructuur van tin. 15, 1077, 1264.
Bijlcrt (A. van), Bijdrage tot het onderzoek v. zand in tropische gronden. 3,
——, **Over zuivering van het afvalwater der** stroocartonfabrieken. 6, 44.
Bijlsma (U. G.), De toelaatbaarheid v. kleurstoffen in voedingsmiddelen. 21, 304.
Bijvoet (J. M.), Uitkomsten v. h. Röntgen-onderzoek voor kristal-. molecuul- **en** atoombouw. **24, 514.**
Over eeniqe **moeilijkheden bij de quantitatieve bep. v. h. vermogen der atomen, opvallende Röntgen-straling te verstrooien. 24, 574.**
Berekening v. knstalstructuren **door Fourier-analyse. 25, 2.**
Inleiding over het Röntgen-onderzoek. 25, 562.
Onze kennis v. **d. bouw v. kristallen. 26, 158.**

Bijvoet (J. M.), Grondslagen en uitkomsten v. h. onderzoek v. **kristallen en geadsorbeerde gaslaagjes** met Röntqen- en electronenqolven. 27, 166.
De bouw v. gasmoleculen en kristallen bezien met behulp v. Röntgen- en electronenstralen. **27, 675.**
Berekening v. gasevenwichten uit spectroscopische gegevens. 28, 26.
Prof. Dr. A. Smits. 4 Oct. 1906-4 Oct. 1931. 28, 555.
De kristalstructuur der dihalogeniden. 30, 479.
Het principe *v*. Le Chatelier. 30, 742.
Zie Verweel (H. J.).
en Verweel (H. J.), Over het bepalen der onderlinge atoom- **afstanden in gasmoleculcn met behulp v. Röntgen- en** kathodenstralen. 27, 648.
— — en — —, **Het warmtetheorema v. Nernst. 29, 210.**

Calmette (M. A.), L'oeuvrc **de** Pasteur. **son influence sur Jes** procès de la civilisation. 19, 538.
Cannegieter (O.), Bep. v. overgangspunten met behulp *v*, een thermokoppel. 24, 350.
— — . Zie Aten (A. H. W.).
Carrière (J. F.), Oppervlakte. en grensvlakeigenschappen v. zeep-oplossingen. 20, 206, 256: 23, 118.
Het aantoonen *v*. lijnolie in sojaolie. 23, 274; 442: 26, 575.
Onderlinge afwijkingen bij ruwe soja-oliën v. verschillende herkomst. 25, 630.
De fluorescentie v. oliën en vetten. 25, 632.
Methode ter bep. *v*, h. emulsietype. 26, 413. 470.
Eenige vier-vloeistof-evenwichten. 26, 570.
De invloed v. onoplosbare poeders op het emulsietype. **27,** 638.
Cats (A.). Zie Reinders (W.).
Centen (O. R) en Crans (P. J. van), Naschrift. 25, 375.
Charante (J. Moll van), Over de synthese *v*, salicylzuur. 4, 324.
——, **De werking v. h. menschelijk organisme op sommige** geneesmiddelen. 10, 826.
— — en Montagne (P. J.), Werking *v*, aceton op natriumphenylcarbonaat. 7, 166.
Chatelier (H. Ie), L'oeuvre de J. Willard Gibbs. 23, 406.
Ciaassen (A.), Hoogvacuumpompen. 21, 368.
Claassen (A. F.), Anodische oxydatie *v*, aluminium. 28, 630.
Claude (G.), Vloeibare gassen. 603.
Clay (J.), De bouw v. h. atoom. 13, 1078.
Clceff (G. Doycr van), Een vonnis: na voldoend onderzoek? 3, 33.
Vorming v. salpeterigzuur en **salpeterzuur uit lucht. (Lab.** meded.). 8, 612.

Cleeff (G. Doyer van). Catalogus der bibliotheek. bijeengebracht door de historische commissie en geplaatst in het van ft Hoff. laboratorium te Utrecht. 16, 1382.
Clercq (G. de), De piis votis. 13,
Techniek en universiteit. 13, 1034.
Techniek en wetenschap. 15, 1530.
Het veevoeder. systeem Prof. van Calcar. 16, 226. 314.
De socialisatie der chemische industrie. 17, 17.
Het Taylorstelsel in de chemische industrie. 17, 172.
Arbeidsinspectie. 17, 246; 18, 301: 19, 294.
Destillatie v. kolen bij lage temperatuur. 18, 18.
De arbeidswet 1919. 18, 123.
Centraal verslag der arbeidsinspectie over 1921. 20, 545.
Het centraal verslag der arbeidsinspectie over 1923. 22, 92.
De arbeidsinspectie in 1924. 23, 454.
De arbeidsinspectie in 1925. 33.
Clous (W. Th.) Zwavelwaterstoftccstcl. (Lab. meded.). 5, 889.
De inwerking v. koolzuurhoudend water op ijzer. (Lab. meded.). 8, 10.
Cluwcn (W. Meyer). De bereiding v. vloeibaren ammoniak voor ijsmachines in de gasfabriek te Arnhem. 14, 162.
Cocherer (D. H.). Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Coffey (S.), The mercuration of aromatic compounds and lts hearing on substitution in the benzene nucleus. 23, 194.
Cohen (E.), Chemiatrtsche wanbegrippen. 1, 65.
Allotropieën. 1, 481.
Bijdrage tot de biografie v. Robert Mayer 2,
Een physisch-chemische caricatuur. 2, 97.
Feminisme: en exacte wetenschap. 2, 349.
De tinpest in Nederland. 2,
Een brief v. Bcrzelius. 2, 763.
Het onderwijs in de chemie aan Onze !i.B.S. 2, 805: 3, 529. 543.
Osmose en osmotische druk. 3, 290.
Chemisch-historische aanteekeningen. 3, 341: 787: 6, 8, 87: 11, 870: 16, 168: 20, 573: 21, 490: 22, 319: 24, 592: 25, 337: 28, 403, 502: 30, 191.
Chem. bist. aant. I. Faraday. 3,
Chemie en physica ten tijde v. Rembrandt. 91.
Chem. bist. aant. 11. Wie heeft de verbranding v. een horlogeveer in zuurstofqas het eerst uitgevoerd? 787.
Hartog Jacob Hamburger. 5, 399.
Ohem. hist. aant. 111. Bijdrage tot de geschiedenis der uitvinding *v*, d. luchtballon. 6, 439.
Een nieuwe besmettelijke ziekte *v*, h. tin: de forceer-ziekte. 6, 625.

Cohen (E.), Bevreemdiog? 6, 938.
De "Tables annuelles physico-chimiques", 7, 61: 8, 752.
Een kwarteeuw **moderne chemie. 7, 893.**
Thermodynamica **der normaalelementen. 8, 1.**
De berekening v. clectromotorfschc **krachten uit warmte-effecten. 51.**
Cher». lust. aant. **IV. Wie heeft de verbranding v.** een **horloge veer in** z.unrstofqas **het eerst uitgevoerd? 8, 87.**
Honderd jaren in de moleculaire wereld (1811-·1911).8,421.
Non sed scholae docemus. **10, *Si!.***
Chem. hist, aant. V. Van 't Hoff's bezoek aan het slagveld v. Sédan (1870).11,870.
Een wetenschappelijk tijdschrift v. d. Ned. Chem. Ver. 14, 406.
Quo vadimus? 438.
Studiereizen. 657.
Chem. hist. aant. VI. Uit het leven *v,* joseph Black. 16, 168.
Qua vadimus? 16, 1309.
Photographie of karikatuur? 18, 199.
Van Boerhaave **tot Kamelingh** Onnes, **Een blad ter herden**king v. d. llden November 1882. 19, 469.
Louis Pasteur (1822-1922).19,502.
De uitreiking der Bakhuis Rooaeboom-medaille **aan Gustav** T'ammann. 20, 289.
Chem. hist. aant. **VII.** Pasreur's **echec in** het .vlnstitut". **20,** 573.
Vijftig jaren uit de geschiedenis eener **theorie. 21,** 482.
Ghem. hist. aant. VIII. Uit het leven v. joseph Achille Le Bel. 21, 490.
Chem. hist. aant. IX. Honderd jaren Benzol. 22, 319.
Het benzolfeest te Londen. 22, 362.
Zeventig jaren uit **het leven** v. Pieter v. **Romburgh. De man.** 23, 22.
What next? 23, 429.
Afdrukken v. indrukken uit het land v. **Benjamin** Franklin. n -+- lste hoofdstuk. 23, 489: 266, 290, 342, 358.
Van 't Hoff's portret in het Hofmann-Haus. 24, 284.
Tinpest en museumziekte in Nederland. 24, 402.
Ou'allons nous faire? 24, 446.
Chem. hist. aant. X. 592.
Chem. hist. aant. XI. Niet-uitgesproken rede ter gelegenheid v. h. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. (1903-1928). 25, 337.
Chem. hist. aant. **XII.** Teyler's **museum te Haarlem en de beteekenis v. geschiedkundige verzamelingen voor natuurwetenschap en industrie. 28, 403,**

Cohen (E.), Chem. hist. aant. XIII. Faraday's onderzoekingen over den tafeldans. 28, 502.
Chem. hist. aant. XIV. Wien danken wij de „Zweefmethode" ter bep. der dichtheid v. vaste stoffen' 30, 191.
Hugo Rudolph Kruyt. 1908-1933. 30,
De uitreiking der Bakhuis Rooaeboom-medaille **aan Percy** WiJliams Bridgman. 30, 463.
Openbare brief aan de Faculteit der Wis- **en Natuurkunde** v. d. **Gemeentelijke Universiteit te Amsterdam. 30, 635, 764.**
—— en Blanksma (J. J.), Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn. 1, 971.
—— en Goldschmidt (E.), De enantiotropie v. h. tin. 1, 437.
en Helderman (W. D.), De mctastahiliteit **der metalen langs** galvanischen **weg gevormd. 11, 83.**
en ——, **Thermodynamica der normaalelementen. 11, 740.**
en Inouyc (Katsuji), De metastabiJiteit onzer metaalwereld. 6, 881.
en ——, Bijdrage tot de kennis der zinkamalgamen. 6, 921.
en ——, Het gedrag v. **d. witten** phcsphorus **bij lage temperaturen. 7, 277.**
en ———. Een vermeende allotropie v. h. lood. 7, 454.
en Kröner (J. F.), De allotropie v. h. tellurium. 7, 57.
en Kruyt (H. R.), Thermodynamica der normaalelementen. 7, 69.
en ——, **Een** verbeterde **vorm v. h.** kadmiumncrmaalelement. 7, 171.
en Moesveld (A. L. Th.}, Een allotrope modificatie v. bismuth. 10, 656.
en Olie (J.), Over de allotropieën v. d. phosphorus. 5, 221.
en ——, De dynamische allotropie v. d. phosphor. 6, 821.
en Strengers {Th.}, **Een reactiekamer voor** thermochemisch onderzoek. 2, 251.
en ——, **De dynamische opvatting van een omkeerbare** reactie. 5, 719.
Cohen (L.), De halogeenbep. volgens ter Meulen-Heslinga. (Lab. .meded.}. 23, 232.
Cohen (N. H.), Vet uit dadapzaad (van Erythrina Hypaphorus). 6,777.
Cohen (R.), Vergelijking v. **d. doorlaatbaarheid voor water en waterdamp** v. **verschillende verpakkingsmaterialen. 28, 159.**
Cohen (S. S.), Over het ontstaan v. een bezinksel bij gebruik v. **smeerolie. 16, 21.**
Cohen (W.O.), Enkele beschouwingen aangaande den osmotischen druk v. kolIoïdale oplossingen. 11, 585.
Photochemische reductie v. c-diketonen. **13, *590.***
De photochemische reductie v. benzophenon met melkzuur. 13, 596.

Cohen (W. D.), Photochemische reductiesnelheid v. vet-aromatische ketonen. 13, 902.
Kleizeep-analyse, 16, 144.
Wijziging v. J. Rutten's toestel tot regeling v. d. druk bij destillatie onder verminderden druk. (Lab. meded.}. 23, 340.
Enkele organische insecticiden: 27, 262.
Iets over polyenen **en hun verband tot eenige plantaardige** pigmenten. 28, 709.
Zie Verkade (P. E.).
Cohen-c-dc Meester (W. A. T.), Catalogus der bibliotheek. bijeen-**gebracht door de** 'historische **commissie en geplaatst in het** van 't Holf-laboratorium te Utrecht. 29, 493.
. Bibliografie H. R. Kruyt. 30,451.
Coops (G. H.), Het [i-iso-appelzuur. 1, 535.
De bep. v. **humuszuren in den grond. 4, 315.**
De formules der aluminiumzouten en der daarmede overeen-**komende verbindingen** v. **andere metalen. 7, 345.**
. De formules der aluminiumzouten. 7, 107],
Coops **(J.), Een fractioneerkolom voor** vacuumdesti.llatie. **(Lab.** meded.}. 24, 462.
Corver (H.), Is het practisch werken bij de natuurkunde op de H.B.S. onuitvoerbaar? 23, 178.
Costa **(E. Mendes da), Quantitatieve analyse** v. aluminiumleqeerin-**gen, in het** bijzonder v. duralunun. **19, 249.**
Coster (0.), Hafnium, een nieuw element. **20, 122.**
— —, Quantitatieve **en** qualitatieve **analyse met behulp** v. Röntqe»-stralen. 21, 59.
Couvée (W. J.), De koelmachine zonder toezicht en zonder motor. (Lab. meded.). 23, 252.
——, **Temperatuurcorrectie bij maatanalyse. 23, 550.**
Cramer (J. N. S.), Bep. v. rietsuiker in gecondenseerde melk. 26, 57.
De suikertitratie met Ierrtcvaankalium. **27, 42.**
Het ijken v. thermometers. 28, 199.
Natriumthiosulfaat als ijkstof in de thermometrie. 28, 316.
Cranc **(E. J.), Report of the** committee **on nomenclature in** Inorqan!c chemistry, Washington meeting 1926. 23, 486.
Crans (P. J. van). Zie Drijfhout (H.).
Cromrnelin **(C. A.), Over proeven, die het bewijs v. h. bestaan der** moleculen hebben geleverd. 12, 714.
Over d. suprageleidenden **toestand v. metalen. 16, 640.**
Het belang v. natuurkundige onderzoekingen bij zeer lage temperaturen. 18, 483, 499, 515.
Cuvelicr (B. V. J. C.), Microchemische kaliumbep. 29, 272.

Daalen (C. K. van), De bep. v. **humuszuren in den grond, volgens** de methode v. Dr. Tacke. 3, 611.

Dagneaux (E. L. Krugers), De indoltiter v. Gernsbach. 28, 66.
Dam (L. van), Een nieuwe micromethode ter bep. v. in water opge-
lost zuurstol. 30, 364.
Dam (W. van), Over het gebruik v. mangaanverb. als meststof.
4, 391.
, Over **binding v. melkzuur door caseïne. 7, 1013.**
— —, **De invloed v. d. temperatuur op d. physischen toestand v. h.**
melkvet. 9, 982.
— — en Donk (A. D.), Evenwichten in het stelsel zilverjodide. ka-
liumjodide en water. 8, 846.
Dantuma (R. S. D.), Lakken en lakonderzoek. 27, 95.
Debije (P. de), Over ionen en hun activiteit). 20, 562.
Deerns (W. M.), Bep. v. boorzuur in garnalen. 19, 397. 480.
— —, **Titratie v. phosphorzuur en boorzuur naast elkander volgens**
de citraatmethode. 25, 268.
— —. Zie Liebert (F.).
Defize (J. C. L.), Over het aantooncn v. suiker met de Molisch-
Udranszkysche reactie. (Lab. meded.}. 22, 467.
Dekhuyzen (M. C.), De bepaling v. h. vriespunt v. melk, 10, 985;
11. 201.
Beschrijving v. **d. kryoskoop, benevens cenige vriespuntbe-**
palingen v. eenzelfde monster **volle melk bij verschillende**
onderkoeling. 11, 126.
Nog eens: de correctie v. ongeveer *1/66 bij* vriespuntsbepa-
Hngen v. verdunde waterige oplossingen bij 1^0 onderkoeling.
12, 24.
Dekker (J.), Looistoffen. 1 719.
— —'. Looistofscheikunde in de laatste 20 jaar. 24, 358.
Dekker (P.), Vorming van een uitdampresidu in xylol. 20, 575.
— —. Zwavelbep. **in** qevulcanlseerde **rubber. 23, 369.**
"— —. Zie Ro.ssem (A. van).
Deladrier (E.), Over de bepaling van het Huoor. 1, 324.
Delépine (M')J Revision of inorganic chemica] nomenclature. **23, 86.**
— —. Réunion des 6 et 7 Octobre 1925. 23, 96.
Dengg (R. A.), Over het bakkend vermogen v. vaste brandstoffen.
22, J3.
Derksen **(J. C.),** Vcrband **tusschen zwelling en Röntgen-spectrum**
bij de zwelling in water. 28. 415.
— —, **Verandering v. h. Röntgenspectrum bij het geJatineeren v.**
gelatine en zetmeelsolen. 30, 89.
Derx (H. G.), Over sterische structuurformules v. chemische stoffen
in het algemeen. 19, 189.
— — en Hermans (P. H.), In zake Lely's benzol-theorie. 20, 145.
Deschiens (M.), Lettré de Paris. 20, 66. 111,244.348.431.441.526.
533. 578; 21, 5. 51. 130. 177, 257. 259. 286. 375, 418. 524. 553;
22, 94. 100. 221. 347. 382; 23, 269. 400.

Deschiens (M.), Le troisièrne .rconqrès de chimie tndustrtelle". **21,** 5.
Deuss (J. J. B.), Over het coffeïne-gehalte v. Java-thee. 12, 938.
Over het gehalte aan steeltjes in Java-thee en het proeven v. thee. 13, 66.
Onderzoekingen over thee. 13, 692.
Oxydeerende Fermenten in de thee. 20, 253.
Overzicht der chemische en chemisch-technische onderzoekingen aan het proefstation voor thee ten beh. der theecultuur in Ned.cIndié. 25, 393.
Deventer (eh. M. van), Over het vrije jodium in gejodeerde loog. 2, 135.
Over de verklaring v. cl. inwerkinq v. sterk zwavelzuur op metalen. 2, 137.
Over de inwerking v. sterk zwuvela. op koper. 3, 515.
Over de z.g. passiviteit v. aluminium r.o.v. salpeterzuur. 4,69.
Over den stollingsdruk bij Moissans bereiding v. diamant. 211, 353.
Geamalgameerd aluminium. 625.
Over de uitzetting v. gesmolten gietijzer bij de stolling. 4, 709.
Over geamalgameerd zink. 5, 356.
Iets wat in de chemie veel te weinig gedaan wordt. 7, 35.
Over de zelfveredeling met een semi-isolator in betrekking tot concentratiecellen. 8, 468; 9, 973.
Over polarisatie door onmacht. **10,** 369.
Lichtgas zonder kooloxyd. 10,
De storende invloed v. lucht bij waarnemingen over de concentratiecel. **10,** 472.
Over de uitdrukking asymmetrisch koelstofatoom. **10,** 1046.
Over galvanische veredeling v. metalen met alcohoL 13, 173.
Over galvanische veredeling v. metalen in waterige oplossing. 13,472.
De verhouding in edelheid v. aluminium t.o.v. zink. 13, 475.
Een herleefde lout. 16, 386.
Beginselen der chemie en atoomleer. **18,** 665.
Een laat-komende verbetering. 20, 331. 514.
Max Speter over Lavoisier en Jean Rey. 21. 129, 24, 234.
Comelis Drebbel. Over de ontploffing v. salpeter. 21, 405, 467.
Een misverstand. **21** 471.
Wie heeft de optische inactiviteit van gesmolten kwarts ontdekt. 21, 552. 559.
Waarom geeft zeewater zoet ijs? 22, 282, 412, 475, 23, 515. 587.
Hoeveel water blijft vloeibaar bij het bevriezen eener verdunde oplossing? 22, 284.
Afleiden en verklaren. 23, 515.

Deventer (eh. M. van), Carl Scheele's synthese v. **cyaankalium.** 25, lOl.
——. **Hoe Dr. J. J. van Laar een ideaal verwezenlijkte. 27, 422.**
——. Zie Anema (P).
en Lummel (H. van), Aluminium en de spanningsreeks. 771, 5, 359.
en —— 1. Over galvanische zelfveredeling v. **metalen. 349.**
en ——, **Galvanische veredeling** v. **metalen. 147.**
en —— **Over de der galvanische veredeling. 7, 154.**
Dewald (R. H.), Vragen aan de H.H. Pieters en Koopman naar **aanleiding v. hun artikel: "Het toevoegen** *v,* **alcohol aan** benzine of benzol". 30, 547.
Diekmann (J. J.), Over het drogen v. kleine hoeveelheden alcohol. (Lab. merled.}. 23, 169.
Dingemans (H. H.). Zie Nieuwenburg (C. j. *van).*
Dingemans (J. J. J.), Het aantoonen v. **benzoëzuur in jams, vruchten-**sappen en margarine. (Lab. meded.}. 27, 640.
Het onderzoek v. vanillesuiker. 27. 694.
Het aantoonen v. **waterglas in** waschmiddelen. **28, 229, 277.**
Het aantoonen **naast elkaar v.** vcrsche-. **koelhuis-, en** water-glas-eieren. 28, 350.
Resultaten van **een onderzoek** v. **eieren. 29, 138.**
Kleurreactie op glycerine en suikers in 29,
Colorrmetrtsche **bep. v. glycerine in glycerinezeep. 29, 696.**
. Vruchtenazijn. gistingsazijn. essenceazijn. 30, 345, 781.
Dingemans (P.). Zie Nieuwenburg (C. j. *van).*
Dippel (C. J.), Inrichting van een thermostatenbatterij voor opklim-**mende** rempcraturen **beneden** kamertemperatuur **5°_20° C).** 30, 193.
——, **Gelatine en het verschijnsel** v. gelatmeeren. **30. 267.**
Dobbenburgh (W. J. D,), Anhydreeren met behulp v. azijnzuur-anhydnde en ijsazijn. 23, 588.
Dokkum (T.), Het methaan-evenwicht. 28, 658.
Dolk (H.), Onderzoek der gasstofwisseling bij planten. 26, 368.
Donath **(W. P.), De isoleering v.** h, anti-berl-bcri-vitarnine. **25, 155.**
Het anti-neuritisch **vitaminegehalte** v. **gekookte melk. 28, 647.**
——, jodium en krop. 29, 159.
——. Zie jansen (B. **e.** P.).
—— **en Koolhaas (D. R.), Is ragi een** ebornvum? **28, 647.**
Donk (A. D.), Over alkalisulfostibiaten. 5, 529, 629.
Ecnige in stelsel natnumsulfostibiaat, **natrium-**thiosulfaat en **water. 767.**
Over gekristalliseerd zwavelzuur: H_2SO_4 **. 956.**
Eenige bep. in het stelsel: loodsulfaat. zwavelzuur en venter **bij verschillende temperaturen. 13, 92.**

Donk (A.D.). Over „verleden, heden en toekomst" der Ned. Chern. Ver. 25, 329.
— —. Zie Dam (W. van).
Donnan (F. G.). The phase rule of Gibbs in industry. 23, 422.
——, Happy days with Ernst Cohen. 24, 530.
Doorernaris (L. F.) en Krculen (O. J. W.), Een nieuwe methode ter bep. v. h. gehalte aan vluchtige bestanddcelen bij brandstoffen, **waarvoor tengevolge** v. **h. uitslingeren v. deeltjes, de gewone methode niet kan worden toegepast. 24, 562.**
Dormaal' (J. M. M.), Over de electrolytische antimoonbepaling. 4,55.
Dorp (E. C. van). Zie Dorp (G. C. A. van).
Dorp (G. C.. A. van), Evenwichten in het stelsel zwavelzuur, ammoniak en water bij 30° C. 8, 269.
Opmerkingen over het octrooigemachtigdenreglemcnL 9, 516.
Opmerkingen naar aanleiding v. **"Englands** Handelskrieq **und** chemische Industrie von Prof. Or. A. L. Hessc (Berlin) und Prof. Dr. H. Grossman (Berlin)". 13. 142.
De toekomst *v,* d. Ned. chemische industrie. 16, 265.
Cacaoboter. 29, 77.
Te werkstelling v. **chemici aan onderzoekingen** v. algemeen belang. 30, 532.
Zie Schreinemakers (F. A. H.).
en Dorp (E. C. van), De octrooiwet. 9, 632.
en Rodenburg (J), Over looistofbepaling. 6, 993, 7, 219.
en — —, Zwavelcadmium **"oplosbaar" in (oliehoudende)** benzine. (Lab. meded.). 6, 1038.
Dorp (W. A. van), Eenige herinneringen aan R. W. Bunsen. 10, 600.
Dorsman (J.), Schoonmaken v. buizen. (Lab. meded.). 17, 132.
Drielsma (B,), Grepen uit de toxicologie. 29, 621.
Driessen (Cl. G.), Het chemisch onderzoek v. gaskolen. 18, 260.
'— —. Graplusche **stookwaardebep. v. vaste brandstoffen. 19, 466.**
——, **VIe congres** v. industrieele **chemie. 475.**
Driessen (F.), Electrtschc analyse. 6, 140,
Driessen (L. A,), Ostwald's kleurenleer. 19, 192.
Driessen (P. A.), Iets over de inwerking *v,* **koperzouten op azokleurstoffen, welke op vezels** ontwikkeld **worden. 16, 628.**
Druce J. G. F.), Thc dlscovery of Eka- & Dvi-manqariese. 23, 318.
— — —, **Recent** werk **on** Dvi-manqanese. **a reply to** thc **criticisms of** Prandtl and of W. & Idn Noddack. 23, 197.
——. **Further contributions to** the **chemistry of** dv.-mangnnese (Rhenium). 29, 57.
Druten (A. van), De formaldehydereactie, zooals die bij het onderzoek v. levensmiddelen 'wordt toegepast. 28, 283.
Het aantooncri v. **kleine hoeveelheden** hexamethyleentetramille **in de conserveervloeistof** v. vischccnserven. **29, 501.**
Zie Raalte (A, van),

Dubsky (J. V.), Ueber mehrkernige Metallammoniake. 8, 198.
Zur Konstitution der komplexen Metallsalzc der Fcttsäuren, 9,562.
Ucbcr die Vnlcnzisomcnc. 16, 984.
Die ersten Entwickdungsjahre der organischen Macro- und Microelementaranalyse. 16, 1482.
Over waterstofperoxyde als verze:epingsmiddeI. 17,220.
Jubileum Ned. Chcm. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 360.
Die Entwickelung der organischen Microclementaranalyse. 28,46.
— — en Rabas (A), Selbsttätige Filtricrapparate. 25, 293.
Duifer (G). Zie Nieuwenburg re J. *van).*
Duin (C. F. van), Over wolfram- en siliciumbcp. in wolframstaal. 14, 169.
Iets over de vergiftige werking der moderne brisante nitrospringstoffen. 16, 202.
Titratie en particelc reductie v. nitroverbindingen met titaanchloruur. 16, 1111.
Eenige onderzoekingen over 2.3.4.6-tetranitroverbindingen. 17, 220.
Een aanteekening over de alkalibep. als sulfaat, speciaal in de alkalizouten v. organiscbe zuren. (Lab. meded.}. 17.283.
Heterogene katalyse en adsorptie. 18, 219.
Sterische hindering bij esrerificnric en vcrzecpinq. 18, 715.
Het principe der geïnduceerde afwisselende polariteit in orqauische verbindingen. 22, 146.
P. van Romburgh, Zijn wetenschappelijk werk. 23, 39.
De meting v. reactiesnelheden in de organische chemie. 25. 202.
— — en Brackmann (K.), Het „\vaarom" del' moderne brisante nitrospringstoffen. 16, 501.
Dunstan (A. B.), The hypochlorite process. 21, 193.
—— en Pilkcthley (R), Recent dcvclopmcnt in the art of cracking. 22, 198.
Dussen (A. A. van der), De branderijen in Holland tot het begin der negentiende eeuw. 28, 462.
Duyster (M.), Opsporing v. bloed bij misdaad, de identificatie en de individualiteit v. h. bloed. 28, 652.
Duyvis (F. Donker), De ordening v. literatuurgegevens. 17, 189.
Dccimalisatie v. h. Chemisch Weekblad. 18, 142.
Ned. vereeniging voor documentatie en registratuur. 18, 666.
Iets over technlsch-wetenschappeltjke voorlichting. 20, 195.
Tentoonstelling voor Fabricks- en kantooradministratie. 20, 628.
De wetenschappelijke eigendom en de financieele belooninq v. wetenschappelijken arbeid. 21, 206.

Duyvis (P. Donker), Chemie en documentatie. 25, 365.
Dijk (J. A. van), Mees (R. T. A.) en Waterman (H.I.), De toekomst der hooge-druk-harding voor olie- en margarine-industrie. 28, 319.
Dijksterhuis (E. J.), Van Bocrhnave tot Kamerlingh Onnes. 19, 569.

Ebbinge (H.), Ëeniqe onderzoekingen over doorzichtige verpakkingsmaterialen. 29. 167.
Eck (J. J. van), Over het gedrag der peroxydase in koemelk bij verhitting. 8, 691.
——, Over het gebruik v. seignettezout bij de zuurstofbepaJing in water. 10, 455.
Eek (P. N. van), Lichtverschijnselen. waargenomen bij cenige: aIqeleiden v. salicylzuur. 4, 539.
——, Een gevoelige reactie op chromaten. 12, 6.
Edel (L. P.), Kolornlructioneeropzet. (Lab. meded}. 21, 287.
Eekhout (P. C. van), De methode v, Uglow en Schapico ter bep. v. h. coffeïne-gehalte in thee. 27, 189.
Eggink (B. G.), Bepaling v. h. chloorgehalte v. melk. 8, 904.
Ehrenfest (P.), De ligging der electrenenbenen binnen het atoom en het periodiek systeem der elementen. 16. 1037.
Isotopen. 18, 132.
Erlcrs (H.), De toepassing der reactie op aluminium v. Kolthoff in de plantenmicrochemie. 24,
Ekensteln (W. Alberda van) en Blanksrna (J. J.), De suiker uit kikvorschcicrcn. 407.
en —— Over de minusrotatie der mannose. 4, 511.
en ——, Bijdrage tot de kennis der suikers. 4, 743.
en ——, Over het β-oxy-δ-methylfurfurol als oorzaak van ccniqe kleurreacties der hcxoscn. 6, 217.
en —— Over de gekristalliseerde I-ribose. 6, 373.
en ——, Over de vorming v. laevulincauur uit hexoscn. 7, 387.
en —— Over de Liehcrmann'sche ciwitreactie. 8. 313.
en —— Omzetting v. l-arabinose in I-ribose. 10, 213.
en —— Over d-rfbose. la, 664.
en —— Over de pentose der nucleïnezuren. d-ribose. 1 182.
en ——, Over l-lyxose. 11. 189.
en ——, Over gekristalliseerde I-mannose. 11, 902.
——, Zie Blanksrna (J. J.).
Elema (B.), Het rendement der aardappelmeelfabrieken. 25. 498.
De glaselectrode en hare toepassing voor de bep. v. d. waterstofionenconcentratie. 28, 223. 234.
Pyocyanme. een natuurlijke "redox" indicator, als reversibel oxydatie-reductie systeem, waarin een organisch radicaal gevormd kan werden. 28, 514.

Elema (B.), Verbeterde methode ter bep. v. d. waterstofionencon-
centratie met voorbeelden v. toepassing. 29, 638.
Elion (E.), Die labrikmässige Herstellung von Reinhefe und die
Hefereinzucht in der Entwîckelungsgeschichte der Brauerei.
29, 470.
en Elion (L), Over de beteekenis v. d. zuurgraad voor de
broodbereiding. 28, 103.
Elion **(H.),** Pasreur's **initiatief tot de fabricage v. zuivere gist. 19.**
524.
Elion (L.), Biosynthese v. eenige ketenalcoholen. 23, 230.
Een en ander over de biochemie **v. d. broodbereiding. 27, 95,**
210.
Zie Elion (E.).
Elsbach (E. B.). Zie Waterman (H.I.).
Eisen (G.), Het actiniumvraagstuk. 25, 517; 28, 342. 486, 714.
Was het systeem v. Mendelejew reeds voor 1896 bekend? 27,
378.
Scholastiek. 29, 22.
Chemie-onderwijs op de H.B.S. 29, 100.
Het bepalen v. d. grootte v. deeltjes in verfstoffen. 29, 120.
Het Raman-effect. 29, 183. 194, 298.
Moderne quantenmechanika en het benzolprobleem. 30, 310,
322.
Emmerie (A.), Een quantitatieve micro-koperbep. **met** urebiline. **27**,
552.
Enklaar (C. J.), Nieuwe toepassingen v. d. hydreeringsmethode v.
Sabatier **en** Scnderens. **4, 322.**
Over de aetherischc olie der hyacinthen. 7, 1.
Over de synthese van een aliphatisch terpeen. 9, 68.
Over de acthertsche olie v. d. katjes v. d. Gagel {Myrica
Gale L.). 9, 219.
Een en ander over de synthese v. een onverzadigde kool-
waterstof. 10, 60.
Over 1.3.5-heptatrieen en aanverwante stoffen. 10, 187.
De onderzoekingen v. C. D. Harnes **over** het ozoon en **zijn**
inwerking op orqanische **verbindingen. 14, 638.**
De reactie v. Vv'agner-Saytzeff bij mesityloxyde. 15, 188.
Over oxydaties **v.** allo-ocimeen. eetmeen **en** myrceen. **21, 101.**
Over het phenylaceetaldehvde. 23, 174.
Over het allo-ocimeen. **23, 175.**
Over een eenvoudige chemische analyse v. caoutchouc. 23,
209.
Over een **nieuwe reactie op** euqenol. **24, 115.**
Enklaar (J. E.), Opmerkingen over de voordracht v. Cohen (Ernst).
over **het onderwijs aan onze H.B.S. 3, 21.**
— —, De beteekenis **v. d. grootheid "tijd" in de 431.**

Enklaar (J. E.), Een storende werking v. d. gas-electrode bij de bepaling v. d. concentratie der waterstofionen door electrische meting. 7, 733.

De dissociatieconstante v. h. oxaalzuur. 8, 375. 443.

De neutralisatie-curve v. h. oxaalzuur. 8, 487.

De dissociatie-constante K., v. h. zwavelzuur en het oxaalzuur. 8,

De neutralisatie-curve v. h. zwavelzuur, 9, 28.

Willem Stortenbeker. In memoriam. 13, 1116.

Evers (M. W. E.), Eenige opmerkingen over de arnmoniakhep. in water. 27, 475.

Eyde (S.). Zie Birkeland (Kr.).

Eijdman (F. H.), Over de plaatsbepaling 'v. absorptiestrepen y. gekleurde oplossingen. 7, 659, 979.

Over absorptiespectra. Opteekenen v. absorptiespectra. 8, 123.

Het herkennen v. eenige kuipverfstoffen met behulp v, d. spectroscoop. 8, 333.

Eijk (C. van), Industrieele vergiften. 2,

— —, Het onderzoek naar de aanwezigheid v, witten phosphorus in lucifers, 3, 367. 623.

Eijkman (C.), De beteekenis der vitaminen voor de voeding v. d. mensch. 15, 767.

Eykman (J. F.), Over eeniqe gehydreerde cyclische koolwaterstoffen. 1, 7.

Over een apparaat ter bep. v. molekulairgewichten door kookpuntsverhooging. 1, 47.

Over de kondensatie van acetophenen met malenester. 1, 349.

.Over de synthese v. aromatische vetzuren met laktonen. 1,421.

Over de inwerking van zinkchloride op zuuresters van phcnolen. 2, 59, 79.

Over synthese v, aromatisch gesubstitueerde homobarnsteenzuren met behulp v. parakonzuur. 2, 229.

Iets over de pèroxyden v. zink en cadmium. 2, 259.

Refractometrische onderzoekingen. 3, 653, 685, 701: 6, 699: 8, 651.

Over het gedrag der carboxylgroep bij de hydreeringsmethode v. Sabatier en Senderens. 19lo

Over synthese v. aromatisch gesubstitueerde zuren. 4, 727.

, Over synthese van eenige aromatische zuren. 5, 655.

Ezendam (J. A.), Methode ter bep. v, h. gehalte aan cacaodoppen in cacaopoeder en chocolade. 21, 307, 537.

Feen (F. van der), Het bereiden v. l!l 0 noplossingen. {Lab.meded.}. 12, 1021.

Feen (F. van der), De bep. v. h. moleculairgewicht v. eiwit. 13,410.
——, De osmotische druk v. kolloïdaal ijzeroxydhydraat. 13, 453.
Feenstra (R.), Valentiebepeinzing. 2, 193.
Feigl (F.), Die Auswertung v. Kemplex- und Katalysenreaktionen in der analytischen Chemie. 26, 599: 27, 111.
Felkers (P. F.), Ferrichloride als indicator bij de titratie v. kaliurn-ferrocyanide met behulp v. zinksulfaat. 27, 209.
Fellenberg, (Th. von), Vorkornmen und Bedeutung des Jods in der Natur. 30, 250.
Eerman **(P.), Onderzoek v. verschillende zetmeelstropen in verband met het** suiker- **en** stroopbesluit. **21. 539.**
Fichtcr (F.), Elektrochemische Oxydation und Peroxyde. 23, 302.
Piekendey **(E.), Over een plantaardige gom het** vruchtvleesch **van** olicpalmvruchren. 20, 178.
Figée (Th.). Zie Schreincmakers (F. A. H.).
Filippo (H.), Snel-electro-analyse. 6, 226.
De quadrantcnelectrometer **als galvanometer bij** radio-actief onderzoek. 7, 216.
Bep. v. d. samenstelling v. arqon-stikstofmenqsels. 26, 567.
Zie Hamburger (L.).
Zie Jorissen (W. P.).
Zie Meerburg (P. A.).
Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Filippo (J. O.), Vriespunt v. melk. **11,** 204.
Onderzoek v, karnemelk. 13, 1352.
. Watergehalte v. gebuild tarwebrood. 922.
——, Onderzoek en beoordeeling v. karnemelkspap. 16, 41.
——, **Bep.** v. saccharose **en** v. zeemeelstroop. **25, 676.**
—— en Adriani (W.), Aschbep. in wittebrood. 12, 570.
en ——, Chloorbep. in keukenzouthoudende voedingsmiddelen. 12, 703. 805.
en ——, **Omzettingen bij het** veressehen **v.** keukenzouthou-**dende voedingsmiddelen; een** tusschen **koolstof en** keu-kenzout. 13, 405.
en Backer (H. J.), De bepaling der organische stof in drink-water. 12, 73, 150.
Fischer (F.), Die Gewinnung der Urteere und ihre Llmwandlunp in Motorbetriebstoffe. 20, 390.
Fischer (J. C. H.), De naaste toekomst van het afvalwatervraagstuk in Nederland. 20, 429.
Flohil (J. Th.}, Een nieuwe pentosaanbcpalinq met behulp der koper. reductiemethode. 7, 1057.
——, Over het electrolytisch geleidingsvermogen v. koemelk. 8, 605.
Fol (J. G.), De Nederlandsche afdeeling der internationale rubber-tentoonstelling te Londen. 8, 762.

Fol (J. G.), Bepaling v. d. viscositeit v. rubberoplossingen. 10, 154.
——, **De 6de internationale tentoonstelling v. rubber en andere** tropische producten. te Brussel van 1-16 April. 21, 255.
—— en Bijl (A. B.), Gechloreerde rubber en hare toepassingen. 29, 162. 448.
Folmer (G. J. Ph.), De tiende bibliografische conferentie. 28,
Folpmers (T.), Iets over directe waterbep. in specerijen. 13,
Tyrosinase. **een mengsel** v. **twee enzymen. 13, 1282.**
De ontleding v. chitine en zijn splitsingsproduct, het glucosamine, door bacteriën. 18,
Het doaden v. microörganismen in water door chloor en chloorverbindingen. 28, 19.
Fortuyn (JE. B. Drocqlevcr}, Chemische histologie. 12, 1120.
Frederikse (W. A.), Röntgenonderzoek naar de electronenverdeeling in het 25,
Freeth (F. A.), The scientific work of Prof. F. A. H. Schreiriemakers. 23,
——. Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 361.
Frenkel (H. S.), De toelaatbaarheid *v*, kleurstoffen in voedinqsmiddelen. 21, 305.
Ereundlich (H.), Die Adsorption und ihre Bedeutung für chemische und biologische Probleme. 10, 772.
Frumkin (A.), Die Rolle der Doppelschicht in elektrolytischen Vorgängen. 30, 727.

Gabreëls (J. A. A.) en Scherpenberg (A. L. van), De bep. v. invert-**suiker volgens de** titrfmetrtsche **reductiemethode in** saccha-**rosehoudende vloeistoffen. IV. De invloed van** calciumzouten op de reductie. 26,
Galerna (N. J.), De glaselectrode. 29, 102.
Galestin (G. J. A.), Wordt bij de assimilatie v. luchtstikstof door **leguminosen elementaire stikstof door de wortelknolletjes** ge-absorbeerd? 30, 207.
Gee (A. L. W. de), Is chemie-onderwijs op modernen grondslag reeds mogelijk op onze H.B.S.? 29,
Geerlig (M. C.), Quantitatieve nitratie v. dihalogeenbenzenen en broomroluenen. **30, 149.**
Geedigs (H. C. Prinsen), De groene kleur v. Kajoe Poetih olie. 1, 931.
Toepassing v. enzymewer'kinqen **in de** Oost-Aziatische **huis-industrie. 5.**
j. J. Hazewinkel. 267.
De chemische industrie in Ned.vlndië. 14, 1103.
Praecipitatie v. saccharose uit uitgeputte melasse. 15, 525.
De eerste Messel Memorial Lecturc te Glasgow. 19, 442.

Gelher (E. Th.), Untersuchungen über die Jodzahlbestimmung. 24, 270.
Gelder (A. van), De synthese v. ammoniak in Duitschland en Amerika. 19, 274.
Gelissen (H. C. J. H.), Ontwikkeling der chemie v. d. organische peroxyden en hun toepassing. 22, 186.
Toegepast natuurwetenschappelijk onderzoek en zijn beteekenis voor de industrie alsmede voor de mogelijkheid tot werkverruiming. 30, 468.
. Ëlectrochemische industrie in Nederland. 502.
Gentil (A. J.). Zie Waterman (H.I.).
Gerding (H.), Electrochemische en photochemische onderzoekingen **aan aluminium en aluminium-amalgamen. 26, 534.**
Gerretsen (F. C.), Over de inwerking v. h. licht op organische verbindingen. 13, 220.
——. Zie Barnette (R. M.).
Gerritzen (8. C. L.) en Kauffman (M.), Het aantoonen v. gehard vet in rundvet met behulp v. d. joodadditiegetallen der volgens de methode Twitchell afgescheiden vaste vetzuren. 24, 554.
en ——. De toepassing v. h. joodadditiegetal der vaste vetzuren, verkregen volgens ·de methode Twitchell, bij het onderzoek v. oliën. 29, 136.
en ——, **De vorming v. vluchtige vetzuren bij het bewaren** v. rogge-. resp. tarwevet aan de lucht. 29, 742.
Giersbergen (L. van), Over honig en honigbeoordeeling. 7, 629.
Gieteling (H.). Zie Sjollema (B.).
Gillavry (O. Mac), Het physisch-chemisch onderzoek en het moleculairgewicht v. cellulose. 26, 534.
Gillis (J.), Recherches sur Ie pseudosystèrne sulfocyanure de mêthyle. isosulfocyanure de méthyle et éther triméthyle de radde trithiocyanurique. 15, 48.
Gilse (J. P. M. van), Enkele onderwerpen uit de filtratie-techniek. 25,43.
Giltay (A.) en Blanksma (J. J.), De titrimetrische en polarimetrische methoden ter bep. v. zetmeel. 6, 459. 792.
Giltay (E.), Een geval v. kristalletjes, die minder breken dan de moedervloeistof. (Lab. meded.}. 28, 395.
Ginneken (P. J. H. van), Suikerindustrie en chemische wetenschap. 517.
—— **en Smit (M. J.), Kernvorming in oververzadigde** rietsuikeroplossingen. 16, 1210.
Gips (F. B. J.), Houtbereidinq. 25, 451.
Göbel (J.), Het gebruik v. asphalt-vaseline-rnenqsels als vulling voor **moffen of andere sterkstroomgarnituren. 30, 562.**
Goester (L. E.), Het onderzoek der oxymethylanthrachinonhoudende grondstoffen. 15, 509.

Goester (L. E.). De warenwet. 17, 126.
Goettsch (G.), Druppelproef ter beoordeelinq v. d. stabiliteit v. emulsies. 26, 336.
Goldschmidt (H.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 357.
Gorter (C. J.), Opmerkingen over het periodiek systeem. 30, 632.
Verklaring v. chemische: eigenschappen op grond der atoomtheorie. 30, 642. 654.
Methoden v. onderzoek der atoomkern. 30, 671.
- en Rutgers (A. J.), Het systeem der elementen. 30, 602. 632, 642. 654, 671. 682.
Gorter (E,), Enkele toepassingen v. d. spreidingsmethode. 25, 184.
Goudriaan (F.), Absorptiespectra en chemische constitutie. 12, 418,
— —, Corrosie v. metalen. 16, 1270.
— —, **De: grootte der waarnemingsfouten bij chemische analysen.** 25,52.
Goudswaard (A.), De methode v. Uhlrich ter bep. *v,* cacaoschillen . in cacao. 13, 986.
Graaff (J, de), Een opmerking omtrent de mangaanbep. in water. 26, 103.
De bep. v. h. suikergehalte v. gecondenseerde melk. 27, 339.
Een eenvoudige waterstraalluchtperspomp. (Lab. meded.}. 27, 340.
Graaff (W. C. de), De beteekenis van Emil Fischer's onderzoekin**gen over het eiwitvraagstuk. 7, 95.**
De hedendaagsche stand en beteekenis *v,* **h.** eiwit-vraaqstuk. 7, 521.
Ee:nige algemeene beschouwingen over de rol en de beteekenis v. h. maag-darmkanaal. 9, 788.
Naar aanleiding eener **alkapton bevattende urine. 10,477.**
De beteekenis v. h. formaldehydegetal der melk. 11, 1099.
Over anthocyanen. 15, 122.
De ontleding der suikers door paratyphus-bacillen. 15, 529.
Eenige waarnemingen aangaande het vriespunt der melk tijdens de wintermaanden 1917-1918. 15,
Haemoglobine, bilirubine en urobilinogeen. 15, 1032. 1059.
Hondlus Boldingh (G.). 14 Dec. 1893—14 Dec. 1918.15,1602.
De samenstelling v. melk v. tochtig vee. 16, 1240.
Bacteriologisch onderzoek v. drinkwater. 18, 716.
Nog eens het bacteriologisch drinkwateronderzoek. 21, 511, 605.
en Grol! (J. Temminek), Het voorkomen en de bep. v. d. ver**schillende aminozuren in de eiwitstoffen v. onze voedings**middelen en hun physiologische beteekems. 17, 315, 577.
en Zande (J, E. van der), De urease der soja-boonen. 13, 258.
Grendel (7), Eiwitvliezen v. moleculaire dikte. 603.

Greshoff (M.), Dr. de Jong's kritiek der waardebep. v. Java-coca. 5, 253. 645, 705.
Grinten (L. van der), Diazotypie. 25, 653.
Groeneveld (C.), Bij het 25-jarig lectoraat v. Dr. W. P. Jorissen. 30, 614.
Grol! (J. Temminek), Over de aanwezigheid v, urease in soja-boenen. 13, 254, 383.
Bereiding *v*, koJloïdale goudoplossingen. 13, 615.
Periodische verschijnselen bij urease. 16, 1527.
Zie Graaff (W. C. de).
Groot (A. de). De bereiding v. zwavelzure ammoniak faecaliën. 8, 707.
Groot (G. P. de), Bep. *v*. Ca door omzetting *v*, h. oxalaat tot carbonaat. (Lab. meded.}. 23, 456.
— — . Zie Nieuwenburg (C, J. van).
Groot (J.), Zure en basische eigenschappen v. verschillende tusschenproducten en kleurstoffen. 17, 226.
Over de vorming *v*, **kleurstoffen voor dierlijke vezels door reacties v. h. materiaal zelve. 21, 450.**
Zie Waterman (H.I.).
Groschuff (E.), Het stelsel olie-water. 7, 687.
Groshans (S.) en Ariani (J. H.), J. H. Groshans. 1, 703.
Grossfe1d (J.), Die oxydimetrische Calciumbestimmung und ihre **Anwendung bei technischen Untersuchungen. 20, 39.**
——, Zum Einfluss der Phosphorsäure bei der titrimetrischen Calciumbestimmung. 20, 209.
Grutterink (A.), Bijdrage tot het microchemisch onderzoek v. alkaloïden. 9, 124.
Grutterink (J. A.), Biografie Dr. J. L. C. Schroeder van der Kolk. 2, 601.
Gulik (H. van), Mededeeling omtrent een butyrometer, gecon**strueerd speciaal voor vetbep. in kaas. 4, 803.**
De werkzaamheden *v*. **d. boter- en** kaascontrólestetions **ten** beh. v. d. nijverheid. 25, 445.
Gijn (J. L. van), Looistofbepaling. 7, 176. 311.

Haan (J. de), De methode der weefselcultuur en de beteekenis er **van voor groei- en stofwisselingsproblemen. 29, 318.**
Haar (A. W. van der), De studie der saponinen. 11, 214.
Ëene methode v. benzoylbepaling in benzoylverbindingen. **11,** 460.
Ëene **methode ter** quantitatieve **bep.** *v*, **vrije en gebonden** galactose. 13, 1204.
Over de vorming v. m-nitrophenyJhydrazine m-nitroaniline volgens Bischler en Brodsky. 14, 147.
Oxydasen. 19, 33.

Haarsma (M. J F.), Een nieuw procédé om stikstof te binden. 16, 270.
Haar-sr (J. van), Over het onderzoek v. reuzel. 4, 542.
— —, Over de diastasebepaling in melk. 7, 354, 391.
— — en Olivier (S. C. J.), Over de bepaling v. pentosanen. 11,918.
Haar-sr (P. M. van), Over in citraat oplosbaar phosphorzuur. 1, 205, 221, 234.
Haas (J. J. de), Over spreiding in monomoleculaire lagen v. stollen zonder polaire groep. 30, 347.
Haas (M. de), Kleurproblemen. 28, 232.
Haas (R. N. de), Het begrip "aequivalent" op de H.B.S. 3, 218. 287.
Woordenlijst v. eenige oude chemische namen en uitdrukkingen. 4, 423, 853; 5, 481.
Element v. Leclanché. (Lab. meded.). 11, 826.
Wat zijn complexe ionen? 14, 752.
Terugdringing der dissociatie. 15, 1352.
Habn (F. V. von), Nahrungsmittelgesetz und Vitaminschwindel. 29, 757.
Helewijn (A. van), De vooropleiding tot de T. H. voor de studie v. **scheikundig ingenieur. 20, 42.**
Ham (W. J. ten Dam), De Nederlandsche chemische nijverheid op de Brusselsche tentoonstelling. 7, 859.
Hamburger (H. J.), Een methode voor de bepaling der voedirqswaarde v. aardappelstroop. 8, 615.
— —, De centriEugaalmachine in het chemisch laboratorium. 13, 636.
— —, De macht v. h. kleine in het organisme. 15, 445.
Hamburger (L.), Gedrag v. hall-Watt-lampen tegenover gasvullin. **gen v. stikstof, waaraan kleine: hoeveelheden methaan of** koolmonoxyde toegevoegd zijn. 12, 62.
Over het hydreeren v. oliën. 13, 2.
Chemische werkingen in de gloeilamp. 13, 535.
Bijdrage tot de kennis v. electrochemische **gasreacties, waaraan stikstof deelneemt en daarmede gepaard gaande spectrale** verschijnselen. 15, 931.
Eenige gezichtspunten betrellende het stikstolvraagstuk en daarmede samenhangende problemen. 16, 560.
Verbetering in de werkwijze ter bereiding v. ammoniak-soda en stikstof houdende verbindingen. 17, 256.
Prol. Dr. W. Reinelers. 21 Sept. 1899-21 Sept. 1924. Een persoonlijk woord. 21, 432.
Over sociaal-economische gezichtspunten van en voor den chemicus. 25, 637.
Opmerkingen over het prijsgedrag v. zwavelzure-ammoniak in de laatste twintig jaren. 27, 614.
Enkele opmerkelijke eigenschappen v. dunne metaallagen. 28, 641.
Enkele merkwaardige eigenschappen v. gepolijste oppervlak**ken en dunne intermicellaire** of **intergranulaire lagen. 30, 82.**

Hamburger (L.), Over volledige groei-functies. de photographische in het bijzonder. 30, lIS.
— — en Filippo (H.), Bepaling v. d. samenstelling v. argon-stikstof-mengsels met behulp v. vloeibare lucht. 12, 2.
— — en Koopman (W.), Analyse v. geringe hoeveelheden gas. 742.
Hannik (M.). Oxydatie v. ferrozouten door roodbloedloogzout. (Lab. meded.]. 18, 522, 615.
Hansma (J. J.), Verwerken v. jodiumresten. 28, 183.
Hulpmiddel tegen brandwonden. (Lab. mcded.). 30, 228
— —, Het aantoonen v. zetmeel in margarine v. buitenlandsehen oorsprong. (Lab. mcded.). 30, 228.
— — en Kniphorst (L. C. E.), Salicylzuurreactie in roggebrood. 29, 205.
Harreveld (A. van), Over "ongeneeslijke" vormen v. rachitis bij ratten. 28, 514.
Harst (J. C. van der) en Koers (C. H.), Over het onderzoek naar **den invloed v. verschillende methoden v. melkserumbereiding** op refractie (of S. G.) v. h. serum. 15, 961. 1096. 1517.
Hartgrink (J.). Zie Straub (J.).
Hartman (H.), Tetrapropylbarnsteenzuur. 23, 77.
— —. De electrolytische bereiding v. waterstofperoxydè. 26, 266. 363.
Hartmann (G.), Das Wollfett. seine Gewinnung, Unterscheidung und Verwendunq. 19, 1I7, 143.
— —, Smering met emulsies. 20, 59.
— —, Bereiding v. chloorbarium. 20, 162.
Hartong (B. D.), De grootte der waarnemingsfouten bij chemische analyse. 25, 105.
Hasselt (J. F. B. van), Eenige opmerkingen omtrent de constitutie van het bixin. 6, 480.
Chemische procédé's in laboratorium en fabriek. 10, 1052.
reductie v. h. bixine. 13, .
. Chemische industrie van Hasselt. 25,
— — en Rinkes (I. J.), Bijdrage tot de kennis der bixine. 13, 436. 1224; 888.
Hasselt (R. van), Octrooiraad en publiek. 17, 170.
— —. Het publieke octrooi, een nieuw denkbeeld. 19,
Hausen (J.), Die Korrosionsforschungen der chernisch-technischen Reiohsanstalt, Berlin. 23, 522.
Heesterman (J. E.), Over oligodynamische werkingen. 18, 717.
De wetenschappelijke en technische beteekenis **der pectine**-stoffel>' 27, 166.
Volumetrische bep. v. het vetzuurgehalte in waschmiddelen. 27,

Heesterman (J. E.), Bep. v. h. gehalte aan saccharine in eet- en drinkwaren. **in het bijzonder in bier. 29, 130.**
Het aantoonen naast elkaar van versche-, koelhuis-. **kalk- en** waterglaseieren. 29, 134.
Het onderzoek v. levensmiddelen in ultraviolet licht. 29, 650.
Zie Waegeningh (J. E. H.).
Heide (L. van der), Kalkvrije dunsap. 25, 274.
Heimel (J. H.). Zie Waterman (H.l.).
Heiningen (J. van). Zie Bijl (A.).
Hekma (E.), De fibrinestolling opgevat als dehydratatie- en agglutinatleproces. **21, 325.**
——, Over fibrinogeen. 28, 410.
Helderman (W.O.), De electrochemische onderzoekingen van Prof. Dr. E. Cohen. 15, 1426.
De ontwikkeling der houtcellulose-industrie in Nederland. 25, 453.
—— De chemie v. h. sulfietcelluloseproces. 28, 300.
— — Zie Cohen (E.).
Heldring (A.), Enkele opmerkingen over conductometrische snel-analyses. 18, 96.
Hendriks (P. H.), De droge blussching *v,* cokes. systeem "Sulzer". 22, 467.
Henrard (J. Th.), Over hydro-anathol. 3, 671.
— —, **Over de reductie v.** safrol **en isosafrol. 630.**
Heringa (G. C.), Draadsolen in de levende natuur. 22, 486.
— —', De histologie der dierlijke vezelstoffen. 25, 562.
— —, Collageen. 28, 142.
Hermans (P. H.), [odometrische acetonbep. (Lab. meded.}. 18, 348.
Koelwateralarminrichting. (Lab. meded.). 19, 17.
De substitutieregel. v. Lely. 20, 279.
Is het noodig en heeft het zin om te zoeken naar een nieuwe "structuurformule" voor benzol? 20, 326, 555.
Chemische reactie en straling. 21, 67.
Synthesen door middel v. henzoylperoxvde. 22, 466.
De nieuwste opvattingen omtrent de constitutie v. cellulose. 29,223.
——, Zie Berk (J.).
— —. Zie Derx (H. G.).
Herzog (R. 0.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 359.
Heslinga (J.), Oxydatie v. mangaan tot permanganaat in alkalische oplossing. 19, 274.
Colortmetrische **bep. v. mangaan in** staalsoorten. **alliages en** ertsen. 19, 302.
Bepaling v. h. zwaveIgehalte v. aardolie en aardolieproducten. 22, 98.

Heslinga (J.), De analyse *v,* witmetalen. 22, 409.
Hess (K.), Der Aufbau der hochmolekularen organischen Naturstoffe. 30, 619.
Hesselink (W. F.), Het voedsel als ziekteoorzaak. 28, 458.
— — . Onze voeding. 29, 158.
Hest (J. J. van), Microscopische techniek. 4, 197.
Heteren (W. J. van), Over de vermeende allotropie v. h. goud. 2, 47.
Een weerstandsburet. **2, 53.**
Internationale kritische tabellen v. numerieke grootheden op physisch. chemisch en technologisch gebied. 20, 133.
Internationale kritische tabellen. 21, 472.
— — en Waerden (H. van der), Het onderzoek van munt-nikkel. 6, 157.
Hetterschij (C, W. G.), Een verbetering v. d. roerelectrode. (Lab. meded.). 19,293.
— — . Potentiometer voor massabepalingen. 23, 3.
— — . Zie Hudig (J.).
en Hudig (J.), De bep. v. d. waterstofionen-concentratie in **vloeistoffen en suspensies.** Toepassing **der** chinhydronmcthode v. Einar Billmann in de praktijk. 23, 2.
Heyden (J. H. van der). Zie Pieters (H. A. J.).
Heymann (J. A.), Het bacteriologisch-chemisch onderzoek der schelpdieren-. **kweek- en bewaarplaatsen in Zeeland. 6, 797.**
Een en ander over het agressieve. koolzuur in het waterleidingbedrijl. 16, 105.
De. Amsterdamsche **duinwaterleiding en hare problemen. 29,** 738.
Zie Massink (A.).
Hirschel (W. N.) en Verhoeff (J. A.), Een karakteristieke reactie op hydroxylamine. 20, 319.
Hisschemöller (F. W.), Evenwichten der permutieten. 18, 684.
— — . De chemie en de Ned. baksteenindustrie. 25, 463.
Hissink (D. J.), Onderzoek *v,* melasse-voedermiddelen op vet en suiker. 1, 377.
Grondonderzoek. 1, 681.
Het personeel aan de Rijkslandbouwproefstations. **1,** 934.
Phosphorzuurbepalinq. 2, 115.
Kalkbepaling in grond. 3, 73.
De chem. **en phys. inwerking van zout op den bodem. 3,** 395.
Biografie *v,* Dr. G. H. Leignes Bakhoven. Dir. R.H.B.S. te Goes. 3, 505.
De invloed v. verschillende zoutoplossingen op het doorlatingsvermogen v. **d. bodem. 663.**
De beteekenis **van** zcolietisch **materiaal in de techniek. 6, 171.**

Hissink (D. J.), De bepaling v. h. phosphorzuur in meststoffen volgens de gewijzigde methode Pemberton en volgens de methode van Lorenz. 6, 181.
Mîtscherhch's **kwantitatieve stikstofbepaling voor zeer kleine** hoeveelheden. 6, 229.
Over kaolienvorming. 7, 267.
Pseudo-onregelmatige reeksen bij een bodemsuspensie. 15, 153.
Bijdrage tot de kennis *v,* h. bodemadsorptievraagstuk. 15, 517; 16, 1128.
Iets over de Brownsche beweging in verband met het mechanisme *v,* h. uitvlokkingsproces. 16, 20.
Dc beteekenis v. h. physisch-chemisch grondonderzoek. 18, 447.
W. P. [orisscn. 18, 610.
Een eenvoudige en snelle methode die ons in staat stelt een indruk v. d. zuurgraad *v,* d. grond te krijgen (methode-Comber). 19, 281.
De methode-Camber. 19,
Het adsorptievermogen v. d. grond. 23, 511.
De Ned. Chem. Ver. tijdens mijn secretariaat. 25, 352.
Het tweede internationale bodemkundige congres (Rusland. Juli-Augustus 1930).27, 586.
De beteekenis van Jacob Maarten van Bernmelen **voor de** kennis v. d. bodem. 27, 600.
De bodemkundige vraagstukken. die zich bij de inpoldering v. d. jonge Zuiderzeegronden voordoen. 30, 213.
De bodemkundige vraagstukken. die zich bij het in-cultuurbrengen v. d. jonge Zuiderzeegronden voordoen. 30, 666.
—— Zie Barnette (R. M.).
—— en Maschhaupt (J. G.), De bep. v. zwavel en phosphorus in organische lichamen. 2, 73.
—— en Spek (J. v. d.), Het wezen v. d. zuurgraad v. d. grond. 22, 500.
—— en Waerden (H. van der), De methode Pemberton ter bep. v. h. phosphorzuur. 2, 179.
Hoenen (P. H. J.). Zie Schreinemekers (P. A. H.).
Hoeve (J. A. van der), Lyotropie v. zetmeel, 30, 87.
Hoeven (B. J. C. van der). Zie Levene (P. A.).
Hoeven {C. van der), Over adsorptie-verdringing. Bijdrage tot de **praktische toepassing der** adsorptieleer. **19, 555.**
Enkele toepassingen v. d. kolloïdchemie in de leeranalyse. 21, 296.
Opmerking aangaande de titrirnetrische suikerbepaIing volgens Schoorl, 22, 79.
Hoevers (R.), Een buizenoventje met gering gasverbruik voor laboratoriumdoeleinden. 28, 460.
Eenvoudige moffeloven met gering gasverbruik. (Lab. meded.}. 28, 550.

Hoff (J. H. van 'r), De molekulaire verlaging der kritische temperatuur. **1, 93.**
——, L. Th. Reicher (13 Juli 1883-13 Juli 1908).5,517.
Hoff (H. J. van *'tl,* Gemeente-waterwerk te Ijsselmonde. 1, 105,121.
Hofman (T. S.), Het personeel aan de Rijkslandbouwproefstations. I, 1037.
Hoitsema (C.), Maatanalytische nauwkeurigheid. 1, 285, 305.
Holgen (H. J.), Iets over de Chineesche alchemie. 14, 400.
——, **Iets uit de geschiedenis** v. **d.** Chineesche **mineralogie en che**mische technologie. 14, 468.
——, Kaliumbepalingen. (Verzamelreferaat). 14, 578.
Hollander (A. J. den), Over het 1.2-dichloor-3.6-dinitrobenzol. 16, 1063.
Holleman (A, F.), Het probleem v. d. substitutie in de benzolkern. 3, 1.
In memoriam. H. W. Bakhuis Roozeboom. 4, 119.
Een en ander uit de eiwitchemie. **5, 331.**
In memoriam J. H. van 't Half: zijn invloed op de organische chemie. 8, 228.
Onderzoekingen over de directe invoering *v,* **substituenten** in de benzolkern. gedurende de jaren 1910, 1911 en 1912. 10. 604.
Over de binding der koolstofatomen. la, 674.
Onthulling v. h. standbeeld v. van 't Holf. 12, 383.
Vijftig jaar benzolonderzoek. 12, 440.
De refractometrische onderzoekingen van wijlen Prof. Or. J. F. Eykman, 13, 517, 584.
Logica en chemie. 17, 46.
Open brief aan Prof. Dr. J. Böeseken ter gelegenheid van zijn 25-jarig doctoraat op II Mei 1922. 19, 20 I.
De inwijding v. h. Sterlinq-Chernical-Laboratory der Yale-universiteit te Ncw-Haven. op 4 April 1923. 20, 221.
Chemische indrukken van Amerika. 20, 410.
Afscheidscollege. 21, 438.
Ter herinnering v. d. ISOsten verjaardag *v,* d. ontdekking der zuurstof op I Augustus 1774. 22, 110.
Pierre Eugène Marcelin Berthelot (1827-1907). 24, 382.
Prof. Hoogewerff en de suikercommissie. 24, 432.
De Ned. Chem. Ver. in 1908 en 1909. 25, 335.
Levenskracht en de ureumsynthese v.Wöhler in 1828. 25,570.
Or. G. L. Voerman. 18 Dec. 1903-18 Dec. 1928. 25, 689.
Herdenking v. d. lOOsten geboortedag v. Paul Schutzenberger, te Parijs op 7 Nov. 1929. 26, 587.
Een tetranitrobenzeen. **27, 44.**
Commission de réforrne **de la nomenclature de chimie or9a**nique. 28, 328.
——. Bij het vijftigjarig bestaan v. h. Recueil. 29, 270.

Holleman (A. F.), Over het uitschudden v. oplossingeu. 29, 762.
—— en Jungius (C. L.), Onderzoek v. orthonitrotoluol op geringe hoeveelheden v. paranitrotoluol. 2, 553.
Holleman (H. C. A.), Iets over silica-gel. 21, 187.
Technische bereiding v. electrolytische waterstol. 30, 774.
Zie Waterman (H.I.).
Holtz (H. C.), De geschiedenis der chemie bij het chemisch onderwijs. 12, 156.
De industrie der vluchtige citrusoliën. 17, 18. 108. 362.
Brief uit !talië. 18, 416. 707; 19,45. 66, 238, 358; 20, 280,
Holwerda (B. J.), Een nauwkeurige bep. v. h. eiwitgehalte v. boter. 25, 102.
Honig (P.), Adsorptiekool. 19,259.
— — Over de verwijdering v. kalk uit suikerhoudende oplossingen. 22, 165.
Over veranderingen in de sesamreactie bij behandeling der olie met adsorbentia. 22, 509.
Notitie over de eigenschappen v. actieve kool, 23, 66.
Over de bep. en de beteeken.s v. d. oppervlaktespanning v, suikeroplossingen. 23, 265.
De adsorptie door suikerkristallen. 23,
De scheikundige en de Java-suikerindustrie. 25, 433.
Hooft (F. Visser 't), Het voorkomen en ontstaan v. acerylmethylcarbincl in azijn. 22, 272.
Hoogeveen (A. P. J.), Snelheidsmeters voor gasstroomen. 27, 508.
Hooqewcrff (S.), Or. W. A. van Dorp, !871-10 Juni-1911. 8, 461.
Hooghoudt (S. B.), Zuurgraadsbepalingen in grond en daarmede samenhangende problemen. 28, 138.
Hoop (L. de), Nieuwe opvattingen over de constitutie der koolhydraten. 19, 106.
Hopmans (J. J.), De tegenwoordige stand der stikstofbinding. 17, 19.
— —, De fabricatie v. oorlogsgassen in Duitschland. 17, 130.
Horiba (S.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 357.
Hoskinq (J. R.), Manila- and Kauricopals. 26, 69.
Hout (M. A. H. van den), Neereson (P. A.) en Scherpenberq (A. L. van), De bepaling v. invertsuiker volgens de titrimetrische reductiemethode in saccharcse-houdende vloeistoffen. 21, 578; 22, 126, 295.
Houwinlc (R.), De deeltjesgrootte v. korrelige en poedervormige stoffen. 20, 461; 187.
Hovers (J.). Zie Pieters (H. A. J.).
Hoyer (O. P.), Bierbrouwerij d'Oranjeboom. 2,
—— en Romijn (G.), Rapport over onderzoekingsmethoden van- en eischen te stellen aan bier. 11, 624.
Hudig (J.), Een decanteer- en filtreertoestel. 6, 88.

Hudig (J.), Het rapport der commissie voor de reiniging v. h. afval-**water** *v,* **stroocarton- en aardappelmeelfabrieken. 10, 812.**
Een toestel om poedervormige stoffen te mengen. 12, 984.
——, Personen en zaken. 13, 597; 16, 232.
——, Zie Hetterschij (C, W. G.).
en Hetterschij (C, W. G.), De methode Camber; een reactie op den zuurgraad v. d. bodem. 19, 366.
en ——, **Het bedrijfslaboratorium voor grondonderzoek. 25,** 501.
en ——, **Analytisch werk door ongeschoolde krachten. 25,** 627.
en Kruijs M. J. van 'f}, Een apparaat voor het afmeten *v,* bepaalde hoeveelheden vloeistof. 7, 897.
—— en Sturm (W.), Een gewijzigde waterstofelectrode. 16, 473.
Huffel (N. G. van), Aantasting v. tinvoeringbuizen en middelen daartegen. 1, 90I.
Hüffer (E. J. E.), De wet v. Beer en haar toepassingen in de organische chemie. 16, 720.
Huizinga (A.), De bepaling v. stikstof in drain- en regenwater volgens de methode van Schläsing. 8, 882.
——, De zetmeelbep. volgens de methode v. Baumert en Bode. 13, 198.
—— en Vries (H. J. F. de), Omzettingen *v,* h. zetmeel in aardappelen tijdens het drogen. 12, 268.
Hulsebosch (C. J. van Ledden), Studies met infraroode stralen en eeniqe aardige gevallen uit de praktijk. 29, 222.
Hulshof (H.), Het wezen v. d. osmotischen druk. 24, 199.
Hulst (L. J. N. van der), De interferentiaal-refractometer volgens Jamin. 29, 351.
Hummelinck (M. G. Wagenaar), Vriespuntsbepaling v. melk. 11, 207.
——, **De ontwikkeling der gecondenseerde-melk industrie op che:-**misch qebicd. 25,
Hijman (A. J.), Eenige grepen uit de chemie v. h. bloed. 28, 500.
Hijmans (E.), Normalisatie in de Ned. chem. nijverheid. 18, 35.

Imhoff (J. A.), De schimmelproef en hare beteekenis voor de beoordeeling *v,* voedingsmiddelen. 23, 293, 366.
Inouye (Katsuji). Zie Cohen (E.).
Itallie (E. J. van), Pectinestoffen **en eenige toepassingen daarvan in** de industrie. 30, IS!.
Itallie (L. van), Prof. Dr. H. Wefers Bettink. 18 Jan. 1870-1920. 17, 28.
Onderzoek v. behangselpapier op arsenicum. 18, 247.

Ïtallie (L. van), Toepassing v. ultraviolet licht bij chemisch en technisch onderzoek. 27, 263.
Jterson (G. van), Over denitrificatie. 1, 691.
De wording v. d. plantaardigen celwand. 24, 166.
— —, Gouden doctoraat van Prof. dr. M. W. Beijerinck. 24, 330.
— —, Biologische inleiding tot het cellulose-symposion. 30, 2.
— — en Verhey-Rombach (Mevr.), Statistische beschouwingen over d. samenhang v. h. refractiegetal en het R. M. W.-getal v. Ned. botermonsters. 8, 453.
lterson (F. K.). Zie Bosz (J. E. Q).
Herson-Rotgans (J. W. van), De T-X-figuur v. h. stelsel benzol-kinine. 10, 920.
Jterson (J. Roessingh van). Zie Pieters (H. A. j.).

Jacobs (J. W. J. J.), De behandeling v. d. beginselen der scheikunde. 18, 649.
Jacobs (W.), Invloed v. zouten op het evenwicht in het stelsel water-aceton. 12, 312.
Het stelsel hismuthoxyde-zoutzuur en water bij 30° C. 14, 208.
Prof. jaeger over Aristoteles' leer. 15, 1265.
. De valentie-hypothese v. j. Stark. 15, 1476, 1566.
[acobsen (H. C.), De samenstelling v. h. zetmeel. 10, 552.
— —, **De oxydatie** *v*, **zwavel tot zwavelzuur door bacteriën. 11, 302.**
— —, Chemische reacties in kolloïdale media. 11, 588.
Jaeger (F. M.), Over enkele problemen der hedendaagsche kristalkunde en haar belang voor de studie der chemie. 2, 323.
Enkele **opmerkingen over de phytosterylacetaatreactie v.** Bömer. als middel ter bep. v. d. ver-valsehing v. dierlijke met **plantaardige vetten. 4, 1.**
Over de "Carnegie-institution of Washington" en iets over onderzoekingen. die in het geophysisch laboratorium dier in-stelling verricht worden. 9, 580.
Over Pasteurs beginsel v. **h. verband tusschen moleculaire** en physische dissymmetrie. 14, 706.
Barend Coenders **van Helpen: een Groningsche alchemist der** 17de eeuw. 15, 285.
Willem Homberg (1652-1715). 15, 316, 602.
Anselmus Boëtius de Boodt (1550-1632). 15, 628.
Theobald van Hogelande. IS, 1216; 16, 179.
Methoden en resultaten v. h. phvsisch-chemisch onderzoek **bij hooge temperaturen inde laatste vijftien jaren. 18, 428.**
Pasteurs eerste onderzoekingen en hunne beteekenis voor de moderne chemie. 19, 510.
Over onze natuurlijke hulpbronnen in **het heden en in de toe-**komst. 25,

[eaqer (F. M.), Optische activiteit en configuratie v. complexe verbindingen. 25, 648.
Tetraëdrische **of pyramidale configuratie bij** methaanderfvaten. 27, 50.
Nieuwere onderzoekingen over soortelijke warmte v. **metalen en hunne legeeringen. 29, 662.**
Nieuwere onderzoekingen over soortelijke warmte v. metalen en metaal-alliages. 30, 360.
Jagt (H. A. C. van der), De invloed v. reduceerende suikers in het **rietsap op de: sapzuivering in de** carbonatatie-witsuikerfabrteken op Java. 15, 228.
De toepassing v. h. procédé **de Haan in de rietsuiker- en beet**wortelsuikermdustrie. **20, 9.**
Onderzoekingen aangaande de chemische en physische ontkalking v. kunstsappen en stropen. 23, 566.
Janse (L. C.), Droge stof-formule voor 29, 219.
Jansen (B. C. P.). Qualitatieve centrilugaalanalyse. 5, 591.
Uitdampen *v,* vloeistollen bij lage temperaturen. (Lab. meded.] 12, 482.
Een methode voor de nauwkeurige quantitatieve **bep. v. arginine in eiwitten. 14, 125.**
Nieuwe onderzoekingen over voeding. 29. 82.
en Donath (W. F.), Antineuritisch vitamine. 23, 201.
— — en Westenbrink (H. G. K.), Onderzoekingen over in water oplosbare Bi-vitamines. 28, 516.
Jansen (F. C. M.). Zie Releher (L. Th.).
Jansen (J. O.), Nog eens "Personen en zaken". 16, 461.
Moleculair-refractie en moleculair-volume v. aromatische nitro-verbindingen. 20, 261.
De toelaatbaarheid v. kleurstollen in voedingsmiddelen. 21, 302. 537.
Röntgen-Iotogralie als hulpmiddel bij het massa-onderzoek v. lerrosilicium. 27, 572.
en Schut (W.), De bep. v. h. watergehalte v. aniline met be**hulp v. d. ontmengingstemperaturen v. olie-aniline-mengsels.** 20, 657.
en — — **Quantitatieve bep.** v. **mengsels** v. **2 en v. 3** oliën **door middel** v. ontmenqinqstemperaturen **met verschillende** vloeistoffen. 23, 498.
— — en Wagenaar (M.), Eeniqe mededeelinqen over de adsorptie v. cyclon door verschillende levensmiddelen. 19, 373.
Jansen (M.), Over het β-2.4.5.-trimethyloxy-phenyl-aethylamine. 26, 421.
— — Zie Kramer (Y. M.).
janssen (L. W.), Potentiaalmeting v. cellen met hoogen weerstand met behulp v. een audion. 28,. 218.

[anssen (L. W.), De bel" v, h. geleidingsvermogen v. slecht geleidende vloeistoffen met behulp v. h. audion. 28, 242.
—,—, Electrische grensvlakverschijnselen aan glas, 30, 726.
Jong (A. W. K. de), De bel" v. h. totaal alkaloïdgehalte der cocabladeren. 5, 225, 253, 645,
Komt in de Java-coca kristalliseerbare cocaïne voor? 5, 666.
De ontwikkeling v. **h. proefstationswezen in Ned.** Oc-Ïndiê gedurende de laatste kwarteeuw. 25, 391.
Inwerking v. h. **zonlicht op de kaneelzuren en de zouten v. h.** trans-kaneelzuur. **De trimorphie** v. **h.** cis-kaneelzuur. **26, 270.**
De bereiding *v,* aetherische oliën. 27, 82, 87,
Getah-pert}a en balata, 28, 570, 602,
Enkele eigenschappen v. d. getah-pertja-koolwaterstoEvormen. 29, 101.
Jong (D, J. de), Verwerking v. platinaresten, (Lab, meded.). 10.833.
——. Bep. v. chloor in plantaardige stoffen. 12, 592.
——, **Quantitatieve bep. v. d. totale hoeveelheid zwavel in plant**aardige stoffen. 12, 626.
Jong (H. G. de), De invloed v. electrolyten op de viscositeit v. aqarsolen. 18, 220.
Jong (H. G. Bungenberg de), De inwerking v. looistoffen op hydrophile kolloïden. 20, 260.
Coacervatie. 26, 578.
Hydratatie bij lyophiele solen. 26, 589.
De kolloïdchernische **onderzoekingen v. van** Bernmelen **en** hun invloed op de ontwikkeling der moderne kolloïdchemie. 27, 603.
Onderzoekingen van H. R. Kruyt over Iyophiele kolloïden. 30, 436.
Jong (H. L. de), Nitratieproducten der methylamiden v. h. o- en p.sulfobenzoêzuur. 20, 259.
Jong (L. E. den Dooren de), Een onjuist standpunt. 28, 37.
——. Zie Schut (W.).
Jong *(M.* A. de), Het ontstaan en het winnen *v,* aardolie. 20, 270.
Jong (N. A. de), De chemische industrie op de 26e jaarbeurs. 29, 248.
——, Het chemisch gedeelte v. d. 28ste jaarbeurs te Utrecht. 30, 264.
——, De 2ge jaarbeurs te Utrecht. 30, 658.
Jongbloed (G.), Melk van ondeugdelijke samenstelling. 6, 320.
Jongen (G. H.). Zie Vürtheim (A).
Jongh (W. H. D. de), Maatregelen tegen 'het mijngasgevaar tijdens **het schieten in kolenmijnen. 22, 158.**
Jonker (H. G.), Nieuwe opvattingen over de geologie der Zech**steinzouten en de** beteekenis **daarvan voor het voorkomen** v. zoutlagen in Nederland. 7,
Jonker (W. P. A.), Het sublimeeren van arsenicum. 5, 783.

Jonker (W. P. A.), Het stelsel sublimaat-calomel. 6, 1035.
— —, De wet v. Proust en de adsorptie-isotherm. 13, 18.
Jordan (H. J.), Vergelijkende physiologie der eiwitverterinq. 25, 183.
——, Onderzoek der gasstofwisseling bij lagere dieren. 26, 368.
Jorissen (W. P,), Iets over zuurstofactiveering en de hypothese der electrenen. 1, 337.
Physisch-chemisch onderzoek v. zeewater. 1, 713, 729,745,761.
Autoxydatie en zuurstofactiveerinq. 1, 789, 801, 817.
Palmine. (Lab. meded.] .1, 913.
Het chloorgehalte v. regenwater. 3, 42, 647.
Iets over brongas. 3, 764.
De vorming v. **helium. 81.**
Vorming v. **radium uit actinium. 4, 86.**
De omzettingsproducten *v*. **uraan. 398.**
De transmutatie der elementen. 4, 515.
De chemische werking v. radiumemanatie. **4, 748. 765, 848.**
Over het conserveeren v. stoomketels door "gassen". 5, 391.
L. Th. Releher (13 Juli 1883—13 Juli 1908). 5, 523.
De ontwikkeling van de denkbeelden op het gebied der oxydatieverschijnselen. **5, 725.**
De hydratariewarmte. 5, 875; 7, 180, 251. 761.
Iets over de bepaling van de opgeloste zuurstof in water. 6, 123.
Eenige aangetaste metalen. 6, 150.
Tentoonstelling ter gelegenheid v. h. 50-jarig bestaan van **het chemisch (thans anorgan. chem.) laboratorium der** Universttelt te Leiden, 6, 871, 892.
Bîbliografieën en biografieën. 7, 187.
Vloeistof voor electrolytische gelijkrichters. (Lab. meded.). 7, 312.
Dr. J. E. Enklaar. 7 Mei 1870-7 Mei 1910. 7, 399, 460.
J. H. van 't Hoff. 30 Augustus 1852-1 Maart 1911. 8, 197.
Een alqernecne **chemische** taal, **8, 477.**
Iets **over het onderwijs in** de chemie **aan het Athenaeum illustre te Amsterdam voor de komst** v. **J. W. Gunning. 8,** 501, 527.
Ballongas. 8, 625.
Iets **over de oxydatie v. ammoniak in waterige oplossingen.** 9, 58.
Een internationaal chemisch instituut. 9, 187.
Iets over van 't **Hoff's aan de Zweedsche Academie** gezonden verhandelingen. 9, 403; 14, 1150.
Zwavelwaterstofvorming door ..galvanische werking". (Lab. meded.). 9, 406.
Iets over hydratatiewarmte. **9, 415.**

Jorissen (W. P.). Een mengsel v. lichtgas en watergas ter verlichting toegepast in 1816. 9. 420.
Bernardus Koninqs **uitvindingen. 9,**
Een veilige thermostaat onder gebruikmaking v. lichtgas. (Lab. meded.) 10. 532.
Een paar opmerkingen naar aanleiding *v,* **d. waardebepaling v.** radiumpraeparaat. **10, 710.**
Nog iets over het uitdooven v. vlammen. (Lab. meded.). 10, 961.
Biografie H. P. M. van der Horn van den Bos. 10, 1042.
Hermarmus **Follinus en de wet** *v.* **h. behoud der elementen .11,** 822; 16, 947.
Jan "van **Geuns ende ontdekking v. h.** vulcaniseeren **v.** caoutchouc. 11, 852; 12. 799; 16, 527.
Dampspanningen in ternaire stelsels. 11, 964.
Goossen van V reeswyck. **een** mijn-ingenieur **en chemicus** vóór 250 jaren. 11. 1075; 12, 28.
Over "galvanische" bescherming v. **ijzer in water door** middel v. koper-zink-alliages. 13, 1020.
Een gewijzigde tensimeter. 13, \040.
Onderzoek eener radioactieve meststof. 13, 1055.
De Ned. Chem. Industrie op de jaarbeurs te Utrecht. 14, 291.
Isaac de Hollander en Jan Isaacsz. de Hollander. 14, 304, 897; 15, 1343.
R. S. Tjaden Modderman (22 Juni 1857-22 Juni 1917). 14, 571.
Overeenstemmende temperaturen. 665, 811.
Moleculaire associatie bij koolstof-waterstof-zuurstofverbindingen, afgeleid uit het kookpunt en het soortelijk gewicht bij die temperatuur. 14, 1022.
Over de "densiteitsgetallen" *v,* Greshans. 14, 1066.
Argonbereiding als lesproef. 14, 1151.
Iets over Glauber's Amsterdamsehen tijd. 15, 268.
Over oxydatiedrukgrenzen (een verklaring der autoxydatie-drukgrens). 15, 705.
Levensschets A. F. Holleman. 15. 1309.
Ernst Cohen. 8 Nov. 1893-8 Nov. 1918. 15. 1404.
Prof. Dr. Ed. Mulder. 21 Nov. 1853-21 Nov. 1918. 15, 1503.
De Ned. chem. industrie en verwante bedrijven op de jaarbeurs. 16, 280; 17, 102.
Bijdrage tot de geschiedenis der uitvinding *v,* d. luchtballon. 16, 388; 18. 650.
De samenstelling der kern v. h. stikstofatoom. 16, 889.
Eykrnan's publieeeren in het Chem. Weekblad (1903-1911 l. 16, 957.

Jorissen (W. P.), Het eerste chemische laboratorium der Leidsche Universiteit. 16, 1054.
Joseph Black, Petrus Driessen en anderen over magnesia alba. 16, 1579.
Or. J. J. van Laar, Il Juli 1860-11 Juli 1920. 17, 362.
De invloed v. verschillende stoffen op de ontploffingsgrenzen van methaan in lucht. 18, 636.
Het mechanisme v. **d. benzoyl-acetylsuperoxydevorming. 18,** 636.
Een chemisch centraal kaartregister in Nederland. 18, 667.
Ontploffingsgrenzen. 19, 193.
Derde conferentie v. **d. Unien internationale de la chimie** pure et appliquèe. Lyon, 27 Juni-3 Juli 1922. 19, 382.
Réunion internationale de chimie à Utrecht. (21-24 Juin 1922).19,418.
F. A. H. Schreinemakers (25-jarig doctoraat h.c.}. 20, 370,
Vierde conferentie v. d. Union internationale de la chimie pure et appliquée, Cambridge 16-20 Juni '23. 20, 444.
Jan Rutten. 20, 510.
Sde conferentie v. **d. Unien internationale de la** chimie **pure** et appliquée. Kopenhagen 26 Juni-I Juli 1924. 21, 409, 433.
Arnold Frederik Holleman. 21, 449.
Eenige brieven van van 't Hoff (1874-1875). 21,495.
Preter Johannes Montagne op 14 Dec. 1924. 21. 585.
Het bevorderen. belemmeren en verhinderen van gasexplo-sies. 21, 603.
Or. F. G. Waller. 22, 241.
Prof. Or. Bohuslav Brauner (1855-8 Mei 1925). 22, 242.
In memoriam Or. P. J. Montagne. 22, 453.
Zesde vergadering der Union internationale de Ia chimie pure et appliquée te Boekarest. 22. 476.
Eerste internationaal congres voor de technische pers. 22. 530.
Se congrès de chimie industrielle. 22, 541.
De herdenking der ontdekking v. d. samenstelling der vetten door Michel Eugéne Chevreul voor 100 jaren. 22, 551.
Over de uitdooving v. **vlammen** (Hist, **aanteekening). 22,** 576.
Reactieqebieden. 22, 605. J. Il, III en IV. 23, 79. 355. 441: 24. 294: 28, 168.
Een halve eeuw phasenleer. Inleiding. 23, 405.
Prof. Hoogewerff tachtig jaar. 24, 426.
Negen jaren uit het leven *v*. **een Utrechtsehen** chemicus: Ernst Cohen. 1918-1927. 24, 474.
8ste conferentie v. d. Union internationale de la chirnie **pure** et appliquée (Warschau). 24, 538.

Jorissen (W. P.), Het 7de congrès ebtmie industnellc en de Berthelot-herdenking. 24, 586.
als oertiterstof. 25, 90.
Explosies waarop menigeen niet verdacht is. 25, 228.
Automatische toestrooming v. een vloeistof. 25, 294.
Ter inleiding. 25-jarig jubileum Ned. Chem. Ver. 25, 321.
Het 6de Tsjechische congres voor natuuronderzoekers, medici en ingenieurs te Praag (26-29 Mei 1928). 25, 575.
Negatieve katalyse bij explosieve reacties. 26, 470.
Stofexplosies. 27, 88.
Dr. J. J. van Laar (11 Juli 1860-11 Juli 1930). 27,423.
De toekenning v. d. Hoogewerff-penning aan Prof. Ir. H. ter Meulen. 27, 439.
Prof. Or. J. M. van Bernmelen (geb. 3 Nov. 1830. overl. 13 Maart 1911). 27, 598.
Tiende conferentie v. d. Union internationale de chimie. 14-20 Sept. 1930. 27, 629.
Gevaar voor en verhindering v. qas- en stofexplosies in de techniek. 28, 254.
Over de geïnduceerde oxydatie v. melkzuur en carcinoomprobleem. 28, 337.
Or. A. D. Donkt. 28, 451.
Stofexplosies. 28, 687: 29, 273. 758.
De Faraday-herdenking en de viering v. h. 100-jarig bestaan v. d. British Asscciatiori. 28, 703.
Het elfde congrès de chirnic industrielle en huldiging van de nagedachtenis v. Moissan. 28, 71S.
Explosieve en daarmede analoge reacties. 29, 158.
Iets over het ontstaan v. h. Recueil. 29, 271.
Leidsche experimenteele onderzoekingen over explosieve reacties en hun (mogelijk) belang voor de praktijk. 29, 295.
Mitogenetische stralen. 29, 355.
Geïnduceerde oxydatie bij gewone en hooge temperatuur, o.a. bij explosietemperaturen. 30, 213.
Het groote aantal studenten in chemie aan de Llniversiteiten en de Techn. Hoogeschool in Nederland. 30, 278.
Het verhinderen v. qas- en stofexplosies. 30, 360.
Dr. L. Th. Releher. 13 Juli 1883-13 Juli 1933. 30, 501.
Zuurstofactivcering bij gewone en hooge temperaturen. 30, 739.
Zie Backcr (H. J.).
en Belinfante (A. H.), Over de geïnduceerde oxydatie v. zuur en het carcinoomprobleem. 30, 618.
en Filippo (H.), Bereiding van carbonaatvrije natronloog of kaliloog in het laboratorium. 6, 145

Jorissen (W. P.) en Filippo (H.), Lesproeven. (Lab. meded.). 6, 377.
en Ongkiehong (B. L.), Over het uitdooven v. vlammen. 26. 433.
en Postma [j.}, [ohann Rudolph Glauber. Andreas Cassius en **het ..purper van** Cassius". **24, 30.**
en Reeserna **(N. H.** Siewertsz **van), Iets over** de **oxydatie van** phosphor. 6, 931.
en ——, Iets over het uitgedoofd worden v. vlammen. 6. 1053.
en Reicher (L. Th.}, Dr. Charles Marius van Deventer. 6, 1005.
en Ringer (W. E.), L. E. O. de Visser. 1, 934.
en ——, **De oxydatie** v. **benzaldehyde in tegenwoordigheid** v. azijnzuuranhydride. 2, 19.
en ——, **De werking v. radiumstralen op chloorknalgas.** 2, 41.
en ——, **Snelheid v. oxydatie door gasvormige zuurstof.** 2, 270.
en ——, **De bepaling v. d. opgeloste zuurstof in zeewater.** 2, 781.
en ——, De ontleding v. jodoform, opgelost in chloroform, door diffuus daglicht en door radiumstralen. (Lab. meded.]. 2, 799.
en —— **Omzetting** v. **uraan in radium. 3, 78.**
en —— **Thorium en zijne omzettingen. 3, 87.**
en **Thorium en zijne omzettingsproducten. 3, 125.**
en —— **Actinium en zijn omzettingsproducten. 3, 129.**
en —— **De omzettingsproducten** v, **h. radium. 3, 165.**
en **Het ontstaan,** v. **helium uit radium. 3, 199.**
en —— **Polonium, radio-telluur, radium F. 3, 273.**
en —— Radio-lood, radium D. 3, 276.
en ——, **De geleidbaarheid v. lucht in aanraking met zich** oxydeerende stoffen. 3, 331.
en ——, **De radio-activiteit** als alqcmecne **eigenschap der chemische elementen. 3, 348.**
en —— **Invloed v. radiumstralen op knalgas. 3, 499.**
en ——, Invloed v. radiumstr. op chloorknalgas. 3, 457.
en ——, **De werking v. kathodestralen op uraanoxyduul-**oxyde. 4, 242.
en ——, De phcsphorescentie v. Sidot-blende. 4, 370.
en ——, **De werking** v. **kathodestralen op** eentqe **stoffen.** 4, 476.
en ——, **Over de werking** v. **oxaalzuur bij het** etsen v. **indigo.** 5, 269.
en Rutten (J.), Naphtalinepikraat en de quant. bepaling van naphtaline. 6, 261.

Jorissen (W. P.) en Trivelli (A. P. H.), Iets over metallisch uraan uit den handel. Lab. meded.). 8, 59.
en Voerman (G. L.), Tentoonstelling gewijd aan de nagedachtenis van Van 't Hoff. 8, 322.
en Vollgraff (J. A,), De onveranderlijkheid der uraanstraling. 11, 832.
en — —, **Over het electrisch geleidingsvermogen v. mengsels v. zuurstof en zich oxydeerende** benzeldehyde- **en pineen**. dampen. 12, 93.
en — —. De behandeling v. bismuth met kathodestralen. 12, 741.
en Wieten (J. H.), Het gebruik v. phosphoresceerende zwavelcalcium bij de Bacchantische ritus. 12. 768.
en Woudstra (H. W.), Iets over de werking v. radiumstralen op kolloïden. 7, 941; 9, 340.
Jungius C. L.), Over omkeerbare reacties, die in twee phasen **ver**loopen. 2, 239. 255.
De omzetting v. diazoamido- **in amidoazotoluol in den vasten toestand. 2, 246.**
Bep. v. h. gehalte aan toegevoegde suikers in jams. 12, 612.
Zie Holleman (A. F.).
Jürgens (J.), Overzicht der aromatische kwikverbindingen. 18, 627. 641.
— —, Over d. substitutieregel v. C. W. A. Lely. 20, 297.

Kam (A. J. H.), Onderzoekingen over verontreiniging v. d. atmos- 25, 298. 622.
Kam (E. J. van der), De substitutie in de naphtalinekern. 26, 203.
Kampen (G. B. van), De methode Woy ter bep. v. phosphorzuur. 3. 576.
Iets over f1uoorbepaling. 8, 856.
Het gehalte aan in water oplosbare koolhydraten v lijnzaad. 11, 142.
Cocoskoeken. 11, 1034.
De rol v. h. f1uoor in het dierlijk organisme. 12, 225.
Het gehalte v. **voedermiddelen voor de beoordeeling** v. **d.** qualiteit. 12, 902.
Stroocellulose. 16, 805.
Analytisch werk door ongeschoolde krachten. 25, 626.
De voedenvaarde v. **geëxtraheerde: veevoederstoffen. 26, 56.** 98.
Eenige ervaringen bij het onderzoek v. **levertraan. 27, 41.**
— — en Westenberg (L.), Natriumbepaling. 29, 385.
Kappelmeier (C. P. A.), Filmvorming bij drogende oliën, een probleem der organische kolloïdchemie. 28. 174.
— —. De bep. v. h. gehalte v. Berlijnsch blauw. 29, 482.

Kaptein (A. J. G.), Isotopte. 30, 695.
Karssen (A.), Een laboratorium-roerder. (Lab. meded.). 23, 232.
. Röntgenstralen en organische chemie. 25, 114.
— — . De Röntgenologie der dierlijke vezelstoffen. 25, 563.
— — , Een verbeterd Soxhlet-apparaat voor extractie *v,* vaste stoffen. (Lab. meded.). 29, 671.
Karsten (P.), Over d. storenden invloed v. feni-ionen bij de celcrimetrische bep. v. koper en lood in drinkwater. 30, 376.
Katz (J. R.), Het oudbakken worden v. brood. 9, 531. 1023.
Een werkwijze tot het verscb houden der broodkorst en hare mogelijke beteekenis voor het vraagstuk v. d nachtarbeid der bakkers. 10, 488.
Verach houden v. brood. 18, 317.
Räntgenographische onderzoekingen over de inwerking v. natronloog op cellulose. 26, 590.
Röntgenspectografische bep. v. d. deeltjesgrootte. 27, 450.
Röntgenografische inleiding tot het cellulose-symposion. 30. 26.
Lyotrope reeks. 30, 85.
Over het gelatineeren v. gelatine en andere hoogmoleculaire stoffen. 30, 183.
Kauffman (M.), Een methode ter bep. v. d. in water oplosbare vetzuren v. botervet en andere vetten.
De bep. v. h. zwevelzuur-aschgehalte in peper. 25, 165.
De toepassing v. h. joodadditiegetal der vaste vetzuren bij het onderzoek v. oliën. 29, 105. 136.
Zie Gerritzen (S. C. L.).
Zie Tijmstra (S.).
Kayser (G. M. A.). Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Keesom. (W. H.), Over een paar verschijnselen, die als onmiddellijke gevolgen van de moleculaire beweging zijn op te vatten. 5, 673.
— — , De interferentie v. Röntgenstralen, 13, 366.
— — . Rectificatie. I-IX. 30, 339, 354, 370, 382, 398, 550. 558. 566. 573.
Kessener (H.), Verslag over het onderzoek naar de oorzaak v. h. ontstaan v. d. stank der Haagsche grachten en aanwijzing betreffende middelen ter verbetering, door Dr. N. L. Söhnqen. 11, 651.
Rijksinstituut voor zuivering v, afvalwater. 25, 382.
. De scheikundige dienst der arbeidsinspectie. 25, 383.
Ketelaar (J. A. A.), Kleurmeting en spectrofotometrie. 28, 132.
— — . Kleurmeting op analytische grondslag. 29, 6.
— — . Rotatie v. atoomgroepen in d. vaste toestand. 29, 103.
Ketner (C. H.), De bep. v. h. phosphorzuur in Thomas-phosphaatmeel volgens de methode v. Grete. 757.

Ketner (C. H.), De oplosbaarheid v. natriumcarbonaat. 8, 391.
——, Uit de verslagen der Keuringsdiensten. 8, 988; 9, 36; 10, 258. 806; 11, 672: 12, 335. 891. 1071.
Een en ander uit het jaarverslag *v,* **h. Staatstoezicht op d.** Volksgezondheid over 1910. 9, 10, 1060.
Mededeelingen op chemisch-hygiënisch gebied. 13, 914. 1178; 14, 148. 695.
——, ,,'t Dyckhuis". 18, 608.
——, Onjuiste voorstelling v. h. psychisch monisme. 24, 219.
Keuning (K. J.). Zie Beute (A. E.).
Khainovsky (V.), Registreerende P,,-bep. met wolfraam-electroden en triodenlamp. 28, 651.
Kiss (A. v.}, Studien ueber Katalyse bei homogenen Gasreaktionen. 19,572.
De stralingshypothese v. d. chemische reactiesnelheid. 20, 585: 21, 26.
Lleber die Katalyse bei den homologen Gasreaktionen. 24, .
. Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 361.
Kist (H. J.), lets over waarschijnlijkheidsleer. 27, 391.
Klamer (C. E.), Aantastbaarheid v. eenige glassoorten door chemicaliën. 22, 140.
——, Dr. G. L. Leopold t. 28, 620.
Kleermaeker (K. J. B.), Kleurnormalisatie. 28, 323.
—— en Bers (G. H. C. van), De ammoniakstikstofbep. in kunstmeststoffen. 30, 377.
Kley (P.), Prof. H. Bchrens. biografie. 2, 131.
Klingen O. M. P.). Zie Ringer (W. E.).
Kloes (J. A. van der), Natuur- en scheikunde in het metselvak. 10, 402.
Klooster (H. S. van), In memoriam J. F. Eykman (1851-1915). 12, 880.
——, Metallographie in Amerika. 20, 295.
——, Hollandsche scheikundigen in Amerika. 25, 364.
Kluyver (A. J.), De nieuwere onderzoekingen op het gebied der alcoholgisting. 10, 239.
De ultrafilternatuur v. h. levend protoplasma. 11, 574.
Chemie in Nederlandsch Indië. 18, 551.
Pasteur. de **grondlegger der algemeene en toegepaste microbiologie.** 19, 519.
Eenheid en verscheidenheid in de stofwisseling der microben. 21, 266.
Gouden doctoraat van Prof. dr. M. W. Beijerinck. 333.
Inleiding symposium over biologische oxydaties. **26, 42.**
G. van Ïterson **Jr. een kwart eeuw hoogleeraar. 542.**
Aceton- en butylalcoholgisting. 30, 393.

Kniphorst (L. C. E.). Zie Boer (H. W. de).
——, Zie Hansma (j. j.).
Knortuerus (A. M.), Keukenzout en aschbep. in brood. 13, 205.
Knuttel (O.), De Rijkslandbouwproefstations. 25, 370.
Kober (8.), De indentitelt v. mcnfonnonknatallen v. verschillende oorsprong. 28, 515.
Kobus (J. O.), Scheikundige selectie v. suikerriet. 2, 293.
Koenen (Th. H.). Zie Pieters (H. A. j.).
Koers (C. H.), Methylalcohol-bepalingen in cacaoboenen en -dop, 17, 578.
Zie Harst (J. C. van der).
Koers (J. H.), Zwavdproductie en gaszuivering. 26, 599.
Kögl (F.), De chemie v. h. auxine. een plantaardige groeistof. 29, 250.
——, Ueber die Chemie des Auxins eincs pflanzlichen Wuchstoffs. 29,317.
Kohnstamm (Ph.), j. D. van de Waals. Nobelprijs. 9, 560.
Kok (W. J. de). Zie Pieters (H. A. j.).
Kolkmeijee (N. H.), Vervaardiging en berekening n. Röntgenogrammen.
De gang eener krtstalstructuurbepahnq met Röntgenstralen. 25, 175.
Zie Bijl (A. j.).
Kolthoff (I. M.), Over phosphorzuur als één- en tweebasisch zuur. 12,
Het gedrag v. phosphorzuur met calciumhydroxyde. 12, 662.
De werking v. neutrale zouten op indicatoren. 13, 284.
De reduceerende werking der suikers. 13, 887.
Bep. v. d. alkaliten en het phosphorzuurgehalte v. asch v. voedingsmiddelen. 13, 910; 14, 547.
De bep. der waterstoflonenconcerm-atie. 13, 1001.
Een chemische paradox. 13, 1016.
Invloed v. neutrale zouten op de disscciane-constante v. water. 13, 1150.
De tttratie v. koolzuur en zijn zouten. 780.
Wat zijn complexe ionen? 814.
De dissociatieconstanten v. kwikhydroxyde. 14, 1016.
De ontmenging in het systeem amline-water-qlvcerine. 14. 1081.
De invloed v. neutrale zouten op de dissociatieconstanten der indicatoren. 15, 394.
De beteekenis v. h. electrisch geleidingsvermogen in de analytische chemie. 15, 889.
De beteekenis v. h. electrisch geleidingsvermogen voor d. analyse v. drinkwater. 15, 1160.
Complexe ionen. 15, 1636.
De omslag bij oxydo-potentiometrische titraties. 16, 408.

Kolthoff (I. M.), De oxydo-pentiometrische bep. v. ferro. 16, 150.
De conductometrische titratie v. jodiden. 16, 926.
De neutralisatiecurve v. zwaveligzuur. 16, 1154.
De oxydatiepotentiaal v. een ferrt-Ierrocyamde oplossing. 1406.
Praktische toepassing v. jodometrische titraties. 17, 82, 197.
De berekening en bep. v. h. gehalte aan agressief koolzuur in drinkwater. 17, 390. 558, 577.
Overzicht v. d. toepassing der potentiometrische titraties. 17, 659: 20, 151.
De toepassing der conductometrische titraties in de neutralisatie-analyse. 17, 694.
De toepassing der waterstofelectrode. 18, 468.
Het aantoonen v. fructose naast aldosen. 19, 1.
De berekening *v*. h. zoutgehalte v. drinkwater uit het electrisch geleidingsvermogen. 19, 407.
De titratie v. boorzuur en phosphorzuur naast elkaar. 19, 515.
De calorimetrische bepaling v. d. waterstofexponent v. grond. 20, 675.
Over het gebruik *v,* benafdine als reagens en tevens als indicator voor een bepaalde oxydatte-potentiaal. 21, 2.
Het gebruik v. diphenylcarbazide als qualitatief reagens op metalen. 21, 20.
Het hydrostrychnine-reagens op nitriet en nitraat. 21, 423.
Brief uit Amerika. 21, 527.
De constitutie v. verbindingen v. boorzuur met zoute.n v. oxyzuren. 22, 255.
De standaardwaarden bij de berekening v. d. weterstofexponent uit metingen met de waterstof- en de chinhydronelectrode. 22, 332.
Eenige reacties betreffende ionisatie en katalyse, bruikbaar voor colleqeprcef. 22, 356.
De chemische toestand der eiwitoplossingen. 22, 489.
Een eenvoudige titratiemethode ter bep. v. nitrobenzol. 22, 558.
De reactie v. neutraal water en gedestilleerd water. 22, 590.
Een modificatie in de titratie v. suikers volgens Schoorl. 23. 61.
Het aantoonen en bepalen v. vrij chloor in drinkwater. 23, 203.
De jodometrische titratie v. zuren. 23, 260.
Het koolzuurgehalte v. gedestilleerd water en de bep. v. dit gehalte. 23, 381.
De adsorptie *v,* electrolyten aan aschvrije geactiveerde suikerkooI. 23, 463; 24, 248.

Kolthoff (I. M.l. De directe titratie v. zink met kaliumferrocyanide bij gebruik v. diphenyJamine als indicator. 24, 203.
Een nieuwe specifieke kleurreactie op magnesium en een eenvoudige calorimetrische methode ter bep. v. sporen magnesium. 24, 254.
Een gevoelige reactie op aluminium en de calorimetrische bep. v. dit element. 24, 447.
Het aantoönen **en bepalen v. metalen met o. oxychinoline** (Oxin). 24, 606.
De dissociatieconstante v. **naphtylaminesulfonzuren. 25, 234.**
De chemische opleiding in Amerika. 26, 50.
De toepassing v. uranyl-zinkacetaat als reagens voor het aantoonen **en de quantitatieve bep.** v. **natrium. 26,** 294.
De titratie v. geelbloedloogzout met diphenylamine als **interne indicator. 26, 298.**
Ionenactiviteitsproducten en Ionenactiviteitsconstanten. **27,** 250.
Het ..stippelapparaat" volgens Or. Tödt voor de calorimetrische bep. v. Pil' 28. 78, 262.
De zuur-base-katalyse volgens Brönsteg. 28, 110.
De vorming en eigenschappen v. neerslagen. Theorie der coprecipitatie. 29, 286, 307, 332, 346, 362. 378, 395, 442.
De hall of science op de wereldtentoonstelling te Chicago. 30, 685.
Zie Schoor! (N.).
en Bal{ (A.), Over het vervangen v. zilvernitraat door mercurinitraat bij de titratie v. **halogeniden. 19,** 14.
en Bosch (W.), De toepassing der chinhydron-electrcde in vloeistoffen met een geringe buffercapaciteit. 24, 78.
en Kuylman (H. A.), De gewichtsanalytische bep. v. koper als cuprojodide. 23, 185.
en Tomieek (O.), De chloorbep. volgens Volhard bij aanwezigheid *v*, kolloïden. 21, 106, 124, 188.
en Vleeschhouwer (J. J.), Een nieuwe reeks buffermengsels met een P_H tusschen 2,2 en 6. 23, 510; 24, 78.
en — — **Een aanvulling** v. **d. reeks bufferoplossingen in het** alkalisch gebied. 24, 526.
Koolhaas (O. R.), De balsem v. Agathis Labillardieri Warburg, afkomstig v. h. eiland jappen. 28, 653.
— — Zie Oonath (W. F.).
Koopman (W.). Zie Hamburger (L.).
Koopmans (H.), Een en ander over het petrografisch onderzoek v. steenkolen. 29, 734.
— — Zie Pieters (H. A. j.).
Koperberg (C. H.), Het microscopisch onderzoek v. gemalen notemuskaat. 23, 62.

Koppejan (C. A.). Zie Burg (B. van der).
——, Zie Wijdt (J. C. de Ruîjter de).
Koppel (C. van den), Hoe is te voorkomen, dat de Ned.vlnd> **natuurharsen geheel door kunstharsen** v. **d. markt verdrongen worden? 28, 653.**
Koning (C. J.), De melkcontröle en de publicaties v. d. Amsterdarcsehen gezondheidsdienst. 6, 235.
Afwijkingen in samenstelling der melk. 6, 855.
Over de diastasebepaling in melk. 7, 377.
De schijnbare diastase-reactie *v,* **water op amylum. 7, 484.**
—— en Mooij (W. C.), De beteekenis v. d. stalproef voor de beoordeeling der melk. 11, 518.
Korevaar, **(A.), De verhouding tusschen de analytische chemie en** de technische analyse. 12, 795.
Vergelijking v. d. gravimetrische methoden ter bep. v. h. **phosphorzuur in de analytische chemie met die der technische** analyse. 12, 814.
Theoretische beschouwingen over het hydreeren **naar aanleiding** v. **snelheidsmetingen, verricht bij het hydreeren** v, fumaarzuur met palladiumsol als katalysator. 13, 98.
Een wetenschappelijk tijdschrift v. d. Ned. Chern. Ver. 14, 379.
Het principe v. tegenstroom. 16, 194. 319: 17, 154.
De chemische literatuur en de organisatie der wetenschap. 17,117.
Over het begrip affiniteit. 18, 37.
De invloed v. waterdamp **in generatoren. 22, 66.**
. De wet der warmtecompressie. 22, 230. 370. 475.
Korvezee (A. R) en Voogd (N. H. J. M.), Eenige opmerkingen **naar aanleiding** v. **"de grootte der waarnemingsfouten bij chemische analyse" door F. Goudriaan. 25, 242.**
Kraay (G. M.), Eenige derivaten v. o-dichloorbenzol. 23. 76.
Kraëff (A. A.), Het laboratoriumonderzoek v. verf. 24, 210.
Bep. v. h. optimum-oliegehalte in verven volgens H. Wolff. 28, 650.
Bep. v. h. joodgetal volgens H. Thoms. 28, 650.
De rhodaanqetahnethode **v. H. Kaufman voor de bep. v. d.** onveraadiqdheîd **v. vetten. 28, 650.**
Kramer (Y. M.) en Jansen (M.), Een eenvoudige methode v. microprojectie bij het onderzoek v. melksedimenten. (Lab. meded.}. 29, 764.
Kramers (G. H.), Brunncrkranen. 19, 359.
Kramers (H. A.), De wisselwerking tusschen **stof en straling. 22,** 259.
——, Moderne molecuultheorieën. 27, 406.
Krantz (L. P.), De structuur v. h. chinolinerood. 11, 364.

Kregten (J. R. N. van). Over het aantoonen v. aluin in brood. 10. 58.
——, **Over** cocosolie **en palmpittenolie 788.**
——, Kleurbep. in oliën; een eenvoudige kleurmeter. 13. 1157.
Kreulen (D. J, W.). Defecatieproeven met rietsap. 19, 409.
Een nieuw sapzuiveringsprocédé, zoowel voor carbonaratie-, sulfirntie- als defecatiefabrieken. 19. 458.
De: bep. v. **vluchtige stoffen in steenkool en anthraciet en de omrekening hiervan op droge stof en** koolsubstantie. 20, 225.
Factoren die van invloed zijn op de geaardheid der cokes, verkregen in het laboratorium bij de gewijzigde Bochumer methode. 20, 304.
De schiltheorie (bijdrage tot de kennis omtrent de cokes-vorming in het laboratorium bij bep. der vluchtige bestand-deelen). 20,
Toepassing der droogmethode Meihuizen op vaste brand-stoffen. 20. 529.
Oxydatie-verschijnselen bij de bepaling v. vluchtige stoffen **in steenkool en anthraciet volgens de gewijzigde Bochumer** methode en de invloed v. h. aschgehalte der kool op de te vinden cijfers. 20, 553.
Over het mengen v. kolen bij de bep. der vluchtige bestand-deelen. 677.
Over d. invloed v. h. aschgehalte eener kool op de te vinden vluchtig cijfers. 21, 58.
Over het gebonden watergehalte v. vaste brandstoffen. 21. 174.
Beschouwingen over de bep. der vluchtige bestanddcelen in vaste brandstoffen. 21, 396; 22. 90.
De korrelgrootte v. laboratoriumsteenkoolmonsters. 21, 444.
De methode „des **trois points** nvec refroidissement Eorcè". 22. 28.
Over den invloed v. katalysatoren op de verkoking. 22, 476.
Kolenonderzoek en de korrelgrootte **der analysemonsters.** 22. 558.
Over het mengen v. kolenmonsters en het afwerken hiervan op eindmonsters. **22, 560.**
Over het gedrag eener **jonge koolsoort bij langdurig verhitten.** 23, 186.
Een nieuwe stooktheorie. 23, 238.
Bijdrage tot de studie v. h. bakkend vermogen v. steenkool. 23,
De waterbop. in vaste brandstoffen. 23, 476.
De bep. der vluchtige stoffen in vaste brandstoffen. 23, 477.
Over ternaire kolenmengsels. J, IJ en IJI. 24, 122, 229, 255.

Kreulen (D. J. W.), De vorming en microstructuur v. laboratorium-cokes. 441.
Opmerkingen naar aanleiding v. d. bep. v. aschsmeltpunte:n bij steenkolen. 599; 25, 192.
De aanleg eener koolsoort voor broei. 25, 642.
Bijdrage tot de kennis der humuszuren: pyrohymatornelaanzuur. 26, 72, 101.
Over d. invloed der korrelqrootte v. h. bij de bakkendvermoge:nbepaling v. steenkool te gebruiken zand op de te verkrijgen 26, 492.
Over d. invloed eener kaolien- en graphiet-toevoeging op de zwelgraad der, bij de vluchtigbep. in steenkool, te verkrijgen cokes. 26,
De bep. v. h. percentage vluchtige stoffen in steenkool, volgens de normaalmethode met een nieuwen en ouden platinakroes en ook met een nikkelen kroes. 27, 227.
Over de brandbaarheid v. cokes. 27, 229.
Uitgewerkte methode ter bep. der activiteit v. cokes en hiermede verkregen resultaten. 27, 572.
Een nieuw toestel ter bep. v. d. aanleg tot broei v. steenkolen en andere stoffen. 27, 690.
Een handig toestel voor het bemonsteren v. fijnkolen. (Lab. meded.). 28, 66.
Over de brandstof- respectievelijk verbrandinqsresten, gevonden bij het opgraven v. d. overblijfselen van een 17de eeuwsche glasfabriek aan de Keizersgracht te Amsterdam. 28, 97.
Methode ter bep. v. h. bakkend vermogen v. steenkool. aangepast aan de hier te lande gebruikelijke vluchtigbep. 28, 318.
Oriënteerende proeven met het aluminium apparaat ter bep. v. d. aanleg voor broei v. steenkolen en andere stoffen. 434.
Studies met betrekking tot den aanleg v. steenkool tot broei. 29,201,367,382.400,414,518,534,559,466; 30, 103, 186, 387, 582, 606, 718.
De bep. v. d. calorische waarde. het smeltpunt v. d. asch en de samenstelling v. d. asch. 29,
.lnkolinqsqraad" en "bitumen". 30, 375.
De vorming v. kunstmatig bitumen uit cellulose zonder hydreeren. 30, 518.
Het zwellen v. steenkool tijdens de vluchtig-bepaling. 30, 770.
Zie Dooremans (L. F.).
Kroes (A, de) en Reclaire (A.). Een en ander omtrent het aantoonen v, kunstmatige kleurstoffen in vruchtensappen en dergelijke producten. 130; 25, 525.
Kröner (J. F,), Zie Cohen (E.).
Kruisheer (C, 1.), De bep. v. saccharosc en invertsuiker en v. zetmeelstroop in stroop. 23, 226, 430.

Kruisheer (C.I.), De reductie volgens Stanley-Benedict-Schoorl, **toegepast op saccharose.. en zetmeelstroophoudende mengsels.** 25, 166.
Onderzoek v. honing en honingkoek. 26, 56, 342.
Bep. v. **zetmeelstroop en massé naast saccharose en invert-**suiker. 26, 254.
Het aantoonen v. **kunstmatige invertsuiker door middel v.** d. laevulcsine-methode. 29, 38.
De bep. *v*. Inuline **en laevulose, toegepast op de analyse v. koffiesurrogaten en op het vraagstuk der** ca ramelisatie. **30,154.**
Krul (W. F. J. M.), Het jodiumgehalte *v*. h. grondwater in verband met de hydrologische geschiedenis. 30, 365.
Kruijff (H. W. de), Over de aanwezigheid v. benzoëzuur in honig. 29. 104.
— — . Zie Sjollema (B.).
— — en Voerman (G. L.), Over de beoordeeling v. vleeschwaren, speciaal in verband met het Fedcr-qetal. 23, 296, 365.
Kruijs (M. J. van 'r), Bepaling *v*, h. calciumcarbonaat-gehalte v. mergel. 29.
De bepaling *v*, BaSO., bij aanwezigheid v. stoffen, die invloed hebben op de uitkomst. 6, 735.
Het toestel v. Scheibier bij de bep. v. koolzuur in koolzure kalk. (Lab. meded.). 15, 870.
Zie Hudig (J.).
Kruyt (H. R.), De nomenclatuur van pseudo-systemen. 7, 133.
Over de verschillende soorten v. isomerie. 7, 136.
De betrekking tusschen **de drie tripelpunten** der **zwavel.** 8, 643.
Nicotine en water. **9, 830.**
Tabjes annuelles de constantes et donnèes **numériques** de chimie. de physique et de technologie. 9, 570.
Over de moderne opvattingen aangaande de stabiliteit *v*, **kol-**loïdale oplossingen. 10, 524.
Nieuwere onderzoekingen over capillair-eJectrische processen in verband met de kolloïdchemie. 766.
Samenwerking v. **wetenschap en industrie in Nederland.** 15, 418.
Bibliografie Ernst Cohen. 15, 1452.
De beteekenis der kolJoïdchemie VOor andere wetenschappen. 16, 697.
De conferentie der Union internationale de Ja chirnie **pure et** appliquée. Rome 22—25 Juni 1920. 17, 506.
De kleine concentraties in de kolloïdchemie. 18, 475.
De chemische raad *v*, **Nederland en de tweede conferentie der** Union **internationale de la chimie pure et** appliquèe. **ge..** houden te Brussel 25-30 Juni 1921. 18, 531.

Kruyt (H. R.), Twaalf jaar kolloîdchemie, 19, 554.
Wetenschappelijk onderzoek en algemeen belang. 20, 541.
De instelling v. vaste secties in de Ned. Cbem. Ver. 20, 631.
De theorie v. **Langmuir en Harkins en haar** beteekenis **voor de natuurwetenschap. 20, 642.**
Het kolloïde kiezelzuur. 21, 150.
Montagne als secretaris der Ned. Chem. Ver. 21, 586.
De vergadering der Union internationale de la chimie **pure et appliquée te Boekarest en die v. d.** Conseil **international** de recherches te Brussel in 1925. 22, 417.
De kolloïdchemische toestand v. eiwitoplossingen. 22, 473.
De vergadering v. **d. Conseil international de recherches te** Brussel op 29 Juni 1926. 23, 325.
Ernst Cohen als directeur v. h. van 't Hoff-laboratorium. 24, 477.
Herinneringen. 25, 342.
Lading en uitvlokking bij Iyophobe kollorden. 26, 246.
Problemen der hedendaagsche kolloïdchemie. 27, 36. 54. 101. 114, 129. 160, 176.241.
De diffuse watermantel en de invloed v. kolloïden op de vriespuntsdaling. 27, 40.
Vrij en gebonden water. 28, 138.
Gelatine. 28, 148.
Dr. G. L. Leopold t. 28, 619.
De cellulose v. kolloïdchemisch standpunt. 30, 24.
Grensvlakverschijnselen aan zilverhalogeniden. 30, 182.
Zie Cohen (E.).
- en Arke! (A. E. van), Over uitvlokkingssnelheid. 16, 220.
en Spek (J. van der). Het mechanisme v. h. uitvlckkinqs-proces. 14, 950.
en ——, **De** Brownsche **beweging en het mechanisme** v. **h.** uitvlokkingsproces. 15, 808.
Krijgsman (B. J.), Permeabiliteit v. niet-levende membranen. 28, 642. 29, 14.
Kuenen (J. P.), Destillatie v. mengsels. 8, 349.
——. De toekenning v. d. Nobel-prijs aan H. Kamerlingh Onnes. 10, 1012.
Kuipers (J. P.). Zie Nellensteyn (F. J.).
Küchlin (A. Th.), Het mechanisme *v,* d. Fentonsche reactie. 28, 68.
Nieuwe **theorie over** celoxydatie. **28, 374.**
Nieuwe onderzoekingen omtrent de mutarotatie v. reducee-**rende suikers. 29, 101.**
. **Reacties** v. **geconjugeerde systemen. 30, 393.**
Kuhn (W.) und Lehmann (H. L.), Bemerkungen zur Theorie der **optischen Aktivität und der** anomalen **Rotationsdispersion.** 28, 517.

Kuylman (H. A.). Zie Kolthoff (I. M.)

Laan (F. H. van der), Quantitatief onderzoek over de bromeering v. toluol. 3, 15.
De destillatiemethode ter **bep.** v. **h. watergehalte in** voedinqsmiddelen. 287, 359.
Vriespuntsbep. v. zoutoplossingen. (Lab. meded.). 11, 925.
Het osmotisch **evenwicht** tusschcn **bloed en melk. 12. 522.**
De 17, 175.
Eigenschappen *v,* cacaoboter. 26, 56.
en Tijdens (H.), Quantitatieve bepaling v. **benzoëzuur in voe**dingsmiddelen. 7, 603.
Laar (J. J. van), Over niet-verdunde oplossingen. 2, I.
Tastbare en ontastbare begrippen. 2,
De nauwkeurige uitdrukking voor de Z.g. mol.vcrandering der kritische temperatuur. 2, 222.
Iets over den thermodynamischen potentiaal en zijne toepassingen op scheik. cvcnwichtsproblemen. 2, 283, 369, 381.
520, 571. 653.
Iets over de vriespuntsdaling v, **zeewater in verband met het** chloorgehalte. 2, 533.
H. W. Bakhuis Roozeboom. Een aFscheidswoord. 79.
Een onbegrijpelijke vergissing.
Aluminium en de spanningsreeks. 5, 359, 388.
Over reactiesnelheden. 5, 698, 747.
Bcschouwtnqen **over eenige** fundamenteelc **eigenschappen** v. d, thermodynamischen potentiaal. 6, 1027.
Over den vasten toestand. 7, 1027.
Iets over de gedaante der smeltlijn (evenwichtslijn vast-vloeibaar) **en hare eindpunten, in verband met de proe**ven v. **Bridgman. 9, 744.**
Een bijzonder soort polarisatie (namelijk door onmacht) in **verband** met **zelfveredeling bij** concentratiecellen. **10, 305.**
Iets over hydrolyse *v,* **zouten v. sterke zuren. 10, 334.**
Nog eens: z.g. overeenstemmende temperaturen. 14, 808.
Beschouwingen over eenige theoretische en empirische betrekkingen **in verband met de oppervlakte-energie, den** molc**culairdruk, de verdampingswarmte, den dampdruk en de dicht**heden der coëxisteerende phasen. 15, 680, 16, 3, 328, 435.
Over de dissociatiewarmte v. twee-atomige gassen in verband **met de verhoogde waarden van** $\sqrt{a}$ **der vrije atomen.** 15,1121.
Kleine mededeelingen. 16, 1557.
Over de nauwkeurige waarden der meest voorkomende fundamenteelc **constanten. 18, 397.**

Laar (J. J. van), r». W. P. [orissen. 21 October 1896-21 October 1921. 18,
Het **natuurkundig laboratorium** der **R. Universiteit te Leiden** in de jaren 1904-1922. 19, 579.
Over de verhoogde valentieaantrekking *Va* **van het metaal-ion in gesmolten zouten. 21, 339.**
Iets over de theorie der sterke electrolyten. 22, 86.
Iets over de benzolstructuur. 22, 286. 357,
Waarom geeft zout water zoet ijs? 22, 339, 23,416, 551.
Iets over het hoogovenproces. 22, 367,
Over grensgevallen bij phasenevenwichten. 23,
De dwaalwegen der wetenschap. 24, 150, 302.
Bij Lorentz' **verscheiden. Eenige persoonlijke herinneringen.** 25, 106.
Eenige eenvoudige voorbeelden v. phasenevenwichten **door toepassing v. d.** thermodynamtschen **potentiaal. 26. 66.**
Over volledige en gedeeltelijke omhulling *v,* atomen door **andere atomen of atoomgroepen, en de daardoor veroorzaakte** vluchtigheidsvergrooting. 26, 229.
Richard Lorenz. t 26, . .
Iets over reactiesnelheden. 26, 506.
Natuurphilosophische beschouwingen van een dwalende. 28, 158.
Deductief ol inductief scheikunde-onderwijs. 28, 393.
Over de genezing v. carcinoom. 28, 422.
Eenige herinneringen aan eh. M. van Deventer. 28,
Nog eens de osmotische druk. 28, 662.
Antwoord aan den Heer Tellegen. 28, 676.
Antwoord aan den Heer EIsen. 29, 23.
Gevulde moleculen. 29, 587, 763.
Over de waarden van b en 1/a **bij de vloeibare** alkalimcta-Ien en halogenen, en bij de vloeibare alkalihaloïden. Bep. **der kritische temperaturen en drukken** uit **verschillende on-**alhankelijke gegevens. 30,
Lacomblè (A. E.), Waterstof-isotopte. **15,** 38.
De valentieleer v. **Werner** en **het benzol. 15, 400.**
——, **Over geometrische isomerie. 15, 605.**
——, Het atoommodel *v*. Rutherford-Bohr in de chemie. 16, 832.
Lagers (G. H. G.), Phosphorzuurbep. volgens de methoden Pember-**ton en** Pernberton-zwavelzuur. **4, 632,**
——, Over de totaalstikstof-bepalirrq. 492.
Lakernan (C.), Eigenaardigheden bij rmscroscopische beeldvorming. 28,
Lam (A.), Vriespuntsbepaling v. melk. **11,** 198.
Over d. invloed v. **aardappelstroop op de waterstofionen-concentratie. 13, 561.**

Lam (A.), Distributie en chemie. 14, 16.
Landweer (C.), Acherna VI. 27, 509.
Langedijk (S. Li). Vooropleiding tot de studie aan de T. H. voor a.s. **scheikundig ingenieurs. 20. 68.**
——, Zie Muller (H. O.).
Lanqhe (J. E. de), Zelftintende ontwikkeling. 29, 173.
Langmuir (Irvinq), **Moderne opvattingen in de physica en hare** betrekking tot de chemie. 27, 314.
Laquer-Guba (F.), Einiges über das Insulin. 21, 316.
Laqueur (E.), Geslachtshormonen. 29, 390.
Lee (G. van der), De bcteekenis v. d. fijnheidsgraad v. h. meel voor de meelfabricage en de bakkerij. 25, 34.
Lee (J. van der), De onderzoekingen v. Or. P. J. Montagne (1899-1924). 21, 587.
——. De jodoformreactie op aceton en aethylalcohol. (Lab. meded.). 23,
Leemans (E. T.). Asphalt-ernulsies. 26, 2.
Leent (P. H. van), Over de vetzuren v. **d. boter en het kokosvet.** 1, 17.
De reacties. voorkomende bij de bepaling v. **h.** joodgetal. 1,773.
De diamanten v. Moissen. **353, 372, 397.**
Het onderscheiden tusschen vetten v. **plantaardigen en** v, dierlijken oorsprong. 12, 86. 159.
Geharde vetten. 13, 712. 976.
. Bijdrage tot de kennis v. h. slagkwik. 27. 670.
Leersum (E. C. van), Vitamines en levensmiddelen. 27, 122.
Leeuwen (J. Doeters **van), Een gewijzigd** extractietoestel. **(Lab.** meded.). 3, 372.
——, Laboratoriummededeeling. 7, 221; 16, 1424.
——, Densimeter, (Lab. meded.). 7, 409.
Lely (C. W. A.), Is de benzoltheorie v. Kekulè houdbaar? 19, 593; 20, 82. 90.
Directe invoering v. **substituenten in d.** benzolkern. **20, 244,** 361.
Benzol en tetraëder. 21,114.117.
Over de benzolstructuur. 22, 357. 371.
De structuur der dihydrobenzolen en enkele verwante verbindingen. 22, 501.
Lennep (O. P. Ross van) en Ruys (J. O.), Bepaling v. h. vetgehalte v. melk met behulp v. trichlooraethyleen. 9, 654.
Lens (J.), De **viscositeit-concentratie-functie der lyophile** kolleiden. 28,414.
Lenz (W.) en Schoor! (N.), Microchemische reactie op natrium. 8, 266.

Leopold (G. H.), Het vraagstuk der grondverweering. 10, 70.
Over **het verweeringssilikaat** *v,* **een paar oudere** Nederlandsche bodemafzettingen. 21, *102.*
Het spontaan zuur worden v. melk in een electrisch krachtveld en bij onweer. 21, 138.
Lerner (M. M.). Zie Raalte (A. van).
Levene (P. A.) en Hoeven (B. J. C. van der), Vitamine B. 22, 575.
Lewes (W. C. M.), Some aspects of chemica! reacttviry. 22. 137.
Lichtenbelt (A. J.), Droge-stof-bepaling in melk. 10, 199.
——, Zie Raalte (A. van).
Liebert (F.). Laboratoriummededeeling. 7, 269.
Eenvouáig zuig-perspompje voor het laboratorium. (Lab. meded.}. 8, 382.
Eenige opmerkingen over "Bijdrage tot de kennis der chemische samenstelling v. h. duinwater in verband met de geomineralogische gesteldheid *v,* d. bodem" v. W. G. N. van der Steen. 10, 100. 386.
Over het groen worden v. **oesters en hun gehalte aan zware** metalen. 12, 978.
Schijnbare omslag v. indicatoren. 12, 1088.
Waterthennometer met doorstroorning. 17, 85.
Opmerking over de potentlometrische chloridebep. bij aanwezigheid *v,* kolloïden. 21, 167.
Eenvoudige methode om op een meetdraad direct de PH af te lezen. 21, 251.
en Deerns (W. M.), De methode *v,* Vorqe voor de bep. *v,* zeer kleine hoeveelheden phenol in verontreinigd water. 25, 103.
en ——, Zuurstofbep. **in water volgens** verschillende **voor**schriften. 25, 226.
Liefde (W. C. de), *Het* bepalen v. h. electrisch geleidingsvermogen **van electrolyten volgens methoden, afwijkend** v. **die** v. Kohlrausch. 21, 212.
. Drijfriem v. elastiek. (Lab. mèded.}. 21, 62.
Liempt (J. A. M. van), Technisch onderzoek v. wolframpoeders. 20, 185.
Het toestandsdiagram v. koolstof. 21, 517.
De verlichting *v,* balansen. 26,
50 jaar electrisch licht. 26, 523.
Chemiluminescentie **en haar technische toepassingen. 29. 343.**
De ware **grootte** v. **atomen en ionen. 30, 78.**
De theorie v, **J. J. van Laar over de** additiviteit **van b en** 1/a. **en hare toepassingen. 30, 101.**
Ir. J. C. Lokker. (1908-1933). 30, 139.
De recente **ontwikkeling der** elcctrische **gloeilamp. 30, 774.**
Lifschitz (J.), Photochemie und Ëlectrochemie. 19, 21.
——, **Untersuchungen** über **die Rotationsdispersion. 19,** 437.

Lifschitz (J.), Moderne opvattingen der chemiluminescentie en verwante phenomencn, 21, 157.
Bijdrage tot de photcchemie der triphenylmethaanverbindingen. 22, 250.
Nieuwe onderzoekingen over het Becquerel-effect. 24, 143.
Ligten (J. W. L. van). Zie Waterman (H.I.).
Limburg (H.). De invloed v. h. vastworden der deeltjes op de stabiliteit v. emulsies. 22, 487.
Lindeman (H.), Phonolith (kalisilikaat). een nieuwe kalimeststof. 6, 411.
Linden (A. van der). Zie Voogd (J. G. de).
Lingbeek (W. G.), Kort overzicht der belangrijkste vuurvaste matertalen. 27, 572.
Linge (R. A. van), Een eenvoudige viscosimcter. (Lab. meded.). 26, 301.
Linscboten (J. H.), Scbndmachme. (Lab. mcded.). 22, 325.
Llitdamptocstellen. (Lab. meded.). 24, 558.
1nblaaskolf. (Lab. meded.}. 24, 559.
Berekening v. h. electrisch geleidingsvermogen v. water. 26, 198.
Lohuizen (T. van), Eenige problemen uit de moderne astrochemic. 28, 658.
Loon (C. van), Bereiding v. watervrij tinchloride. (Lab. meded.). 17, 664.
Loon (J, van), Wanneer is de methode Bertram bruikbaar? 319.
— — . De octrooibond en het "Octrooi". 25, 381.
——, De technische en wetenschappelijke beteekenis v. houtolie. 29, 125. 326.
Loon (J. A. van) Dc Ned. suikerindustrie. 25, 432.
Loon (J. D. van), De fluorescentie v. cacaoboter. 26, 576.
Loon (J. P, van), De omzetting van hydrazotoluol in tolidine. 5, 689.
Lorentz (H. A.), De beschouwingswijzen v. d. theorie der gassen op ander gebied toegepast. 6, 655.
Nieuwe uitkomsten op het gebied der molekulaire theorieën. 7, 811.
In memoriam J. M. van Bernmelen. 8, 261.
J. H. van 't Hoff en J. M. van Bernmelen. 8. 279.
Over het warmtetheorema v. Ncrnst. 10, 621.
Dr. Willem Anne van Dorp. 11, 1014.
, Van 't Hoff's vertrek uit Nederland. 12, 515.
Löwe (F.), Ueber Intcrfcromctrie v. Gasmischungen und Lösunqen. 20,117.
— — . Die Methoden und die Anwendungen der Absorptions-Spektroskopie. 28, 535.
Lummel H. J. van), Zie Deventer (eh. M. van).

Maan (C. J), Gewijzigde uitvoering v. d. Wagnersche reactie met afkoeling door vloeibare lucht. (Lab. meded.]. 23, 231.
Mallée (A. M.), Bepaling v. h. zetmeelgehalte v. aardappelen. 1, 26.
Malotaux (R.), De calorimetrische analyse en haar toepassing voor de bep. v. d. zuiverheid *v,* stoffen. 30, 179.
— — . Zie Straub (j.).
Marmens (M. J.). Zie Pieters (H. A. J.).
Marck (I. L. B. van der). Over planna-i.Ersatz". 17,
Marktvoort (A. J.) en Wieringa (K. T.), Over oligodynamische werking der metalen. 29,
Maschhaupt (J. G.), Welke methoden voor het stellen v. normaal-**zuren verdienen de voorkeur met het oog op de gewcnschte eenheid** v. **titerstelling tusschen verschillende laboratoria.** 3,357.
Zie Hissink (O. J.).
Massink **(A.), Analyse** *v,* salpeterzuur-ureum-watermengsels. **9,** 1000.
Opmerking over de mangaan-reactie. 13, 333.
Over rlvlerwater **en rivierwaterleidingen. 15, 160.**
De minimum-oplosbaarheid v. aluminiumhydroxyde in water. 19, 66.
De nitraatbepaling in water volgens Frerichs. 21,
Chloreering en chloorbindingsvermogen *v,* water. 23, 329.
Nomogram ter berekening v. h. electrisch-geleidend vermogen van water. 26, 55.
De invloed v. d. behandeling met chloor op den zuurgraad v. water. 27,
en Heymann (J. A.), De beteekenis der waterstofionenconcentratie **voor drinkwater en in het bijzonder voor het water-**leidingbedrijf. 17, 576.
Mauersberger (E. A.), De fabricage der bismuthzouten. 27, 337.
Mauser (H. W.), Een en ander over glazuren. 20, 192.
— —, Iets over keramische industrie. 25, 461.
'Martijsen (H. L.), De valviscosirneter v. dr. R. Fischer en zijn gebruik. 27, 20.
——, **De analyse** v. **witmetalen en soldeer. 27, 284.**
——, **De keuring** v. **roestwerende verven. 30, *177.***
Mayer (A. W. J.), Het gebruik v, d. universeele decimale classificatie (U. D. C. Dewey-Brussel) en de ordening v. gegevens op het gebied der zuivere en toegepaste chemie. 30. 730.
Meerburg (P. A.), Stelsel kalfumjodaat, joodzuur en water. 1,
——, **Eenige bepalingen in het stelsel chloorkoper, chloorammonium en water. 1, 551.**
De stelsels natriumjodaat, joodzuur. **water en amm. jodaat, joodzuur, water. 2, 309.**
De menie-reactie op mangaan. 2, 639.

Mecrburq (P. A.), De hydrogel v. chroomoxyde-chroomzuur. 169.
Lijst van boeken. verschenen vóór 1865. 5, 235.
Onderzoekingen in het ternaire **stelsel** sublimaat-chlooram-monium-water. **5,**
Bepaling v. arsenicum in behangselpapieren en weefsels. 8, 869.
Onderzoek van **water. 8, 953.**
Verband tusschen geleidingsvermogen en zoutgehalte en tus-schen geleidingsvermogen, chloorgehalte en hardheid. 8, 977.
Het loodoplossend vermogen v. drinkwater. 9,
De reactie *v,* Shrewsbury op paraffine. (Lab. meded.). 10, 742.
De quantitatieve bepaling *v*. kleine hoeveelheden lood. door **extractie verkregen uit pannen met loodafgevend glazuur.** 10, 752.
De bepaling *v,* h. alkalibicarbonaatgehalte *v,* natuurlijke wa-teren. 10, 958; 13, 572.
Voorstel in zake de vriespuntsbepaling v. melk. 11, 209.
Physisch-chemisch onderzoek v. raapolie. 11, 1111.
De bep. der hardheid *v*, water volgens de methode v. Blacher. 12,920.
Openingsrede v. d. zevende conferentie over voedinqsmid-delen. 13,
Openingsrede v. d. achtste conferentie over voedingsmid-delen. 15, 954.
Conductometrische titraties *v,* **mengsels v.** zuren. **16, 1338.**
Een onderzoek over de bep. *v,* **h. nitrietgehalte v. water.** 17, 577.
Het vraagstuk v. h. arsenicum in onze dagelijksche omgeving. 19, 54.
Het een en ander over het onderzoek v. mosterd. 19, 73.
Een onderzoek naar den omvang en de oorzaken v. d. ver-ontreiniging v. d. Vecht. **19,** 94.
Het bijzonder vetbesluit. 22, 582.
Mijn secretariaat. 25, 354.
, Het kropvraagstuk in Nederland. 29, 751.
—— en Filippo (H.), Eene mikrochemische reactie op koper bij aanwezigheid *v,* lood en bismuth. 2,
Mees (R. T. A.), Is de scheiding *v,* isotopen mogelijk? 622.
De betcekenis **v. Langmuir's en Harkins' theorie** *v,* **d. oriën-**tatie der moleculen in oppervlakken v. vloeistoffen. 16, 823.
De waschwerking *v,* **zeepoplossingen. 19, 82.**
Bijdrage tot een theorie der waschwerking v. zeep. 20, 302.
De bep. v. h. gehalte aan aetherischc olie in specerijen. (Lab. meded.). 22, 383.

Mees (R. T. A.), Een eenvoudige methode om vetzuren te drogen voor de gravimetrische analyse. (Lab.meded.): 22, 512.
De wijsbegeerte v. een chemicus. 190, 252.
De bep. v. honing in honingkoek. 25, 674: 26, 334.
Kleurreacties op levertraan. 28, 694.
De theorie der waschwerking v. **zeep en de techniek der** synthetische emulgatoren. 29, 588.
Zie Dijk (J. A. van).
Meester (W. A. T. de) en Moesveld (A. L. Th.), Bibliografie E. Colren. 489.
Meihuizen (S. H.), Door snel drogen tot nauwkeurige waterbepalingen. 25,
Waterbepalingen in melkpoeder. 26, 417.
Waterbepaling in kaas. 28, 288.
Kolloïdbinding *v,* cellulose met aether en alcohol. 30, 385.
Meisner (G. J. M.), Het oxydatiegetal v. 13, 984.
Meiss (J. C.), Viscose. 26, ilO.
— —'. Viscose-zijde. 26, 170.
Melckebeke (R. van), Bijdrage tot de quanntaticve bep. v. suiker **door reductie** v. koperproefvochten. **12, 823.**
Mels (W. H. van), Moet de chemie langs deductieven dan wel langs empirisch-deductieven weg **gedoceerd worden? 28, 260.**
Mendlik (F.), Onderzoekingen over yohimbine. 28, 67.
——, **De** quantitatieve **bep.** v. **zwaveligzuur in bier volgens de warenwet. 28, 714.**
Menke (J. B.), Een microchemische mangaanreactie. 15, 868.
Änhydreerèn met behulp v. azijnzuuranhydried. (Lab. meded.}. 23, 552.
Hoe moet de chemie bij het middelbaar en voorbereidend hooger onderwijs worden gedoceerd? 28, 290.
Eenige lesproeven. 29, 5.
Mertens (W. K.) en Veen (A. G. van), Bongkrekvergiltigingen in de Residentie Banjoemes. 30, 639, 747.
Metz (E. de), De toepassing v. hydrazinezouten in de analytische chemie. 21, 91.
Meulen (J. H. van der), Benzolthecric. 22, 31.
— —, Bromo-jcdomctrische onderzoekingen. 27, 550. 558, 578, 618; 28, 82, 238, 258, 348.
— —, Permanganometrische onderzoekingen. 28, 377.
Meulcn (H. ter), Technische zending naar Amerika. 2, 393, 409.
De bep. *v.* zwavel en zuurstof in organische verbindingen. 191.
Het aantoonen v. **fluoor in anorganische fluoriden.** (Lab. meded.). 20, 59.

Meulen (H. ter), Toespraak, gehouden bij de opening v. h. nieuwe **laboratorium voor analytische scheikunde der Technische** Hooqeschool. op 3 act. 1923. 20, 597.
Colorimetrlsche bep. v. molybdeen. 22, 80.
Bijdrage tot de kennis der disulfomolybdaten. 22, 218.
Een eenvoudig verhittingsapparaat. (Lab. meded.). 23, 113.
De stikstofbalans de droge distillatie v. steenkool. 23,
Eenige verbeteringen in de hydreeringsmethoden voor orga-nisch-chemische analyse. (Lab. meded.). 23, 348.
Bep. v. stikstof door hydreering. (Lab. meded. 23, 348.
Bep. v. zuurstof door hydreering. (Lab. meded.). 23, 348.
Bep. v. zwavel door hydreering. (Lab. meded.}. 23,
Een eenvoudig toestel voor smeltpuntsbep, (Lab. meded.). 36.
Verbetering in de zwavelbep. volgens Eschka. 24, 205.
De bep. v. cadmium als metaal. 25,
Stikstofbep. in zeer kleine hoeveelheden organische stof. 26, 44.
Ravenswaay (H. J.) en Veer (J. R. G. de), Een verbetering **in de bep. v. zuurstof in organische verbindingen door** hydreering. 27, 18.
Opwyrda (H. P.) en Ravenswaay (H. J.), Een vereenvoudi-**ging v. d. bep. v. zwavel in organische verbindingen door** hydreeren. 27, 19.
Meulen (Hubert ter), Het permanganaat-verbruik v. kleigronden. 24, 351.
Meurs (G. J. van), Iets over de bepaling v. h. bloemgehalte in brood. 12, 20, 98.
Nog eens "Personen en zaken". 16, 392.
Uit het archief v. d, Ned. Chem. Ver. 30, 271.
Herdenkingsbijeenkomst ter gelegenheid v. h. 30-jarig bestaan v. d. Ned. Chem. Ver. op 15 April 1933 te 's-Gravenhaqe. 30, 304.
. Zie Bertram (S. H.).
Meyer (K. H.), Ueber den Feinbau der Eiweisskörper und anderer Naturstoffen. 29, 310.
Meijer (O.), De ontwikkeling v. d. aardappelmeelindustrie en hare nevenbedrijven in Nederland. 25, 436.
Meyer (R. J.) en Rosenheim (A.), Die Vorschlage der Deutschen **Nomenklaturkommission für anorganische Chemie. 23, 93.**
Meyer (W.), Het mechanisme der pyrazolonvorming. 23, 231.
——, Lactosebep. in brood. 30, 317.
Meijering (D. J.). Zie Schreinemakers (F. A. H.).
Meijeringh (W.), De invloed der alkeliteit v. h. waschwater op het **watergehalte v. boter. 7, 951.**
Meylink (J. A.). Zie Pieters (H. A. J.).

Middelberg (W.), Over scheikundige vraagstukken, logarithmentafels en de rekenlat op de H.B.S. **11,** 559.
Miller (W. Lash), The "fundamental equation" of Willard Gibbs. 23, 411.
Minne (J. L. van der), Fijn verdeelde stoffen als emulgator. 27, 651.
. Modderman (J. G.), Adsorptiewarmte. 27, 38.
Modderman (R. S. Tjaden), Een photochemisch onderzoek v. h. jaar 1736. 6, 763.
Moerman (J. D.), Uit alchemistische geschriften. Isaac en Johan Isaac Hollandus. 29, 702.
Moesveld (A, L. Th.), De piëzochemische onderzoekingen van Prof. Or. E. Cohen. 15, 1438.
Vertraagde kristallisatie: v. oververzadigde oplossingen in verband met het optreden v. metastabiele vormen. 17, 221.
Chemie bij uitersten v. druk. 18, 537.
De metastabiliteit **v. h. normaal-element. 23, 225.**
Het wetenschappelijk werk v. Ernst Cohen *in* de periode 1918-1927. 24, 481.
Invloed v. h. milieu en d. druk op de reactiviteit en physische eigenschappen v. stoffel], 25, 649.
Over een door Q. Majorana beschreven thermisch effect. **25,** 702.
Zie Cohen (E.).
Zie Meester (W. A. T. de).
Mohr (E. C. J.), Problemen in verweering en bodemvorming. 30. 218.
Molen (G, van der), Cocoskoeken en palmpittenmeel. 12, 9.
Mol! (H,), Standaardmethode voor het onderzoek v. geelbloedloogzout. 25, 657.
——, **Explosiegevaar bij de technische analyse** v. calcfumcarbide. (Lab. meded.). 30, 108.
Mom (Co P.), Een quantitatieve bep. v. h. ureum. 13, 72.
, Llreumbep. door middel v. urcase. 13, 255.
——, **Chemische en biologische zuivering v. drinkwater met** betrekking tot d. reuk en d. smaak. 27, 327.
Montagne (P. J.), Over violetkleuring v. glas onder invloed v. zonlicht (Lab. meded.]. 296.
Iets over sterische hindernissen bij aromatische verbindingen. 6, 272.
Een schudmachine **voor koken met opstijgenden koeler. 7, 375.**
Iets over de scheikundige veranderingen v. organische verbindingen onder invloed v. h. licht. 7, 551.
Beekmann's **omzetting bij eenvoudige eenwaardige** oximen. 8,
Over de oorzaak der Beekmann's-omzetting. **8, 968.**

Montagne (P. J.), De werking v. phosphortribromide en phosphor op [i-benzpinakolîne. 9, 468.
Koeler. (Lab. meded.). 10, 960.
Friedel-Crafts' synthese v. aromatische koolwaterstoffen en ketonen. 11, 308. 341.
Sublimeeren ". jodium. (Lab. meded.). 13, 417.
Bereiding en constitutiebep. v. **eenige** haloqeen-nitrohenz.. phenonen. 13, 532.
Structuur-chemische problemen in de organische chemie. 13, 926.
Inwerking v. alcoholische kali op gesubstitueerde be:nzophenon (en benzhydrolen). 13, 1246.
De oxydatie v. o-jcodtoluol met **kaliumpe:rmanganaat. 13,** 1294.
Diazoteering v. -l-broorn . **4' . amino-benzophenon in alcoholi-**sche oplossing. 14, 526.
Intramoleculaire verhuizingen v. d. phenylgroep. 15, 1195.
Een en ander over relatieve: bewegelijkheid v. **atomen en** groepen in organische verbindingen. 17, 378. 414.
Zie Charante (J. Moll van).
Mook (H. W.), Theorie v. d. oxydatie-reductiepotentialen. 26, 43.
Mooij (W. J. de), Quantitatieve bep. door middel v. kritische meng. punten. 13, 608.
Mooij (W. C.). Zie Koning (c. J.).
Moureu (Ch.), La catalyse antioxyqène. 25, 206.
Mulder (A.), Buret voor het ijken v. maatkolfjes. (Lab. meded.). 5, 831.
— — **Verband** tusschen **watergehalte der boter en refractie v. h.** botervet. 8, 744.
Mulder (C. H. K.), Arsoncarbonzuren. 26, 454.
Muller (F.), Verhitting v. een autoclaaf door middel v. een teerolie-brander. 17, 34.
Muller (F. M.), Eenige beschouwingen over het chemisme v. d. **koolzuurassimilatie. 30, 202.**
Muller (H. D.), Nog iets over de vooropleiding voor a.s. acheik. **ingenieurs. 20,**
Nog eens de vooropleiding tot de T. H. 20, 96.
Iets over organische metaalverbindingen. 20, 653.
Over de niet-vierwaardige koolstof. 20, 665.
Organische verbindingen met een twee- of vierwaardig stik-stofatoom. 20, 668.
Een merkwaardiqe **groep** v. **onverzadigde organische verbin-**dingen. 21, 69.
en Langedijk (S. L.), Vorming van een uitdampresidu in xylol. 20, 627.

Muschrer (F.), Over de lyotrope reeks bij de zwelling en vèrstijfse-: **Iing v. zetmeel en haar uitbreiding op organische, ook niet ioniseerende stoffen. 30, 87.**
Muschter (F. J. F.), Duplex-smeltpunt-apparaat. (Lab. meded.). 23. 552.
——, **Qualitatieve aantooning *v.* antimoon (arsenik) in stanniol.** 24, 115.
—— **en Smit (R.), De invloed** v. **verzadigde vetzuren op de** waarde v. h. Bömer-getal ($S_g + 2$ d) bij varkensvet. 23,
en Visser (G.), Het herkennen v. alpha- naast bêta-palmttcdistearine. 23, 250.

Naber (H. A.), De zuurstof en Cornelis Drebbel. 21,
Nebbeling (P.), De omkeering volgens Walden. 26, 462.
Nederveen (H. J. van), Van Leeuwenhoek-herdenking door de Ned. Ver. voor Microbiologie. 29, 698.
Neeteson (P. A.). Zie Hout (M. A. H. van den).
Nellensteyn (F. J.), De constitutie van asphalt. 21, 42.
De inwerking v. jodium op koolwaterstoffen. 21, 102.
Een en ander over asphalt, 21, 230.
Bereiding v. actieve kool uit asphalt **en anthraciet door in**werking v. jodium. 21, 533.
De activiteit v. **grafiet en diamant en de modificaties der** amorphe koolstof. 22, 291.
De directe hydratatie v. aliphatische koolstof en de koolzuurassimilatie der planten. 22, 565.
De modificaties v. amcrphe koolstof. 23, 134.
De oppervlaktespanning en het bevochtiqend **vermogen v.** aaphalt. 24, 54.
De inwerking v. gasvormig HJ op zwavelhoudende petroleumderivaten en op enkele organische verbindingen, meer in het bijzonder op thiopheen. 24, 102.
De bouw v. h. asphaltmicel. 24, 414.
Het chemisch-technisch onderzoek v. moderne wegdekken. 25, 390.
Extractieapparaat **voor bitumineuze wegdekken. (Lab.** meded.). 27,19.
Lyophile en lyophobe solen. 27, 506.
De **oplosbaarheid v.** esphaltbitumen **en** esphaltenen **in enkele** mengsels. 28, 313.
en Kuipers (J. P.), Ultramicroscopische onderzoekingen over asphalt. 25, 190.
en —— **Bep. v. h. asphaltbitumengehalte in** esphaltbitumenteermengsels. 29, 291.
- en Roodenburg (N. M.), Oppervlaktespanning en hechtspanning. 30, 189.

Nellensteyn (P. J.) en Theenes (O.), De inwerking v. zwavel op koolwaterstoffen. 29, 582.
— — en — —, De: vorming *v*, asfalt-bitumen uit eiwitten. **30,** 359.
Neustadt (L.), Brief uit Duitsch Oostenrijk. 19, 56, 85.
Nicolas (E. A. J. H.), Ëlectrische ovens. (Lab. meded.}. 25,106.
Reageeren op gasvormige verontreinigingen *v,* lucht en technische gassen. (Lab. meded.). 27, 103.
Snelheidsmeters voor gasstroomen. **27,** 272.
Nieuwenburg {C, J. van), Eenige resultaten *v*, h. modern physisch onderzoek v. d. vlamboog. 9,
Over de natuur der pyrcsolen. 11, 602.
De kalivoorziening v. d. N. Amerikaansehen landbouw. **11,** 772.
Quantitatieve onderzoekingen over het aantasten v. resistent glas door natriumhydroxyde. 14, 1034.
Drooqdamp-appar-aat. (Lab. medcd.}. 15,
De nationale organisatie v. wetenschappelijk-technisch werk. 17, 70.
Quantitaticve gegevens betreffende de aantasting v. glas door verdunde alkalien. 17. 224.
Verstikkende en dergelijke oorlogsgassen en hunne bestrijding. 19, 326.
Het monaire stelsel SiO_2. 20, 138.
Iets over de historie v. h. glas. 21, 251.
Prof. Or. W. Reinders. 1899-1924. 21,
Tegen het praktisch werken der leerlingen bij het scheikunde-onderwijs op de H.B.S. 22,
Een nieuwe methode voor het onderzoek v. silicastcenen. 23, 243.
Porositeit, in het bijzonder bij keramische producten. 24, *140.*
Een nieuw, toestel voor de sedimentatie-analyse. 24, *602.*
Gesmolten bazalt. 25, 308.
Mémoires 1924-1926. 25, 355.
Vuurvastheidsbep. of -berekeninq? 26, 72.
Historische ontwikkeling v. d. glastechniek. 26, 322.
Alkalimetrische titraties, indicatoren en titretiefouten. I-V. 27, 158, 186,206.
De aantasting v. siliciumhoudend ijzer door stoom onder hoogen druk. 27, 88.
Deeltjesgrootte en mechanische krachten. 27, 447.
Siliciumdioxyde, alleen en tezamen met water. 28, 589.
Systematische qualitattcve analyse met behulp v. vele nieuwe druppelreacties. 29,
Pneumatalytische silicaatsynthese. 29, 275.
De chemische samenstelling v. d. aarde. 30, 278.

Nieuwenburq (C. J. van) en Dingemans (H. H.), Silicaatanalyse dool' ontsluiting met alkalihydroxyden in nikkelen kroezen. 25, 266.
en Dingemans (P.), Prof. Dr. W. Reinders. 1908-1933. 30, 114.
en Duffer (G.), Oualitatievc analyse met behulp v. moderne druppelreacties. 29, 14.
en Groot (G. P. de), De bep. v. nitraatstikstof door reductie tot ammoniak. 24, 202.
Nieuwenhuyzen (P. J.), Bloedstolling. 27, 694.
Nonhebel (G. K. A.), Een belangrijke vondst. 1, 33, 61.
Noorduijn (A. C.), Een eJectrische oven Vaal' de micro-elementair-analyse. 14, 1131.
— — . Zie Schreiriemakers (P. A. H.).
Nordenskjöld (J.), De geschiedenis v. h. thorium. 3, 91.
Noyons (E.), Een gewijzigd cxtractietoestel. (Lab.meded.). 30, 228.
Nijdam (B. J. A.), Cacaoboter. 29, 76.
Nijboit (J. A.). Zie Waterman (H.I.).
Nijk (D. R.), Over het gebruik v. .Jiopcalret". 22, 572.
De narcotiseerende werking v. zuiveren dtacthvleether. 23, 258.

Oberg (E. L.). Zie Waterman (H.I.).
Olie (J.), Kryptol-apparaten. (Lab. medecl.}. 2, 738.
Directe kleurenfotografie. 3, 413.
De bereiding v. metallisch chroom in het klein als demonstratieproef en voor praeparetleve doeleinden. 3, 662.
Over het gebruik van den electroscoop bij activiteitsmetingen. 5, 823, 828.
Over den invloed v. bestraling met kathodestralen op de activiteit v. metallisch uraan. 6, 683.
Zie Cohen (E.).
Olivier (S. C. J.), Over de samenstelling v. carbolineum, in verband met het gebruik dier stof als middel tegen plantenziekten. 5, 79.
Opmerking naar aanleiding v. h. onderzoek v. Dr. G. H. Coops over de formules der aluminiumzouten. 7, 378; 8, 56.
Friedel-Crafts' synthese v. sulfonen. 11, 372.
Mededeeling over kwikverdamping in thermometers. 325; 20, 262.
Een en ander over de structuur en de synthese v. caoutchouc. 18, 231.
De benzolformule volgens Lely. 20, 27, 113.
De hydrolyse der gesubstitueerde benzoylchloriden. 23, 230.
Na vijf-en-twintiq jaren. Rede, uitgesproken op den 1Zden Ju]i 1928. (25-jarig bestaan N. C. V.). 25, 323.

Olivier (S. C. J.), Johannes Hendrikus Äberson. 25, 582.
Hydrolyse v. organische verbindingen. 26, 155.
Onderzoekingen betreffende de hydrolyse v. organische verbindingen in neutraal en zuur milieu. 26, 518.
Onderzoekingen betreffende de hydrolyse *v,* organische verbindingen. 28, 74.
De bereiding v. diacetyl. 29, lOl.
Bij gelegenheid v. h. 6de lustrum der Ned. Chem. Ver. 30,274.
Zie Haarst (J. van).
Ongkiehong (B. L.). Zie Jorissen (W. P.).
Onnes (H. Kamerlingh), H. A. Lorentz. 9, 942.
Oort (H. D. van), De bep. der waterstofionenconcentratie. **29, 13.**
Oesterhuis (E.), De hal l-wa tt-lamp. 14, 595.
Oosting (W. A. J.), De colorimetrische bep. v. d. waterstofexponent v. d. grond volgens de dialysemethode v. Kolthoff. 26, 618.
Oostveen (W.), Koolmonoxydevergiltiging. (Lab. meded.). 28, 510.
Opwyrda (H. F.). Zie Meulen (H. ter).
Os (D. van), Furfurol. 22, 18.
— —, Het contact v. d. Ned. Chem. Ver. met de chemici in Ned., Indië. 26, 620.
Os (P. H. L. van), Over de bep. v. natrium in drinkwater. 29, 104.
Oss (J. F. van), De zwavelzuursituatie. **17, 5.**
Brandstofkwesties. 17, 463.
Brandstofbezuiniging en de electrificatie. 18, 20, 113.
Het onderwijs in de scheikunde aan de middelbare scholen. 18,519.
Warenkennis en het onderwijs. 20, 403.
Ervaringen bij efficiency-werk **op het gebied der** warmte-**economie. 21, 229.**
Normalisatie v. **glaswerk voor laboratoria. 25, 371.**
, Normalisatie. 25, 587.
Ostwald (W.), J. Willard Gibbs. Aus "Lebenslinien". eine Selbstbiographie, II Band. 23, 409.
Oyen (C. F. van), Het onderzoek v. h. melksediment in het bijzonder de beteekems der streptococcen. 19, 284, 406.

Pacli (Umberto), Toepassing v. d. galvanoplastie in het geval *v,* **niet-geleidende voorwerpen. 1, 505.**
Patten (N, van), Chemische bibliographie in de Vereenigde Staten. 23, 145.
Pauw (E. A.), Koolstofsuboxyde en eentqe additieproducten daarvan **met aminen. 30, 283.**
Pauw (P. de), Over de methode v. Petersen ter qualitatieve scheiding der kationen v. d. 3e en -le groep. 17, 19l.
De analyse v. lagermetaal. (Lab. meded.). 18, 572.
Ozon en allotropie. 20, 26.

Pauw (P. F. M. de), De stikstofbep. in meststoffen. 29, 603.
Pekelharing (C. A.) en Schut (W.), Onderzoek naar de voedingswaarde *v,* geharde vetten. 13, 755, 978.
Pennink (J. J.), Apparaat voor melkonderzoek. 1, 171.
Peper (J. Ph.), Bep. v. ouderdom v. brood, 23, 163.
——, Zie Smit (R.),
Perquin (J. N. J.), Eenige verbeteringen in de gasanalyse. 24, 141, 321.
Zie Waterman (H. 1.).
Petit (Th. P. L.), Zwavelproductie en gaszuivering. 26,470,542,599.
Pfeiffer (J. Ph.}, Het belang v. h. technisch houtonderzoek voor den ingenieur. 20, 621.
——, **De** bereekenis **der micellairtheorie voor de verklaring der** eigenschappen *v,* plantaardige weefsels. 25, 563.
Pieters (H. A. J.), Een kring *v,* leeraren in de chemie. 20, 6\4,
Over het "journalof chcmical educaticn". 22, 497.
Het scheikundig practicum. 23, 68.
Over minlmuruelschen **voor de scheikunde op de H. B.** scholen. 23, 154.
Scheikunde en natuurkunde op de lit.cecon. afd. der H, B.-scholen, 23, 157, 227.
Wood's metaal als kathodemateriaal bij electrolyses. 25, 706,
De titratiemethode volgens Eajan. 26, 6.
Plasticiteit. 26, 18.
Het centraal laboratorium **der Staatsmijnen. 26, 318.**
Over een uitgebreid onderzoek *v,* kolen. 26, 471.
De ontwikkeling v. h. productiefmaken der steenkool. 26,615,
Differentiaal-manometer met twee vloeistoffen. 27, 274.
Over de viscositeit v. pek. 27, 287.
Over **de verweeking** v. **cl. asch v. vaste brandstof. 27, 331.**
PhenoJbep. in afvalwater, 27, 334,
Eenige eigenschappen der steenkolen, welke verband houden met de cokesbereiding. 27, 518,
Nieuwe wegen voor de winning en de toepassing der steen-kolen. 27, 542.
De ontwikkeling v. d. Industrie **der meststoffen. 28, 86.**
Proeven over katalytische reductie van CO met H_2 tot CH_4 over Ni-asbest in CO-waterstofmengsels en in lichtgas, waar-uit het CO'l, de zware: koolwaterstoffen en de zuurstof ver-wijderd wa;en, 28, 209,
Oxydatie v. koolmonoxyde in koolmonoxyde-lucht-mengseIs in tegenwoordigheid v. verschillende metaaloxyden. 28, 250.
Volumetrische bep. v. koolmonoxyde met behulp *v,* een **suspensie** v. **joodpentoxyde in rookend zwavelzuur. 28, 335.**
Bep. v. h. benzolgehalte in benzolhoudend water. (Lab. meded.}. 72,

Pieters (H. A. J.). De werking v. electrische ontladingen op cokesovengas. 29. 380.
Algemeene inleiding tot de steenkolen-analyse. '29, 732,
Bep. v. h. oliegehalte v. ruwe naphtaline. (Lab. meded.}, 30, 520.
Naphtalinebep. in teerolie. (Lab. meded.}. 30, 519.
Bep. v. h. gehalte aan vluchtige bestanddcelen v. vaste brandstoffen. (Lab. medcd.}. 30, 722.
— — en Heijden (J. H. van der), Bep. v. h. calciumoxydegehalte in onqebluschte kalk. 26, 511.
—— en Hovers (J.), Nephelometrische sulfaatbepaJing. (Lab. meded.). 29, 188.
——, Iterson (J. Roessingh van) en Spronck (5. J. H.), Bep. v **zwavel in benzeen. 30, 756.**
— — **en Koenen (Th. H.), Onderzoekingen over** anthraceen. **26,** 222.
— — en Kok (W. J. de), Waterzuivering door bezinken en coagulatie. 28, 365.
— — en Koopmans (H.), Vochtbepaling in steenkool. 29, 509.
— — en —— **Het toevoegen** v, **alcohol aan benzine of benzol.** 30, 328, 547.
— — en ——. "Inkolingsgraad" en "bitumen". 30, 374.
— — en ——. De interferometer als hulpmiddel bij de bedrijlscontröle. 30, 516.
en--, Klaring v, afvalwater. 30, 779.
en Mannens (M, J.), Winning v. pyridine en v. ph ol uit ruwe benzol. 26, 286.
en — — Arseenbep. **in zwavelzuur. 26, 559.**
en — — **Zuivering v. ruw zwavelzuur. 28, 130.**
en —— Zwavelbepaling in pyriet. 29, 261.
en —— Stikstofbepaling in mestzouten. 29, 573, 619; 30, 263.
en Meylink (J. A.), Eenige nieuwe laboratoriummatertalen. 26, 495; 27, 289.
en ——, De interfcrometer als hulpmiddel bij bedrijfscontröle, 26, 568.
— — en Smeets **(J.), Het opnemen en weer afstaan v. zwavel**waterstof door alkalische waschvloelstof. 28, 246; 29, 73.
— — **en Visser (H. S.), De technische analyse** v. calclumcnrblde. 29, 188.
Pilaar (W. M. M.), Het bepalen v. koolmonoxyde in bloed. 25, 509.
Pillrethley (R.). Zie Dunsten (A. E.).
Pinkhof (J.), Over de toepassing der electrcmetrische titraties. 16, 1163.
——. De bep. v. d. waterstofexponent. 16, 1168.

Plaats (J. D. van der), Een klein museum bij de generale contröle v, 's Rijks Munt te Utrecht. Geschiedenis v. h. zilveressaai langs d. natten weg. 4, 15!.
Over het geleidingsvermogen voor electriciteit van wateren. 13, 565.
Pliester (A. C.), Vriespuntsbepaling v. melk. 10, 982.
——, Ervaringen omtrent het vriespuntscijfer v. melk v. zieke koeien. 12, 354.
Poelvoorde (H. J. van), Over den invloed der aanwezigheid v. olie in ketelwater. Gehaltebep. daarvan. Middelen ter voorkoming. 3, 193.
PoWmann (J.), Iets over het Reichert-Meissl-Wollny getal. 1, 1009.
Polak (J. J.), Quantitatieve toepassing v. d. indicatorentheorie op de volumetrische analyse. 8, 287.
Bijdrage tot de analyse v. zeeppoeders. 9, 548.
Bijdrage tot de waardeerlng v. d. vriespuntsbep. bij melk-onderzoek. 14, 323.
Pontier (C. H.), Stikstofbindingsprocédés. 22, 182.
Posthumus (K.), Het onderwijs in de chemie. 29, 498.
De inrichting van een leslokaal-practicum aan het Christelijk Lyceum te Bandoeng. 29, 569.
Resultaten v. leerlingen-experimenten. 29, 686.
Postma (J.). Zie Jorissen (W. P.).
Postma (S.), Over het vloeibaannaken v. ammoniak. 19. 558.
Priester (R.), Bijdrage tot de kennis v. eenige voor de reukstof-industrie belangrijke aromatische allyl- en propenylverbtn-dingen. 25, 310.
Verbeteringen bij de technische omzetting v. aromatische allyl- en propcnyl-verbindinqen. 26, 7!.
Prins (A.), Over d. tegenwoordigen stand v. h. vraaqstuk der "vloeiende" kristallen. 9, 326.
De voorwaarden voor de maximum-praecipitatic v. een am-photecr electrolyt. 18, 657.
De theorie v, Ghosh over sterke clectrolytcn. 20, 237.
Complexe ionen met uiterst kleine instabilitcitsconstanten. 27, 191.
Prins (H. J.), Een eenvoudige veiligheidsklemkraan. (Lab. mcded.}. 8, 791.
Afzuigtoestel voor lage temperaturen. (Lab. meded.}. 8, 874.
Vacuum-sublimeerapparaat. (Lab. mcded.}. 9, 343.
Over additiereactles. 10, 1001.
Over katalyse. 11, 117.
Friedel-Crafts' synthese v. sulfonen. 11,
Over de katalytische werking v. h. natrium en zijne ver-wanten. 1 474.
Over wederzijdsche activeerinq. **11,** 784.

Prins (H. J.), De toepassing der activeeringstheorie op oxydatieverschijnselen. 12, 38.
Over de katalytische werking v. metalen en metaalverbindingen. 12, 588.
Een kinetische beschouwing der katalyse. 13, 127.
De wet der massawerking als bijzonder geval v. een algemeenc reactiewet. 13,
De verdcelinq der valentie in ringsystemen. 13, 525.
Over isomerisatie en polymerisatie v. en additie aan u-pincen. 13, .
Over het verband tusschen katalyse en affiniteit. 14, 63.
Door natuurwetenschap tot beschaving? 14, 529.
Isomerisatie en hydratatie v. cltronelel door zuren. 14, 627.
Eenvoudige demonstratie v. d. water-additie aan terpineol door zuren. (Lab. meded.). H, 630.
Maatregelen tegen laboratorium-ongevallen. (Lab. meded.). 14, 646.
Over twee isou-ere citronelalen. 692.
Onderlinge condensatie v. evident onverzadigde systemen. H, 932; 16, 1510.
Uit de historie der lcatalyse. H, 1000.
Over de constitutie v. benzol en de substitutie in aromatische verbindingen. 15, 98, 571.
Over citronelcl. 15, 1378.
Over de methode der chemie. 15, 1381; 16. 1177.
Wetenschap en techniek. 15, 1662; 16, 37.
De onderlinge condensatie v. evident onverzadigde verbindingen in verband met terpenen, harsen en caoutchouc. 16, 64.
Nieuwe algemeene synthesen in de organische chemie. 16,693.
Over een wijziging in de methode ter bep. v. h. moleculairgewicht met behulp v. d. vriespuntsdaling. 16, 929.
Organisatie v. wetenschappelijk-technisch werk. 17. 125.
W. P. [orissen's onderzoekingen over oxydatieverschijnselen. 18, 601.
Quo vadimus? Natuurwetenschap, beschaving en stikgassen. 19. 343.
Aan welke cischcn moet een benzolformule voldoen? 20, 28.
De geometrische rangschikking en de chemische werking der atomen. 20, 402.
Chemie en historie. 20, 615.
Een afleiding v. d. vergelijking voor de snelheidsconstante v. een monomoleculaire reactie. 20, 686.
Affiniteit, valentie en clectronen, 22, 302.
De polaire natuur v. d. benzolkern in verband met de theorie der geïnduceerde, afwisselende polariteit. 22, 365.

Prins (H. J.). De samenwerking (coactie) der moleculen bij trimolecu**laire reacties. 23, 389.**
De katalytische werking v. aluminiumchloride. 24, 615.
Over het systeem: metaal, zuur, reduceerbare verbinding. 28, 390.
Een en ander over het katalytisch werkzame oppervlak. 29, 66. 89.
Prins (J. AHngh), De octrooiwet in praktijk en haar belang voor de industrie. 18, 459.
— — - Prof. Hoogewerlf en de octrooiraad. 24, 433.

Raalte (A. van), Het begrip ..eequivalent" op de H.B.S. 3, 266, 289.
Alcoholische kaliloog. (Lab. meded.). 6, 252.
Laboratoriummededeeling. 7, 191.
Bepaling v. **salicylzuur en benzoëzuur in vruchtensappen. jams, limonades enz. 9, 1004.**
Vriespuntsbepaling. (Lab. meded.]. 10, 709.
Vriespuntsbepaling in melk. **11,** 206.
Reactie v. Bellier. (Lab. meded.). 16, 959.
Een nieuwe grootheid bij het onderzoek v. **melanges en** v. boter. 23, 222.
Toepassing v. **ultraviolet licht (Reuzel.** Microscopisch **onderzoek**). 23, 580.
Het xylolgetal en het xylolpercentgetal. 24. 59.
Loogburetten. (Lab. meded.]. 24,
Waterbaden. (Lab. meded.}. 24, 84.
De ontwikkeling v. h. keuringsdienstwezen in Nederland. 25, 368.
Ebonietstoppen voor loogflesschen. (Lab. meded.). 25, 528.
De luminescentie v. **oliën en vetten. 25,** 544, **650.**
Gevoeligheid v. **proefdieren voor** snijboonen. **27, 37.**
Het vriespunt v. melk v. **aan mond- en klauwzeer** lijdende koeien. 27, 480.
Nieuwe colt-titer. 27, 663; 28, 19.
Quantitatieve schimmelproef. 28, 199. 423.
Het Nederlandsche instituut voor volksvoeding. 28. 460.
Ir. M. Kauffman t. 30, 140.
Colorimeter Duboscq. (Lab. meded.}. 30, 555.
en **Druten (A. van),** Nadere **beschouwingen over het** Huorcscceren **v.** reuzels. **26, 602.**
en Lerner (M. M.), De reductase-tijd v. melk en haar bacteriëncijfer. 26, 613.
en Lichtenbelt (A. J.), De brekingsindex v. d. niet-vluchtige **vetzuren in boter. 9, 170.**
Rabas (A,). Zie Dubsky (J. V.).

Ramondt (A. Slingervoet), Het reproduceeren v. teekeninqen en photo s voor den druk. 9, 352.
Nieuwere detonatoren. 13, 553.
Over detonatie. 14. 544.
[orisseri's arbeid op historisch-chemisch gebied. 18, 606.
Een ruimte-model v. h. **periodiek stelsel der elementen. 25,** .
. Lesproeven. 25, 542.
Ramsay (W.), Over de opleiding v. d. tcchnischen chemicus. 2, 168. 184.
Ravenswaay (H. J.), Bep. v. zink door middel v. zinkacetaat. (Lab. meded.}. 23, 375.
— — . Zie Meulen (H. ter).
. Reelarre (A.). Zie Kroes (A. de).
Reerink (E. H.), Ergosterine en vltaminc-D. 26, 179.
. Photochemische **reacties v. ergosterine. 26, 246.**
——, **Nieuwe onderzoekingen over vitamine-Do 29, 311.**
— — . Physische methoden bij het vitamine-onderzoek. 29,
Reeserna **(A.** Siewertsz **van), Daniël Jean Sanches en zijn werk voor de stadsreiniging te Amsterdam. 9, 755.**
Reeserna (N. H. Siewertsz van), Het gebruik v, wetenschappelijk Nederlandseh. 14, 425.
——, Zie Jorissen (W. P.).
Regenbogen (A.). Zie Schoort (N.).
Releher (L. Th.), De electrometallurgie v. h. ijzer. 3, 175.
Eenvoudig automatisch roertoestel **bij de** vriespuntsbepaling. (Lab. meded.}. 7, 1087.
Vriespuntsbepaling v. melk. 11, 323.
Mededeelingen op cherrusch-hygiërusch gebied. 15,. 1537; 16, 145; 17,58.
De luchtpomp v. Evkman. 16, 951.
Willem Paulinus Jorissen (21 October 1896-21 October 1921). 18, 592.
Het tol stand komen v. d. Ned. Chem. Ver.. het Chem. Weekblad en het Scheikundig Jaarboekje (later "Chemisch Jaarboekje"). 25, 344.
en Jansen (F. C. M.), Refractometrische bepaling der sterkte **v.** Formalineoplossingen. **104.**
Retnders (W.), Studies over de photohaloïden. 7, 961. 933; 8, 299.
Over de constitutie der photohaloïden. 8, 316; 9, 242.
De verdeeling van een gesuspendeerde stof over twee vloei-stofphasen en hare praktische beteekenis. 10, 700.
De chemische werkingen v. **h. licht. 11, 282.**
Over de: evenwichten **v.** ijzer en Ijzeroxyde met **waterstof en** waterdamp. 15, 180.

Reinders (W.), De ontploffingsgrenzen bij benzine-lucht-mengsel: **het onderste en bovenste vlampunt. 18, 157.**
Het smelten en stollen v. silicaten. 20, 118.
De structuur van gels. 21,
De werking *v*. eiwitstoffen op goudsolen. 22,
De elccrrische lading v. kollordale deeltjes. 23, 130.
Or. D. J. Hissink. 25 jaar directeur v. h. Bodemkundig instituut. 26. 582.
Gelstructuur en viscositeit v. **solen. 26, 589.**
[acob Maarten van Bemmelen als bodemkundige. 28 .
. Het latente beeld. 30. 170.
— — **en** Cars **(A.), De oxydatie** v. **ammoniak tot stikstofoxyden 9, 47..**
Reith (J. F.), De micro-jodiumbep. in organische grondstoffen. 26, 26. 57.
[odiumverdcclinq en kropstatistieken in Nederland. 30, 98.
ReudIer (J. F. L.), Gehaltebep. v. Turkschroodolie. (Lab. medcd.}. 18,
Rientsma (L. M.), Over het silica-gel. 28, 591.
Ringeling (H. G.), Naar aanleiding v, d. afstervinqstemperatuur der coli-bacillen.
——, Onderzoekingen met „autan". 5, 369.
Ringers (W. E.), De veranderingen in samenstelling v. zeewater bij het bevriezen. 3, 223.
Stikstofverbindingen en kiezelzuur in zeewater. 3, 585.
De waterstofionenconcentratie in zeewater. 6, 113.
De waterstofionenconcentratie in verdunde oplossingen v. phosphorzuur: **mOIID- en dinatriumphosphaat. 6.**
Waterstofionenconcentraties in oplossingen v. phosphorzuur met natriumhvdroxvd. 7. 203.
Eiwitstoffen als electrolyten. 7,
Over het snel meten v. d. waterstofionenconcentraties v. **vloei**stoffen. (Lab. meded.). 8, 293.
Het bepalen v. **d. reactie** v. **vloeistoffen en de** betcckenis **van deze voor biochemische processen. 10, 3.**
Zie Jorissen (W. P.).
--- **en Klingen (I. M. P.), Nitraten, nitrieten en ammoniak in** zeewater. 5, 147.
Rtnkes (L J.). Over fluooranilinen en Ilnoorphcnolen. 9, 778.
Over cemqe **organische** Huoorverbindinqen. **11, 360. 952.**
Over de directe reductie v. aromatische nitroverbindingen tot nitrosoverbindingen. 11. 1062.
Bijdrage tot d. kennis v. h. bixine. 12, 998.
Ouantitatieve **micro-elementairanalyse** v. **organische stoffen** volgens dr. J. V. Dubsky. 13, 800.
Over Brauns reagens. 14, 895.
Over organische Iluoorverbindingen. **16, 206.**

Rinkes (1. J.), De structuurformule v. bixine. 25, 564.
——, **In memoriam Dr. R. A. Weerman. 28, 326.**
——. Zie Hasselt (J. F. B. van).
Rinse (J.), De droogtijd v. lijnolie. 28, 131.
De bep. v. h. zeefresidu v. pigmeuten. (Lab. meded.). 28, 520.
Gechloreerde rubber. 29, 521.
Tornesit. 30, 178.
Zie Schoen (M. J.).
Riwlin (R.), Absorptie-metingen bij vloeibare kristallen. 18, 221.
Rodenburg (J.), Over mangaanbepaling in drinkwater. 7, 877.
Het loodoplossend vermogen v. **h. water der** Enschedeschc drinkwaterleiding. 12, 494.
Zie Dorp (G. C. A. van).
Roest (J. G.), Zuivering van het afvalwater van stroocarton-fabrieken. 6, 106.
Roggen (W. Graadt van), Overzicht v. d. chemische industrie, **georganiseerd in de Vereeniging** v. d. **Ned. Chem. Industrie.** 25, 397.
Romburgh (P. van), Antonie Paul Nicolas Franchimont. 1871—24 Maart-I 911. 8, 243.
Herdenking 40-jarig professoraat v. Dr. A. P. N. Ëranchimont op 2 Mei 1914. 436.
Het belang der chemie voor onze koloniën. 17, 206.
Prof. Ernst Cohen en de commissie voor het muntwezen. 24, 478.
. **Herinneringen aan de 25-jarige en iets meer. 25, 349.**
Romkes (P. C.), De betcekenis v. d. bestanddcelen onzer voeding voor het menschelijk lichaam. 6, 591, 793.
Romp (J.), Wolframcarbide en het gebruik in de techniek. 28, 279.
Romijn (G.), De biologische beoordecling v. h. water naar flora en fauna. 5, (Bijvoegsel v. h. Chem. W .. 30 Mei 1908).
——, De colorimetrische bep. v. h. salpeterigzuur. 11, 1115.
——, **Aluminium voor de** arsenlcumreactie. **19, 177.**
——. Zie Hoyer (D. P.).
Roodenburg (N. M.). Zie Nellensteyn (F. J.).
Roon (J. D. van), Scheikundig ingenieur en middelbaar technicus. 20,69.
Lely's benzoltheorie en de z.g. aliphatisch-aromatische **over**gangen. 20, 144.
De benzoltheorie van Levy. 21, 174.
Stollijnen *v*, cacaoboter. 26, 619.
Het smelttraject als kenmerk voor de zuiverheid v. **cacao**boter. 27, 41.
, Het smelttraject v. cacaoboter. 27. 498.
Roos (J. L. de), Iets over wolframium. 23, 138.
Rooseboom (A.). Zie Waterman (H.I.).

Roozeboom (H. W. Bakhuis), In memoriam Prof. Lobry de Bruin. I, 957.
Rosenheim (A.). Zie Meyer (R. J.).
Rossem (A. van), Synthetische rubber. 9, 268.
De theorie v. Hatschek over de viscositeit der kolloïden. 11, 579.
Viscositeit en fluïditeit. 11, 799.
De rubberindustrie. Hare ontwikkeling en hare grondstoffen. 17, 142.
De beteekenls v. Thomas Hancock voor de ontwikkeling der rubberindustrie (1820-1920). 17,267,334.
Rubberlatex en hare Industrieelc beteekenis, 20, 106, J24.
Over natuurlijke en kunstmatige rubberlatex. **21,** 180.
The american society for testing mater-ials en haar publicaties. 23, 176.
De beteekenis en bep. v. fijnheidsgraad *v,* poedervormige stoffen. 602.
De rijksrubberdienst en zijne beteekcnts voor industrie en wetenschap. 25, 387.
De keuring v. rubberartikelen. hare theoretische grondslagen en hare praktische uitvoering. 28, 106.
. De vulcanisatie met benzoylperoxyde. 28, 299.
— — en Dekker (P.), Technische waarde *v.* droge destillatieproducten v. aardrubber. **20,** 78.
Rossem (C. van), Geleidingsvermogen en bewegelijkhe:id der ionen. 9, 22.
De: electromotorische kracht v. coneentratieketens. 9, 90.
De oplosbaarheid in water v. zeer weinig oplosbare zouten, in het bijzonder v. ailverchlonde. 9, 203, 396, 657.
Zwakke en sterke binaire electrolytcn. 9, 714.
De afleiding der verdunningswet. 9, 848.
De dissociatiegraad v. binaire electrolyten als functie der normaliteit. 10, 874.
De beteekenis v. een theoretisch leervak aan de Technische Hoogeschool. 11, 501.
Rossum (A. J. van), Brandstofbezuiniging en de electrificatie. 18, 68.
Rowaan (P. A.), De bep. v. h. aldehyde citronella! in citronella-olie. 29, 603.
— —, Extracties op groote schaal in het laboratorium. (Lab. meded.}. 30, 771.
Ruigers (A. J.), Vectormodel v. h. vrije atoom. 30, 602.
— —'. Bouw der atoomkernen. 30, 682.
— —, Zie Gorter (C. J.).
Ruigers (U. J.), De waterbinding aan siliciumdioxyde. 28. 413.
Ruiten (J.), Beschrijving v. een toestel tot regeling v. d. druk bij destillatie onder verminderden druk. 1, 635.

Rutten (J.), Bezoek gasfabriek te 's-Gravenhaqe. 6. 99,
Lichtgas zonder kooloxyd. 10. 480,
Omzetting v. energie. 17. 590, 607. 621.
Jorissen en zijne belangstelling voor de toegepaste chemie. 18, 603,
Het meten v. stoom langs chemisehen weg, 19, 191. 229,
Zie Jorissen (W. P,),
Ruys (A.). Jaarverslag 1930 der Vereeniging v. d. Ned. Chern. industrie. 28. 542.
Ruys (J. O.), Over d. titrimetrische zwavelbepaling. 9. 892,
Over d. storenden invloed v. kolloïden bij d. hardheidsbepaling volgens Clark. 11. 599,
Onderzoekingen over oliegasfabricatie. 16, 746.
Zie Lennep (O. P. Ross van).
Ruyter (A.). Chemische ontwikkeling, 11, 348,
Ruaicka (L.), Hoogere koolstofringen. 24, 440.
Beitrag zum **Nachweis ungesättigter Verbindungen in** Gemisehen. 25. 309,
Zur Kenntnis hochgliedriger Kohlenstoffringe. 25. 614.
Die Stereoisomerie des Dekalinringes bei Sesquiterpenen. 26. 70.
Rijn (W. van). Over de inwerking v. fijnverdeelde metalen. 5, 1.

Salm (A. J.). Quant. bep. v. suiker in urine. 1. 12.
Quant. bep. v. **ureum in urine volgens de methode** v. **Denigès.** 1. 13.
— — **De reactie van** Hay **om galbestanddeelen in de urine aan te** toonen. **1, 14.**
Salomonson (H. W.), De waarde der onderzoekingsmethoden voor het gerechtelijk bewijs v. botervervalschtng. **2, 481, 673.**
— — . De taak v. d, Slaat in den strijd tegen vervalsching. 6, 493.
Saltet (R. H.), L. Th, Releher (13 Juli 1883-13 Juli 1908).5,521.
——, **Over conserveermiddelen. 7, 587.**
——, Keuringsdienstc» van voedingsmiddelen. **8, 189.**
Sammel (P. J. F.), Bep. v. d. osmotische druk v, kollolden. 27, 452.
Sande (J. G. van der), Een vereenvoudigd toestel voor micro-stikstofbep. volgens Kjcldahl. 24. 558.
Santen (H. H. van), Bedrijfsorganisatie. 20, 3, 97,174,198,256,432.
Sarluy (A.), Over de omkeering v. eiwit-hydrolyse. 28. 515.
Sauerbier (J. C. M.), Bereiding v. d. katalysator voor de elementairanalyse volgens Heslinga. (Lab, meded.). 23, 168.
——, Het aantoonen **v.** koolteer en koolteerdestillaten **naast** petroleumasphalt en natuurlijke asphalt, 24. 348.
Schaaff (M. L. van der), Een bemiddelingsbureau voor uitvinders. 13, 131, 351.

Schaaff (M. L. van der), Excursie 19 Juli 1932 Boekelo. 29, 505.
Schaafsma (N. D. R.), Over de zuivering v. water met behulp v. actieve kool. 28, 649.
Scheffer (P. E. C.), Over snelheden en evenwichten en hun onderling verband. 7, 917.
Over de betcekenis v, **h. werk v. van der Waals voor de** chemie. 20. 222.
Dr. J. J. van Laar 70 jaar. 27, 418.
Het 25-jarig hoogleeraarschap van Prof. Dr. A. Smits. 28, 560.
Scheffers (H. W.), Nieuwere inzichten in vetharding. 28, 630.
Schelterna (M. W.), Alkaptcnurie. cystinurie en diaminiurie. 11, 692.
Scheringa (K.), Iets over het verband tusschen de: atoomgewichten v. **verschillende groepen v. h. periodiek systeem. 7, 407.**
Ecniqe proeven over absorptie. (Lab. medcd.). 8, 11.
Iets over de plaats der meest voorkomende elementen in het periodiek systeem. 8, 389.
Iets over her periodiek systeem. 8, 868.
De inwerking v. koolzuurhoudend water op metalen. (Lab. meded.}. 9,11.
Onderzoek v. brood. 11, 12, 49. 117.
Aschbepalingen in brood. 12, 702.
Chloorbep. in brood. 12, 749.
Eenige opmerkingen over phosphorescentie. **12, 1106.**
Het biceken *v,* meel met behulp *v,* stikstofdioxyde. 13, 840. 982.
Over de hypothese v. Prout en hct periodiek systeem. 14, 953; 15, 221.
Over de theorie der gekoppelde vlakken ter verklaring der optische activiteit. 28, 363.
Over de anomale dispersie der actieve wijnsteenzuren, **28, 394.**
Over **de** vetbop. **in melk volgens W**eibull **en volgens** Smetham. 28, 654.
Over de theorie der optische activiteit. 28, 665; 29, 218.
Over het **kiezelzuur in sol- en gelvorm in verband met de analyse** v. **waterglashoudende zeep. 29, 37.**
Iets over de inwerking v. **zoutzuur op vetlichamen in verband constanten** v. **botervet. 29, 386.**
Over **de systemen kaliumstearaat en** -palnutaat. **alcohol en** water. (Lab. meded.). 29, 605.
Over de bereiding v. zeepoplossing voor de hardheidsbep. v. water. (Lab. meded.] .29, 606.
Over het aantoonen *v*. **chloor naast broom en een** microchemische reactie op zilver. (Lab. meded.). 30, 92.
Over het natriumhydrotartraat **als reagens op kalium. (Lab.** meded.). 30, 598.

Scheringa (K.), Over het natriumkobaltnitriet als reagens op kalium. (Lab. meded.]. 30, 598.
Moet bij calciumbep. chloorammonium worden toegevoegd? (Lab. meded.}. 30, 598.
Over de oplosbaarheid v. rhodaanzilver **in rhodaankalium.** (Lab. meded.). 30, 598.
Scherpenberg (À. L. van), Grains carriers: **vruchtenkernen** v. **Pseudophoenix** vinifera **Beccari. 13, 862.**
Herstel v. eene fout in de literatuur betreffende een rrioxy-xanthon. 16, 1146.
Het verband tusschen d. **suikergehalten v. pulp en drukwater** in de diffusiebatterij v. d. bietsuikerfabriek. 18, 328, 494.
Nieuwe gezichtspunten in de suikerindustrie. 169.
Is de adsorptie als een chemische verbinding te beschouwen? 20, 260.
Viscositeit en samenstelling v. **d. suikerhoudende vloeistoffen in de** beetwortclsuiket-industuie. **27, 165.**
Zie Gabreëls (J. A. A.).
Zie Hout) M. A. H. van den).
Schilfer (G. M. de Jongh), Het onderwijs in de scheikunde aan de H.B.S. met 5-jarigen cursus B. 29, 235.
Schilliter (J. J. de la Fontaine}. Octrooien op werkwijzen. die op een **constructief beginsel gebaseerd zijn. 19, 345.**
——. **Voorschriften voor het tegengaan v. knoeierijen bij de** bereiding v. brood. 21, 72.
Schoen (M. J.), Een eenvoudig instrument voor d. bep. v. h. dekkend vermoqen **v. verf. 20, 141.**
Loodwit alleen? Of ook nog plaats voor zinkwit, en andere witte **verfstoffen? 23, 283.**
De verf- en vernisindustrte. **25, 469.**
Kleurmeting en kleurnormalisatie. **28, 105. 133.**
Grepen uit verfchemie. **30, 170.**
— — **en Rinse. (J.), Het onderscheiden** v. **pigmenten in ultraviolet** licht. 26, 321.
Schoenmaker (P.). Veredelen v. metalen. 29, 682.
——. Zie Wolff (L. K.).
Schoepp (R.), Wering van ketelsteen. 6, 531.
Schonebaum (C. W.), Het nadeel v. h. werken met d. remherels-**factor in de suikerindustrie. 19. 2.**
— — **De school voor suikerindustrie te Amsterdam. 25, 434.**
——. **Filtratie** v. **ruwsap in suikerfabrieken. 28, 162.**
Schoorl (N.), Over kleurindicatoren. 3, 719, 771, 807.
Bijdragen tot de microchemische analyse. 4, 301. 483, 557. 683,813; 5, 31, 107. 129.
De microchemische reactie op aluminium met caesiumchloride. 8, 268.

Schoor! (N.). Het reduceerend vermogen v, suikers. 9, 678.
Het reduceerend vermogen v.. **suikers (monosacchariden) in** verband met de definitie dezer lichamen. 9, 706.
Zuurstofbepaling in water. (Lab. meded.}. 10, 495.
Het bevriezen v. melk. 11, 204.
Vriespuntsbepaling in melk. 12, 220.
Ijking v. d. vrtespunts-tbermometer. 12, 222.
Uitbreiding der suikerreducttetabel. 12,
H. P. Wijsman t. 13, 810.
Een methode ter bep. v. d. in water oplosbare vetzuren *v,* **botervet en andere vetten. 14, 407.**
Over de beteekenis v. d. nauwkeurige meting der z.g. phy-sische **constanten voor de scheikundige analyse. 15, 500.**
Rationeel afgeronde atoomgewichten, ten gebruike bij de chemische analyse. 15. 547.
Invloed v. **d. bereiding op S. G. en refractie** v. **melkserum.** 15, 1089. 1518.
Het nauwkeurig wegen v. glazen apparaten. (Lab. meded.}. 16, 481.
Over d. analytisch -chemlsche beteekenis *v,* **d. specifieke** refracties. 17, 223.
Titraties v. kleine hoeveelheden suiker 17. 232.
9de conferentie over voedingsmiddeIscheikunde, gehouden te 's-Hertoqenbosch op 30 Juli 1920. 17.
Het normale watergehalte v. **steenkool en cokes. 21. 393.**
De quantitatieve bep. v. invertsuiker naast rietsuiker en het ontstaan *v,* **invertsuiker in rietsuiker oplossingen. 22,132,285.**
Rationeel **afgeronde atoomgewichten ten bij de** chemische analyse. 22. 156.
De specifieke refractie in homologe reeksen. 22, 249.
Opmerkingen over de benzol-structuur. 22, 343.
Kritiek op de warenwetbesluiten. 22, 454.
De bep. *v.* **h. gehalte aan** aetherisclbe **olie in specerijen.** 22, 468.
De geschiedenis der specifieke refractie. 23. 282.
Temperatuurcorrectie bij de maatanalyse. 23, 581.
Anhydreeren v. **zouthydraten met behulp** v. **azijnzuur-**anhydride. (Lab. meded.). 24, 13.
Oxaalzuur en adipinezuur als oertiterstoffen. **25, 73.**
Een en ander over de toepassing v. **pneumatische extractie.** 25, 309.
Oertiterstoffen. hun beteekenis en onderzoek. 25. 534.
Verbeterde suikertitratie. 26. 56.
Suikertitratie. 26. 130.
G. Doyer van Cleeff t. 26, 202.
Verschillende methoden v. colorimetrie. **27, 52.**

Schoor! (N.), De analyse v. oplossingen v. basisch loodacetaat. 28, 586.
Een indirecte elementair-analyse. 29, 104.
Onderzoek v. leidingwater op kleine hoeveelheden koper en lood. 29, 338.
Het vaststellen v. chemische: verbindingen. 30, 179.
Kristalwater en water in het kristal. 30. 361.
Zie Lenz (W.).
Zie Wijsman (H. P.).
en Kolthoff (I. M.), Over de alcahbep. als sulfaat. 17, 425.
— — en Regenbogen (A.), Maatanalytische suikerbepaling. 14, 221.
— — en Spanjaard (R.), Het ware vriespunt v. melk. 11, 648.
Schatte (E.), Brief uit Amerika. 21, 474.
Schoutissen (H. A. J.), Het belang v. theoretische beschouwingen omtrent d. aard v. d. diazoruumqroep voor de kleurstoffen-industrie. 19, 217.
Over de structuurformule v. benzol. 20, 29.
. Zijn de driehoekformules v. Lely houdbaar? 20, 145.
Schreinemalcers (F. A. H.), De werking v. zwavelzuur op chloor-lood. 1, 81.
Ternaire evenwichten. 1, 329.
De ammoniumchromaten. 1, 377.
Over reacties, die in verschillende phasen vcrlocpen. I, 523, 621.
De kaliumchromaten. 837.
De natriumchromaten. 2, 211.
De lithiumchromaten. 2, 633.
Over eeniqe dubbelzouten van het kepersulfaat. 5, 465.
Over de dubbelzouten van ammoniumsulfaat en mangaan-sulfaat. 6,131.
De oplosbaarheid van manqaansullaar in water-alkohol-mengsels. 6, 136.
Het omzettingspunt v. dubbelzouten. 7, 197.
Het niet-hydrateeren v. hydraten door absoluren alkohol. 7, 211.
Over vriespuntsverhooging en verlaging. 7, 333.
J. M. v. Bernmelen. Toespraak, gehouden in het ano1'g. cher». laboratorium te Leiden. op 14 Maart 1911. 8, 225.
H. W. Bakhuis Roozeboom. 24 Oct. 1854-8 Febr. 1907. 23. 412.
..Zoet ijs". 23, 525.
Osmose v, ternaire vloeistoffen. 26, 306.
Osmose. 29, 77. 374.
en Baat (W. C. de), Het stelsel water, natrium-, barium- en kope rchlnr-ide. 5, 801. 847.

Schreinemekers (F. A. H.) en Baat (W. C. de), Het stelsel water. ammoniumnitraat-zilvernitraat. 7, 259.
— — en ——, Over verbindingen v. h. arsemqzuur-auhvdnd met zouten. 14, 141, 203, 244.
— —, Over .utatriumarsenieten". 262. 288.
en Bernwater (J. Th.}, Iets over den invloed v. h. lithium-sulfaat op de lagenvorming in het stelsel: water, alcohol en amm. sulfaat. 3, 569.
en Cocheret (O. H.), Evenwichten in het stelsel: ammonium-, lithiumsulfaat en water. 2, 77l.
en Dorp (W. A. van), Over de oplosbaarheid v. lithiumsulfaat in water-alcoholmengsels. 3, 557.
en Figée (Th.). Het stelsel water-calciumchloride-calcium-hydroxyde bij 25° C. 8, 683.
en Filippo (H.), De rubidiumchromaten. 3, 157.
en Hoenen (P. H, J.), Over de dubbelzouten van ammonium-sulfaat en ammoniumnitraat. 6, 51.
en Kayser (G. M. A.), Het stelsel lithiumsulfaat-lithium-chloride-water bij 30° C. 15, 120.
en Meijering (O. J.), De caesiumchromaten. 5, 811.
en Noorduyn (A. C.), Het stelsel: koperchloride-lithium-chloride-water bij 30° C. 15, 118.
en Waal (A. J. C. de), Iets over het stelsel: water, lithium-sulfaat en aluminiumsulfaat. 3, 539.
Schurink (H. B. J.), Spirocyclische verbindingen. 26, 453,
Schut (W.), De ontleding v. ptperonaal door verhitten met verdund zoutzuur. 7, 371.
Keteenen (verzamelreferaat). 8, 173.
De bep. v. h. aetherische oliegehalte in specerijen. 22, 344.
De bep. v. mierenzuur in azijn. 26, 228.
Zie Jansen (J. O.).
Zie Pekelharing re. A.).
—— en Jong (L. E. den Doeren de), Lactose-bepaling in brood. 22, 517.
Schuursma (M. J. N.), Toestel voor de ontwikkeling v. gassen. (Lab. meded.}. 21, 320.
——, Haemolyse als middel tot het aantoonen v, d. aanwezigheid v. aan melk toegevoegd water. 21, 365, 528.
Schwarz (S.), Jaarverslag 1932 der Ver. v. d. Ned. Chern. Industrie. 30, 709.
Schweizer (A.), Acetyleen en zijn derivaten. 11, 392,
— —, Chemische problemen der Java-suikerindustrie. 27, 215.
——, Dialysenprocven met versche Hevea latex. 28, 652.
Scekles (L.), Ozonisatie van naphtalinc. 20, 261.
——, Optische activiteit bij methylthiohydantoïncn. 23, 75,
Seidell (A.), Over het isoleeren v. h. antineurttisch vitamine. 22, 353,

Selleger (E. L.), De verandering v. d. cellulose bij het malen in de papierfabriek. 30. 44.

Sieqer (W.), Verslag v. h. 13e congrès de chimie industrielle. 30, 660.

Sillevoldt (H. E. Th.}, Opmerkingen naar aanleiding der voordracht **v. Salomonson over botervervalsching. 2, 505.**

Sîmek (A.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25,360.

Singer (J.), De Ouitsche chemische industrie sedert d. oorlog. 18, 187.

Sinneqe (L. R.). De zoutindustrie in Nederland. 25, 450.

Sissingh (O. W.). Zie Waterman (H. 1.).

Sjallema (B.), De botercontrölestations als middel tegen bedrog i. d. boterhandel. 1, 29.

Over de werking van perchloraat in chilisalpeter. 1, 125, 201.

Vetbepaling in kaas, 1,

Het personeel aan de Rijkslandbouwproefstations. 1, 1012.

Vochtbop. langs den natten weg. 385.

Chemische veranderingen en daarmede gepaard gaande af.. neming v. vruchtbaarheid v. **veengrond door aanwending v.** hulpmeststoffen. 365.

Productieve zuivering *v,* **h. afvalwater der aardappelmeel-**fabrieken. 637.

Over het cantoenen **v. sporen arsenicum, antimonium en** phosphorus **langs** microchemisehen **weg. 5, 11.**

Over zuivering van het afvalwater der str-oocartonfabrieken. 5, 865; 6, 57.

Over de beteekcuts **v.** kolloïdale **mangaanoxydoplossingen bij** biochemische oxydaties. 6, 287.

De biochemische belangrijke organische phosphorzuurverbindingen. 12, 128. 282.

Nieuwe gezichtspunten in de voedingsleer. *15, 92.*

De beteekenis **der eiwitstoffen voor onze voeding. 15, 745.**

Suikerbep. in melk en urine. (Lab. meded.}. 15, 1483.

Rede, uitgesproken bij de opening der eerste wetenschappelijke vergadering v. d. Ned. Vereeniging voor Biochemie op 4 Febr. 1928. 25, 146.

Scheiding *v,* blocdbestanddeelen door middel v. selectieve adsorptie. 26,

Onderzoekingen over ziekten v . runderen, vooral in verband met storingen der mineraalstoFwisseling. 30, 98.

en Gieteling (H.), Wijziging der calorimetrische phosphorzuurbep. v. Bell-Doisv-Briqqs. 20, 658, 670.

en Kruijff (H. W. de), Zetmeelbep. in aardappelen. 523.

en Kruys (M. J. van 't), Quantitatieve bep. v. kleine hoeveel-**heden arsenicum. 547.**

Sjollema (B.) en Kruys (M. J. van 't), Bepaling v. h. gehalte aan **kali. oplosbaar in** mineraalzuur. **v. sulfaathoudende** Stassfurter **zouten, en de invloed v. vrij zoutzuur op** sulfaat- **en** bariumbepalingen. 589.

Slcen (W. G. N. van der), Nog eens: De chemische industrie en de mineralenrijkdom v. d. Ned. bodem. 16. 393.

Sleeswijk (J. G.), Iets over kolloïden in de physiologie. 11, 571.

Slooff (G.), De cyclische acetalen v. pyrocatechol, in het bijzonder **het condensatie-product** v. **pyrocatechol met** acctyl-aaijnester. 30, 361.

Slothouwer (J. H.), De inwerking v. salpeterzuur op de drie isomere Iluoortoluolen. 11, 956.

Sluiter (C. H.), De werking v. zwavelzuur op koper. 3, 63.

Het geleidingsvermogen v. pseudozuren en v. **echte zuren in** aceton-waterrnenqsels. **9, 668.**

Over de oorzaken v. **h. verloop** v. **d. irrationaliteitscoëfficient** (factor i volgens van 't Holf) bij waterige oplossingen v. natrlum-, kalium-, **magnesium- en calciumchloride,** zooals **deze langs electrischen en langs** dynemisehen **weg bij 0° en** bij 100° berekend kan worden. 12, 178.

, Over de waarde v. h. scheikundig practicum. 23, 135.

Slijper (H. J.), Het onderwijs in de scheikunde aan de liter-air-**economische hoogere burgerschooL 25, 654.**

Smeets (J.). Zie Pieters (H. A. J.).

Smet (W. de). Zie Voldere (G. de).

Smit (J.), Over quantitatievc bepaling v. manniet. 10, 894.

Enkele opmerkingen over **de** zuursrofbepalinq **in water. 12,** 476,819.

De desinfecteerende werking v. **kalkwater. 20, 263.**

De naaste toekomst v. h. **afvalwatervraagstuk in Nederland.** 20, 358, 452.

Modern bacteriologisch watcrondèrzoek. 21, 461, 566.

De methode der .iactivatcd sludqe" ter **reiniging** v. aFvalwater. 21, 505.

Afvalwatervraagstukken in Emschcr- **en Ruhrgebied. 22, 537.**

De drinkwatervoorziening v. Ned.vlndié. **24, 80.**

Differentiatie der dextran-lactococccn, **28, 19.**

Beijermck's **levenswerk. 28, 94.**

Biologische reiniging in natuur en **techniek. 29, 486.**

Onderzoekingen over de zelfreiniging v. **vervuild** water. 30, 143.

De zelfreiniging v. vervuild **water. 30, 230.**

De Ned. Chem. Ver. nu en straks. Rede. uitgesproken op 15 April 30, 270.

Het congres der Société **de** chlmie physique te **Parijs.** 16-21 October 1933. 30,

Smit (J.), De oorzaken v. h. verschijnsel der "Bulking" v. geactiveerd slib. 30,
Smit (J. W. A.), De vooruitgang op het gebied der chemische apparaten in de laatste kwarteeuw. 25, 373,
Smit (M. J.). Zie Ginneken (P. J. H. van).
Smit (P.), Snelle waterbep. in teer. 16, 852.
Smit (R.). Zie Muschter (F. J. F.).
— — en Peper (J. Ph.}, Vergelijkend onderzoek v. eenige methoden voor de v. h. kopergetal en eenige opmerkingen over de heteekenis v. h. kopergetal voor de beoordee!ing v. d. aantasting v. ceUulose. 30, 234.
Smit (W. P.), Waterbad met constant niveau. (Lab. meded.) 7, 1019.
Smits (A.), Apparaat voor de bep. der kookspuntsverhooging. I, 469; 13, 1296.
AUotropie en innerlijk evenwicht. 7, 79. 155.
De passiviteit v. ijzer. 12, 676.
De rol der electrenen in de chemie der metalen. 14, 798.
Electromotorische evenwichten en de verschijnselen v. polarisatie en passiviteit. 850.
De samengesteldheid v. d. enkelvoudige stof. aangetoond door intensieve droging. 21, 594.
. Intensieve droging. 25, 82.
— — en Wibaut (J. P.), De dynamische opvatting van een omkeerbare chemische reactie. 5, 625.
Smittenberg (J.), Automatische temperatuur-regeling voor electrische ovens. 29, 614.
Snapper (1.), Over het calciumgehalte *v,* h. bloed bij vetontlasting en bij het ontbreken *v*, d. bijschildklieren. 30, 100.
Snethlage (H. C. S.), De anomalie der sterke electrolyten. 13, 314.
Over pseudozuren en pseudobasen. 15, 168.
Over vereenvoudiging v. analytische methodes. 26, 603.
Over het aantoonen en bepalen v. salicylzuur en benzoëzuur in het bijzonder in levensmiddelen. 26. 604.
Over het aantoonen en bepalen v. mierenzuur en formaldehyde in azijn e.d. 26, 611.
Over het aantoonen en bepalen v. nitraten en nitrieten in vleeschwaren. 26, 612.
Over thermoclectrische vnespuntsbep. met eenvoudige hulpmiddelen. 29, 557.
Snethlage (H. S. J. Fuhri), Zetrrieelbep. in worst. 23, 465.
Snethlage (M. W. Fuhri), Lactosebep. in brood. 23, 578.
Snuif rë. J.). Zie Woudstra (H. W.).
Snijders (C. J.), Lichtgas zonder kooloxyd. 10, 510.
——, Loodwit 23, 310.
— — . Het drogen in de chemische techniek. 27, 643; 29, 422.

Soep (L.), Een Soxhlet-tcestel **voor extractie met warme extractie-middelen.** (Lab. meded.}, 18, 97.

De verdeeling v. **opgeloste stoffen over waterphase en** eiwit-phase in melk. 22, 185.

Mededeelingen uit het laboratorium v. **d. keuringsdienst** v. waren te Amsterdam. 23, 361; 24, 623.

Söhngen (N. L.), Invloed v. eenige kolloïden op microbiologische **processen.**

Het ontstaan en verdwijnen v. **manganiverbindingen onder invloed v. h. microbenleven. 11, 240.**

Kolloïdaaloplossingen en gelatineuse koolstof. 11, 593.

Mededeeling naar aanleiding v. enkele opmerkingen van Or. P. A. Meerburg over het verslag v. **h. onderzoek naar de** cor-" zaken v, h. **ontstaan v. d. stank der Haagsche grachten.** 11, 813.

Spalteholz (W.), Bep. v. h. watergehalte in teer. 15, 1516.

——, **Een merkwaardig** interferentieverschijuse] **in een mineraal-**oliepreparaat. 18, 288.

Spanjaard (R.). Zie Schoor! (N.).

Spek (J. van der), Bodem, bemesting en scheikundige samenstelling **v. d. oogstproducten. 27, 529.**

— — . Zie Barnette (R. M.).

-.— . Zie Kruyt (H. R.).

Speter (M.), Vereenvoudigd toestel om smeltpunten te bepalen. (Lab. meded.). 23, 135; 21, 269.

Die erste Knallqas-Explosion durch **electrische** Funkeu. 23, 196.

Die erstc Vorlesungs-Knallgas-Explosion. 21, 421.

Wie man nicht referieren **solI und darf. 27, 560.**

Unbekannt-Unbekanntes liber die Entstehung v. Laveisier V'erbrennunqs-T'heorie. 28, 79.

WeigcI-. Lavoisler-. **Gadolin-, Liebigscher Gegenstromprin-**zip-Kûhlapparat redivivus. 28, 381.

Aus der Vor- und Früh-Gescluchte des Kuochcn-Aufschlusses und des Calciummono-(Supe.r-] Phosphates. 29, 153.

Spronck (C. H. H.), De beteekcnis v. Louis Pastcur voor de medi-sche wetenschap. 19, 527.

Spronck (S. J. H.). Zie Pieters (H. A. J.).

Spruyt (P. J.), De keuring v. rijst op anti-beri-beri-vitaminegehalte. 27, 215.

Een onderzoek naar een calorimetrische methode voor de keuring v. **rijst op gehalte.** 27, 298.

Stam (M.l.), Indeeling v. kleiwaren. 28, 198.

Stamberger (P.), Osmotische druk v. rubberoplossinqcn. 28, 415.

Stas (M. E.), Bep. v, in water opgeloste zuurstof bij aanwezigheid v. nitriet. 22, 548.
Steenbergen (H. D.), Zwavelzuur voor de nitraatreactie. 14, 647.
Iets over snltcylzuurbcpalinq in voedingsmiddelen. 14, 914.
De bep. der pentosancn. 15, 784.
Eliminatie van het volume v. een neerslag. (Lab. mcdcd.). 15, 1268.
De bep. v. glucosestroop in suikerhoudende waren. 21, 83.
Werkwijze voor de bereiding en de contróle v. onderling overeenstemmende titreervloeistoffen voor technische analyse. (Lab. meded.). 27, 21J.
Stcenhauer (A. J.), Het opsporen en bepalen v. kleine hoeveelheden arsenicum. 18, 674.
——. Zie Bakker (C.).
Stecnsma (F. A.), Houders v. thermometers enz. (Lab. meded.). 9, 894.
——, Is het gebruik v. meel, gebkckt door srikstofpcroxyde. schadelijk voor de gezondbeid? 13, 849. 982.
Steenwijk (J. E. de Vos van), Hel institunt voor Intcllcctucele samenwerking te Parijs. 25, 219.
Stoffelaar (J. M.), Een bemiddcltnqsburcau voor uitvinders. 13, 21J.
Stegel' (A.), Biologische reiniging v. water. 276.
——, Bezoek aan de sodafabriek Rhcnania. 5, 595, 605.
Stemkamp (J. H.), Bep. v. zwavel in gas. (Lab. me.ded.}. 27, 271.
Stephall (F. IC.), Een rttrnttefonuulc. +1.
——. Voorstelling v. d. verschuiving v. evenwichten. 16, 1110.
Steur (J. P. K. van der), [oodcvcnwichtsconstantcn v. vetten en vetzuren. 25, 308.
——. Zie Ëertrem (S. H.).
Sthecman (A.), Nieuwe inzichten in de samenstelling en scheikundige eigenschappen v. bloedkleurstoffen en daarmede verwante verbindingen. 27,]Z0,
Sricnstra (F.), Bereiding v. qennaniumtetrnchlonde uit qarmanict. 30. 706.
Stoffel (A.), Over de vorming v, h. ijzercarbonyJ. 8, 722.
Stortenbeker (W.), Or. W. F. Koppeschaar. 6, 641.
Bcweqinqsverschfjnselen bij kwik-electrode». 7, 43.
Over het stellen v. normaaloplossingen. 9, 565.
Isomorfisme. io, 361.
Vecantic-cursus voor wetenschappelijke mieroskopie. in het botanisch Iaborntortum te Utrecht, van 20-25 April 1914. 11,419.
, Röntgenstralen en structuur v. kristallen. 13, 789.
Straub (J.). De toekomst der chemische industrie in Nederland. 9, 876.

Straub (J.). Lichtechtheid v. grijs militair laken. 13, J170.
De chemische behandeling v. bloem met gassen, vloeistoffen en vaste stoffen. 22, 605.
Rapport Went. 23, 11.
Laboratorium-mededeelingen over 1925 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 23, 142.
Het vriespunt v. melk v. ziek vee. 23, 338.
Laboratorium-mededeelingen over 1926 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 24, 111.
Bevat bloedserum aan eiwit gebonden calcium? 248.
Laboratoriummcdedeelingcn over 1927 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 25, 161.
De osmotische concentratie der Iichaamsvochtcn. 25, 184.
Biologische oxydaties als oorzaak v. conce-ntratievcrschillen aan weersatjden v. een permeabele membraan. 26, 43.
Laboratoriummededeelingen over 1928 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam, 26, 212.
Lahoratoriummededeelingen over 1929 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 27, 193.
De verhouding tusschen voedingswaarde en prijs onzer levensmiddelen. 27, 362.
Indrukken v. d. Achema VI. 27, 436.
De vergadering der Kolloïdgesellschaft. gehouden te Frankfort, 10 en 11 Juni 1930. 27. 465.
De vergadering *v,* biologen, chemici physici Cambridge. 27, 639.
Stationaire toestanden aan doode membranen. 27, 672.
Laboratoriummededeelingen over 1930 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 28, 425.
De normale schommeling v. h. vriespunt v. melk en v. d. "constante moleculaire sirnplifiée". 28, 427.
De betrekkingen tusschen wolindustrie en wetenschap in Engeland. 28, 333.
Membraan-evenwichten en harmonieën. 29, 94.
Nieuwe wetenschap voor oude bedrijven. 29, 146.
Laboratoriummededeelingen over 1931 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 29, 349.
Overzicht v, h. verhandelde in de vergadering der „Kolloïd-Gesellschaft" te Mainz op 29—30 September. 1932. 29, 618.
Tewerkstelling v. chemici aan onderzoekingen v. algemeen belang, een taak voor de Ned. Chem. Ver.. een taak voor de Ned. centrale organisatie. een taak voor de overheid. 30, 276.
Laboratoriummededeelingen over 1932 v. d. keuringsdienst v. waren te Amsterdam. 30, 343.
Nieuwe onderzoekingen over harmonie. 30, 790.

Straub (J.) en Hartgrînk (J.), Voorbeeld v. d. beoordeeltng v. een gezinsvoeding. 27, 366.
—— en Malotaux (R. N. M. A.), Stollijnen v. cacaoboter. 26, 596.
Strengers (Th.). De Ned. chem. industrie op de jaarbeurs te Utrecht. 15, 354.
Onderzoekingen omtrent allotropie: van Prof. Dr. **E.** Cohen. 15, 1418.
Zie Cohen (Ernst).
Strumphler (H. P.), Bepaling v, **organische stoffen in water voor** technische doeleinden. (Lab. meded.). 10, 820.
Sturm (W.), Eenige mcdedcclinqen **over het meten** v, **d.** waterstof-Ionen-concentratie **en een nieuwe vorm v.** kalomel-electrode. 15, 912.
Meelbep. in worst. (Lab. mcded.}. 21, 389.
Conservccrinq **v. melkmonsters ten behoeve v. h. onderzoek.** 21, 606.
Onderzoek v. **cacao en chocolade. 22, 167.**
Het vleeschextractenbesluit. 22, 380, 494.
Zie Hudig (J.).
Stutterheim (G. A.), De Haagsche verordening op de samenstelling v. brood. 14, 815.
——, **Verwerken** v. jodium resten. **30,]66.**
Suthcrland (E. C.), Chemische methoden voor het reinigen v. **vetten** en 11, 344.
—— **Een bemiddelingsbureau voor uitvinders. 13, 209.**
Svedberg (The), De bep. v. h. moleculairgewicht v. eiwitten dool' middel v. d. ultra-centrifuge. 25, 247.
Swaab (13.), Toestel v. Haldane. Bepaling v. h. koolzuurgehalte in lucht **1,** 177, 189,
Szent-c-Gyêqyi (A. von), Biologische oxydatieymechanisme. 26, 12.

T'ammann (G.), Der Einfluss der Arbeit ven J. Willard Gibbs auf **die Entwickelung der Metallurgie. 23, 413.**
Tasman (A.), Over de bakwaarde v. **meel en mogelijkheid, om deze in het laboratorium te bepalen. 27, 40, 138.**
——, **De bep.** v. **melkzuur naast** bamsteenzuur.
——, **Biochemie** v. **gaslooze paratyphusbacteriën. 30, 74.7.**
Tausk (M.), Over de groeistoffen der zoogdieren.29, 314.
Taverne (H. J.), Het vacuum in de chemische laboratoria. **1, 217,** 229, 241, 253.
Verbindingen v. **antimonium, zwavel en chloor. 5, 19.**
De inwerking v. oxalylchlonde **op** eentqe **organische stoffen.** 10,
Opwerken v. kwikresten. (Lab. meded.}. 11,
Eene geschikte bereidingswijze v. **watervrij** tinchloride. **(Lab,** meded.}. 17, 610.

Taverne (H. J.). Quantitatieve **scheiding** v. **mangaan en chroom.** 20, 210.
Taverne (N. J. A.), Mangaanreactie. (Lab. meded.). 13, 269.
Tellegen (F. P. A.), Scholastiek. 28, 676.
— —, **Vruchtenazijn, gistingsazijn en** essenceazijn. **30, 780.**
Tendeloo (H. J. C.), De deeltjesgrootte v. cmulsoïde solen. 21, 230.
De invloed *v.* **zouten op de viscositeit** v. **gelatinesolen. 22, 251.**
Bepalingen v, d. deeltjesgrootte in solen. 25, 158.
De snelle coagulatie v. solen. **28, 634, 637.**
De langzame coagulatie v. **solen. 29, 151.**
Bouw en eigenschappen v. **h.** adsorptiecomplex. **30, 220.**
Reactie **v.** kolloïdcn **in den grond. 30, 361.**
Leidende gedachten in het kolloïdchcmisch onderzoek van H. R. Kruyt. 30, 430.
Terpstra (P.), Kristalmeting als hulpmiddel in de scheikunde. 28, 275.
Terwen (J. W.), De allotropie v. phosphorus. 14, 180.
Het principe v. tegenstroom. 17, 156.
Infectie v. **thermokoppels. 183.**
Bijdrage tot de theorie v. **h. watergasproces. 19, 400.**
De adsorptie v. **waterstof door nikkel. 386.**
Selectieve verbranding in kooloxyde-waterstof-mengsels. **22, 2.**
, Phascnlecr **en allotropie. 23, 418.**
Terwogt (P. C. E. Meerum), De levenskracht. 25, 306.
Tcunissen **(H. P.),** Overzicht **over de endocrinologie. in het bijzonder** de hormoonchemie. 30, 483. 590.
— —, **Over het hypothetische** anti-kanker-hormoon. **28, SOS.**
T'hoencs (O.). Zie Nellcnstcyn (P. J.).
Thomas (J. C. À. Simon), Amcrikaansche **petroleum voorheen en** thans. 18, 379.
Thonus (J. C.), Over stikgassen en hun bestrijding. 16, 683.
Tielrooy (J.), Vetverharding. 10, 379.
Tillcma (H. P.), Aan allen. die belang stellen in den bloei v. "Groot Nederland". 11, 930. 990.
— —, **Aan allen, die belang hebben bij de** chem. phann. **industrie in Nederland, "Jan systeem en Jan propaganda". 12, 12.**
Tobi (E. J.), De huidige kleurstof-situatie. 17, 100.
Een en ander betreffende de verkoopsorqanisatie **in de che-industrie. 17, 233.**
Marktberichten. 17,
Socialisatie en de chemische industrie. 17, 518, 533, 543.
De huidige prijsdaling. 17, 571.
De toekomst der Duitsche **industrie. 18, 3.**
Ketelvoedingwater en de moderne reinigingsmethoden daar-van. 18, 311, 462.

Tödt (P.), Die Tüpfelnpparatur **zur** kolonmetrischen **PJl-Bestimmung.** 28, 164.
Tombroek (W.), Metingswijze voor het conserveerend vermogen v. **taanmiddelen op** vischnetqarcns. **14, 1048.**
——, Övcr **tanen en** taanstudie. **14, 1143.**
Tomiček (O.). Zie Kolthoff (J. M.).
Trénité (A. N. Nolst), Een toestel ter bep. v. h. S. G. v. vloeistoffen. {Lab. medcd.}. 23, 465.
"I'reub (J. P.), Over bedrijfscontröle en waarschijnlijkheid. 24, 142.
, **Over specificatie** v. bcdrüfsverhczen. **24, 406.**
——, Iets over de ontwikkeling der stearine- **en** kaarsenindustnc. 25, 456.
Trivelli (A. P. H.), De fotografische plaat als plrysico-cheuusch **systeem. 6, 341.**
De waterstofperoxydreactte **op** rilvcrsubbromidcn. **525:** 7, 351.
Invloed der korrelgrootte bij de en de **zichtbare** photo-**chemische ontleding der** zilverhaloïden. **7, 321.**
Over **den aard van** Schaum's stof **B. 7, 381.**
Ostwald's wet **der "UmwandJungsstufen" en** de photo-**chemische ontleding** der zflverhaloïden. **7,** 404.
Over de constitutie der photohaloïdcn. 8, lal; 9, 2,
Het expositieverschil bij phystsche **en chemische ontwikkeling.** 9, 32.
Over photographie op de H. 13. S. 16, 46.
Brief uit Amerika. 18, 113, 215, 273, 439. 487; 19.267, 303, 311.
De lichtinwerkinq **op de** photoqrephisclic **plaat. 28, 529.**
Zie Jorissen (W. P.).
Tromp (K. F.), Een zelfwerkende gasafsluiting. 21, 331.
——', Gasafsluiting bij bepaalde temperaturen. 28, 163.
Tussenbroek **(M. J. van), Enkele opmerkingen over het ontkleuren** v. **plantaardige 19, 266.**
Vergelijkend onderzoek v. **verschillende colorimeters. 24,** 240.
De onrzwavelendc **werking** v. **silicagel bij oplossingen** v, zwavelverbindinqe» **in kerosine en foutieve uitkomsten** v. d. lampjesmethode **bij rnercapl'aankerosine-oplossingen. 25, 310.**
Kleurmetingen met behulp v. **d. extinctiemeter** v. **dr. MoII.** 26,374.
Elcctrischc **kleurmeting. 27, 89.**
Inwerking v. salpcteriqzuur **op dierlijke vezels en reacties** v. **h. gevormde product met** azocomponentcn. **28, 62.**
Zie Waterman (H.I.).
Tuyn (M. C.), De chemie en de chemische technologie der orqa-nische kleurstoffen. 30, 775.
Tijdens (H.). Zie Laan (P. H. van der).

Tijmstra (8.), Over de intramoleculaire atoomverschuiving bij de kalismelting. 5, 96.
---, Iets over het kaasonderzoek. 11, 902.
en Kauffman (M.), Kaasonderzoek en garantie voor het vetgehalte in de droge stof v. d. kaas. 12, 1052.

Uges (J. Th.), Knalzilver v. Berthollet. 29, 249.
Ultée (A. J.), Over ceffeîne. 7, 32.
Sterinen uit castilloa- en Heuscaoutchouc. 9, 773.
De sterinen in het melksap v. Alstonia scholaris R. Br. 11, 456.
Het melksap v. Tabernaemontana sphaerocarpa BI. 13, 183.
De aetherische olie v. eeniqe inheemsche Pittosporaceae. 28, 652.
— — en Wurth (Th.}, Over ficus elastlca. 8, 399.
Urk (H. W. van), Over de reactie v. polynitroverbindingen uit de aromatische reeks met alkali-alcoholaten en hare toepassing. 21. 169; 22, 182.
De invloed v, d. temperatuur op samenstelling en voedingswaarde v. voedingsmiddelen. 23, 290. 366.
De bruikbaarheid v. d. Ierrirhodanidc-reactie ter opsporing v. d. verontreiniging ijzer in chemische reagentia. 25, 703.
Nader onderzoek der Ierr-irhodanide-reactie. speciaal v. d. invloed v, zouten. 25, 704.
Het aantooncn v. chlooramine en de onderscheiding v. hypochlorieten. 9.
Utenhove (G. F. L. van), De physioloqische werking *v,* eenige alkaloïden. 19, 590.
Uytenbogaart (J. W. H.), Koolstofafzetting bij het eraeken. 26, 73.

Valeton (J. J. P.), Over het aantoonen v, pentathionzuur in waterige oplossing. 553.
Vandevelde (A. J. J.). Over giftigheid van anilinekleuren. 1, 53.
Over de giftigheid v, chloraat en perchloraat. 1, 410.
Over de zelfzuivering v. rivierwater. 1, 461.
Melkzymen. 1, 915.
Over zoutoplossingen en snelheid v. chem. werkingen. 4, 381.
Over enzymen- en anri-enaymenwerkinqcn. 6, 327.
Ernst Solvav (1838-1922). 19, 302.
Louis Pasteur. 19,
Het thcntrum chemieurn van 1613-1661. 20, 497.
Eene redevoering in 1791 over den invloed der chemie op den handel. 22, 464.
, De Ned. ehem. Ver. 25-jarig. 25, 347.
— — en Wijsman (H. P.), Over conservecrmidclen. 7, 573.

Veen (A. van der), Röntgenogrammen v. kristal-tweelingen. 14, 488.
— — . Polysymmetrie. 14, 508.
— — , Een toepassing v, d. Baveno-tweeling. 14, 733.
Veen (A. G. van), De constitutie van monocyclische sesquiterpencn. 26,71.
Een vitamine-bedrijf in de tropen. 27, 369.
Terpenen. polyterpenen en verwante verbindingen. 27, 458.
Zie Merrens (W. K.).
Veen (D. van der), Kunstmatige desintegratie. 30, 66. 146.
Veenbaas (A. H.), Onderzoek v, h. melksediment in bijzonder de betcekenis v. h. stceptccoccen-ondcraoek voor de beoordeeling v. melk. 19, 283. 106.
Veer (J. R. G. de). Zie Meulen (H. ter).
Veldhuizen (H. van), Ëxperimenteele onderzoekingen over de theorie van Debije en Hückcl. 27, 39.
— — . De theorie v. Debijc en Hückel en haar experimenteele toetsing. 27, 486. 681; 28, 621.
Velišek (J), Turbulenzreibung und Molekulargewicht. 19, 573.
— — . Jubileum Ned. Chcr». Ver. 25, 362.
Ven (D. J. van der), Verkleuringsverschijnselen bij paddestoelen. 12, 247.
Verhagen (F.). Zie Bcrtram (S. H.).
Verhey-Rombach (Mevr.). Zie Ïterson (G. van).
Verhoeff (J. A.), Oppervlakte- en grensvlakspanningen. 20, 255.
Katalytische oxydatie v. Ierrosulfaat door lucht met behulp v. 21, 469.
Complexe Ierrosulfaat-amrnoniak verbindingen. 21, 471.
Zie Hîrschel (W. N.).
Verkade (P. E.), Iets over kolloïdale katalysatoren. 11, 596.
Overeenkomst en gradueel verschil tusschen vetzuren en alcoholen. 11, 754.
Complexe organische mangaanverbindingen. 14, 34, 420.
De synthese der eiwitstoffen. 14, 87.
Een betrekking tusschen de verzeepingssneIheidsconstanten der esters. IS, 203.
Over bloembollenzetmeel. IS, 427.
Calorimetrische onderzoekingen. 19, 389; 20, 513; 21, 13; 25, 666.
Over het chcmisme v. d. vorming v. bruine pigmenten in planten- en dierenrijk. 21, 150.
Organische chemie en levenskracht. 26, 238.
Oscillatie v. physische constanten bij de alkylmalonzurcn. 26, 453.
Onderzoekingen over en met oneven vetzuren. 28, 168.
Aan de nagedachtenis van Or. A. D. Donk. 28, 450.

Verkade (P. E.), Problemen met betrekking tot de vetstofwisselinq bij diabetes mellitus. 28, 470, 477,
De **nomenclatuur der organische verbindingen. 29, 478.**
De **Ned.** Chcm. **Ver. gedurende** de luatstvcrloopcn **jaren.** 30, 275,
--- **en Coops (J.), Calorimetrische onderzoekingen. 21, 282.**
—— en Cohen (W, D.), Aan ProL [. Böesekcn. 19, 206,
Vermaas (N.), De samenstelling v. **verbindingen** v. **boorzuur met polyaIcoholen** en n-oxyzurcn. **28, 69.**
Vermelden (J. H.), De vooropleiding tol' de T. H. voor de studie v. **scheikundig ingenieur. 22, 1, 70.**
VerschaffeIt (Ed.), Bloemengeur. 5, 1.
—— . Het oudbakken worden v. brood, 9, 544, 1058,
VerschaffeIt (J. E.), De physische eigenschappen der Röntgenstralen, 16, 362,
—— , J. [. van Laar als natuurkundige. 27,
Verschoor (E. Ci). De exploitatie der Nederlandsehe veengronden, 10, 118,
—— **Over de** bereekcnis **van turf voor de industrie. 11, 980, 1042;** 13,
Verweel (H. J.), Zie Bijvoet (J. M,).
—— **en Bijvoet (J. M.), Over de verstrooiing** v. clecrronen **door kristallen en geadsorbeerde gaslagen. 27, 626.**
Verweij (A.), Over perchloraat in Chilisalpeter. 1, 155.
Ecne **voor Nederland nieuwe industrie. 2, 521.**
Phonolith {kalisihcaat}. **een nieuwe** kalimeststof. **6, 359.**
De kalihcpaling **in** ,,knhsihkant". **6, 452.**
De koelkegel. 20, 182.
Vcrwcy **(E. J. W.)**, Polaire opvattinq v. d. koórdinarievc **valentie** 25. 250,
Visser (C.). Zie Wntcrman (H. I.).
Visser (G.). Zie Muscbtcr (F, j. F,),
Visser (G. H.), Optische dissociatie v. twce-ntomtqc moleculen in gassen en dampen, 27, 237, 380, 390,
Visser (H. L.), Vet-bepaling in kaas en voedermiddelen. 1, 424,
——. Het **personeel aan de** Rijkslandbouwproclstanons. **1, 1004.**
---. **Nitron als microchemisch reagens. 3, 743.**
Visser (H. 5,). Zie Pielers (H. A. j.).
Visser (J.), Cacaoboter. 29, 40,
Visser (P. Vas), **Scheikundeprogramma** voor **de H.RS.** 5-j. **c. 29,** 372.
——, Scheikunde-onderwijs aan de I-LBS en praktijk. 29, 372,
Visser (5. W.), j, P, Kucncn. 25-jarig professoraal. 338,
V'lecsclihouwer (J. J.). Zie Kolthoff (I. M.),
VIes (5. I.), Oxydatie v. **organische zouten door gasvormige** zuurstof. 19. 260.

Vies (S. 1.), De gekoppelde oxydatie v. sulfieten en arsenieten. 22, 254.
Vliet (P. G. van de), Directe invoering v. **substituenten in d. benzol**kern. 20, 279.
Vloten (H. K. van), Rcsinaten **voor hout- en wcefselconserveering.** 12, 160, 486.
Viscosimeter voor smeervetten. **(Lab. meded.). 12, 429.**
Bep. v. h. dekvermoqen v. verfstoffen. (Lab. meded.). 12, 1077.
Vlugt (L. S. van der), De nephelemetrische bep. v. kleine hoeveel**heden lood zink door middel** v. **kaliumchromaat. 25.194.**
Een jood-colorimeter met kunstlicht. (Lab, meded.),25, 196,
. **De calorimetrische ijzerbep. met kaliumsulfocyanide. 25, 495.**
VIngter (J. C.). Het toevoegen v. alcohol aan benzine of benzol. 30, 570.
Waterman (H. 1.) en Westen (H. A. vau), Verbeterde me**thoden voor het onderzoek** v. **minerale oliën. in het bijzonder** v, d. hoogkokende bestanddeelcn. 29, 226,
Voelker (A). Quarzgut und Quarzqlas. deren Eigenschaften und **Verwcndungen. 7, 777.**
Voerman (G. L.), De oplosbaarheid v. kaliumpermanganaat in water. 2, 766.
Chemische beoordeeling van honig. 7, 638.
Over zljdesurroqate.n. **8, 137.**
De kunstzijde-industrie in verschillende landen. 425.
Het cyaanwaterstofgehalte der .croode **Rangoonboonen".** 9, 1058,
Glycerine-bepaling in zeep. 15, 502.
Tabakszaadolie. 22, 61.
Union internationale de la ebimie **pure et** appliquée. Washington. Sept. 1926, 23, 473.
Enkele herinneringen aan mijn voorzitterschap der Ned. Chem. Ver. (1921-1921).25,351.
De werkzaamheid v. **h. Rijksbureau voor onderzoek** v. **handelswaren in verband met d. en d. chemische indus**trie. 25, 384.
Herziening der warenwet. 25, 710.
Zie Jorissen (W. P.).
Zie Kruij lf (B. W, de).
—— **en Bakker (C.), Onderzoek v.** eeniqe **monsters echte honig.** 8, 784.
Voet (A.), De plasticiteit v. klei. 24, 442.
Vogelenzang (E. H.), Over de nauwkeurigheid v. **wegingen, uitgevoerd met behulp v. geverniste gewichten. 17, 453.**
——, Over de vochtbepaling in aardappelmeel. 19, 251.
Vogt (J. H. L.), Lleber die Bedeutung der Phasenlehre für die Pctrographie. 23, 414,

Voldere (G.) en Smet (W. de), Een vraagstuk v. gasanalyse. 5, 17J.
Voller (O, H, Peereboom), Methode ter bep. v. h. gehalte aan bromide in mengsels v. zilverchloride en -bromide. 30, 331.
Vollgraff (J. A.), Relativiteitsbeginsel en transformatie der elementen. 11, 158.
Zie jorissen (W. P.).
Vonk (H. J.), Het P_H-optimum v. trypsine en de reactie v. d. darminhoud. 26, 369.
Ïsoëlectrisch punt en zwellingsrninimum v. fibrine. 28, 5J7.
Voogd (J, C. de), De koolmoncxydebep. volgens Dräger. 28. 87.
— — . Waardebep. v. gaskolen volgens de methode v. Geipert. 29, 736.
en Linden (A. van der). Over den invloed v. waterstof op de juistheid der bep. v. koolmonoxyde met het toestel v. Dräqer. 28, 133.
Voogd (N. H. J. M.), Het aantoonen v. lanthaan in cerium. 22,247.
——, Zie Korvezee (A. E.).
Voorhout (A. W. Coster van), Condensatieproducten v. phenol en formaldehyde (bakeliet). 17, 2.
Het terugwinnen v, zwavelzuur uit het afvalzwavelzuur der petroleum-fabrieken. 19, 115.
Bijdrage tot de kennis *v,* d. samenstelling v. handelsparaffine. 19, 566.
Voorst (F. Th. van). Lesproeven. 22, 520.
, Adipinezuur als oertiterstof in de alkalimetrie. 25, 22. 73, 90.
— — . Verwerken v. jodiumresten. 28, 129. 440. 442.
— — . Het bepalen v. nitraat in vleeschwaren. 30, 101.
Vorstman (N. J. M.). Zie Wolff (L. K.).
Vosmaer (A.), Niagara als electrochemisch centrum. 2, 161.
Ferro-alliaqes. 7, 361.
Iets over· het periodiek systeem. 7, 483,
Het stelsel "olie-water" gevraagd. 7, 539. 731.
La dégradation de l'énergie par B. Brunhes. 7, 673.
Literatuur over alliages. 8, 52.
The chemistry of commerce, 8, 393.
Physico-analyse. 8, 907.
Het verteeren v. stuwschroeven. 9, 711.
Titaanijzerzand. 9, 726.
Iets over techniek en wetenschap. 10,
Drinkwaterzuivering, 11, 927.
Periodiek systeem en periodiciteit in eigenschappen. 12, 263.
Chloorontwikkelingstoestel (Lab. meded.}. 12, 576.
Allotropie en ijzer. 12, 766.
Een bemiddelingsbureau VOor uitvinders. 13,]65.
Speciaal staal. 13, 233.
Nieuwe Nederlandsche nijverheid. 13, 297.
Toepassing v. ozon. 13, 1369; 26, 184.

Vosmaer (A.), Electrolytisch ijzer. 16, 417.
Bakeliet. 17, 36.
Cokeslabricage en de cokeslabriek te Heerlen. 17, 97.
Inrichting v. tijdschriften. 17, 149.
Brandstofeconomie. 17, 497.
Oppervlakteverbranding. 18, 85.
Electro-precipitatie *v,* stof. 18, 262.
l)zernitride. 22, 81.
Periodiek systeem. 22, 546.
Nieuwe aluminiumalliages en beryllium. 26, 186.
. Het onderwijs in chemie op de H.B.S. 29, 92.
Vriens (J. G. C.), Over de bep. v. nitraat-stikstof. 4, 751.
Vries (H. J. F. de), De bepaling v. kali volgens de platinachloride-methode. 4, 231, 333. 455; 5, 176. 261.
)oodgetal en refractie *v,* lljn-. raap- en koolzaadolie. 5, 555.
Porceleinen Gooch-kroesjes met platina-filterlaag. (Lab. meded.). 6, 816.
Zie Huizinga (A.).
Vries (O. de), Moderne structuurchemie **aan hand v.** Wemer's theorie. 6, 387.
Een chemische paradox. 12, 1000.
. Het proefstation voor rubber te Buitenzorg. 25, 394.
Vürtheim (A.), Het verwerken v. perchloraarresten, **verkregen bij** de kalibepalinqen, 14, 986; 15, 581.
Bibliographie v. d. **methoden voor** kali-onderzoek. **15, 827.**
Over de samenstelling *v,* kaliumpJatinachloride. 17, 637.
Titrimetrische magnesiumbep. in kalizouten. 19, 461.
De bep. *v,* **sulfaat in kalizouten langs titrimetrischen weg.** 20, 172.
De bep. *v,* **kali in kalizouten volgens de** overchloorzuur-methode. 22, 138.
.Zourtectoniek. 26, 562.
Or. Daniël Knuttel ⅟. 27, 474.
en Bers (G. H. C. van), De bep. v. kalk langs titrimetrischen weg. 19, 450; 20, 68.
en Jongen (G. H.), De bep. v. h. gehalte aan koolzure kalk in kalkmergel. 28, 206.

Waal (A. J. C. de), Artikel 4 v. d. octrooiwet 1910 (S. 313).10,944.
Het nieuwe strijdmiddel: de vergiftige gassen. 12, 508.
Een bemiddelingsbureau voor uitvinders. 13, 264.
Over soja-producten. 14, 344.
Silica-gel. 24, 274.
In memoriam Adriaan Donk. 28, 450.
Zie Schreinemakers (F. A. H.).

Waal (D. C. de), Over het meest waarschijnlijke verband tusschen vetgehalte, soortelijk gewicht en drogestofgehalte v. melk. 28, 691.
De drogcstof formule voor melk. 29, 331.
Waal (J. W. de), Over loodopname door drinkwater. 6, 987.
Waal (M. de), "De scheider" en "de apotheker" van Jan Luiken. 23, 197.
Waals (J. D. van der), Over de moeilijkheden, welke waren te overwinnen bij opstelling v. d. toestan-dsvergelijking. 8, 69.
Over de formule die aangeeft. hoe de waarde v. d. grootheid b der toestandsvergelijking vermindert met verkleining v. h. volume. 10, 628.
Waals Jr. (J. D. van der), Gibbs invloed op de menqseltheorie. 23, 410.
Waard (S. de), Beschouwingen over de bep. der vluchtige bestand. deelcn in vaste brandstoffen. 21, 433.
Voorgestelde methode voor de bep. v. vluchtige stoffen in kolen. 22, 525.
De calorfmcrer--installatie en de nauwkeurigheid, die er mede bereikt kan worden. 29, 567.
—— en Beek (F. van), De waterbep. in vaste brandstoffen. 29, 598.
Waerden (H. van der), Rijksproefstation en voorlichtingsdienst ten bch. der lederindustrie. 25, 387.
——, Lederbereiding. 26, 82.
——, Zie Heteren (W. J. van).
Waegeningh (J. E. H. van). Kleurenphotographie. 20, 217.
——— en Heesterman (J. E.), Bep. v. d. ouderdom v. eieren door middel v. d. ultraviolet-fluorescentie, 24, 622.
Wagenaar (M.), De bepaling v. rietsuiker, invertsuiker en melksuiker in gecondenseerde melk. 11, 1108.
Perforatoren voor lichte en zware extractiemiddelen. (Lab. meded.). 24, 36.
Microchemische reactie op citroenzuur. 258.
Methode ter opsporing v. rijstmeel in meelsoorten en in specerijen. 25, 623.
Microchemisch en microscopisch onderzoek v. mummieresten. 27, 151.
Over het mummieficatieprcces der Egyptenaren. 27, 348.
Het dopvraagstuk bij de cec ao-annlyse. 27, 533.
Enkele bijzonderheden uit de qualitarieve en quantitatieve bloedanalyse. 29, 205.
Zie Jansen (j. O.).
Wal (G. H. van der) en Wijs (J. J. A.), Betrouwbaarheid der uitkomsten bij de vetbcp. na destructie met zoutzuur, volgens Weibull, en de verschillen in eigenschappen v, h. daarbij verkregen vet. vergeleken met het door rechtstreeksche extractie verkregene. 5 v/h Cher». W .. 6 Juni 1908).

Wal {M. l. van der), **Niet-explosieve en explosieve reacties** tusschen **stikstofoxyden en brandbare gassen. 30, 214.**
Walden (P.), Vergangenheit und Gegenwart der Stereochemie. 22, 34.
Waldschmidt-Leitz (E.), Die Struktur der Proteïne auf Grund der **enzymatischen** Änalyse. ***2Î, 266.***
WaUer (P. G.), Een vergeten uitvinder. 10, 635.
Omzetting v. energie. 18, 2.
Rede, gehouden in de eerste vergadering v. h. verbond v. **Ned.** werkgevers op 21 Jan. 1926. 23, 320.
Rede, uitgesproken op de alg. vergadering v. h. **verbond** v. Ned. werkgevers, geh. 30 Sept. 1927 te Rotterdam. 24, 564.
De Ned. Chem. Ver. en de industrie. 25, 336.
Walter (B. C. van Balen), De methoden Schmid-Bondzynski-Ratzlalf voor de vetbep. in kaas. 26, 164.
Want (O. van der), Het systeem cellulose-natriumhydroxyde-water. 28, 507.
Warnier (W. L. A.), Knalzilver v. BerthoUet. 29, 264.
— — . Verfkeuring. 29, 311.
Waterman (H. 1.), Het belang v. h. meten der temperatuur bij het verrichten v. wegingen. (Lab. meded.). 9, 385.
Nieuwere **opvattingen omtrent chemische affiniteit. 10, 223.**
Onder invloed v. azijnbacteriën **tot stand gekomen chemische** reacties, 10,718.
De invloed v. h. alkaligehalte v. leidingwater op glucose. 10, 737.
In qeérnulqcerden **toestand gebrachte antiseptica. 10, 972.**
De infusies en de ontdekking der bacteriën. 11, 244.
Omzettingen v. h. zetmeel in aardappelen tijdens drogen. 11, 332; 12, 48, 924.
De "Haftdruck" volgens l. Trnube. 11, 577.
De bcreckenis **v. glycogeen en zetmeel als** tusschcnproduct **der stofwisseling bij enkele organismen. 12, 552.**
Het saccharoscqehalte **v. aardappelen in verband met ouderdom en voorbehandeling met vloeibare lucht. 13, 122.**
Over de biochemische onderzoekingen v. Aimé Girard over de aardappelen. 13, 578.
Invloed v. aminoazijnzuur en u-aminopropionzuur **op inwerking** v. alkali op glucose. 14, 119.
Spontane infectie eener **verzadigde kaliumchloraatoplossing.** 14, 514.
Over de en basische eigenschappen v. **verschillende verbindingen.** 14, 1126.
De stofwisseltnq *v,* **Aspergillus glaucus onder invloed v. groote hoeveelheden** kaliumnitraat. **15, 599.**

Waterman (H. J.), Theorie en praktijk v. h. winnen v. het wort in de bierbrouwerij. 15, 1009.
Belangrijke verandering eerier natriumthiosulFaatoplossing. (Lab. meded.}. 15, 1098.
De onderzoekingen v. Willstätter over de koolzuurassimilatie. 15, 1138.
Over het ontstaan v. een bezinksel bij gebruik v. smeerolie. (Lab. meded.). 15, 1610.
Organisatie v. wetenschappelijk-technisch werk. 17, 158.
De bep. v. h. gehalte v, zwaveligzure zouten in verband met oxydatie. 17, 196.
Zure en basische eigenschappen v. verschillende stoffen. 17, 225.
De verhouding tusschen koolstof en waterstof in verbindingen onder invloed v. chemische omzettingen. 17, 298.
Indrukken verkegen op een studiereis naar de Vereenigde Staten v. Amerika. 18, 345.
De sapzuivering in de netsuikerindustrie. 66.
Proefnemingen op semi-technische schaal. 25, 378.
Het belang v. d. zuiverheid der verbindingen voor chemie en industrie. 27,
Nieuwere methoden ter heoordeelinq v. technische hydreeringsprocessen in het bijzonder in de vetindustrie. 30,
Zie Böescken (1.).
Zie Dijk (J. A. van).
Zie Vlugter (J. C.).
en Barkbuysen (P. H. C.), Koolstofbep. in 16, 1251.
en Elsbach (E. B.), Toestel voor het uitvoeren v. destillaties onder zeer lagen druk. (Lab. meded.}. 26, 469.
en Gentil (A. J.), Het kristalliseeren v. saccharose-cplosainqen. 23, 345.
en Groot (J.), Inwerking v. salpeterigzuur op de wolvezel en reacties v. h. gevormde product met azo-componenten. 25, 18.
en ——, Bijdrage tot de kennis der eigenschappen v. h. 2 : S-en v. h. 2 : 8-naphtylaminesuHonzuur. 25, 40.
en Heirnel (J. H.), Ontzwaveling v. aardoliedestillaten met hypochloriet volgens Dunsten en Brooks. 21, 374.
en Holleman (H. C. A.), Rietsuikervorming bij het drogen v. aardappelen. 16, 1230.
en Ligten (J. W. L. van), Invloed v. d. aminozuren in het rietsap op het fabrieksbedrijf. 17, 559.
en Nijbolt (J. A.), Destillatie v. cocosolie bij zeer lagen druk. 24, 268.
en Perquin (J. N. J.), De bereiding v. petroleum uit vetten. 21, 293.

Waterman (H. 1.) en Perquin (J. N. J.), Ontzwaveling v. aardoliedestillatie door middel v. "silica-gel", 22, 378.
— — en ——, De beteckenis v. h. proces van Ëdeleanu voor de raffinage in de petroleumindustrie. 22, 389.
——, Rocseboom (A.) en Oberq (E. L.), Bijdrage tot de studie v. eigenschappen en der fructose. 25, 50.
en Sissingh (D. W.), The desulphurisation of crude oil distillans. 19, 489.
en Tussenbroek (M. J. van), De vorminq v. mierenzuur bij ontleding v. glucose in alkalische oplossing. 19, 135.
en Tussenbroek (M. J. van), Onderzoek naar de lichtbestendigheid v. schrift. verkregen met behulp v. schrijfmachinelint, doorslagpapier en inktpotlood. 26, 276.
en ——, Invloed v. verhitting op de kleur v. sojaolie en omzettingen bij 180°-225° onder invloed v. nikkel op drager. 26, 410. 470. 566.
en Visser (C.), Grein in [ava-rietsuikerrnelasse. 21, 78.
en Wijs (H. de), Aschbep. volgens Wagenaar in suikerhoudende producten. (Lab. meded.}. 16, 885.
Waterman (N.), Over het onderscheiden tusschen kippen- en eendeneiwit ten dienste v. d. handel. 11, 120.
— —, De chemische aspecten v. h. kankeronderzoek. 29, 18.
Weduwen (A. J. der), Bijdrage tot de kennis v. d. explosieve eigenschappen v. mengsels die ammoniumnitraat bevatten. 19, 341.
Weeda (L.), Zuivering v. drinkwater door middel v. natuursteenfilters, systeem "Derigs". I. 587.
Weefdenburg (J. G.), Het bepalen van nikkel met dimethyJglyoxim in ertsen en leqeerinqen. 21, 358.
— —, De kolloïdchemie v. h. viscosebereidingsproces. 30, 47.
Weerd (L. de), De orienteering der vezels in het papierblad. 30, 46.
Weigand (W.), Bijdragen tot de kennis v. verven. 27, Sla.
Weigand (W. L. A.), Konstitution organischer Verbindungen und ihre Eignung als Gaskampfstoff. 28, 648.
Weisenbom (J. G. A.), De chemie in het mout- en brouwbedrijf. 25, 440.
Weiss (F. L.), Over het bepalen v. glycerine volgens de kopermethode. 15, 862.
Went (F. A. F. C.), Over groeistoffen bij planten. 29, 316.
Werst (J. J.), Svante Arrhenius en de entropiewet. 9, 837.
Wertheim (E. D.). Zie Boer (H. W. de).
Werther (M. H.), Nitratie v. xcnylaminederivuten. 28, 592.
Wessel (W.), Iets over het recht v. voorrang bij octrooiaanvragen, 19, 543.
——, Appreciatie: v. uitvindingen in verband met octrooiverleeninq 20, 185.
West (E. van), Over het onderzoek v. bessensap. 5, 216.

Westen (H. A. van), Het wuterstofqetal. 26, 74.
— — . Zie Vlugter (J. C.).
Westenberg (L.), De afbraak van een naphtalinekoolwaterstof $C_{13}H_{14}$ uit Konqckopalohe. 28, 69.
—— . Zie Kampen (G. B. van).
Westenbrink (H. G. K.), Oude en nieuwe inzichten in het wezen der ademhaling. 29, 50.
— — . Zie Jansen (B. C. P.).
Wester (D. H.), Over de oorzaak v. d. ureolytische werking der sojaboenen. 13, 661.
Bijdrage tot de biochemie v. h. sojaboonen-enzym (urease). 16, 1442.
Over het eigenaardige verloop v, h. ureolytische vermogen v. een sojabooncnextract door verwarming bij 37° C. 16, 1461.
Onderzoek naar het ureasegehalte v. inlandsehe zaden. 16, 1548.
Onderzoek naar het ureasegehalte v. verschillende soorten sojaboenen. 16, 1552.
Over d. invloed v. kationen, anionen en electrolytmengsels op de werking v. h. enzym urease. 17, 222.
Over anthoxanthinen en anthocyaninen. 18, 568.
Oxydasen. 18, 700.
De betcekcnis v. kleine hoeveelheden stof voor levensprocessen v. plant en dier. 22, 239.
Het voorkomen en de beteekenis v. mangaan in plant en dier. 22, 258.
Eenige reacties betreffende ionisatie en katalyse, bruikbaar voor college-proef. (Lab. meded.}. 22, 317.
Annc Wilhelm van der Haar. 28, 272.
. Goethe's betrekkingen tot dc scheikunde. 29, 178.
Wibaur (J. P.), Evenwichten in het stelsel ammoniumsulfaat, chloorammonium, alkohol en water. 6, 401.
Een wijziging v. d. methode v. [äqer ter bep. v. waterstof en methaan. 11, 498.
Chemie der steenkolen. 12, 758.
Over omzettingen tusschen koolwaterstoffen bij hooge temperaturen en over de vorming v. h. steenkolenteer. 12, 954.
Over de vervangbaarheid v. aromatisch gebonden halogeen door de amidogroep onder den invloed v. fijn verdeeld nikkel. 13, 459.
De onderzoekingen v. R. Willstätter over het chlorophyll. 13, 817.
Bibliografie W. P. [onssen. 18, 598.
Bericht over het congrès international des combusttbles liquides, gehouden te Parijs 9-15 *Oct.* 1922. 19, 492.

Wibaut (J. P.), Over de binding v. zwavel door koolstof en de beteekcnis **daarvan voor het zwavelgehalte** v. **steenkolen-**cokes. 20, 242.

Verslag v. h. 3de con grès **de** chf mic industriclle. **gehouden te** Parijs *v,* 21-26 October 1923. 4.

Onderzoekingen over de additie v. **water en** v. halogeen-**waterstof aan** aethvleen **en propyleen. 22,** 251.

De additie v. broomwaterstof **aan acetyleen en** vinylbromide. 23,76.

Indrukken v. **d. 895te vergadering** v. Duirsche **natuuronder-**zoekers en artsen. geh. te Düsseldorf v. 20—25 Sept. 1926. 23, 461.

Richtlijnen in de organisch-chemische synthese. 24, 370.

Rede. uitgesproken bij de herdenking v, d. 70sten verjaardag v. Prof. dr. A. F. Holleman. 26, 441.

Onderzoekingen in de groep der pyrrol- **en pyridinederivaten.** 27, 42.

Third international conference on bitumineus **coal. 29, 9.**

Broompyrtdinen **als uitgangsproduct voor synthesen. 30, ISO.**

Zie Smits (A.).

Wibaut-Isebrée Moens (N. L.), Protozoälogisch weteronderzoek. 27, 526.

Wiegand (J. A.), Over het bep. v. koper en lood in drinkwater. 30, 262.

Wieland (H.), Zur Kenntnis der biologischen Oxydation. 29, 620.

Wielen (P. van der), Bevreemding? 6, 979.

Wieringa (K. T.). Zie Markvoort (A. J.).

Wieten (J. H.). Zie Jorissen (W. P.).

Wigersma (B.), Iets over het onderzoek v. **rookgassen in verband met een economische** stoomproductie. **I, 859.**

Iets 0"/12:1' **het gebruik** v. **turf voor de bereiding** v, **krachtgas, in verband met de vestiging** ecner clectrochemische **industrie hier te lande. 2, 615.**

Middelen ter voorkoming v. ketclstecnvorminq. **3,47.**

Iets over mechanische 3, 297.

Over zuivering van **het afvalwater der** strcocartonfniu-ie ken. 6,39.

De toekomst der chemische industrie in Nederland. 9, *810,* 916; 15, 3.

Turf als brandsrof **in plaats** v, **steenkool. 12, 161.**

Over het gebruik v. turf in de industrie. 13, 36.

Nieuwe **vooruitzichten in de** gasiudustrte. **16, 1356.**

G. J. P. J. Bolland. 18, 521.

, **Mijn herinneringen als oud-secretaris. 25, 353.**

Wild (A. M. de), Het behoud en het verval v. oude schilderijen. 20, 270.

Wild (A. M. de), The British Empire exhtbitîon. 21, 314.
——, **Nieuwe methode voor schilderijen-onderzoek. 28, 126.**
— — - **Het modern onderzoek** v. **oude schilderijen, 29, 46.**
Wildschut (A .J.), Het mieroeepisch onderzoek v. rubber. 30, 576.
Wildt (J. C. de Ruijter de), en Koppejan (C. A.), Over platina-"Ersatz". 17, 174, 347.
Willigen (P. C. van der), Stoomtoestel. (Lab. meded.). 20, 201.
Antagonismen bij de uitvlokking v. solen. 23, 74.
Over linoxyn-emulsies. **28, 409.**
Waarschuwing betreffende het .. van Berthollet". 29, 232.
, De fabricage v. linoleum. 29, 357, 676.
Wind (C. H.), Electrenen. 1, 664.
— — - Een afleiding v. d. entropiewet. 599.
Wirtz **(P. C.), Besprekingen over het technisch onderzoek** v. **steen**kool. 20, 273.
Verliesposten bij verschillende energieomzettingen. 21. 334.
Verband tusschen **verbrandingswarmte en gehalte vluchtige** stoffen. 22, 420.
Overzicht v. d. **grootheden. welker bep. voor den kooper** v. steenkolen van belang zijn. 29, 731.
Wolff (C. J. de), Factoren die invloed uitoefenen op de invert-suikerbepaling. 22, 78.
Het verband tusschen configuratie en draai'ingsrichting bij suiker. 23, 353.
De saccharosevorming in aardappelen tijdens het drogen. 24, 18.
WoW (L. K.), De studie der anorganische bestanddcelen v. h. dier-lijk lichaam en hun beteekenis voor de voeding. 16, 1083.
Over mitogenetische stralen. 29, 323.
Vorstman (N. J. M.) en Schoenmaker (P,). Bepaling v. **kleine hoeveelheden aluminium. 20, 193.**
Woltjer (H. R.), Over het Zeeman-effect. 18, 677,
Woudstra (H. W.), Een en ander over kolJoïdaal zilver. 1, 603.
Lood in drinkwater, zijne schadelijkheid en de methoden om het te bepalen. 5, 185. 207.
Over **d. inwendige wrijving v.** kolloïdale **oplossingen. 303,** 622.
Reactiestraling.5, 835.
Over d. sol v. chroomoxyde. 6, 375.
De werking v. electrolyten op kolloïdeoplossingen. 6, 559; 8,21; 9, 288.
De **physische chemie der metalen en legeeringen. 7, 15.**
Een **demonstratieproef over d. corrosie** v. **metalen. 7, 453.**
Brownsche beweging en coagulatie v. koIIoïde oplossingen. 15, 679.
De viscositeit v. kolloïde **oplossingen en d. invloed** v. elec-trolytcn daarop. 27, 609,

Woudstra (H. W.). Zie Jorissen (W. P.).
— — en Snuif (C. J.), Rapport betreffende het loodoplossend vermogen v. drinkwater. 9, 447.
Wuite (J. P.), Kan de samenstelling v. een mengsel altijd worden bepaald door indirecte analyse? 4, 19.
——, De gasanalyse van Anema en van Deventer. 5, 623.
— — . De hydratanewarmte van glauberzout. 7, 250.
Wurth (Th.). Zie Ultée (A. J.).
Wijk (A. C. van), Aus der Holländischen Brau-Industrie. Die Bierbrauerei "cl'Oranjeboom", 25, 444.
Wijk (D. J. van), Aantasting v. vuurvaste materialen door verbrandingsproducten. 22, 16.
— — , Voluminometer voor het bep. v. d. zwelling v. qevulcaniseerde rubber in organische vloeistoffen. 30, 242.
Wijk (W. E. van), Chemische philosophie. 12. 556.
Een lesproef. (Lab. meded.). 14, 152. 315.
Chemische didaktiek. 14, 310.
Behandeling der photographie op de lessen in de scheikunde aan de H. B. S. IS, 1072.
Wijs (H. de). Zie Waterman (H. 1.).
Wijs (H. J. de) en Zanstra (H.), Oppervlakteverbranding en volumcverbrandinq. 17, 115.
Wijs (J. J. A.). Zie Wal (G. H. van der).
Wijsman (H. P.), Over synthese v. geneesmiddelen. (bewerkt door N. Schood). 5. 317.
De wettclijke bepaling v. d. verkoop v. levensmiddelen. 6, J014.
Verslag internationale saecharine conferentie. 7, 841.
Verslag v. d. vertegenwoordiger der regeering op de in de maand Juni 1920 te Parijs gehouden conferentie ter bestudeering v. d. mogelijkheid om eenvormigheid te brengen in de in verschillende landen gevolgde methoden v. analyse v. voedingsmiddelen. 8, 802.
Zie Vandeveldc (A. J. J.).

Zaayer (M.), Onderzoek v. mélanges. 22, 461.
Zachar (Otakar), Die Bedeutung der Holleender in der aeltesten Geschichte der Chemie. 10, 30.
Zahn (C. W.), Nog eens ..Ozon en allotropie". 20, 67.
Zande (J. E. van der). Zie Graaff (W. C. de).
Zanstra H.), Het atoombegrip. IS, 209.
— — . Zie Wijs (H. J. de).
Zanten (J. H. van), Gemeentelijke verordeningen op levensmiddelen. 7, 305.
Zawidski (J.), Jubileum Ned. Chem. Ver. (25-jarig bestaan). 25, 358.
Zernike (F.), Deeltjesgrootte en lichtwerkingen. 27, 446.

Zernfke (J.), Huidige stand v. onze kennis der zeldzame aarden. 27, 154.
——, Chemie-onderwijs op H. B. S. 29, 56, 122.
Zimmermann (J.), Eeniqe opmerkingen betreffende de bep. v. h. totaalgeraniol in citronella-olie. 26, 389.
——, Het opsporen v. vette olie in aethenschc oliën. 276.
——. Kcnau-olie uit de zaden v. Ganua (Bassia] Motleyana. (Sapotaceae). 30, 657.
Zimmcrmann (K.), Scheikundige onderzoekingen in het keramisch laboratorium. 25, 460.
Zuidweg (J.), Is chemie-onderwijs op modernen grondslag reeds mogelijk op onze H. B. S.? 29, 2.
——, De moderne chemie v. d. silicaten. 30, 171.
Zwet (W. L. C. van), Een quantitatievc natriumbepaling. 28, 279.
Zwikleer (C.), De electrolytthcor-ie v. Dcbfje-Hückel. 29, 125.
Zwikker (J. J. Lynst), Over sterische structuurformules v. chemische stoffen in het algemeen en v. ceniqe alcaloïdcn in het" bijzonder. 19, 158, 258.
——, Overzicht over de vorderingen in de studie der polysaccharidcn gedurende de laatste jaren. 21, 349.
Zijlstra (C. K.), Keukenzoutbep. en aschbcp. in brood. 12, 745.

REGISTER DER ONDERWERPEN.

Aardalkaliën. Quantitatievc **scheiding v. barium. strontium** en **calcium. 8, 5.**
Qunlitaticve **scheiding** v. **barium, strontium** en **calcium.** 9, 1002; 10. 665.
Eigenschappen v. enkele calciurn- **en magnesiumzouten en** de **toepassing ervan op** quenntattcvc **scheiding beider metalen.** 11, J002.
Aardappelen. Het saccharoscqehaltc **v. - in verband met ouderdom en voorbehandeling met vloeibare lucht. 13, 122.**
Over de **biochemische onderzoekingen** v. Aimè **Girard over** de — . 13, 578.
Rietsuikervorming bij hel drogen v. - . 16, 1230.
De saccharcsevorrnînq **in - tijdens het drogen. 18.**
Zie zetmeel.
Aardappelmeel. Over de vochtbepaling v. 19, 251.
Aardappelmeelfabrieken. Het rendement der - . 25, 498.
— — . **Zie** afvalwater.
Aardappe:lmeelindustrie. De ontwikkeling v. d. - en hare neven-bedrijven in Ncderland. 25, 436.
Aardappelstroop. Een methode voor de bepaling der voedinqs-**waarde** v. -- . **8, 615.**
— — . **Zie** watcrstofioncuconccntratie.
Aarde. De chemische samenstelling v. d. - . 30, 278.
Aardolie. Het ontstaan en het winnen v. - . **20, 270.**
— — . Bepaling v. **h.** zwavelqchnlte v. - **en** -productcn, **22, 98.**
Aardrubber. **Technische waarde** v. **droge destillatieproducten** v. - . 20, 78.
Aberson (J. H.). Bij zijn aftreden als hocqlecraar. 25. 582.
Abortivum. Zie ragi.
Absorptie. Eenige proeven over — . (Lab. med ed.}. 8. 1I.
Absorptiespectra. Over - Opteekenen v. - . 8. 123.
— — . - **en chemische constitutie. 12,** 418.
— — . — en chemische binding. 30, 774.
Absorptiestrepen. Zie oplossingen.
Absorptions-Spektroskopie. **Die Methoden und die Anwendungen** der — . 28, 535.
Acetalen. Zie pyrocatechol.
Aceton, Zie boorzuur.

Aceton. Zie jodometrie.
---. Zie ternaire stelsels.
Acetonphenylhydrazon. Zie binaire stelsels.
Acetophenon. Zie condensatie.
Acetyleen. - en zijn derivaten. 1 392.
De: additie v. **broomwaterstof aan** — **en vinylbromide.** 23, 76.
Ace:tyleering. - met aojnzuuranhydride **en zwavelzuur. 717.**
Acctylmethylcarbinol. Het voorkomen en onstaan v. - **in azijn.** 22, 272.
Acherna. Indrukken v. d. - VI. 27, 436. 509.
Actieve kool. Zie kool.
Actinium. Het — vraagstuk. 25, 517: 28, 342. 486. 714.
——. Zie omzetting.
— —, Zie radium.
Activated sludge. Zie afvalwater.
--'. Zie bulking.
Activiteit. Zie ionen.
Additiereacties. Over —. 10, 1001.
Ademhaling. Oude en nieuwe inzichten het wezen der - . 29, 50.
Adipinezuur. Zie oertiterstol.
Adsorptie. Die Adsorpticn **und** Ihre Bcdeutunq für **chemische und** biologische Probleme. 10, 772.
Is de - als een chemische verbinding te beschouwen? 20, 260.
De - v. waterstof door nikkel. 21, 386.
De - v. electrolyten aan aschvrfje geactiveerde suikerkool. 23. 463: 248.
De — door suikerkristallen. 23, 464.
_.. aan zoutlaagjes. 26, 55: 27, 38.
— en [icht-. 29, 621.
Adsorptiecomplex. Bouwen eigenschappen v. h. - . 220.
Adsorptie-isotherm. De wet v, Proust en de - . 13, 18
Adsorptiekool. - . 19, 259.
Adsorptie-verdrinqmq. Over — **tot de praktische toepassing** der adsorptieleer. 19, 555.
Adsorptievermogen. Het - v. d. grond. 23, 511.
Adsorptiewarmte. - . 27, 38.
Aequivalentie. Het begrip .iaequivalent" op de H. B. S. 3, 218. 266.
Aetherische olie. Over d. — v. d. katjes v. d. Gagel (Myrica Gale t..). 9. 219.
De bereiding v. — . 27, 82, 87.
Zie **hyacinthen.**
Zie specerijen.
Aethylalcohol. Over het Identificeeren v. - en methylalcohol. 11, 26.
Aethyleen. **Onderzoekingen** over de **additie** v. **water** en v. **halogeenwaterstof aan -** en **propyleen. 22, 251.**

Affiniteit. Nieuwere opvattingen omtrent chemische - . 10, 223.
Over het begrip - . 18, 37.
——. - , valentie en electrenen. 22, 302.
— — . Zie katalyse.
Afscheidscollege (Prof. Dr. A. F. Holleman). 21, 438.
Afvalwater. Biologische reiniging v. water. 2, 276,
Productieve zuivering v, h. - der aardappelmeelfabrieken. 4,637.
Over zuivering v. h. - der stroocartonfabrickcn. 5, 865; 6, 39. 57, 106.
Het rapport der commissie voor de: reiniging v. h. - v. strcoeerton- en aardappelmeelfabrieken. 10, 812.
Verslag over het onderzoek naar de oorzaak v. h. ontstaan v. d. stank der Haagsche grachten en aanwijzingen betreffende middelen ter verbetering door Dr. N. L. Söhngen. 11, 651, 813.
Een onderzoek naar d. omvang en de oorzaken v. d. verontreiniging van de Vecht. 19, 94.
De naaste toekomst v. h. - vraagstuk in Nederland. 20, 358. 429, 452.
De methode der acrivated sludqe ter reiniging v. — 21, 505.
- vraagstukken in Emscber- en Ruhrqebied. 22, 537.
Rijksinstituut voor zuivering v. - . 25, 382.
Klaring v. — . 30, 779.
Zie pheriol.
Zie waterzuivering.
Afzuigtoestel. - voor lage temperaturen. 8. 874.
Agarsolen. Zie viscositeit.
Agressief koolzuur. Een en ander over het agressieve koolzuur in het waterleidingbedrijF. 16, 105.
Zie water.
Agressiviteit. - en metaalaantasnnq in de waterleidingtechniek. 24, 162.
Agricultuur. Bodem, bemesting en scheikundige samenstelling v. d. oogstproducten. 27, 529.
Alchemie. Iets over de Chineesche - . 400.
Alchemist. Barend Coenders van Helpen: een Groningsche - der 17e eeuw. 15, 285.
AJiphatische diazoverbindinqen. Zie aminen.
Alkalibepallnqen. Een aanteekernnq over d. - als sulfaat, speciaal in de alkalizouten v. organische zuren. (Lab. meded.}. 17, 283. 425.
Een methode ter bep. v. kalium en natrium in mengsels hunner chloriden. 28, 650.

Alkalibicarbonaat. Zie water.
Alkalimetrie. Zie oertiterstof.
Alkalisulfostibiaten. Zie ternaire stelsels.
Alkaliteit. Zie asch.
Alkaloïden. De physiologische werking v. eenige — . 19, 590.
Zie cocabladeren.
—— . Zie microchemie.
—— . Zie sterische structuurformules.
Älkapton. Naar aanleiding eener — bevattende urine. 10, 477.
Alkaptonurie, - . 692.
Alkohol. Over het drogen v. kleine hoeveelheden — . (Lab. meded.). 23, 169.
Zie gisting.
Zie quaternaire stelsels.
Zie vetzuren.
Alkoholische kaliloog. (Lab. meded.). 6, 252.
Alkoholometrie. Practische -- . 12, 736.
Alkylmaloozuren. Oscillatie v. physische constanten bij de. - . 26, 453.
Alliages. Ferro — . 7, 361.
Literatuur over - . 8, 52.
Allo-oeimeen. _ .. 23, 175.
Allotropie(ën). — . 1, 481.
Over d. vermeende -- v. h. goud. 2, 47.
Over d. - v. phosphorus. 5, 211; 14, 180.
De dynamische - v. cl. phosphor. 6, 821.
De - v. tellurium. 7, 57.
Een vermeende - v. h. lood. 454.
Een allotrope modificatie v. bismuth. 10, 656.
-- en 12, 766.
Onderzoekingen omtrent .- v. Prof. Dr. E. Cohcn. 15, J41
Zie evenwicht.
Zie ozon.
Zie phascnleer.
Allylvcrbindingen. Zie reukstohndustrie.
Aluin. Zie brood.
Aluminium. De formules der — zouten en der daarmede overeenkomende verbindingen v. andere metalen. 7, 345. 378.
De formules der - zouten. 7, 1071, 1076; 8, 56.
Bepaling v. kleine hoeveelheden — . 20, 193.
Een gevoelige op — en d. colortmetrische bep. v. dit element. 24, 447.
Nieuwe -- alliages en beryllium. 26, 186.
Rekristallisatie v. — èénkrfsrallen. 26, 246.

Aluminium. Electrochemische en photochemische onderzoekingen aan - en - amalgamen. 534.
Anodische oxydatie v. - . 28, 630.
Zie amalgaan.
Zie arsenicum.
Zie edelheid.
Zie microchemie.
Zie passiviteit.
Zie spanninqsreeks.
Aluminiumhydroxyde. De minimum-oplosbaarheid v. - in water. 19, 66.
Aluminiumlegeeringen. Qunncitatieve analyse v. - , in het bijzonder v. duralumin. 19, 249.
Aluminiumsulfaat. Zie ternaire stelsels.
Amalgaam. Geamalgameerd aluminium. 625.
Amerika. Afdrukken v. indrukken uit het land v. Benjamin Eranklin. n + Istc hoofdstuk. 23, 489; 24, 266. 290. 342. 358.
Brief uit -.18.113.215.273.439.487; 19, 267. 303. 311; 21, 474, 527.
Chemische indrukken van - . 20, 140.
Zie techniek.
Aminen. Over de inwerking v, salpeterigzuur op aliphatische primaire -- en het bestaan v. aliphatixchc diazoverbindingen. 22, 270.
Aminozuren. Over de structuur v. α — 12,943.
---. Zie rietsap.
Ammoniak. De bereiding v. vloeibaren voor ijsmachines in de qasfabnek te Arnhem. 14, 162.
De synthese v. -- in Duitschland en Amerika. 19, 274.
Over het vloeibaarmaken v. — . 19, 558.
Zie ternaire stelsels.
Zie water.
Zie zeewater.
Ammoniakfabriek. N.V. Centrale — te Weesp. 25. 423.
--. Van der Eist & Marthes. 25, 457.
Ammoniak-soda. Verbetering in d. werkwijze ter bereiding v. — en stikstofhoudende verbindingen. 17, 256.
Ammoniakstikstof. Eene methode ter bep. v, -- met formaldehyde. 14, 968.
Ämmoniumchromaten. Zie ternaire stelsels.
Ammoniumnitraat. Zie quaternaire stelsels.
Ammoniumsulfaat. Zie remaire stelsels.
Amphoteer electrolyt. De voorwaarden voor d. maximum-praeciprtatie v. een — 18, 657.
De waterstofionenconcentratie cener waterige oplossing v. een -- . 19, 41.

Amylum. De schijnbare diastase-reactie: v. **water op -** . **7, 484.**
Analyse. Kan de samenstelling v. **een mengsel altijd worden bepaald door indirecte — ? 19.**
v. **voedingsmiddelen. Verslag v. d. vertegenwoordiger der** regeering op de in de maand Juni 1910 te Parijs gehouden **conferentie ter** bestudeerinq *v,* **d. mogelijkheid om** eenvormiqheid **te** brengen **in de in verschillende landen gevolgde** methoden v. — . 8, 802.
De verhouding tusschen de analytische chemie en de technische - . 12, 795.
Over de beteekenis **v. d. nauwkeurige meting der z.g.** physi**sche constanten voor de scheikundige -- . 15, 500.**
Over de methode v. **Petersen ter** qualiratreve **scheiding der** kationen v. d. 3e en 4e groep. 17, 191.
De grootte der waarnemingsfouten bij chemische — . **25, 52,** 105. 242.
Over vereenvoudiging v. **analytische methodes. 603.**
Die Auswertunq **der** Koruplex- **und** Katalysenreaküonen **in** der analytischen Chemie. 27, 111.
Zie calorimetrie.
Zie conductometr!e.
Zie druppelreacties.
Zie kleurmetingen.
Zie metaalanalyse.
Zie microchemie.
Zie Röntgenstralen.
Analystcn. **— in Rijksdienst, hunne** salaneerinq **en hoe hierin ver**betering **aan te brengen. 536.**
— -examen. **Eenige. opmerkingen omtrent de** eischen **voor het —** in theorie en praktijk. 29, 373, 417.
Anhydreeren. — met behulp v. azijnzuuranhydried. (Lab. meded.). 23, 552, 588; 24:, 13.
Aniline. Zie ternaire stelsels.
Änilinekleuren. Zie giftigheid.
Anomale dispersie. Over de — der actieve wijnsteenzuren. **28, 394.**
Anomalie. Zie elecrrolyten.
Anthocyanen. Over — . 15, 122.
Anthocyaninen. Over anthoxanthinen en - . **18, 568.**
Anthoxanthinen. Over - en anthocyaninen. **18, 568.**
Anthraceen. Onderzoekingen over - . **26, 222.**
Anthraciet. Zie brandstoffen.
Anti-bert-beri-vitamine. **Zie rijst.**
Antimonium. Over de electrolytische - **bepaling. 4, 55.**
Verbindingen v. - . zwavel **en chloor. 5, 19.**
— . **Qualitatieve aantooning** v. - **(arsenik) in** stanniol. **24, 115.**

Antimonium. Zie microchemie.
Antineurlstisch vitamine. - . 201.
Antiseptica. In geëmulgeerden toestand gebrachte - . 10, 972.
Apparaat. Een - voor het afmeten v. bepaalde hoeveelheden vloeistof. 7, 879.
— — . Zie kryptol-apparaten.
Appelzuur. Het β-iso-appelzuur. 1, 535.
Appendagefabriek. De — der NV. G. Dikkers & Co. 25,
Arabinose. Zie ribose.
Arbeidsbemiddeling. Tewerkstelling v. chemici aan onderzoekingen v. algemeen belang, een taak voor de Ned. Chem. Ver., een taak voor de Ned. centrale organisatie, een taak voor de overheid. 30, 276.
Tewerkstelling v. chemici aan onderzoekingen v. algemeen belang. 30, 532.
Arbeidsinspectie - . 17, 216: 18, 301: 19, 291.
Centraal verslag der - over 1921. 20, 545.
Het centraal verslag der - over 1923. 22. 92.
De - in 1924. 23, 454.
De - in 1925. 24, 33.
De scheikundige dienst der — . 25, 383.
Arbeidswet. De - 1919. 18, 123.
Arginine. Een methode voor de nauwkeurige quantitaticve bep. v. - in eiwitten. 125.
Argon. Bep. v. d. samenstelling v. - stikstofmengsels. 26, 567.
— — bereiding. - als lesproef. 14, 1151.
—— -stikstof.mengsels. Bep. v. d. samenstelling v. - met behulp v. vloeibare lucht. 12, 2.
Aristoteles. Prof. Jaeger over —' 15, 1265.
Aromatische koolwaterstoffen. Zie synthese.
Aromatische vetzuren. Zie synthese.
Aromatische zuren. Zie synthese.
Arrhenius. Het werk van Svantc — . 25. 98.
Arsenicum. Bijdrage tot het opsporen v. kleine hoeveelheden — . 1, 832.
Over de quantitatic ve bep. v. het — gehalte v. arsenicumspiegels. 3, 315.
Quantitatieve bep. v. kleine hoeveelheden — . 4,
Het sublimecren van - . 5, 783.
Bepaling v, -- in behangselpapieren en weefsels. B, 869.
Onderzoek v. behangselpapier op - . 18, 247, 299.
Het opsporen en bepalen v. kleine hoeveelheden — . 18, 674.
— — Het vraagstuk v. h. - in onze dagelijksche omgeving. 19,
——, Aluminium voor de - reactie. 19, 177.
——, — bep. in zwavelzuur. 26, 559,
——, Zie microchemie.

Arsenigzuuranhydrid. Zie ternaire stelsels.
Arsoncarbonzuren. -- . 26, 454.
Asch, Bep. v, d. alkaliteit en het phosphorzuurqehalte v. de - v. voedingsmiddelen. 13, 910; 14, 547.
- bep. volgens Wagenaar in suikerhoudende producten. (Lab. meded.}. 16, 885.
De bep. v. d. calorische waarde, het smeltpunt v. d. - en de samenstelling v. d. — . 29, 734.
Zie brandstoffen.
Zie brood.
Aschsmeltpunten. Zie steen kolen.
Aspergillus qlaucus. De stofwisse.ling v. - onder invloed v. qrootc hoeveelheden kaliumnitraat. 15, 599.
Asphalt. De constitutie v. - . 21,42.
Een en ander over - . 21, 230.
De oppervlaktespanning en het bevochnqend vermogen v. — . 24, 54.
Ultramicroscopische onderzoekingen over - . 25, 190.
- emulsies. 26, 2.
Asphaltbitumen. De oplosbaarheid v. - en esphaltenen in enkele mengsels. 28, 313.
— — . Bep. v. h. -gehalte in - teermenqscls, 29, 291.
— — . De vorming v, - uit eiwitten. 30, 359.
Asphaltfabriek. N.V. Lltrechtschc — v/h firma Stcin & Takken te Utrecht. 25, 410.
Asphaltmicel. De bouw v. h. - . 24, 414.
Astruchemie. Eenige problemen uit de moderne — . 658.
Asymmetrisch koolstof. Over de uitdrukking — atoom. 10, 1046.
— — . — verbindingen v. eenvoudige samenstelling. 24, 630.
Asymmetrische verbindingen. Optische splitsing v. eenvoudige --- 22, 250.
Athenaeum illustre. Zie chemisch onderwijs.
Atmosfeer. Onderzoekingen over verontreiniging v. d. - . 25, 298. 622.
Atomen en ionen. De ware grootte v. - . 30, 78.
Atomen en moleculen, elementen en verbindingen. Vcrz. referaat. 2, 707.
Atoom van Bohr. Het - in de organische chemie. 16, 521, 596.
— — . Het atoommodel v. Rutherford-Bohr in de chemie. 16, 832.
Atoomafstanden. Over het bepalen der onderlinge - in qasmcle-culcn met behulp v. Röntgen- en kathodenstralen. 27, 648.
Atoombegrip. Het -- . 15, 209.
Atoombouw. De bouw v. h. atoom. 13, 1078.
Atoomgewichten, Rationeel afgeronde --, ten gebruike bij chemische analyse. 15, 547; 22,]56.

Atoomkern(en). Een en ander over d. bouw der - . 20, 54.
——. Methoden v. onderzoek der - . 30, 671.
— — . Bouw der — . 30, 682.
Atoomtheorie. Verklaring v. chemische eigenschappen op grond der - . 30, 642, 654.
Atoomverschuiving. Over de intramoleculaire — bij de kalismelt. 5, 93, 96.
Audion. Zie electrisch qeleidtnqsvermopen.
— — . Zie potentiaalmeting.
Autan. Onderzoekingen met - . 5, 369.
Autoclaaf. Verhitting v. een - door middel v. een teeroliebrander. 17, 34.
Autoxydatie. De gekoppelde oxydatie v. sulfieten en arserueten. 22, 254.
— — . Zie zuurstofactieveering.
Auxine. De chemie v. h. -) een plantaardige groeistof. 29, 250.
——. Ueber die Chemie des Auxins etnes pfianzIichen W uchstoffs. 29,317.
Avogadro'sche normaalformule V_a, en over de atoomgewichten v. waterstof. helium en argon. 16, 1243.
Azochromofoor. De — . 25, 282. 315;28, 190; 29, 454; 30, 538.
Azokleurstoffen. Iets over de inwerking v. koperzouten op - , op de vezel ontwikkeld worden. 16, 628.
— — . Constitutie der — . 24, 2,
— — . Lichtechtheid bij - . 28, 310.
Azijn. Vruchten - . gistings - , essence - . 30, 345. 780. 781.
— — . Zie acetylmethylcarbmol.
Zie mierenzuur.
Azijnbacteriën. Onder invloed v. - *tot* stand gekomen chemische reacties. 10, 718.
Azijnzuuranhydride. Zie oxydatie.

Bacteriën. De infusies en de ontdckkinq der bacteriën. 11, 244, 302.
Bacteriëncijfer. Zie reductasetijd.
Bacteriologie. Bactericelc omzettingen. 29, 538.
— — . Zie water.
Bacterioloqisch-chcmisch onderzoek. Het - der schclpdieren-, kweek- en bewaarplaatsen in Zeeland. 6, 797.
Bacteriologische filtratie. Zuivering v. drinkwater door middel v. natuursteenfilters, systeem "Derigs". 1, 587.
Bakeliet. Condensatieproducten v. phenol en formaldehyde (—) . 17, 36.
Bakhoven (Dr. G. H. Leignes). Biografie. — . Dir R.H.B.S. te Goes. 3, 505.
Bakkend vermogen. Zie brandstoffen.

Bakkersarbeid. **Een werkwijze tot het** versch **houden der broodkorst en hare mogelijke beteekenis voor het vraagstuk v.** d. nachtarbeid der bakkers. 10, 488.
Baksteenindustrie. De chemie en de Ned. - . 25, 463.
Bakwaarde. **Over de -** v. **meel en mogelijkheid. om** deze **in het** laboratorium te bepalen. 27, 40. 138.
Balansen. De verlichting v. - . 26. 149.
Balata. Zie getah-pertja.
Ballongas. - . 8, 625.
Balsem. De -- v. Agathis Labillardieri Warburg. afkomstig v. h. eiland Jappen. 28, 653.
Bariumnitraat. Zie quaternaire stelsels.
Barnsteenzuur. Zie melkzuur.
Baveno-tweelinq. Een toepassing v. d. — . 733.
Bazalt. Gesmolten - . 25, 308.
Beckmann. **Zie omzetting.**
Becquerel-effect. Nieuwe onderzoekingen over het — . 24,
Bedrijfscontröle. Over — en waarschijnlijkheid. 24, 142.
Bedrijfsorganisatie. - . 20, 3. 97, 174. 198. 256, 432.
Bedrijfeverliezen. **Over specificatie** v, - . **406.**
Beenderkoolproducten. Chemische fabriek v. - Wed. P. Smits & Zoon. Utrecht. 25, 468.
Beer. De wet v. **Beer en haar toepassingen in de organische chemie.** 16. 720.
Beetwortelsuikerfabriek. De eerste — (1811-1814). **11,** 940.
Beetwortelsuikerindustrie. Viscositeit en samenstelling v. **d.** suikerhoudende vloeistoffen in de - . 27, 165.
Begrippen, Tastbare en ontastbare — . 2, 143.
Behangselpapier. Zie arsenicum.
Behrens (H.}. Biografie. 2,131.
Bel (Joseph Achille Ie). Zie chemisch-historische aanteekeningen VIIL
Bellier. Reactie v. — . 16, 959.
Bemiddelingsbureau. Een — voor uitvinders. 13, 131. 165, 209, 211. 264, 351.
Bernmelen (J. M. van). Toespraak, gehouden in het anorg. chem. laboratorium te Leiden. op 14 Maart 1911. 8, 225. 279.
In memoriam — . 8, 261.
Geb. 3 Nov. 1830. overl. 13 Maart 1911. 27, 598.
De beteekenis v. **_. voor** de **kennis** v. **d. bodem. 600.**
De kollordchemische **onderzoekingen** v. - en **hun invloed** op de ontwikkeling der moderne lcolloïdchemie. 27, 603.
— als bodemkundige. 28, 494.
Benzaldehyde. Bereiding v. halogeenderivaten v. — . 9, 862.
— — - Zie oxydatie.
Benzeen. Zie zwavel.

Benaidtne. **Zie** oxydatiepotenuaal.
Benzine. Het qualitatief aantooncn **v. - in terpentijn. 10, 420.**
Synthetische - en het omzetten van vette oliën *in* kool-waterstofoliën. **22, 74.**
Zie explosies.
Zie ternaire **stelsels.**
-Iucht-menqsels. **Zie ontploffingsgrenzen.**
Benzoëzuur. Quantitatieve **bepaling** v. - **in voedingsmiddelen. 7, 603.**
Over enkele halogeen-nitrodcrfvaren **v. h. - . 1 59.**
Het aantconen v. - **in jams. vruchtensappen en margarine.** (Lab. meded.}. 27, 640.
Zie honing.
Zie salicylzuur.
Zie vruchtensappen.
Benzomen. **De producten, verkregen door inwerking** v. **zoutzure hy-**drazine op - . 30, 149.
Benzol. Vijftig jaar - onderzoek. 12, 440.
Over de **constitutie v. - en de substitutie in aromatische ver-**bindingen. 15, 98, 571.
Is de - theorie v. Kckulè houdbaar? 19, 593; 20, 82, 90.
De - formule volgens Lely. 20,27, 143, 145.
Aan welke cischen **moet een - formule voldoen? 28.**
Over structuurformule v. — **. 20, 29, 145.**
Lely's — theorie en de z.g. aliphansch-aromatîsche overgen-20, 144.
Directe invoering v. substituentcn **in de — kern. 20, 244,** 279, 297, 361.
Is het noodiq **en** heeft het zin **om te zoeken naar een** nieuwe „structuurformule" voor - ? 20, 326, 555.
De geometrische rangschikking en de chemische werking der atomen. 20, 402.
- en tetraëder. 21, 114, 117, 174; 22, 31.
Iets over de - structuur. 22, 286, 343, 371. 415.
Het - feest te Londen. 22, 362.
De polaire natuur v. **d. — kern in verband met** de **theorie der geïnduceerde. afwisselende polariteit. 22. 365.**
De quantitatlcvc **verhouding** tusschen **het algemeen en het wisselend effect in de gesubstitueerde — kern. 60.**
Bep. v. h. — gehalte **in**– houdend water (Lab. meded.}. 29, 72.
Zie binzure **stelsels.**
Zie chemisch-histcrische **aanteekeningen IX.**
Benzolkern. **Zie substitutie.**
Benzolprobleem. Zie quantenmechanica.
Benzophenon. Bereiding en constitutiebcp. **v.** eentge halogeen-nitro-- en. 13, 532,

Benzophenon. Inwerking v. alcoholische kali op gesubstitueerde - (en benzhydrolen). 13. 1246.
Diarotccrmq v. 4-broom.4'.amino-benzophenon in aleoholische oplossing. 14, 526.
Zie reductie.
Benzoyl.acetylsuperoxydevorming. Het mechanisme v. d. — . 18. 636.
Beuzoylperoxyde. Synthesen door middel v. - . 22, 466.
Benzoylverbindinqcn. Eenc methode v. benzoylbepaling in - . 11, 460.
Beuzpinakoline. De werking v. phosphortribromide en phosphor op — . 9, 468.
Benzylchlorideu. Zie hydrolyse.
Berlijuseh blauw. De bep. v. h. gehalte v. - . 29,
Berthelot (Pierre Eugèue Mareelin), (1827-1907). 382.
— — . -hc rdcnkinq. Zie Congrès de chimie industrielle (7de).
Beryllium. Zie aluminium.
Berzelius. Een brief v. - . 2, 763.
Bessensap. Over het onderzoek v, - 5, 216.
Bettink (Prof. dr. WeEers). - 18 Jan. 1870-1920. 17,28.
Bevreemding. — , 6, 938, 979.
Bevriezen. Hoeveel water blijft vloeibaar bij het - ccncr verdunde oplossing' 22,
Beweqelljkheid. Zie ionen.
Beijerinek (Prof. De M. W.), Goudeu doctoraat van -- . 24, 330.
— — , - 's levenswerk. 28, 94.
Bibliografie. — . 9, 109.
— Ernst Colren. 15, 1452, 489.
— W. P. [orisscn. 18. 598.
Chemische - in Verecniqde Staten. 23/ 145.
De tiende bibliografische conferentie. 28, 543.
Bibliotheek. Catalogus der - , bijeengebracht door de historische commissie en geplaatst in het van 't Hoff-Iaboratortum te Utrecht. 16, 1382; 29, 493.
Bier. Rapport over onderaoekmqsmetboden van — en cischcn te stellen aan — 11,
— — , Zie snccharinc.
— — . Zie zwaveligzuur.
Bierqist. Die fabrrkmässiqc Hcrstcllunq ven Rcinhclc und die He Ie-reinzucht in der Entwickclungsgeschichte der Braucrci. 29, 470.
Bietsuikerfabricage. Het verband tusschcn d. suikcrqchaltcn v. pulp en drukwater in de diffusiebatterij v. d. bic tsuikcrfabrtek. 18, 328. 494.
Billmann. Zie waterstofioncnconccntratic.
Binaire stelsels. Het stelsel sublimaat-calomel. 6, 1035.

Binaire stelsels. Over het stelsel phenylhydraaine-water. 7, 417.
Het stelsel "olie-water" gevraagd. 7, 539. 687. 731.
Nicotine en water. 9, 830.
Over het stelsel acetonphenyJhydrazon-water. 9, 924.
De T-X-figuur v. h. stelsel benzol-kinine. 10. 920.
Binding. De chemische - als electrostarische verschijnsel. I-XV. 26,66, 114.146.182.210.224.282,326,386,402,450,478. 490, 530, 554.
Biochemie. Rede. uitgesproken bij de opening der eerste wetenschappelijke vergadering v. d. Ned. Vereeniging voor - op 4 Febr. 1928. 25, 146.
Biochemische oxydaties. Over de beteekeriis v, kolloïdale manqann-oxydoplossingen bij — . 6, 287.
_ als oorzaak v. concentratieverschillen aan weerszijden v. een permeabele membraan. 26, 43.
Biologische oxydatie. ZUl' Kermtnis der biologischen Oxydation. 29, 620.
— — . Zie symposium.
Biologische reiniging. - in natuur en techniek. 29, 486.
Bismuth. De behandeling v, — met kathodestralen. 12, 741.
— — . Zie allotropie.
Bismuthoxyde. Zie ternaire stelsels.
Bismuthzouten. De fabricage der - . 27, 337.
Bitumen. De vorming v. kunstmatig - uit cellulose zonder hydreeren. 30, 518.
—— . Zie inkolingsgraad.
Bixine. Ecniqe opmerkingen omtrent de constitutie v. h. — . 6,
Bijdrage tot d. kennis v. h. - . 12, 998; 13,436. 1224; 14, 888.
— — . De reductie v. h. — . 13,
— — . De structuurformule v. — . 25, 564.
Black (Joseph). Zie chemisch-historische aanteekcninqen VI.
Bleeken. Zie meel.
Blikonderzoek. Methode ter bep. v. h. tingehalte v. blik. 28, 650.
Bloed. Eenige grepen uit de chemie v. h. - . 28, 500.
Opsporing v. — bij misdaad, de identificatie en de individualiteit v. h. - . 28, 652.
Zie koolmonoxyde.
. Zie caIciumgehalte.
Bloedanalyse. Enkele bijzonderheden uit de qualitaticve en quantitatievc — . 29, 205.
Bloedbestanddeelan. Scheiding v. — door middel v. selectieve adsorptie. 26, 44.
Bloedkleurstoffen. Nieuwe inzichten in de samenstelling en scheikundige eigenschappen v. - en daarmede verwante verbindingen. 27, 170.

Bloedserum. Bevat - aan eiwit gebonden calcium? 248.
Bloedstolling. — . 27, 694.
Bloedvlekken. Een belangrijke vondst. 1, 33. 61.
Bloem. De chemische behandeling v. — met gassen, vloeistoffen en vaste stoffen. 22, 605.
Bloernqehalte. Zie brood.
Bloembollenzetmeel. Over - . 15, 427.
Bloemengeur. - . 5,
Bochumer methode. Zie brandstoffen.
Bodem. De chem. phys. inwerking v. zout op d. - . 3, 395.
— — . De invloed v. verschillende zoutoplossingen op het doorlatingsvermogen v. d. — . 4, 663.
Bodemadsorptie. Bijdrage tot de kennis v. h. - vraagstuk. 15, 517; 16, 1128.
Bodemchemie. De bodemkundige vraagstukken. die zich bij de inpoldering (bij het in cultuur brengen) v. d. jonge Zuiderzeegronden voordoen. 30, 213. 666.
Bodemsuspensie. Pseudo-onrcçclmatiqe reeksen bij een - . 15, 153.
Bodemvorming. Zie verweering.
Boekelo, Excursie 19 Juni 1932 - . 29. 505.
Boekenlijst. Lijst v. boeken verschenen vóór 1865. 5, 235.
Boeseken (J.). Open brief aan Prof. Dr. — ter gelegenheid van zijn 25-jarig doctoraat op 11 Mei 1922. 19, 201.
Boeseken (J.). Aan Prof. Dr. — . 19, 206.
De huldiging van Prof. Or. - ter gelegenheid van zijn 25-jarig ambtsjubileum. 29, 628.
Bohr. Zie atoom van Bohr.
Boldingh (G. Hondius}, — 14 Dec. 1893-14 Dec. 1918. 15, 1602.
Bolland (G. J. P. J.). - . 18, 521.
Bömergetal. Zie varkensvet.
Bongkrekvergiftigingen. - in de Residentie Banjoemas. 30, 639. 747.
Boodt (Anselmus Boétius de). - . 15. 628.
Boorzuur. De beteekenis v, h. - en v. h. aceton voor de kennis v. d. configuratie v. een aantal organische verbindingen en v. d. bewegingstoestand der moleculen in de ruimte. 19, 207.
Bep. v. — in garnalen. 19, 397. 480.
De titratie v. - en phosphorzuur naast elkaar. 19, 449, 545.
De bcteekcnis v. h. - voor de vaststelling v. d. samenstelling en de configuratie v. organische verbindingen. *29, 223.*
Zie phcsphorzuur.
Boorzuurverbindingen. De constitutie v. boorzuur met zouten v. oxyzuren. 22, 255.
— — . De samenstelling v. verbindingen v. boorzuur met polyaJcoholen en c-oxyzuren. 28, 69.
Boraten in keukenzout. (Lab. medcd.). 2, 567.

Bos (H. P. M. van der Horn van den). Biografie. 10, 1042.
Boter. Iets over het Reichert-Meissl-Wollny getal. 1, 1009.
Anormale - . 2, 445.
De invloed der alkaliteit *v*. h. waseh-vater op het watergehalte *v*. - . 7, 951.
Statistische beschouwingen over d. samenhang v. h. refractiegetal en het R. M. W.-getal v. Ned. botermonsters. 8, 453.
Verband tusschcn het watergehalte der — en refractie v. h. botervet. 8, 744.
Een nauwkeurige bep. v. h. eiwitqehalte *v*. — . 25, 102.
Zie vetzuren.
Zie xylolgetal.
Botercontrö!estations. De — als middel tegen bedrog i.d. boterhandel. 1, 29.
Boter- en kaascontrölestations. De werkzaamheden v. d. - ten beb. v. d. nijverheid. 25,
Botervervalsching. De waarde der onderzoekingsmethoden voor het gerechtelijk bewijs v. - . 2, 481.
— — . Opmerkingen naar aanleiding der voordracht v. Salomonsen over — . 2, 505.
Botervet. Iets over de inwerking v. zoutzuur op vetlichamen in verband met de constanten v. - . 29, 386.
— — . Zie oplosbare vetzuren.
Bouwmaterialen. Proefstation voor — en bureau voor chemisch onderzoek Koning & Bienfait. 25, 465.
Branderijen. De - in Holland tot het begin der negentiende eeuw. 28, 462.
Brandstoffen. Over de beteekenis v. turf voor de industrie. **11.** 980. 1042: 13, 36,
Turf als brandstof in plaats v. steenkool. 12, 161.
Chemie der steenkolen. 12, 758.
Cokcsfahricagc en de cokesfabriek in Heerlen. 17, 97.
Destillatie v. kolen bij lage temperatuur. 18, 18.
Brandstofbezuiniging en electrificatie. 18, 20, 68.
Het chemisch onderzoek v. gaskolen. 18, 260.
De bep. v. vluchtige stof in steenkolen en anthraciet en de omrekening hiervan op droge stof en koolsubstantie. 20, 225.
Over de binding v. zwavel door koolstof en de beteekenis daarvan voor het zwavelgehalte v. steenkolencokes. 20. 242.
Besprekingen over het technisch onderzoek v. steenkolen. 20, 273.
Factoren die v. invloed zijn op de geaardheid der cokes, verkregen in het laboratorium bij de gewijzigde Bochamer methode. 20, 304.
De schiltheorie (bijdrage tot de kennis omtrent de cokesvorming in het laboratorium bij bep. der vluchtige bestanddeelen). 20, 344.

Brandstoffen. Toepassing der droogmethode Meihuizen op vaste brandstoffen. 20, 529.
Oxydatie-verschijnselen bij de bep. v. vluchtige stoffen in steenkool en anthraciet volgens de gewijzigde Bochumer methode en de invloed v. h. aschgehalte der kool op de te vinden cijfers. 20, 553.
Over het mengen v. kolen bij de bep. v. vluchtige bestanddeelen, 20, 677.
Over den invloed v. h. aschgehalte eener kool op de te vinden vluchtige cijfers. 58.
Over het gebonden watergehalte v. vaste brandstoffen. 21,
Het normale watergehalte v. steenkool en cokes. 21, 393.
Beschouwingen over de bep. der vluchtige hesranddeelcri in vaste brandstoffen. 396. 22, 90.
De korrelgrootte v. laboratoriumsteenkoolmonsters. 21, 444.
Over het bakkend vermogen v. vaste - . 22. 13.
De methode "des trots points avec refroidissement Iorcé". 22, 28.
Verband tusschen verbrandingswarmte en gehalte vluchtige: stoffen. 22,
De droge blussching v. cokes. systeem "Sulzer". 22. 467.
Bijdrage tot de studie v. h. bakkend vermogen v. steenkool. 23. 449.
Kolenonderzoek en de korrelgrootte der analysemonsters. 22, 558.
Over het mengen v. kolenmonsters en het afwerken hiervan op eindmonsters. 22, 560.
Voorgestelde methode voor de bep. v. vluchtige stoffen In kolen. 22, 525.
De stikstofbalans bij de droge distillatie v, steenkolen. 23,
De waterbcp. in vaste - . 23, 476.
De bep. der vluchtige stoffen in vaste — . 23, 477.
Over ternaire kolenmengsels. I. 11 en 111. 24, 122. 229. 255.
Eenigc nieuwe onderzoekingen omtrent cokes. 24, 139.
De vorming en microstructuur v. Iaborarorfumcokes. 24, 441.
Een nieuwe methode ter bep. v. h. gehalte aan vluchtige bestanddeclcn bij - . waarvoor tengevolge v. h. uitslingeren v. deeltjes, de gewone methode niet kan worden toegepast. 562.
Opmerkingen naar aanleiding v. d. bep. v. aschsmeltpunten bij steenkolen. 599: 25, 192.
Holz und Kohl. Chemische und wirtschaftliche Ëetrachtungen. 25, 565.
Over een uitgebreid onderzoek v. kolen. 26, 471.

Brandstoffen. Over d. invloed der korrelgrootte v, h.. bij de bakkendverrnogenbep. v. steenkolen te gebruiken zand op de te verkrijgen cijfers. 26,
Over d. invloed ecncr kaolien.. en graphiettoevoeging op d. zwelgraad der. bij de vluehtigbep. in steenkool te verkrijgen cokes. 26,
De ontwikkeling *v,* h. productiefmaken v. steenkolen. 26, 615.
De bep. v. h. percentage vluchtige stoffen in steenkool, volgens de normaaJmethode met een nieuwers en ouden platinakroes en ook met een nikkelen kroes. 27, 227.
Over de brandbaarheid v. cokes. 27, 229.
Over d. verweeking v. d. asch v. vaste — . 27, 331.
Uitgewerkte methode ter bep. der activiteit v. cokes en hiermede verkregen resultaten. 27, 514.572.
Eenige eigenschappen der steenkolen, welke verband houden met de cokesbereiding. 27, 518.
Nieuwe wegen voor d. winning en de toepassing der steenkolen. 27,
Methode ter bep. v. h. bakkend vermogen v. steenkolen. aangepast aan de hier te lande gebruikelijke vluchtigbep. 28, 31.
Een handig toestel voor het bemonsteren v. fijnkolen. (Lab. meded.). 28, 66.
Over de brandstof- respectievelijk verbrandfnqsrcsten. gevenden bij het opgraven v. d. overblijfselen van een 17de eeuwsche glasfabriek aan de Keizersgracht te Amsterdam. 28, 97.
Hörbiqers Glacial-cosmoqenie en de theorieën omtrent het ontstaan v. steenkolen. 28. 155.
Steenkolen als brandstof omstreeks 1600. 28, 210.
Vochtbcp. in steenkool. 29, 509.
De waterbep. in vaste - . 29₁ 598.
Overzicht v. d. grootheden, welker bep. \'001' den koeper v. steenkolen v. belang zijn. 29, 731.
Alqernecnc inleiding tot de steenkool-analyse. 29, 732.
Een en ander over het petrografisch onderzoek v. steenkolen. 29,
Waarde bep. v. gaskolen volgens de methode v. Geibert. 29, 736.
Het zwellen v. steenkool tijdens de vluchtigbepaling. 29, 770.
Bep. v. h. gehalte aan vluchtige bestanddcelen v. vaste - . (Lab. meded.). 30, 722.
Zie broei.
Zie inkolingsgraad.
Brandstoffeneongres. Bericht over het congrès international des combusribles liquides. gehouden te Parijs 9-15 October 1922. 19,
Third international conference on bitumineus coal. 29, 9.
Brandstofkwesties. - . 17,

Brandwonden. Hulpmiddel tegen - . (Lab. meded.}. 30, 228.
Braun. **Over -'s reagens. 14, 895.**
Brauner (Prof. Dr. Bonuslav). 1855-8 Mei-I925. 22, 242.
Brekingsindex. Een geval v. kristalletjes. die minder breken dan de moedervloeistof. (Lab. meded.). 28. 395.
— — - Zie vetzuren.
Bremer (Dr. Gustav Jacob Wilhclm). Biografie. 7. 28.
Bridgman. Zie Roozeboom-rnedaille.
— — - Zie smeltlijn.
Brief. Openbare - aan de Faculteit der Wis- en Natuurkunde v. d. Gemeentelijke Universiteit te Amsterdam. 30, 635, 764.
Brisante nitrospringstoffen. Iets over de vergiftige werking der moderne — . 16, 202.
British Association. Scheikunde op de - te Liverpoo!. 20, 549.
Broei. De aanleg eener **koolsoort voor broei. 25, 642.**
Een nieuw toestel ter bep. *v,* **d. aanleg tot broei** v. steenkolen en andere stoffen. 27, 690.
Oriënteerende proeven met het aluminium apparaat ter bep. v. d. aanleg voor broei v. steenkolen en andere stoffen. 28, 434.
Studies met betrekking tot den aanleg v. steenkool tot - . 29, 201. 367, 382, 400, 414, 518, 534, 559, 566; 30, 103, 186. 387, 504, 582, 606, 718.
Bromeering. Zie tolua!.
BromoPjodometrie. Bromo-jodometrische **onderzoekingen. 27, 550.** 558, 578, 618; 28, 82, 238, 258, 348.
Brongas. Iets over — . 3, 764.
Brensteg. Zie katalyse.
Brood. Het oudbakken worden v. — , 9, 531. 544, 1023.
Over het aantoonen *v,* **aluin in - . 10, 58.**
Onderzoek v. -.11,1074; 12.49.117.
Iets over de bepaling v. h. bloemgehalte in - . 12, 20, 98.
Aschbep. in witte — , 12, 570, 702. 745; 13, 205.
De Haagsche verordening op de samenstelling v. **-- . 14, 815.**
Watergehalte v. gebuild tarwe - . 922.
Versch houden v. -.18,317.
Voorschriften voor het tegengaan v. **knoeierijen bij de bereiding** v. - . 21, 72.
Bepaling v. lactose in — . 22, 517; 23, 578; 30, 317.
Bep. v. d. ouderdom v. — . 23, 163.
Zie bakkersarbeid.
Broodbereiding. Een en ander over de **biochemie v. d.** — . **27.** 95, 210.
— — - Over de beteekenis v. d. zuurgraad voor de - . 28, 103.
Broompyridinen. - als uitgangspunt voor synthesen. 30, 150.
Broomtoluenen. **Zie** dihalcqeenbenzencn.

Brouwindustrie. De Ned. — gedurende de laatste 25 jaren. 25, 443.
Brownsche beweging. — en coagulatie v. **kolloïde oplossingen.** 15, 679, 808.
— — - **Iets over de - in verband met het mechanisme** *v*, **het uit**vlokkingsproces. 16, 20,
Brunncrkranen. - . 19, 359.
Brnyn (Prof, Lobry de). Biografie. 1, 957. 971.
Buffermengsels. Een nieuwe reeks - met een PI[tusschen 2.2 en 6. 23, 510: 78.
— — - Een aanvulling v. d. reeks — in het alkalisch gebied. 526.
Buizen. Schoonmaken v. — . (Lab. meded.]. 17, 132.
Buizenoventje. **Een - met gering gasverbruik voor laboratorium**doeleinden. 28, 460.
Bulldng. De oorzaken v. h. verschijnsel der ,,-" v. geactiveerd slib. 30, 748.
Bunsen (R. W,). Eenige herinneringen aan - . 10, 600.
Buretten. Loog — . (Lab. meded.). 84.
Butyrometer. Zie kaas.

Cacao. De methode v. Uhlrich ter bep. v. cacaoschillen in -.13,986.
— — -. Onderzoek *v*, - en chocolade. 22, 167.
— — , Het dopvraagstuk bij de — analyse. 27, 533.
Cacaohoonen, Methylalcoholbepalingen in - en -dop. 17, 578.
Cacaoboter. Over de eigenschappen *v*, **- in verband met het aan**toonen v. vreemde vetten in chocolade. 25, 165, 235: 26, 56.
Eigenschappen v. - . 26, 56.
De fluorescentie v. - 26, 576.
Stollijnen v. - . 26, 596, 619.
Het smelttraject als kenmerk voor de zuiverheid v. - . **27,41.**
Het smelttraject v. - . 27, 498.
- , 29, 40, 76, 77.
Cacaodoppen. Methode ter bep. v. h. gehalte aan - in cacao-poeder en chocolade, 21, 307, 537.
Cacaofabriek. N.V, Stoom-chocolade- en cacaofabriek "Kwatta", **Breda. De industrie en de chemische wetenschap. 25, 480.**
— — - Kon. fabriek v, cacao en chocolade C. J. van Houten & Zoon te Weesp. 25, 449,
Cadmium. De bep. v. — als metaal. 25, 564,
— — . Zie peroxyderi.
Caffeïne. Over - . 7, 32,
Calciumbepaling. Kalkbep, in den grond. 3, 73.
De titratie v. kalk langs titrimetrischen weg. 19, 450: 20, 68,
Die oxydimetrische **Calciumbestimmung** und ihre **Anwendung** bei technischen Untersuchungen, 20, 39.
Zum Einfluss der Phosphorsäure bei der titrimetrischen Cal**ciumbestimmung. 20, 209.**

Calciumhepaling. — door omzetting v. h. oxalaat tot carbonaat. (Lab. meded.). 23,
Bep. *v,* h. calciumoxydegehalte in ongebluschte kalk. 26, 511.
Moet bij d. - chloorammonium worden toegevoegd? (Lab.) meded.). 30, 598.
Zie mergel.
Calciumcarbide. De technische analyse v. - . 29, 188.
——. Explosiegevaar bij de technische analyse v. — . (Lab. meded.}. 30, 108.
Calciumchloride. Zie ternaire stelsels.
Calciumgehalte (van het bloed). Over het - bij vetontlasting en bij het ontbreken v. d. bijschildklieren. 30, 100.
Calciumhydroxyde. Zie ternaire stelsels.
Calomel. Zie binaire stelsels.
Calorimeter. De — installatie en de nauwkeurigheid. die er mede bereikt kan worden. 29, 567.
Calorimetrie. Calorimetrische onderzoekingen. 19, 389; 20, 513; 21, 13. 282; 25, 666.
——. De calorimetrische analyse en haar toepassing voor de bep. v. d. zuiverheid v. stoffen. 30, 179.
Caoutchouc. Sterinen uit castilloa - en ficus - . 9, 773.
Een en ander over de structuur en de synthese v. - . 18, 231.
——. Over een eenvoudige chemische analyse v. - . 23, 209.
——. Zie Geuns (jan van).
Caoutchoucfabriek. N.V. Ned. caoutchouc- en guttaperchafabriek "St. [ons" v.h Bakker & Zoon te Ridderkerk. 25, 479.
Carbolineum. Zie plantenziekten.
Carcinoom. Over de genezing v. - **. 28, 422.**
Carcinoomprobleem. **Zie melkzuur.**
Caricatuur, **Een** physisch-chcmische — **. 2, 97.**
——. Zie photographie.
Carnegie-instituut. Over de .,Carnegie-institution of Washington,. en iets over de onderzoekingen, die in het geophysisch laboratorium dier instelling verricht worden. 580.
Caseïne. Over de binding v. melkzuur door - . 7, 1013.
Cassius **(Andreas). Zie purper v. Cassius.**
Cellulose. Het physisch-chcmisch **onderzoek en het moleculairgewicht** v. — . 26, 534.
Röntgenographische onderzoekingen over de inwerking v. natronloog op — . 26, 590.
De nieuwste opvattingen omtrent de constitutie v. - . 29, 223.
Inleiding over de - uit een organisch-chemisch oogpunt. 30, 20.
De — v. kolloïdchemisch standpunt. 30, 24.
De verandering v. d. - bij het malen in de papierfabriek. 30, 44.

Cellulose. Kolloïdbinding v. - met actber en alcohol. 30. 385.
Zie bitumen.
——. Zie koperqetal.
— — . Zic **ternaire stelsels.**
Cellulose-symposion. Röntgenografische inleiding tot het - . 29, 26.
——. -.29,233.
——. Biologische inleiding tot het - . 30, 2.
Celoxydatie. Nieuwe theorie over - . 28, 374.
Celsuspensies. Agglutinatie v. — . 27, 658.
Celwand. De wording v. d. plantaardigen — . 24, 166.
Centcifuqaalanalyse. Oualitatieve — . 5. 591.
Centrifuqaalmachine, De - in het chemisch laboratorium. 13, 636.
Cerium. Zie lanthaan.
Chamottefabrieken. N.V. Vereentçdc Ned. — te Geldermalsen. 25,
Chemie. Logica en - . 17,
——. - in Nederlandsch Indië. 18, 551.
— — . Zie Rembrandt.
Chemiluminescentie, — **en haar toepassingen. 29,** 343.
Chemische binding. De theorie del' - . 25, 187.
complexen. De leer der - , in aansluiting met de opvattingen v. Kessel. 28, 202. 210.
— — fabriek. N. V. - "Naarden" te Naarden. 25, 424.
Chemisch-historische aanteekeninqen. I. 3, 311.
Il. Wie heeft de verbranding van een horlogeveer in zuurstolgas het eerst uitgevoerd? 1, 787. IV. 8, 87.
111. Bijdrage tot de geschiedenis del' uitvinding v. d. luchtballon. 6, 139.
V. Van 't Hoffs bezoek aan het slagveld v. Sedan (1870). 11. 870,
VI. Uit het leven v. [oseph Black. 16, 168,
VII. Pasreur's échec in het "Institut". 20, 573.
VIII. Uit het leven v. [oseph AchilIe Bel. 21, 190.
IX. Honderd jaren benzol. 22, 319.
X. 592.
XI. Niet-uitgesproken rede ter gelegenheid v. h. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. (1903-1928), 25. 1928.
XII. T'eyler's **museum te Haarlem en de** beteekenis v. **geschiedkundige verzamelingen voor natuurwetenschap** en industrie. 28, 103.
XIII. Faraday's onderzoekingen over d. tafeldans. 28, 502.
XIV. Wîcn danken wij de "Zweefmethode" ter bep. der dichtheid v. vaste stoffen? 30, 191,
Chemisch-hygiënische mededeelinqen. Mededeelingen op chemisch-hygiënisch gebied. 13. 911. 1178; 118. 695; 15, 1537; 16, 115; 17,58.

Chemische industrie. De toekomst der — in Nederland. 9, 810, 916; 15, 3.
Aan allen, die belang hebben bij de chem.vpharm. industrie in Nederland. "Jan systeem en Jan propaganda". 12, 12.
De - in Ned. Indië. 1103.
- in Nederland. 16, 242. 17, 96.
De - en de mineralen-rijkdom v. d. Nederlandsehen bodem. 16, 254, 393.
De toekomst v. d. Nederlandsche — . 16, 265.
De socialisatie der — . 17, 17.
Eenige algemeene **beschouwingen over de -** v. **Nederland.** 25, 377.
— van Hasselt. 25,
N. V. Fabriek v. chemische producten, Schiedam. 25,
Zie socialisatie.
Chemische laboratoria. Zie vacuum.
Chemische literatuur. De — en de organisatie der wetenschap. 17,117.
Chemische omzettingen. De verhouding tusschen **koolstof en** water-**stof in verbindingen onder invloed** v. — . **17, 298.**
Chemisch onderwijs. Het onderwijs in de chemie aan onze H.B.S. 2, 805; 3, 529,
Iets over het onderwijs in de chemie aan het Athenaeum illustre **te Amsterdam voor de komst v. J. W. Gunning.** 8, 501, 527.
De geschiedenis der chemie bij het chemisch onderwijs. 12, 156.
Chemische didaktiek. 310,
Het onderwijs in de scheikunde aan de middelbare scholen. 18, 519.
De behandeling v. d. beginselen der scheikunde. 18, 649. 665.
Over minimumeischen **voor de scheikunde op de H.B.S.** 23, 154.
Scheikunde en natuurkunde op de Iit.cecon. afd. der H.B. Scholen. 23, 157, 227.
Het onderwijs in de scheikunde aan de literair-economische hoogere burgerschool. 25, 654.
Moet de chemie langs deductieven dan wel langs empirisch-**deductieven weg gedoceerd worden? 28, 260.**
Hoe moet chemie bij het middelbaar en voorbereidend hooger **onderwijs worden gedoceerd? 28, 290.**
Deductief of inductief - . 28, 393.
Is chemie-onderwijs op modernen grondslag reeds mogelijk op onze H.B.S.? 29, 2. 92, 100,
- op de H.B.S. 29, 56, 122.

Chemisch onderwijs. Het onderwijs in de scheikunde aan de H.B.S. met 5-jarigen cursus B. 29, 235.

— aan de H.RS. en praktijk. 29, 372.

Scheikundeprogramma voor de H.B.S. 5-j. c. 29, 372.

Het groot aantal studenten in chemie aan de: 4 Universiteiten en de Techn. Hoogeschool in Nederland. 30, 278.

Chemische verbindingen. Het vaststellen v. - . 30, 179.

Chemoluminescentie, **Moderne** opvattingen **der - en verwante** phenorncncn. **21, 157.**

Chevreul, **Zie** vetten.

Chilisalpeter. Zie meststoffen.

Chinhydrone1eetrode. De toepassing der - in vloeistoffen met een geringe buffercapaciteit. 78.

— — - Zie waterstofexponent.

Chinhydronmethode. Zie waterstofionenconcentratie.

Chininefahriek. Ämsterdamsche **- te Amsterdam en Ned. kinine**fabriek te Maarssen. 25, 408.

Chinolinerood, De structuur *v.* h. — . 11, 364.

Chitine. De ontleding v. **- en zijn ontledingsproduct. het glucos-amine. door bacteriën. 18, 249.**

Chloor. - ontwikkelingstoestel. (Lab. meded.}. 12. 576.

- in plantaardige stoffen. 12, 592.

— bep. in keukenzouthoudende voedingsmiddelen. 12, 703. 745, 749, 805: 13, 205.

Reactie op - in organische verbindingen. (Lab. meded.). 20, 112.

Over d. invloed v. enkele kolleiden op de - titratie volgens Volhard. 66. 106. 124. 167, 188.

Zie melk.

Zie water.

Chlooramine. **Het** aantooncri v. **- en de onderscheiding** v. hypochlorieten, 26, 9.

Chloorammonium. **Zie quaternaire stelsels.**

—— . **Zie ternaire stelsels.**

Chloorbarium. Bereiding v. - . 20, 162.

Chloorknalgas. Invloed v. radiumstralen op - . 3, 457.

— — - Zie radium.

Chloorlood. De werking v. zwavelzuur op — , 1, 81.

Chloraat. Zie giftigheid.

Chlorophyl1, De onderzoekingen v. R. Willstätter over het — . 13, 817.

Chocolade. Zie cacao.
Chromaten. Een gevoelige reactie op —. 12, 6.
Chroom. De bereiding *v,* **metallisch — in het klein als demonstratie-**
proef **en voor** praeparatieve **doeleinden. 3, 662.**
——. Zie mangaan.
Chroomoxyde. Over den sol v. —. 6, 375.
— — - Zie hydragel.
Citroenzuur. Zie microchemie.
Citronclal. **Isomerisatie en hydratatie** v. - **door zuren. 14, 627.**
——. **Over twee** isomère citronelalcn. **692.**
— — - De bep. *v.* h. aldehyde - in citronellaolie. 29, 603.
Citronelol. Over - . 15, 1378.
Cirrusoliën. De industrie der vluchtige —.. 17, 674: 18, 108, 362.
Cleeff (G. Dover van) †. 26, 202.
Caacervatie. -, . 26, 578.
— — - De diffuse watermnntel **en** de **invloed** v. **koJIoïden oo** de **vriespuntdaling. 27, 40.**
Coactie. De samenwerking (-) der moleculen bij trimoleculaire reacties. 23, 389.
Cobaltnitrietmethode. Zie kalium.
Cocabladeren. De bep. v. h. totaal alkaloïdqehalte der —. 5, 225. 253. 645. 705.
Cocaïne. Komt in de [ava-coca kristalliseerbare - **voor? 5, 666.**
Cocoskoeken. -.11,1043: 12,9.
Cocasolie. Zie olie.
Codex altmentanus. - . 2, 643.
Coëxisteerende phasen. **De verdeeling van een gesuspendeerde stof** over **2** vlocistofphasen **en hare praktische** beteekenis. **10, 700. Beschouwingen over** eeniqe **theoretische en empirische** be-**trekkingen in verband de** oppervlakte-enerqie. **den** mole-culairdruk. **de verdampingswarmte, den dampdruk en** de dichtheden der -- 15, 680, 694: 16, 3. 328. 435.
Coffeïne. Zie thee.
Cohen (E.). — 8 Nov. 1893-8 Nov, 1918. 15, 1404.
Onderzoekingen omtrent allotropie v. - **15, 1418.**
De electrochemiscbe **onderzoekingen** v. - **. 15, 1426.**
De piëzochemische onderzoekinqen v. - . 15, 1438.
Negen jaren uit het leven v. een Utrechtsehen **chemicus: Ernst** Cohcn. 1918-1927.24, 474.
- **als directeur v. h. van** 't Holf-Iaborutorium. **24, 477.**
Prof. - en de commissie Voor het muntwezen. 24, 478.
Erinnerungen an mein Amsterdamer Studienjahr *1894/95.* 24, 479.
Het wetenschappelijk werk v. '- in de periode 1918-1927. 24, 481.
Huldiging v. Prof. Dr. —. 526.

Cohcn (E.). Happy days with - . 24, 530.
Cokes. Zie brandstoffen.
Cokesovengas. De werking v, electrischc ontladingen op — , 29, 380.
Colibacillen. Naar aanleiding v. d. afstervinqstemperatuur v. — . 4, 471.
Collageen. - , 28,
Col1egeproeven. Eenige reacties betreffende ionisatie en katalyse, bruikbaar voor - (Lab, medcd.}. 22, 317, 356,
Colorimeter(s). Vergelijkend onderzoek v. verschillende — . 24,240,
——. Duboscq (Lab. meded.). 30. 555.
Colorimetrie, Verschillende methoden v. — , 27. 52,
——, Zie molybdeen,
Complexe ionen, Wat zijn - ? 752, 814,
——. - met uiterst kleine instabiliteitsconstanten. 27, 191.
——. -.15.1636.
Complexe ionisaties. Over - . 11, 458.
——. De aanname der „dubbele complexen" toegepast op zouten v. koper, zilver, cadmium, bismuth. ijzer, o.a. ter weerlegging v. Kahlenbergs bezwaren tegen de ionentheorie. 12, 242.
Complexe verbindingen. Complexe ferrosulfaat-ammoniak-verbindingen, 21, 471.
——. Optische activiteit en configuratie v. - . 25, 648.
Concentratiecel. De storende invloed v. lucht bij waarnemingen over de — , 10,
——. Zie polarisatie.
———. Zie zclfveredelinq.
Concentratieketens. De clectromotorische kracht v. — . 9, 90.
Condensatie. Over d. — v. acetopherion met malenester. 1, 349.
Onderlinge - v. evident onverzadigde systemen. 14, 932; 16. 1510.
De onderlinge -- v. evident onverzadigde verbindingen in verband met terpenen, harsen en caoutchouc. 16,
Conductometrie. De conductometrische titratie v. jodiden. 16, 926.
Conductometrfsche titraties v. mengsels v. zuren, 16, 1338.
De toepassing der conductometrische titraties in de neutrahsatie-analyse. 17. 694.
Enkele opmerkingen over conductometrische snelanalyses. 18.96.
Configuratie. Zie suikers.
Congres. Verslag *v*, h. Se - de chimie industrielle, gehouden te Parijs v. 21-26 October 1923. 21, 4, 5.
Congrès chimie industrielle (5e), 22. 541.
Indrukken v. d. 89ste vergadering v, Duttsche natuuronderzoekers en artsen, geh. te Düsseldorf v. 20-25 Sept. 1926. 23, 461.
VIe congres v. industrieele chemie. 23,

Congres. Congrès de chimie industrielle (7de) en de Berthelot-hcrdenking. 24, 586.
Indrukken te Praag. Het 6e Tsjechische — voor natuur-**onderzoekers. medici en ingenieurs te Praag (26-29 Mei** 1928).25,575.
- te Hamburg. Het congres der "Gesellschaft Deutscher Naturforscher und Aerzte" te Hamburg. (15-22 Sept. 1928). 25, 585.
Het tweede internationaal bodemkundig - (Rusland, Juli-Augustus 1930).27,586.
Congrès de ebimie industrielle. Het elfde - en de huldiging v. d. nagedachtenis v, Moissan. 28. 715.
Congrès de chimie industrielle. Verslag v. h. 13e - . 30, 660.
der Soctètè de chimie physique. Het - te Parijs. 16-21 October 1933. 30. 710.
Conseil de chimie Solvay (3de). 25, 286.
Consell **international des recherches. De vergadering v. d. - (inter-**national research counsel) te Brussel op 25-29 Juli 1922. 19, 441.
De vergadering v, d. — te Brussel op 29 Juni 1926.23, 325.
Conserveeren. **Zie** resina **ten.**
Conserveermiddelen. Over — . 7, 573, 587.
Constanten. Het verband tusschen de belangrijkste physische en chemische - *v*. oliën en vetten. 13,954,981.
- **der toestandsvergelijking. Over de waarden van b en 1/a bij de vloeibare alkalimetalen en halogenen, en bij de vloei-bare** alkalthalo.den. **Bep. der kritische temperaturen en** drukken uit verschillende onafhankelijke gegevens. 30, 294.
Constitutie. Zie absorptiespectra.
Copal. Manila — and Kauricopals. 26, 69.
Coprecipitatie. De vorming en eigenschappen *v,* **neerslagen.** Theorie der - . 29, 286, 307, 332, 346, 362, 378, 395,
Corrosie. Aangetaste metalen (Lab.meded.}. 6, ISO.
Een demonstratieproef over de - v. metalen. 7, 453.
— v. metalen. 16, 1270.
- **onderzoekingen.** Die **Korrosionsforschungen der chemisch-**technischen Reichsanstalt, Berlin. 23, 522.
Curaçao. Zie petroleumraffinaderij.
Cyaankalium. Carl Scheele's synthese v. -- . 25, 101.
Cyaannitrobenzolen. Bereiding der oxymethy! (oxyethyl) — . 5, 789.
Cyaanwaterstof. Zie Rangoonboonen.
Cyclische gehydreerde koolwaterstoffen. Zie koolwaterstoffen.
Cyclon. Eenige mededeelingen over de adsorptie v. - **door** verschillende levensmiddelen. 19, 373.
Cystinurie. - . 11, 692.

Dadapzaad. Vet uit - (Erythrina Hypaphorus). 6, 777.
Dampdruk. Zie coëxisteerende phasen.
Dampspanning. Zie ternaire stelsels.
Davy. Zie veiligheidslamp.
Decanteer- en filrreertoestel. - . 6, 88.
Decimale classificatie. Het gebruik v. d. universeele — (U. D. C. Dewey, Brussel) en de ordening v. gegevens op het gebied **der zuivere en toegepaste chemie. 30, 730.**
Decimalisatie. — v. h. chemisch weekblad. 18,
Deeltjesgrootte. De — v. korrelige en poedervormige stoffen. 20, 461; 24, 187.
Dekvermogen. Zie verfstoffen.
Denigès. Zie ureum.
Denitrificatie. Zie grondonderzoek.
Densimeter. — (Lab.meded.}. 7, 409.
Dcnsiteirsqctallen, Over — *v,* Groshans. 14, 1066.
Derigs. Zie bacteriologische filtratie.
Derivaat. Het begrip „—". 23, 586.
Desinfectantia. De desinfecteerende werking v, kalkwater. 20, 263.
Desinsectie. **Zie ontratting.**
Desintegratie. Kunstmatige --. 30, 66, 146.
Destillatie. - v. mengsels. 8, 349.
— — . Zie brandstoffen.
— — . Zie toestel.
Detonatie. Over — . 14, 544.
Detonatoren. Nieuwere —. 13, 553.
Deventer (Dr. Charles Marius van). — . 6, 1005.
——, Eenige herinneringen aan — . 27. 547.
Dextran-lactococcen. **Differentiatie der —, 19.**
Diabetes mellitus, Zie vetstofwisseling.
Diacety1. De bereiding v. — . 29, 101.
Diaethylaether, De narcotiseerende werking v. — . 23, 258.
Diamant. Over den stollingsdruk Moissen's **bereiding** v. - . 4,211,353.
Diaminurie. - . H, 692.
Diastase. Zie amylum.
— — . Zie melk.
Diazoamidotoluol. Zie moleculaire omzetting.
Diazoniumgroep. Het belang v. theoretische beschouwingen omtrent d. aard v. d. - voor de kleurstoffenindustrie. 19, 217.
Diazotypie. —. 25, 563.
Diazoverbindingen. De ontleding der -onder invloed v. koper. 22, 599.
Dibroomtoluo1. De nitroderivaren v. h. 3.5 — . 6, 728.

Dibroomtoluol. Nitroderivaten v. 2.6. — . 9, 968.
Dichloorbenzol (0). Eenige derivaten v. —. 23, 76.
Dichloor-dinitrobcnznl. Over het 1.2-dichloor-3.6.-dinitrobenzol. 16, 1063.
Dichtheid. Zie coëxisteerende phasen.
Didaktiek. Zie Chemisch onderwijs.
Dihalogeenbenzenen. Quantitatieve **nitratie v. - en** broomtoluenen. 30, 149.
Dihalogeniden. De kristalstructuur der —. 30, 479.
Dihydrobenzolcn. **De structuur der - en enkele verwante verbin-**dingen. 22, 501.
Diketonen. Zie reductie.
Diphenylcarbazide. Het gebruik v. -- als qualitatief reagens op metalen. 21, 20.
Dipolen. De beteekenis v. - voor de physischc **eigenschappen v. organische verbindingen. 30, 363**
Dislocatie-theorie. Zie katalyse.
Dlsperso-electricîteit. —. 25, 66, 259.
Dissociatie. Terugdringing der - . 15, 1352.
Dissociatieconstanre, **De - v.** h. **oxaalzuur. 8, 375.**
De - *v,* **h.** zwavelzuur **en het oxaalzuur. 8, 824.**
Invloed v. neutrale zouten op d. - v. water. 13, 1150.
De — *v,* kwikhydroxyde. 1016.
De invloed *v,* **neutrale zouten op de - der indicatoren. 15,** 394.
Dissociatiegraad. De - v. binaire electrolyten als functie der normaliteit. 10, 874.
Dissociatiewarmte. **Over de -** v. **tweeatomige gassen in verband met de verhoogde waarden v.** v'a **der vrije atomen. 15, 1124.**
Dissymetrie. **Over** Pasreur's **beginsel** v. **h. verband tusschen** molecuiaire en physische — . 706.
Distributie. — en chemie. 14, 16.
Disulfomolybdaten, Bijdrage tot de kennis der —. 22, 218.
Dizé. Zie Leblarie.
Documentatie. Ned. vereeniging voor - en registratuur. 18, 666.
Donk (A. D.). In memoriam --. 28, 450.
— — . Aan de nagedachtenis van — . 28, 450.
— — . — †. 28, 451.
Doorlatingsvermogen. Zie bodem.
Doppenmetaal. — . 2, 422.
Dorp (Dr. W. A. van). 1871-10 Juni-1911. 8,
— — . Biografie. 11, 1014.
Draad- en kabelfabriek. De HolJandsche —. Amsterdam. 25, 477.
Draadsolen. — in de levende natuur. 22,
Draaiïngsrichting. Zie suikers.

Drebbel (Cornelis). — Over de ontploffing v. salpeter. 21, 405. 467.
Drinkwater. Zie water.
Drinkwatervoorziening. De — v. Ned.-Indië. 80.
Drinkwaterzuivering. —. 11, 837, 927.
Drogen. De samengesteldheid *v,* d. enkelvoudige stof, aangetoond **door intensieve droging. 21,** 594.
Een eenvoudige methode om vetzuren te drogen voor de gravimetriscbe analyse. (Lab. meded.). 22. 512.
Intensieve droging. 25, 82.
Het - in chemische techniek. 27, 29, 422.
Droogdamp-apparaat. — . (Lab. meded.). 15,
Droogmethode Meihuizen. Zie brandstoffen.
Druppelproef. - ter beoordeeltnq v. d. stabiliteit v. emulsies. 26, 336.
Druppelreacties. Qualitatieve analyse met behulp v. moderne —, 29, 14.
——. **Systematische** qualitatieve **reacties met behulp** v. **vele nieuwe** -.29, 114.
Drijfriem, - v. elastiek. (Lab. rneded.}. 62.
Dubbellaag. Die Rolle der Doppelschicht in elektrischen Vorgängen. 30, 727.
Dubbelzouten. Zie omzettingspunt.
Duinwater. Zie water.
Duinwaterleiding. De Amsterdamsche — en hare problemen. 29, 738.
Duitsch-Oostenrijk. Brief uit —, 19, 56. 85.
Duplex-smeltpunt-apparaat. - . (Lab. meded.}. 23, 552.
Duralnmln. **Zie aluminiumlegeeringen.**
Dwaalwegen. De - der wetenschap. 150, 302.
Dyckhuis, 't —. 18, 608.

Ebonietstoppen. — voor loogflesschen. (Lab. meded.). 25, 528.
Edeleanu. Zie raffinage.
Edelheid. De verhouding in — v. aluminium t;o v. zink. 13, 475.
Eendeneiwit. **Zie** kippeneiwit.
Efficiency-werk Ervaringen bij - op het gebied del' warmte-econo-mie. 21, 229.
Eieren. Bep. v. d. ouderdom v. — door middel v. d. ultraviolet-fluorescentie. 622.
Het aantoonen naast elkaar *v,* versche-, **koelhuis- en** water-glas-eieren. 28, 350: 29, 134.
Resultaten van een onderzoek v. —. **29, 138.**
Eiwit. Een en ander uit de — chemie. 331.
De beteekenis *v,* **Emil** Fischers **onderzoekingen over het** - vraagstuk. 7, 95.
De hedendaaqsche **stand en** beteekenis v. **h. — vraagstuk.** 7, 521.

Eiwit. Over de Liebermann'sche - **8, 313.**
De bep. v. h. moleculairgewicht v. — . 13,410.
De synthese der - stoffen. 14, 87.
De beteekenis der — stoffen voor onze voeding. IS, 745.
De kolloïdchemische toestand v. - oplossingen. 22, 473.
De chemische toestand der — oplossingen. 22,
- **vliezen** v. **moleculaire dikte. 24, 603.**
Vergelijkende physiologie der — vertering. 25, 183.
De bep. v. h. moleculairgewicht v. - door middel v. d. ultracentrifuge. 25,
Die Structur der Proteïne aul **Grund del' enzymatischen** Analyse. 27, 266.
Over d. omkeering v. - hydrolyse. 28, 515.
Ueber **den Feinbau der** Eiweisskörper **und** anderer Namrstoffen. 29, 310.
Zie boter.
Zie electrolyten.
Zie goudso!.
Zie voedingsmiddelen.
Electrische analyse. — . 6, 110.
Electrisch geleidingsvermogen. Verband tusschen _. en zoutgehalte en tusschen —, chloorgehalte en hardheid. 8, 977.
Het — v. pseudozuren en v. **echte zuren in acetonwatermengsels.** 9, 668.
Over het - v. mengsels v. **zuurstof en zich oxydeerende** benzaldehyd- en pineendampen. 12, 93.
De betcakenis v. h. - in de analytische chemie. IS, 889.
De bep. v. h. — v. electrolyten met behulp v. een wisselstroom-galvanometer. (Lab. meded.). 18, 51.
Het bepalen v. h. — v. electrolyten volgens methoden, afwijkend v. die v. Kohlrausch. 21, 242.
De bep. v. h. - v. slecht geleidende vloeistoffen met behulp *v,* h. audion. 28,
Zie ionen.
Zie nomogram.
Zie melk.
Zie water.
Electrische lading. Zie kolloïdchemie.
Electrisch. lampen. De half-wett-lamp. 14, 595.
Electrisch licht. 50 jaar — . 26, 523.
Electrische **meting. Zie trioden.**
Electrische ovens. Automatische temperatuur-reqelinq **voor — . 29, 614.**
Electro-analyse, Snel — . 6, 226.
Electrochernie, **De** electrochernische **onderzoekingen** v. **Prof.** Dr. E. Cohen. IS, 1426.

Electrochemie, Elektrochemische Oxydation und Peroxyde. 23, 302.
——. Zie Niagara.
——. Zie photochemie.
Electrochemische **gasreacties. Bijdrage tot de kennis v. —, waaraan stikstof deelneemt en daarmede gepaard gaande spectrale** verschijnselen. 15, 931.
Electrochemische industrie. Iets over het gebruik v. turf voor de bereiding v. krachtgas, in verband met de vestiging eener - hier te lande. 2, 615.
De —. 17, 508.
- in Nederland. 30, 502.
Electrolyten. Eiwitstoffen als —. 7,
Zwakke en sterke binaire —. 9,
De anomalie der sterke —. 13. 314.
Iets over de theorie der sterke —. 22, 86.
De grenswet voor het geleidingsvermogen en de diffusie v. sterke -r-r-, 22.
Electrolytische reductie —. 19,
Electrolyttheorie. De - v. Debije-Hückel. 29. 125.
Electrometallurqie. De -- v. h. ijzer. 3, 175.
Electrometrische titraties. Over de toepassing der —. 16. 1163.
Electromoeorischc **krachten. De berekening v. — uit warmte-effecten.** 8,
——. Zie concentratieketens.
Electrenen. - . 1.
De rol der - in de chemie der metalen. 14, 798.
Over de verstrooiïng *v.* **— door kristallen en geadsorbeerde** gaslagen. 27. 626.
Zie affiniteit.
Zie zuurstofactieveering.
Electronenbanen. **De ligging** der - **binnen** het **atoom** en het periodiek systeem der elementen. 16. 1037.
Ëlectro-osmose. —. 18. 690.
——. Zie waterzuivering.
Electroscoop. Zie ontlading.
Electrostatica. Zie binding.
Elementairanalyse. **Die ersten EntwickeJungsjahre der Macro- und** Microelementaranalyse. 16, 1482.
——. Een indirect. —. 29, 104.
Elementen. Geverifieerde **en niet geverifieerde —. 2, 741, 753.**
Relativiteitsbeginsel en transformatie der -. 11, 158.
——. Element v. Leclanchè (Lab. meded.}. 11, 826.
——. Het systeem der —. 30, 602, 632. 671. 682.
Elion (Dr. Ir. H.). Biografie. 27, 282.
Emailleerfabr'ieken, Kamper - *vjh* H. Berk en Zoon, Kampen. 25, 466.

Emulgator. Fijn verdeelde stoffen als —. 27, 651.
Emulsies. De invloed v. **h. vast worden der deeltjes op de stabiliteit** v. —. 22, 487.
— — . —. 24, 87.
— — . Zie druppelproef.
Emulsietype, Methode ter bep. v. h. —. 26, 413, 470; 28, 251.
— — . De invloed v. onoplosbare poeders op het —. 27, 638.
Emulsionsschmierung. —. 20,
Enanriotropie. De — v. h. tin. 1, 437.
Endocrinologie. Overzicht over de —, in het bijzonder de hormoonchemie. 30, 483, 590.
Energie. La déqradanon de r - par B. Brunhes. 7, 673.
Enerqieomzettinqen. Verliesposten bij verschillende —. 21, 334.
— — . Omzetting v. energie. 17, 590, 607, 621; 18, 2.
Enklaar (Dr. J. E.). - 7 Mei 1870-7 Mei 1910. 7, 399.
Entropiewet. Een afleiding v. d. —. 4, 599.
Svante **Arrhenius en de - . 9,** 837.
Enzymen. Over - en anti-enzymenwerkinqen. **6, 327.**
Tyrosinase, **een mengsel v. twee —. 13, 1282.**
Toepassing v. **— werkingen in de** Oost-Aziatische **huis-ind**ustrle. **5.**
Erqosterine. - **en** vitamine-D. **26, 179.**
— — . Photochemische reacties v. —. 26, 246.
Eschka. Zie zwavelbepaling.
Essencefabrieken. N.V. Polak & Schwarz — te Zaandam. 25, 421.
Estervorminq. **Zie ethervorming.**
Ethervorminq. - **en estervorming (ether +** anhydried ca **ester).** 27, 43.
Eugenol. Over een nieuwe reactie v. —. 24, 115.
Evenwicht(en). Allotropie en innerlijk — . 7,79. 155.
Over snelheden en — **in hun onderling verband. 7, 917.**
— — . Voorstelling v. d. verschuiving v. —. 16, 1110.
— — . - en reactiesnelheden. 19, 318.
Evcnwichtsproblemen. **Zie thermodynamische potentiaal.**
Eykman (J. F.). In memoriam — (1851-1915). 12, 880.
— — . - 's publicecren in het Chemisch Weekblad (1903-1911). 16, 957.
— — —. Zie: refractometrie.
Excursie. Chemische - v. **Groningsche studenten naar Bohemen** (2—13 Juni 1930). 27, 453.
Explosies. Het bevorderen, belemmeren en verhinderen v. gas 21, 603.
- waarop menigeen niet verdacht is. 25, 228.
Onderzoek over het deoven v. **benzine-lucht-explosies met** tetrachloorkoolstof. 28, 2.

Explosies. Gevaar voor en verhindering v. gas- en stofexplosies in de techniek. 28, 254.
— — . Het verhinderen v. gas - en stof - . 30, 360.
Explosieve mengsels. Bijdrage tot de kennis v. d, explosieve eigenschappen v. mengsels die ammoniumnitraat bevatten. 19, 341.
Explosieve reacties. - en daarmede analoge reacties. 29, 158.
Leidsche experunenteele onderzoekingen over - en hun (mogelijk) belang voor de praktijk. 29, 295.
Niet - en - tusschen stikstofoxyden en brandbare gassen. 30, 214.
Zie katalyse.
Extinctiemeter. Zie kleurmetingen.
Extractie. - op groote schaal in het laboratorium. (Lab. meded.). 30, 771.
Extractietoestel. Een gewijzigd — . (Lab. meded.}. 3, 372.
— — . —voor biturmreuze wegdekken. (Lab. meded.): 27, 18.
— — . Een gewijzigd — . (Lab. meded.}. 30. 228.
Extreme druk. Chemie bij uitersten v. druk. 18, 537.
Extreme temperaturen. Methoden en resultaten v. h. plrysisch-chernisch onderzoek bij hooge temperaturen in de laatste vijftien jaren. 18, 428.
Het belang v. natuurkundige onderzoekingen bij zeer lage temperaturen. 18, 483, 499, 515.
Extreme verdunningen. Onderzoekingen in het gebied v. lage concentraties. 18, 536.

Faecaliën, Zie zwavelzure ammoniak.
Fajan, Zie ailvertitratie.
Faraday-herdenkinq. De — en de viering v. h. 100-jarig bestaan v. d. British Association. 28, 703.
Faraday SOciety. De vergadering v. biologen, chemici en physici te Cambridge. 27, 639.
Feder-getaI. Over de beoordceling v. vleeschwaren. speciaal in verband met het — . 23, 296. 365.
Feminisme. - en exacte wetenschap. 2, 349.
Fentonsche reactie. Het mechanisme v. d. - 28, 68.
Ferri-ferrocyanide. De oxydatiepotentiaal v. een - oplossing. 16, 1406.
Ferrirhodanide-reactie. Nader onderzoek der —, speciaal v. d. invloed v. zouten, 25, 704.
Ferrosillcium. Röntgen-photografie als hulpmiddel bij het massaonderzoek v. — . 27, 572.
Ferrozouten. Oxydatie v. - door roodbloedloogzout. (Lab. meded.). 18, 522, 615.
Fibrine. Isoélectrfsch punt en zwellingsminimum v. — . 28, 517.

Fibrinestolling. De - opgevat als dehydratatie- en agglutinatieproces. 325.
Fibrinogeen. Over —. 28, 410.
Ficus elastica, —. 8, 399.
Filtratie-techniek. Enkele onderwerpen uit de -r-r--, 25, 43.
Filtreeren. **Eenvoudig apparaat voor het warm** — v. **verzadigde** oplossingen. (Lab. meded.]. 27, 7.
Fischer (R.). Zie valviscosimeter.
Fluïditeit. Zie viscositeit.
Fluoor. Over de bepaling van het —. I, 324.
Iets over — bepaling. 8, 856.
Over — aniltnen en - phenclen. **9, 778.**
Over **eenige organische -verbindingen. 11, 360. 952.**
De rol v. h. — in het dierlijk organisme. 12, 225.
Over organische - verbindingen. 16, 206.
Het aantoonen **v. - in anorganische fluoriden. (Lab.** meded.]. 20, 59.
Nieuwere onderzoekingen over **het element —. 27, 2.**
Zie zirkonium.
Fluoorcalclum. Sintering **en zwelling v. —. 30, 78.**
Fluoortoluolen. De inwerking v. salpeterzuur op de drie —. 11, 956.
Fluorescentie. Zie cacaoboter.
——. Zie reuzel.
Follinus (Hermanus), — en de wet v. h. behoud der elementen. 11, 822; 16, 947.
Forceerziekte. **Zie tin.**
Formaldehyde. Zie mierenzuur.
Formaldehydegetal. Zie melk.
Formaldehydereactie. De —. zooals die bij het onderzoek v. levensmiddelen wordt toegepast. 28, 283.
Formaline. Zie refractometrie.
Franchimont (A. P. N.). - 1871-24 Maart 1911. 8, 243.
——. — 1874-2 Mei-1914. 11, 382.436.
——. Een woord aan de nagedachtenis v. Prof. — 16, 980.
Friedel-Craft. Zie synthese.
Fructose. Het aantooncri v. - **naast aldosen. 19, 1.**
——. **Bijdrage tot de studie v. eigenschappen en bereiding der —.** 25,50
Fumaarzuur. Zie katalyse.
Fundamenteele constanten. Over de nauwkeurige waarden der **meest** voorkomende —. 18, 397.
Furforol. Over het β-oxy-δ-methyl - als oorzaak van eeniqe kleur**reacties der** hexosen. **217.**
——. —. 22, 18.
Fijnheidsgraad. De beteekenis en bep. v. d. — v. poedervormige stoffen. 24, 602.

Gagel. Zie aetherische olie.
Galactose. Eene methode ter quantitatieve bep. v. vrije en gebonden – . 13, 1204.
Galbestanddeelen. De reactie van Hay om — in de urine aan te toonen. 1, 14.
Galkleurstoffen en derivaten. Haemoglobine, bilirubine en urobilinogeen. 15, 1032, 1059.
Galvanische veredeling. Over de theorie der —. 7, 154.
——. Zie metalen.
Galvanische werking. Zwavelwaterstof\'orming door ,,—' . (Lab. meded.}. 9, 406,
Galvanoplastie. Toepassing v. d. - in het geval v. niet geleidende **voorwerpen. 1, 505.**
Gasafsluiting. Een zelfwerkende – . 21, 331.
——. - bij bepaalde temperaturen. 28, 163.
Gasanalyse. Een vraagstuk v. -'. 5, 65, 171, 363, 623.
— — . Analyse v. zeer geringe hoeveelheden gas. 742.
— — . Eenige verbeteringen in de -.24, 141. 321.
Gas-electrode. Een storende werking v. d. — bij de bepaling v. d. **concentratie der waterstofionen door** electrische **meting.7, 733.**
Gasevenwichten. Berekening v. — uit spectroscopische gegevens. 28, 26.
Gasfabriek. Bezoek aan de - te 's-Gravenhaqe. 6, 99.
Gasgloeilicht. De vooruitgang op het gebied v. h. — . 3, 667.
Gasindustrie. Nieuwe vooruitzichten in de — . 16, 1356.
Gaskolen. Zie brandstoffen.
Gasmoleculen. De bouw v. — en kristallen met behulp v. Röntgen- en electrenenstralen. 27. 675.
Gasphase, **Afscheiding v. metalen en hoog smeltende verbindingen uit** de —. 23, 519.
Gasstofwisseling. Onderzoek der - bij planten. 26, 368.
——. Onderzoek der — bij lagere dieren. 26, 368.
Gasstrijdstoffen. **Konstitution organischer Verbindungen und** ihre Eignung als Gaskampfstofl. 28, 648.
Gastheorie. De beschouwingswijzen v. **d. theorie der gassen, op ander** gebied toegepast. 6, 655.
Gastoestel. Toestel voor de ontwikkeling v. gassen, (Lab, meded.}. 21, 320,
Gasvullingen v, **lampen. Gedrag** v. half-watt-lampen **tegenover** gas- **vullingen** v. **stikstof, waaraan kleine hoeveelheden methaan of** koolmonoxyde toegevoegd zijn, 12, 62,
Gaszuivering. Zwavelproductie en – . 26, 470, 542, 599,
Gedestilleerd water. Zie koolzuur.
Geelbloedloogzout. Standaardmethode voor het onderzoek v. – , 25, 657.

Geelbloedloogzout. De titratie v. - met diphenylamine als interne indicator. 26, 298.
Gehard vet. Het aantoonen v. - in rundvet met behulp v. d. jood-additiegetallen der volgens de methode Twitchell afgescheiden vaste vetzuren. 554.
Geïnduceerde oxydatie. - bij gewone en hooge temperatuur, o.a. bij explosietemperaturen. 30, 213.
Gelatine. — . 28, 148.
Verandering v, h. Röntgenspectrum bij het gelatineeren v. - en zetmeelsolen. 30, 89.
Over het gelatineeren v. - en andere hoogmoleculaire stoffen. 30, 183.
Zie lichtabsorptie.
Gelatine-solen. Zie viscositeit.
Gelegeerde staalsoorten. Een vergelijkend onderzoek over enkele bepalingsmethoden op het gebied der —. 29 384.
Geleidbaarheid. De - v. lucht in aanraking met zich oxydeerende stoffen. 3, 331.
Gels. Zie kolloïdchemie.
Gelijkrichters. Vloeistof voor eleetrolytische — . (Lab. meded.}. 7, 312·
Gembo. N.V. Chemische fabriek ,,_". Winschoten. 25, 467.
Geneesmiddelen. De werking v. h. menschelijk organisme op sommige —. 10, 826.
——, Zie synthese.
Generatoren. De invloed v. waterdamp in — . 22, 66.
Genootschap. Het - "Concordia et Libertate" te Amstcrdam (1748-1806).4,579.
Geologie. Nieuwe opvattingen over de — der Zechsteinzouten en de beteekenis daarvan voor het voorkomen v. zoutlagen in Nederland. 7, 741.
Gepolijste oppervlakken. Enkele merkwaardige eigenschappen v. - en dunne intermicellaire of intergranulaire lagen. 30, 82.
Geraniol. Eenige opmerkingen betreffende de bep. v. h. totaal - in citronella-olie. 26, 389.
Germaniumtetrachloride. Bereiding v. - uit germaniet. 30, 706.
Gcmsbach. Zie indoltiter.
Geschiedenis. Die Bedeutung der Holleender in der aeltesten Geschichte der Chemie. 10, 30.
— — . Iets uit de — v. d. Chlneesche mineraloqie en chemische technologie. 468.
Geslachtshormonen. —. 29, 390.
Getah-pertja. - en balata. 28, 570, 602.
— — . Enkele eigenschappen v. d. - koolwaterstolvonnen. 29, 101.
Geuns (Jan van). - en de ontdekking v. h. vulcantseeren v. caoutchouc. 11, 852; 12, 799; 16, 527.
Gezinsvoeding. Voorbeeld v. d. beoordeeling v. een —, 27, 366.

Gibbs (J. WiIlard). L'oeuvre de —. 23, 406.
— — - — - Aus "Lebenslinien". eine Selbstbiographie. II Band. 23, 409.
— ' invloed op de mengseltheorie. 23, 410.
The "fundamental" equation of —. 23, 411.
Der Einfluss von - auf die Entwickelung der Metallurgie. 23,413.
The phase rule of - in industry. 23, 422.
Gietijzer. Over de uitzetting v. gesmolten - *bij* de stolling. 4, 709.
——. De zwavelbep. in - en staal. 30, 90. 597.
Giftigheid. Over - van anilinekleuren. I, 53.
— — - Over de — *v,* chloraat en perchloraat. I, 410.
Gist. Bakkersgist voor Ned.vlndië. 8, 91.
Gistfabriek. Ned. - en spiritusfabriek te Delft. 25, 403.
Gisting. De theorieën der alkoholische — - 1, 133. 149. 161.
De nieuwere **onderzoekingen op het gebied der alcohol** 10, 239.
Aceton- en butylalcohol — - 30, 393.
Gistingsprobleem. De tegenwoordige stand v. h. — 21, 38.
Glas. Over violetkleuring v. - onder invloed v. zonlicht. (Lab. meded.). 4, 296. 347; 5,807.
Quantitatieve **onderzoekingen over het aantasten v. resistent** - door natriumhydroxyde. 14, 1034.
Quantitatieve gegevens betreffende de aantasting v. - door verdunde alcaliën. 17, 224.
Iets over de historie *v,* h. --. 21, 251.
Aantastbaarheid v. eeniqe -- **soorten door** chemicaliën. **22,** 140.
Zie grensvlakverschijnselen.
Glaselectrode. De — - 29, 102.
Zie waterstofionenconcentratie.
Glasfabriek. — "Leerdam" te Leerdam. 25 459.
Glastechniek. Historische ontwikkeling v. d. -r--r-, 26, 322.
Glauber (Johann Rudolph). Iets over — 's Amsterdamsehen tijd. 15, 268.
——. Verdere bijdragen tot de levensgeschiedenis v. — - 15, 984.
— — - **Zie purper v.** Casslus.
Glauberzout. De hydratatiewarmte v. — - 7, 250.
Gloeilamp. Chemische werking in de —. 13, 535.
— — - **De recente ontwikkeling der** clectrischc — - **30, 774.**
Gloeilampenfabrieken. N.V. Philip, - te Eindhoven. 25, 415.
Glazuren. Een en ander over — - 20, 192.
— — - Zie lood.
Glucosemine. **Bereiding v. zoutzuur — - 26, 602.**
Glucose. De invloed v. h. alkaligehalte v. leidingwater op —. 10, 737.
Invloed v. **aminoazijnzuur en** c-aminopropionzuur **op** de inwerking v. alkali op — - 14, 119.

Glucosestroop. De bep. v. — in suikerhoudende waren. 21, 83.
Glycerine. Een nieuwe methode ter bepaling v. — . 10, 237.
— bepaling in zeep. 15, 502.
— — . Over het bepalen v. — volgens de koper-methode. 15, 862.
——. Calorimetrische bep. v. - in — zeep. 29, 696.
——. **Zie ternaire: stelsels.**
Glycogeen. Zie stofwisseling.
Goethe. - 's betrekkingen tot de scheikunde. 29, 178.
Gom. Over een plantaardige - in het vruchtvlcesch *v*, oliepalm-vruchten. 20 478.
Gooch-krcesjes. Porceleinen - met platina-lilterlaag. (Lab. meded.). 6, 816,
Goud. Zie allotropie.
Goudoplossingen. Bereiding v. kolloïdale —. 13, 615.
Goudsol. Bereiding v. een zuivere — . (Lab. meded.]. 23, 168.
— — . De werking v. eiwitstoffen op — . 22, 481.
Grein. — in [ava-r-ietsuikcrmelassc. **21, 78.**
Grensvlak-ciqenschappen, Zie zeepoplossingen.
Grensvlakverschljnselen. - **aan zilverhalogenidcn. 30, 182.**
——. Electrische - aan glas. 30, 726.
Greshoff (Dr. M.). Biografie. 7, 231.
— — . Een - gedenkteeken. 8, 447.
Groei-functies. Over volledige —, de photographische in het bijzonder. 30, ns.
Groeistoffen. Over de — der zoogdieren. 29,
— — . Over — bij planten. 29, 316.
Grond. Reactie *v*, kolloïden in d. —. 30, 361.
— — . Zie adsorpricvermoqen.
— — . Zie waterstofexponent.
Grondonderzoek. Chemisch — . 1, 681.
Over denitrificatie. I, 691.
——. De betcekenis *v*, h. physisch-chcrnisch — . 18,
— — . Het bedrijfslaboratorium voor — . 25, 501.
Grondverwering. Het vraagstuk der — . 10, 70.
Groshans (J. A.). Biografie. 1, 703.
Guttapercha. Winning, bereiding en eigenschappen *v*, - 27, **567.**

.Haan (de). Zie suikerindustrie.
Haar (Anne Wilhelm van der). Biografie. 28, 272.
Hafnium. — , een nieuw element. **20, 122.**
Haftdruck. De .S-:' volgens I. Traube. 11, 577.
Haldane, Zie koolzuur.
Halochromie. **Zie** triphenylmcthaan.
Halogenen. Over het vervangen v. zilvernitraat door mercurinitraat bij de titratie v. — . 19, 14.

Halogenen. De - bepaling volgens ter Meulen-Heslinga. (Lab. meded.). 23. 232.
— — . **Over het** aantoonen **van chloor naast broom en een** micro-**chemische reactie op zilver. 30, 92.**
Hamburger (H. J.). Biografie. 5, 399.
Hancock (Thomas). Zie rubberindustrie.
Handel. Eene redevoering in 1791 over den invloed der chemie op den — . 22, 464.
Hardheid. Zie water.
Hardheidsbepaling. Over d. storende invloed v. kolloïden bij de - volgens Clark. 11, 599.
— — . **Over de bereiding v. zeepoplossing voor de — v. water. (Lab.** meded.). 29, 606.
Harding. De toekomst der hoogedrukharding voor olie- en mar-**garine-industrie. 28, 319.**
Harmonie. Nieuwe onderzoekingen over —. 30, 790.
— — . **Zie membramen.**
Hazewinkel (J. J.). Biografie. 14 267.
Hechtspanning. Zie oppervlaktespanning.
Helium. Het ontstaan v. — uit radium. 3, 199.
— — . De vorming 'v. — . 4, 81.
Helpen (B. C. van). Zie alchemist.
Hembruq. De artillerie-inrichtingen aan de —. 10, 546.
Heptatrieen, **Over 1.3.5. - en aanverwante stoffen. 10, 187.**
Heslinga. Zie halogenen en katalysatoren.
Heterogeen evenwicht. Over de evenwichten *v,* **ijzer en ijzeroxyde met waterstof en waterdamp. 15, 180.**
Hevea latex. Dialyseproeven met versche — . 28, 652.
Hexamethyleentetramine. Het aantoonen **v. kleine hoeveelheden in de** conserveervloeistof **v.** vischconserven. **29, SOL**
Hexosen. **Zie** laevulinezuur.
Hissink (D. J.). 25 jaar directeur v. h. Bodemkundig instituut. 26, 582.
Histologie. Chemische —. 12, 1120.
Hoff (J. H. van 'r). - 30 Augustus 1852-1 Maart 1911. 197. 279.
In memoriam; invloed op de organische chemie. 8, 228.
Iets over - 's **aan de Zweedsche academie gezonden** verhandelingen. 9, 403; 14, 1150.
De onthulling v. h. standbeeld v. —. 12, 382.
Van 't Hoff's vertrek uit Nederland. 12, 515.
Eenige brieven van -- (1874-1875). 21 495.
——. - 's **portret in het** Holmann-Haus. **24, 284.**
——. **Zie chemisch-historische aanteekeningen V.**
Hofmeister. **De reeks v. - en haar** omkeerinq. **24, 247.**
Hogelande (Theobald van). — . 15, 1216; 16, 179.
Hollander. Isaac de - en Jan Isaacsz. de — . 14, *304,* 897; 15, 1343,

Hollandus (Isaac en Johan Isaac), Uit alchemistische geschriften. — . 29, 702.
Holleman (Arnold Fredcrtk}. 25-jarig jubileum. 9, 232.
21 Oct. 1893-21 Oct. 1918. 15, 1295.
Levensschets. 15, 1309.
— — . — . 21, 119.
— — . Prof. dr. — . 28 Aug. 1929. 26, 441.
— — . Zie afscheidscollege.
Homberg (W.). - (1652--1715).15,316,602.
Homobarnsteenzuren. **Over synthese v. aromatisch gesubstitueerde - met behulp v.** parakonzuren. **2, 229.**
Honing. Over — en - beoordeeling. 7, 629, 638.
Onderzoek v. eenige monsters echte — . 8 784.
De bep. v. - in honingkoek. 25, 674; 26,331.
Onderzoek v. — en -koek. 26, 56, 342.
Het gedrag der diastatische fermenten in - bij verhitting. 27, 646.
Kristallisatie v. - en het verhitten v. **gekristalliseerden** 28, 682.
Over de aanwezigheid v. benzoëzuur in — . 29, 104.
De beteekcnis **v. d. reactie** *v,* Fiehe **bij het onderzoek v. —,** 29, 354.
— — Thixotropie v. heide — . 29, 526.
— — — . **Het verband tusschen** de **chemische samenstelling en de botanische herkomst** v. **in Nederland gewonnen — . 30, 401.**
Honorarium. De wetenschappelijke eigendom en de Hnancieele helooning v. wetenschappelijken arbeid. 21, 206.
Hooger onderwijs wet. 1, 22, 215, 270, 289, 317, 519.
Hoogeschool en maatschappij. De maatschappelijke positie v. d. **natuurwetenschappelijk gevormden en de hervorming v. h.** hooger **onderwijs. 28, 395.**
Hoogewerff (8,), — . 10, 648.
Huldiging van Prof. Dr. - . 824.
- tachtig jaar. 24, 426.
— — . **De chemische onderzoekingen v. — . 24, 427.**
— — . - **en de** suikercommissic. **432.**
— — . — en de octrooiraad. 24, 433.
— — . Het Hoogewerff-fonds.
Hooqewerff-pcnninq, De toekenning v. d. — aan Prof. Ir. H. ter Meulen. 27, 439.
Hoogvacuumpompen. — . 21, 368.
Hopcaliet. Over het gebruik v. —. 22, 572.
Horlogeveer. Zie chemisch-historische aanteekeningen 1I, IV.
Hormoonchemie. Zie **endocrinologie.**
Hout. Zie brandstoffen.
Houtbereiding. — . 25, 451.

Houtcellulose-industrie. De ontwikkeling der — in Nederland. 25, 453.
Houtolie. De technische en wetenschappelijke beteekenis *v,* **— 29,** 125.
Houtonderzoek. **Het belang v. h. technisch — voor den ingenieur.** 20, 621.
Hulpbronnen. Over onze natuurlijke — in het heden en in de toekomst. 25, 482.
Humuszuren. De bep. v. - in den grond, voJgens de methode v. Dr. Tacke. 3, 611.
De bep. v. — in den grond. 4, 315.
Bijdrage tot de kennis der — : pyrohymatomelaanzuur. 26, 72, 101.
Hyacinthen. Over de aetherische olie der —. 7, I.
Hydraatvorming. — . 28, 679.
Hydratatiewarmte. — . 5, 875; 7, 180. 251, 761.
— — . Iets over de — . 9, 415.
— — . Zie glauberzout.
Hydraten. Het niet-hydrateeren v. — door absoluten alkohol. 7, 211.
Hydrazinezouten. **De toepassing v. - in de analytische chemie.** 21, 91.
Hydrazotolucl. Zie omzetting.
Hydraeren. Over het gedrag der carboxylqroep bij de hydreerinqsmethode v. Sabatier en Senderens. 191.
Nieuwe toepassingen v, **d. hydreeringsmethode v.** Sabatier en Senderens. 322.
Eenige verbeteringen in de hydreeringsmethoden voor orqaniseh-chemische analyse. (Lab. meded.). 23, 348.
Bep. stikstof door — . (Lab. mcdcd.}. 23, 348.
Bep. v. zuurstof door — . (Lab. meded.). 23, 348.
Bep. v. zwavel door — . (Lab. medcd.). 23,348.
Zie katalyse.
Zie olie.
Zie zuurstofbepaling.
Zie zwavelbepaling.
Hydreeringsprocessen. Nieuwere methoden ter beoordeeIing v. technische —, in het bijzonder in vetindustrie. **30, 174.**
Hydro-anarhol, Over —. 3, 761.
Hydrogel. De — v. chroomoxyde-chroomzuur. 4, 169.
— — . **Bijdrage tot het onderzoek van eigenschappen der - bij ontwatering. 6, 63.**
Hydrolyse. Iets over — v. zouten v. sterke zuren. 10, 334.
De - der gesubstitueerde benzylchlorlden in verband **met der sterische belemmering en die der geïnduceerde** afwisselende polariteiten. 23, 230.
- **v. organische verbindingen. 26, 155.**

Hydrolyse. Onderzoekingen betreffende de - v. organische verbindingen in neutraal en zuur milieu. 26, 518.
——. Onderzoekingen betreffende de - v. organische verbindingen. 28, 74.
Hydroxylamine. Een karakteristieke reactie op —. 20, 319.
Hypochlorieten. The hypochlorite process. 21, 193.
——. Zie chlooramine.

Immersie-vloeistof. Een nieuwe —. (Lab. meded.). 25,
Inblaaskolf. —. (Lab. meded.). 24, 559.
Incrustatie. Over de vorming v. - uit oplossingen. 28, 651.
Index. Leidsche - v. tijdschriften. 7, 439; 8,
Indicatoren. Schijnbare omslag v. —. 12, 1088.
——. De werking v. neutrale zouten op —. 13, 284.
——. Zie titraties.
Indicatorentheorie. Zie volumetrie.
Indigo. Over de werking v. oxaalzuur bij het etsen v. —. 5, 269.
Indo!. De reductie v. co-ortho-dinitro-styrol tot —. 22,
Indoltiter. De — v. Gernshach. 28, 66.
Industrie. Een voor Nederland nieuwe —. 2, 521.
De toekomst der Duitsche —. 18, 3.
——. De Duitsche chemische — sedert d. oorlog. 18, 187.
——. Zie wetenschap.
Infraroode stralen. Studies met - en cenîqe aardige gevallen uit de praktijk. 29, 222.
Inkolingsgraad. — en bitumen. 30, 375.
Insecticiden. Enkele organische —. 27, 262.
Instituut. Een internationaal chemisch —. 9, 187.
——. Het - voor intellectueele samenwerking te Parijs. 25, 219.
Insuline. Einiges über das Insulin. 21, 316.
Interferentie. Een merkwaardig - in een mineraal-olie-preparaat. 18, 288.
——. Zie Röntgenstralen.
InterEerometer. De - als hulpmiddel bij de bedrijlseonträle. 26, 568: 30, 516.
Interferometrie. Ueber - v. Gasmischungen und Lösunqen. 20, 117.
Intramoleculaire verhuizingen. - v. d. phenylgroep. 15, 1195.
Inulinc, De bep. v. — en laevulose. toegepast op de analyse v. koffie-surrogaten en op het vraagstuk der caramelisatie. 30, 154.
Invertsuiker. De bep. v. -- volgens de titrime:trische reductiemethode in saccbarose-houdende vloeistoffen. 21, 578; 22, 79, 126. 132. 285. 295.
Factoren die invloed uitoefenen op de - bep. 22, 78.

Invertsuiker. **De bep. v. - volgens de** titrtmetrîsche reductiemethode **in** saccharosehoudende **vloeistoffen. IV. De invloed v. calcium-**zouten op reductie. 26, 394.
Het aantoonen v. kunstmatige - door middel v. d.Iaevulosine-methode. 29, 38.
Zie melk.
Zie stroop.
Ionen. Geleidingsvermogen en bewegelijkheid der —. 9, 22.
— — - Over - en hun activiteit. 20, 562.
— — - Het gedrag v. - in waterige oplossing. 22, 255.
Ïonenactiviteltsconsrenten. **Zie** ionenacrivitcitsproducten.
Ïonenactiviteitsproducten, - **en** Icnenactlviteitsccnstanten. **27, 250.**
Ionisatie. - v. **geadsorbeerde atomen. 29, 34.**
Ionisatietheorie. **De theorie der ionisatie in positieve en negatieve** complexe ionen. 13, 1307; 46.
Irrationaliteitscoëfficient. Over de oorzaken v. h. verloop v. d. -- (factor i volgens van 't Holf) bij waterige oplossingen v. natrium-, kalium-. **magnesium- en calciumchloride, zooals deze langs electrischen en langs dynamischen weg bij en 100°** berekend kan worden. 12, 178.
Isokolloïdle. **De osmotische concentratie der lichaamsvochten. 25,** 184.
Isomerie. Over de verschillende soorten v. —. 7, 136.
— — - Over geometrische — - 15, 605.
— — - Zie oliezuren.
Isomorfisme. —. 10, 361.
Isotopen. Is de scheiding v. - mogelijk? 622.
— — - — - 18, 132; 20, 314.
Isotopte. Waterstof — - 15, 38.
— — - -.30,695.
Italië. Brief uit — - 18, 404, 416, 707; 19, 45, 66, 238, 358; 20, 280, 374.
Iterson (G. van). — een kwart eeuw hooqleeraar. 29, 542.

Jaarbeurs. De Ned. chcm. industrie op de - te Utrecht. 14, 291; 15, 354, 729.
De **Ned. chem. industrie en verwante bedrijven op de** 16, 280; 17, 102.
De chemische industrie op de 26e — - 29, 248.
Het chemische gedeelte v. d. 28ste - te Utrecht. 30, 264.
De 2ge - te Utrecht. 30, 658.
Jamin. Zie refractometer.
Jams. Bep. v. lt. gehalte aan toegevoegde suikers in — - 612.
— — - Zie benzoëzuur.
Jodaten. Zie ternaire stelsels.
Jodiden. Zie conductometrie.

Jodium. Over het vrije - in gejodeerde loog. 2, 135.
— — . Sublimeeren v . — . (Lab. meded.). 13, 417.
— — . De inwerking v. - op koolwaterstoffen. 21, 102.
— — . - en krop. 29, 159.
— — . Vorkommen und Bedeutung des Jods in der Natur. 30, 250.
— — . Het - gehalte v. h. grondwater in verband met de hydrologische geschiedenis. 30, 365.
jodiumresten. Verwerken v. -.28, 129. 183. 30, 166.
Jodoform. De ontleding v. — . opgelost in chloroform, door diffuus daglicht en door radiumstralen. (Lab. meded.). 2, 799.
Jodoformreactie. De - op aceton en aethylalcohol. (Lab. meded.) 23, 444.
Jodometrie. De reacties. voorkomende bij de bepaling v. h. joodgetal. 1, 773.
Joodgetal en refractie v, lijn-. raap- en koolzaadolie. 5, 555.
De praktische toepassing v. jodometrische titraties. 17, 82,197.
De bep. v. h. gehalte v. zwaveligzure zouten in verband met oxydatie. 17, 196.
[odometrische ecetonbep. (Lab. meded.] 18, 348.
De jodornetrische titratie v. zuren. 23, 260.
Untersuchungen liber die Jodzahlbestimmung. 270.
Bep. v. h. joodgetal volgens H. Thoms. 28. 650.
De toepassing v. h. joodadditiegetal der vaste vetzuren bij het onderzoek v. oliën. 29, 105, 136.
Jood-colorimeter. Een - voor kunstlicht. (Lab. meded.). 25, 196.
Joodevenwichtsconstanten. — v. vetten en vetzuren. 25, 308.
Joodtoluol. De oxydatie v. o— met kaliumpermanganaat. 13. 1294.
Jorissen (Willem Paulinus). 21 October 1896-21 October 1921. 18, 592, 604.
— — , — 's onderzoekingen over oxydatieverschijnselen. 18, GOI.
— — . --- als "technisch chemicus". 18, 603.
— en zijne belangstelling voor de toegepaste chemie. 18, 603.
— — . - 's arbeid op historisch-chemisch gebied. 18, 606.
— — . Eenige herinneringen aan - . 18, 607.
— — . Bij het 25-jarig lectoraat v. Dr. - . 30, 614.
Jubileum. 10 jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. Tweede lustrum. Non vitae, scd scholae docemus. 10, 571.
Ïuhileum. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. Ned. Chem. Ver. Ter inleiding. 25, 321.
— — . — — . Na 25 jaren. Rede, uitgesproken op den 17den juli 1928. 25, 323.
— — . Over "verleden, heden en toekomst" der Ned. Chem. Ver. 25, 329.
De Ned. Chem. Ver. in 1908 en 1909.25,335.
— — . De Ned. Chem. Ver. en de industrie. 25. 336.

Jubileum. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. Chemischehistorische **aanteekeningen XI. Niet-uitgesproken rede ter gelegen-**heid v. h. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. (1903-1928). 25, 337.

— — . — — . **Herinneringen. 25, 342.**

—— . Het tot stand komen v. d. Ned. Chem. Ver.. het Chem. Weekblad en het Scheikundig Jaarboekje (later ..Chemisch Jaarboekje"). 25, 344.

De Ned. Chem. Ver. 25-jarig. 25, 347.

— — . **Herinneringen aan de en iets meer. 25, 349.**

— — . **Enkele herinneringen aan mijn voorzitterschap der** Ned. Chem. Ver. (1921-1924).25,351.

De Ned. Chem. Ver. tijdens mijn secretariaat. 25, 352

Mijn herinneringen als oud-secretaris. 25, 353.

Mijn secretariaat. 25, 354.

Mémoires 1924-1926. 25, 355.

Ned. Chcm. Ver. H. Goldsehmidt. Wilder D. Bancroft. Jan Zawidski. R. O. Herzog. A. Simek. J. Dubsky, F. A. Frccth. A. v. Kiss. [osef Velisek, Shinkichi Horiba. 25. 357. 358. 359. 360, 361, 362.

. De chemische opleiding in Nederland en Engeland, 25, 362.

'— — . Hollandsehe scheikundigen in Amerika. 25. 364.

— — . **Chemie en documentatie. 25, 365.**

— — . **De ontwikkeling** v. **h. keuringsdienstwezen in Neder-**land. 25. 368.

— — . De Rijkslandbouwproefstations. 25, 370.

— — . **Normalisatie v.** qlaswerk **voor laboratoria. 25, 371.**

— — . **De vooruitgang op het gebied der chemische apparaten** in de laatste kwarteeuw. 25, 373.

Platina, onmisbaar voor ieder laboratorium. 25, 375.

— — . Naschrift. 25, 375.

— — . De herdenking v. h. 25-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. 25, 550.

30-jarig bestaan der Ned. Chem. Ver. De Ned. Chem. Ver. nu en straks. Rede, uitgesproken op 15 April 1933. 30, 270.

—— . Uit het archief v. d. Ned. Chem. Ver. 30, 271.

— — . Bij gelegenheid v. h. 6de lustrum der Ned. Chem. Vel'. 30. 274.

— — . De Ned. Chern. Ver. gedurende de laatstverloopen jaren. 30, 275.

— — . **Herdenkingsbijeenkomst ter gelegenheid** v. h. **- op** 15 April 1933 te 's-Gravenhaqc. 30, 304.

Kaarsen. Iets over de ontwikkeling der stearine — en -- industrie. 25, 456.

Kaartregister. Een chemisch centraal - in Nederland. 18. 667.
Kaas. Vcrbcp. in —. 1,
Mede:de:eling omtrent een butyrometer, geconstrueerd speciaal voor de vetbep, in - . 4, 803.
Iets over het - onderzoek. 11, 902.
- onderzoek en garantie voor het vetgehalte in de droge stof v. d. — . 12, 1052.
———. De methode Schmidt-Bondzynski-RatzlaH voor de vetbep. in — . 26, 164.
Waterbep. in - . 28. 288.
Kadmiumnormaalelernènt. Een 'verbeterde vorm v. h. - . 7, 171.
Kajoe Poetih olie. De groene kleur v. - . 1. 931.
Kali. Zie meststoffen.
Kalibepalinq. Zie meststoffen.
Kali-onderzoek. Bibliographie v. d. methoden voor — . 15. 827.
Kalium. Eene - bepaling volgens de cobaltnitrietmethode. 10, 182.
Over het natriumhydrotartraat als reagens op — (Lab. meded.}. 30. 598.
Over het natriumkobaltnitrie:t als reagens op — (Lab. meded.). 30, 598.
Kaliumbepalinqen. - (verzamelreferaat). 14. 578.
——. Microchemische - . 29, 272.
Kaliumchloraat. Spontane infectie eener verzadigde - op!. 14.
Kaliumchromaten. Zie ternaire stelsels.
Kaliumferrocyanide. Ferrichloride als indicator bij de titratie v. — met behulp v. zinksulfaat. 27, 209.
Kaliumjodaat, Zie ternaire stelsels.
Kaliumjodide. Zie ternaire stelsels.
Kaliumpermanqanaat, De oplosbaarheid v. — in water. 2,
——. Zie kleigronden.
Kaliumplatinachloride. Over de samenstelling v. — . 17. 637.
Kalivoorziening. De — v. d. N. Amerikaanschen landbouw, 11, 772.
Kalkadsorptie. Over de verwljderinq v. kalk uit suikerhoudende oplossingen. 22. 165.
Kalkmergel. Zie mergel.
Kalkwater. Zie desinfectantia.
Kalomel-electrode. Zie waterstofionenconcentratie.
Kaneelzuur. Inwerking v. h. zonlicht op de kaneelzuren en de zouten v. h. trans - . De trirnorphie v. h. cis - . 26, 270.
Kankerhormoon. Over het hypothetische anti - . 28, 505.
Kankeronderzoek. De chemische aspecten v. h. - . 29. 18.
Kaolien. Over - vorming. 7, 267, 326.
Karnemelk. Onderzoek v. - . 13. 1352.
Karnemelkspap. Onderzoek en heoordeeling v. - 16,

Kasteleijn (P. J.). Een Amsterdamsch chemicus uit het laatst der lSde eeuw. 11, 7.

Katalysatoren. Iets over kolIoïdale - . 11, 596.

— — - Bereiding v. d. - voor de elementair-analyse volgens Hcslinga. (Lab. medcd.}. 23, 168.

Katalyse. Bijdrage tot de kennis der katalytische verschijnselen. Vergelijking v. d. werking v. H_2SO_4 (resp. SO_3) en $AICI_3$. De ontleding v. chloraal. 7, 121.

Katalytische verschijnselen. 8, 555.

Over — . 11, 117.

Over de katalytische werking v. h. natrium en zijne verwanten. 11,

Over wcdetzjjdscbe activeering. 11, 784.

De toepassing der activeeringstheorie op cxydatievcrscbfjnselen. 12, 38.

Over de katalytische werking v. metalen en metaalverbindingen. 12, 588.

Theoretische beschouwiuqcn over het hydreeren naar aanleiding v. snelheidsmetingen. verricht bij het hydreercri v. Iumaarzuur. met palladiumsol als katalysator. 13, 127.

Een kinetische beschouwing der - . 13. 127.

Over het verband tusschcn - en affiniteit. 63.

Uit de historie der - . 14, 1000.

Heterogene - en adsorptie. 18, 219.

Studren über - bei homogenen Gasreaktionen. 19, 572.

Water as a catalyst. 20, 293.

De katalytische oxydatie v. naphta1inedamp tot phtaalzuuranhydride. 20, 574.

Katalytische oxydatie v. ferrosulfaat door lucht met behulp v. koperzouten. 469.

Over den invloed v. katalysatoren op de verkoking. 22, 476.

Ueber die - bei den homologen Gasreaktionen. 24, 466.

De katalytische werking v. aluminiumchloride. 24, 615.

De dislocatie-theorie ter verklaring v. katalytische verschijnselen. 25, 135.

La catalysc antioxygène. 25, 206.

Negatieve - bij explosieve reacties. 26, 470.

Die Auswertung v. Kemplex- und Katalysercaktionen in der analytischen Chemie. 26, 599.

De zuur-base - volgens Brönstcq. 28, 110.

Over katalytische werking v. thalliumverbindingen bij destructieve hydreering. 29,

Een en ander over het katalytisch werkaame oppervlak. 29, 66, 89.

Katalytische reductie. Proeven over - van CO met tot over Ni-asbest in CO-waterstofmengsels en in lichtgas, waaruit het CO_2 de zware koolwaterstoffen en de zuurstof verwij- dcrd waren. 28, 209.
Kataphorese. Vermeende — . 26, 590.
Kathodemateriaal. Wood's metaal als - bij electrolyses, 25, 706.
Kathodenstralen. De werking v. - op uraanoxyduuloxyde. 242; 5, 823. 828.
De werking v. — op ecniqe stoffen. 476.
Zie bismuth.
Zie uranium.
KauHman (Ir. M.) - . 30, 140.
Keramiek. Scheikundige onderzoekingen in het keramisch laboratorium. 25, 460.
——. **Zie porositeit.**
Keramische industrie. Iets over de - . 25,
Keteenen. — {veraamelreferaat] . 8, 173.
Ketelsteen. Wering van - . 6, 531.
Kete1steenvorming. Middelen ter voorkoming v. — . **3,**
Ketelwater. Zie olie.
Ketiau-olie. — uit de zaden v. Ganua (Bassia) Motleyana. (Sapotaccae}, 30, 657.
Ketonalcoholen. Biosynthese v. eenige — . 23, 230.
Ketenen. **Photochemische reductiesnelheid v. vet-aromatische** 13, 902.
— — . De solvatochromie der — . 454.
— — . Zie synthese.
Ketonhalochromic. 24, 454.
Keukenzout. Zie boraten.
Keuring. Een en ander over - v. materialen. 465.
— — . Zie rubberarrikelen.
Keuringsdienst v. **waren te Amsterdam. Laboratoriummededeelingen** over 1925 v. d. — . 23, 142.
Mcdcdeelinqen uit het laboratorium v. d. - . 23, 361; 623.
Laboratoriummededeelingen over 1926 v. d. - . 111.
Laboratoriummededeelingen over 1927 v. d. - . 25, 161.
Laboratorturnmededcelinqen over 1928 *v*, d. - . 26, 212.
Laboratoriummededeelingen over 1929 v. d. — *27, 193.*
Laboratoriummededeelingen over 1930 *v*, d. - . 28, 425.
Laboratoriummededeelingen over 1931 v. d. — . 29, 349.
Laboratoriummededeelingen over 1932 *v*, d. -.30, 343.
Keuringsdiensten. — v. voedingsmiddelen. 8, 189.
Uit de verslagen der - 8, 988; 9, 36; 10, 258, 806; 11, 672; 12, 335, 891. 1071.

Kiezelzuur. Stikstofverb. en - in zeewater. 3, 585.
De kiezelzuren van T'schermak. 5, 567; 6, 63.
Het kolloïdale '– . 21, 150.
Over **het - in** sol- **en gelvorm in verband met de analyse** v. waterglashoudende zeep. 29, 37.
Zie monaire **stelsel.**
Kikvorscheieren. **De suiker uit - . 407.**
Kinine. Zie binaire stelsels.
Kippeneiwie. **Over het onderscheiden** tusschen - **en eendeneiwit** ten dienste v. d. handel. 11, 120.
Kjeldahl. Een vereenvoudigd toestel voor micro-stikstofbep. volgens -— . 24, 558.
Klei. De samenstelling v. d. vulkanische- uit Java. 6, 191, 254.
— — . De plasticiteit v. - .
Kleigronden. Over de plasticiteit der - . 7, 793.
— — . **Het** permanganaat-verbruik v. - . **351.**
Kleiwaren. Indeeling v. - . 28, 198.
Kleizeep. — analyse. 16,
— — . Vetzuurbep. in - . 16, 224.
Klemkraan. Een eenvoudige veiligheids — . (Lab. meded.}. 8, 791.
Kleurenfotografie. Directe — . 3, 443.
— — . -.20,217.
Kleurenleer. Ostwalds — . 19, 192.
Kleurindicatoren. Over -.3,719.771,807.
Kleurmeter. Kleurbep. in oliën; een' eenvoudige — . 13, 1157.
Kleurmeting(en). - met behulp v. d. extinctiemeter v. Or. Moli. 26,
——. Electrische - . 27, 89.
— — . - en kleurnormalisatie. 28, 105, 133.
— — . - op analytischen grondslag. 29, 6.
— — . **Zie spectrofotometrie.**
Kleurnormalisatie. — . 28, 323.
——. **Zie kleurrneting.**
Kleurproblemen. — . 28, 232.
Kleurstoffen. De toelaatbaarheid v. - in voedingsmiddelen. 21, 302. 304. 305, 537.
Over de vorming v. - voor dierlijke vezels door reacties v. h. materiaal zelve. 21, 450.
Een en ander omtrent het aantoonen **v. kunstmatige** — in vruchtensappen en dergelijke producten. 130; 25, 525.
De chemie en de chemische technologie d. organische -.30,775.
Klcurstoffenfahriei<. N.V. Nederlandsche — te Naarden. 25, 426.
Kleurstofsituatie. De huidige — . 17, 100.
Knalgas. Invloed v. radiumstralen op —, 3, 499.

Knalgas-explosie. Die erste Knallqas-Explosion durch electrische Funken. 23, 196.
——, Die erste Vorlesungs-Knallgas-Explosion. 24, 421.
Knalallver. Waarschuwing betreffende het — v. Bcrthollet. 29, 232. 249, 264.
Knuttel (Dr. Daniël). — . 27,
Koelapparaten. Weiqel-. Lavoisrer-. Gadolin-. Liebigscher Gegenstromprinzip-Kühlapparat redivivus. 28, 381.
Koelen. - . (Lab. mcded.}. 10. 960.
Koelkegel. De — . 20, 182.
Koelmachine. De - zonder toezicht en zonder motor. (Lab. meded.). 23,252.
Koelwateralarminrichting. — . (Lab. meded.). 19, 17.
Koffiesurrogaten. Zie inuline.
Kokosvet. Zie vetzuren.
Kolleidchemie. R. Zsigmondy. Zur Erkenntniss der Kollolde. 3, 209.
Over de inwendige wrijving v. kolloïdale oplossingen. 5, 303, 622.
De werking v. electrolyren op kolloïdale oplossingen. 6, 559: 8,21: 9, 288.
Iets over de werking v. radiumstralen op kolloïden. 7, : 9,
Over de moderne opvatting aangaande d. stabiliteit v. kollordale oplossingen. 10, 524.
Iets over de kolloïden in de physiologie. 11, 571.
Chemische reacties in kolloïdale media. 11, 588.
Nieuwe onderzoekingen over capillair-electriscbc processen in verband met de - . 766.
Het mechanisme v. h. uitvlokkingsproces. 950.
Over uitvlokkingssnelheid. 16, 220.
De beteekenis der - voor andere wetenschappen. **16,** 697.
De kleine concentraties in de — . 18, 475.
Twaalf jaar-. 19,
De inwerking v. looistoffen op hydrophile kolloïden. 20, 260.
Enkele toepassingen v. d. kolloîdchemie in de leeranalyse. 21, 296.
De structuur v. gels. 21, 331.
De clcctrische lading v. koJloïdaJe deeltjes. 23, 130.
Lading en uitvlokking bij Jyophobe kolloïden. 26,
Problemen der hedendaagsche --'. 27, 36. 54, l. l, 114, 129. 160. 176, 241.
Suikerkalk als kolloïdaal systeem. 27, 89.
Deeltjesgrootte en lichtwerkingen. 27, 446.
Deeltjesgrootte en mechanische krachten. 27, 447.
Deeltjesgrootte ten opzichte v. membranen. 27. 449.
Röntgenspectrografische bep. v. d. deeltjesgrootte. 27, 450.

Kolloîdchemie. Groottebep. v. Iyophile deeltjes en hun electrische dubbellaag. 27. 451.
Bep. *v*. d. osrnotischen druk *v*, kolloïden. 27, 452.
De **viscositeit** v. kollorde **oplossingen en** d. **invloed v.** clectro-Ïyten daarop. 27, 609.
Lyotrope reeks. 30, 85.
Lyotrope getallen. 30, 86.
Zie Bernmelen (J. M. van).
Zie Brownsche **beweging.**
Zie cellulose.
Zie chloor.
Zie coacervarte.
Zie eiwit.
Zie goudopJossingen en goudsol.
Zie hardheidsbepaling.
Zie hydrogeL
Zie katalysatoren.
Zie kataphorese.
Zie kiezelzuur.
Zie koolstof.
Zie Kruyt (H. R.).
Zie microbiologie.
Zie osmotische druk.
Zie solen.
Zie viscose.
Zie viscositeit.
Zie zetmeel.
Zie zilver.
Kolloïdgesellschaft. De vergadering der —, gehouden te Frankfurt, 10 en 11 Juni 1930. 27, 465.
——. **Overzicht v. h. verhandelde in de vergadering der — te Mainz** op 29—30 Sept. 1932. 29, 618.
Kolk (J. L. C. Schroeder van der). Biografie. 2, 601.
Kolomfractioneeropzet. — - (Lab. meded.). 21, 287.
Koloniën. Het helang der chemie voor onze —, 17, 206.
Koning (Bernardus). Zie uitvindingen.
Koninklijke. De ,,-" en de chemische nijverheid. 25, 431.
Kookpunten. Berekening v. d. - v. organische halogeenverbindingen in verband met eenige nieuwere chemische theonên. **23, 199.**
——, - v. **organische verbindingen in verband met hun molecuul-**structuur. 29, 610.
Kookpuntsverhooging. Over een apparaat ter bep. *v,* molekulairqe-wichten door —. 1,47; 13, 1296.

Kookpuntsverhooging. Apparaat voor bep. der — . 1, 469.
Kool. Bereiding *v,* **actieve - uit asphalt en anthraciet door inwerking** v. jodium. 21, 535.
Notitie over de eigenschappen v. actieve — . 23, 66.
Over het gedrag eener **jonge -soort bij langdurig verhitten.** 23, 186.
Koolhydraten. Nieuwe opvattingen over de constitutie der — . 19, 106.
——, Zie lijnzaad.
Koolmonoxyde. Het bepalen v. — in bloed. 25, 509.
De koolmonoxydebep. volgens Dräger. 28, 87.
Over d. invloed v. waterstof op juistheid der bep. v. — met het toestel *v,* Dräger. 28, 133.
Oxydatie v. - in koolmonoxyde-lucht-mengsels in tegenwoordigheid v. metaaloxyden. 28, 250.
Volmetrische bep. *v,* **- met behulp** *v,* **een suspensie v. joodpentoxyde in rockend zwavelzuur. 28, 335.**
- vergiftiging. (Lab. meded.}. 28, 510.
Zie lichtgas.
Kooloxyde-waterstof-mengsels. Selectieve verbranding in — . 22, 2.
Koolstof. Kolloïdaaloplossingen en gelatineuse — . 11, 593.
Over de niet-vierwaardige — . 20, 665.
Het toestandsdiagram van — . 21, 517.
De activiteit v. grafiet en diamant en de modificaties der amorphe - . 22, 291.
De directe hydratatie v. aliphatische - en de koolzuurassimi-latie der planten. 22, 565.
modificaties *v,* arnorphe — . 23, 134.
Koolstofatomen. Over de binding der — . 10, 674.
Koolstofringen. Hoogere - . 24, 440.
— — . Zur Kermtnis hochgliederiger Kohlenstoffringe. 25, 614.
Koolstofsuboxyde. **-- en eenige additieproducten daarvan met aminen. 30, 283.**
Koolteer. Die Gewinnung der Urteere und Ihre **Umwandlung in** Motorbctriebstoffe. 20, 390.
— — —. Het aantoonen **v. - en -destillaten naast petroleumasphalt** en natuurlijke asphalt. 24, 348.
Koolwaterstoffen. Over eeniqe gehydreerde cyclische — . 1, 7.
— — . Over omzettingen tusschen - bij hooge temperaturen over de vorming v. h. steenkolenteer. 12, 954.
Koolzaadolie. Zie jodometrie.
Koolzuur. Toestel van Haldane. Bepaling v. h. koolzuurgeh. in lucht. 1,177,189.
De titratie v. - en zijn zouten. 780.
Het toestel v. Scheibier bij de bep. v. - in koolzure kalk. (Lab. meded.). 15, 870.

Koolzuur. Het -gehalte v. gedestilleerd water en de bep. v. dit gehalte. 23, 381.
— — . **Zie kritische temperatuur.**
Koolzuurassimilatie. De onderzoekingen v. Willstätter over d. 15,1138.
Theorieën over de — . 22, 425.
Eenige beschouwingen over het chemisme **v.** d. **— . 30, 202.**
Koper. Eene **mikrochemische reactie op - bij aanwezigheid v. lood** en bismuth. 2, 641.
De inwerking van zwavelzuur op — . 3, 63.
Over de inwerking v. sterk zwavelzuur op — . 515.
De gewichtsanalytische bep. v. - als cuprojodide. 23, 185.
Een quantitatieve micro - bep. met urebiline. **27, 552.**
Zie water.
Koperchloride. **Zie ternaire stelsels.**
Koperqetal, Vergelijkend onderzoek v. eenige methoden voor bep. **v. h. - en** ecniqc **opmerkingen over de beteekenis v.** h. - voor de beoordeeling v. d. aantasting v. cellulose. 30, 234.
Kopersulfaat. Over eenige dubbelzouten van het — . 5. 465.
Koperzouten. Zie azokleurstoffen.
Koppelingsreactie. Het mechanisme der - . 23, 106.
Koppeschaar (Dr. W. F.). Biografie. 6, 641.
Korrelqroorre. Zie brandstoffen.
Krachtgas. Zie electroehem. **industrie.**
Kraken. Recent development in the art of cracking. 22, 198.
— — . Het - **v. teerolie en petroleum bij hooge temperatuur. 23, 242.**
— — . Koolstofafzetting bij het - . 26, 73.
Kratoqboonen. — . (Lab. meded.}. 2, 231.
Kristalkunde. Over enkele problemen der hedendaagsche — en haar belang voor de studie der chemie. 2, 309.
Kristallen. Bouwen eigenschappen v. -.26,62.
Onze kennis v. d. bouw v. — . 26, 158.
Grondslagen en uitkomsten v. h. onderzoek v. kristallen en geadsorbeerde gaslaagjes met Röntqen- **en electronengolven.** 27, 166.
Kristalmeting. — als hulpmiddel in de scheikunde. 28, 275.
Kristalstructuren. Eenige opmerkingen over de bep. v. - volgens de methode v. Oebije en Scherrer. 22, 248.
Berekening v. — door Fourier-analyse. 25, 2.
De gang eener -c-bep. **met Röntgenstralen. 25, 175.**
Zie dihalogeniden.
Zie Röntgenstralen.
Zie tin.
Kristalwater. - en water in het kristal. 30, 361.
Kritische dichtheden v. waterstof, helium en neon. 16, 1557.
Kritische mengpunten. Quantitatieve bep. door middel *v*, — . 13, 608.

Kritische: temperatuur. De mole:kulaire verlaging der - . 1, 93.
De nauwkeurige uitdrukking voor de z.g. mol. verandering der - . 2, 222.
Iets over de - v. oplossingen in vloeibaar koolzuur. 2, 708.
Krop. Het — vraagstuk in Nederland. 29, 751.
Jodiumverdeeling en — statistieken in Nederland. 30, 98.
Zie jodium.
Kruyt (Hugo Rudolph), — , 1908—1933. 30, 414.
Leidende gedachten in het kollordchemisch onderzoek van —. 30,
Onderzoekingen v. - over Iyophiele kolletden. 30, 436,
Bibliografie - . 30, 451.
Kryoskoop. Beschrijving v. d. - , benevens eenige vriespuntsbepalinge:n v. eenzelfde monster volle melk hf verschillende onderkoeling. 11, 126.
Kryptol-apparaten. - . (Lab. meded.}. 2, 738.
Kuenen (J. P.). - 25-jarig professoraat. 338,
Kuipverfstoffen. Het herkennen v. eeniqe - met behulp v. d. spectroscoop. 8, 333.
Kunstzijdefabriek. N, V. Ned. - 25, 397.
Kunstzijde..Industrie. De: - in verschillende landen. 9, 425.
N.V. Hollandsche —- te Breda. 25, 401.
Kunstzijdenvezel. Over de. cohaesie in d. - als functie van haar Iaaqsqewijzen opbouw. 30, 55.
Kwarts. Wie heeft de optische inactiviteit van gesmolten - ontdekt? 21. 522, 559.
Kwik. Opwerken v. — resten. (Lab. meded.}. 11,448,
Het zuiveren v. met metalen verontreinigd — . (Lab. meded.}. 30, 687.
Kwik-electroden. Beweqmqsversclujnselen bij - . 7, 43.
Kwikhydroxyde. Zie dissociatieconstanten.
Kwikverbindingen. Overzicht der aromatische - . 18, 627, 641.
Kwikverdamping. Zie thermometers.

Laar (Dr. J. J. van). - , 11 Juli 1860-11 Juli 1920.17,362,
— . 70 jaar. 27, 418.
— als natuurkundige, 27, 421.
Hoe - een ideaal verwezenlijkte. 27, 422.
- (11 Juli 1860-11 Juli 1930). 27,
Bibliographie. 27, 424.
Zie Roozeboom-medaille.
Zie theorie van J. J. van Laar.
Laboratorium. Het eerste chemische - der Le.idsche universiteit. 16, 1054,

Laboratorium. Toespraak. gehouden bij opening *v,* **h.** nieuwe **voor analytische scheikunde der Technische** Hoogeschool. **op** 3 October 1923. 20, 597.
Laboratorrummaterialen. **Eenige nieuwe** - . **26, 495: 27, 289.**
Laboratorium-ongevallen. Maatregelen tegen - (Lab. meded.}. 14, 646.
Laboratorium voor Chem. technologie. Proefnemingen op scmi-tcchnische schaal. 25, 378.
Lactonen. **Zie omzetting.**
Lactose. Zie brood.
Laevulinezuur. Over **de vorming** v. - **uit** hexoscn. **7, 387.**
Laevulose. Zie inuline.
Lagermetaal. De analyse v, - (Lab. mcded.}. 18, 572.
Lakfabrieken. Kon. Lak- en [apanlakfabrieken G. W. Sikkens & Co., Groningen. 25, 471.
Lakken. - en lakonderzoek. 27, 95.
Laktonen. **Zie synthese.**
Landbouwproefstations. Het personeel aan de - . 1, 934. 1012. 1014, 1037.
Lanthaan. Het aantoonen v. - **in cerium. 22,** 247.
Lavoisier. Llnbekannt-Llnbckanntes über die **Entstehung** v. - Verbrennunqs-Theorie. **28, 79.**
Leblanc en Dizé. - . 3, 633: 4, 133.
Lederberetdinq. - . 26, 82.
Leerlinqen-cxperimeneen. **Resultaten** v. -— . **29, 686.**
Leopold (G. L.). In memoriam —. 28. 618, 619.620.
Leslokaal. De **inrichting van** een - **practicum aan het Christelijk** lyceum te Bandoeng. 29, 569.
Lesproeven. - (Lab. meded.). 6, 377.
Een - . (Lab. meded.}. **14,** 152, 315.
——, —. 22, 520: 25, 542.
——, Eenige - . 29, 5.
Levenskracht. De —. 25, 306.
——, Organische chemie en - . 26, 238.
——. **Zie** ureumsynthese.
Levensmiddelen. De wettelijke verkoop v. - . 6, 1014.
Gemeentelijke verordeningen **op** - . **7, 305.**
De **verhouding** tusschen voedingswaarde en prijs onzer - . 27, 362.
Zie ultraviolet licht.
Zie vitamines.
Zie water.
Levensmiddelenwet. Nahrungsmittelgesetz und **Vitaminschwindel.** 29. 757.
Levertraan. Eenige **ervaringen bij het onderzoek v.** - . **27,**
——, Kleurreacties op - . 28, 694.

Levoir (L. C.). Biografie. 5, 275.
Licht. Over de inwerking v. h. - op organische 'verbindingen. 13, 220.
Zie jodoform.
Lichtabsorptie. - en gelatineering v. gelatine. 30, 222.
Lichtechtheid. - v. grijs militair laken. 13, 1170.
— — . Zie azokleurstoffen.
Lichtgas. - zonder kooloxyd. 10.464.480.510.
Lichtgasfabrikage. Een en ander over de geschiedenis der -.15,29·
Lichtinvloeden. **lets over de scheikundige** veranderingen v. **organische verbindingen onder invloed** v. **h. licht. 7, 551.**
Linoleum. De fabricage v, — . 29, 357. 676.
Linoxyn-emulsies. Over — . 28, 409.
Lithiumchloride. **Zie ternaire stelsels.**
Lithiumchromaten. **Zie ternaire stelsels.**
Lithiumsulfaat. Zie ternaire stelsels en quaternaire stelsels.
Lokker (Ir. J. C.). - . 1908-1933). 30, 139.
Lood. De quantitatieve bepaling v. **kleine hoeveelheden - . door extractie verkregen uit pannen met loodafgevend glazuur.** 10, 752.
De nephclornetrtsche **bep.** v. **kleine hoeveelheden — naast** zink door middel v. kaliumchromaat. 25, 194.
De analyse v. **oplossingen** v. **basisch loodacetaat. 28, 586.**
Zie allotropie.
Zie water.
Loodsulfaat. Zie ternaire stelsels.
Loodwit. Zie verfstoffen.
Loodzouten. Complexe en basische - Oorzaak v. h. **oplossen** v, **loodsulfaat in** ammoniumacctaat. **11, 1030.**
Loogbereiding. Bereiding van carbonaatvrije natronloog of kaliloog in het laboratorium. 6, 145.
Looistofbepaling. Over - . 6, 993; 7, 176. 219. 311.
Looistoffen. - . 11, 719.
— — . Synthetische — . 26, 34.
Looistofscheikunde. — in de laatste 20 jaar. 358.
Lorentz (H. A.). - . 9, 942.
— — . Bij - 'verscheiden. Eenige persoonlijke herinneringen. 25, 106.
Lorenz (Richard}. — . ÷ 26, 406.
— — . Zie meststoffen.
Lucht. Vorming v. salpeterigzuur en salpeterzuur uit lucht. (Lab. meded.). 8, 612.
Luchtballon. Bijdrage tot de geschiedenis der uitvinding v. **d. -** . 6, 439; 16, 388; 18, 650.
— — . Zie chemisch-historlsche aanteckeninqen **IIL**
Luchtpomp. De - v. Eykman. 16, 951.
Lucifers. Zie phosphorus.

Lucifersfabrieken. N.V. Vereenîqde Hollandsche - . Eindhoven. 25, 458.
Luiken (Jan). „De scheider" en „de apotheker' van - . 23, 197.
Luminescentie. De — v. oliën en vetten. 25, 544, 632, 650.
Lycoperdon Bovista L. Bestanddeclen *v,* — . 10, 96.
Lijm. en qelatinefabriek. N. V. — "Delft". 25, 421.
Lijnolie. Het aantooncri **v. -- in sojaolie. 442.**
— — . De droogtijd v. - . 28, 131.
— — . **Zie jodometrie.**
Lijnzaad. Het gehalte aan in water **oplosbare koolhydraten v.** - . 11, 142.
Lyxose. Over 1. - . 11, 189.

Maaq-darmkanaal. Eeniqe **algemeene beschouwingen over de rol en** de beteekenis v. h. — . 9, 788.
Maatanalyse. Maatanalystische nauwkeurigheid. I, 285, 305.
— — —. Temperatuurcorrectie bij — . 23. 550, 581.
Machinefabriek. De - Gebr. Stork & Co. te Hengelo (O) en haar **werk voor de chemische industrie. 25, 473.**
De Lltrechtsche - o. d. Frans Srnulders en de chemische nijverheid. 25, 474.
De firma Gonnermann & Co. te Haarlem en de chemische industrie. 25, 475.
Kon. Fabriek. F. W. Braat, Delft. 25, 476.
Macht van het kleine. De - in het organisme. 15, 445.
Magnesia alba, [oseph Black, Petrus Driessen en anderen over - . 16, 1579.
Magnesium. Titrimetrische - bep. in kalizouten. 19, 461.
— — . **Een nieuwe specifieke kleurreactie op - en een eenvoudige** colcrimetrische methode ter bep. v. sporen - . **24,** 254, 448.
Maïsstijfsel. - . 25, 436.
Majoraria. **Zie thermisch effect.**
Malonester. Zie condensatie.
Mangaan. De menie-reactie **op - . 2, 639.**
Het ontstaan en verdwijnen v. **manganiverbindingen onder invloed** *v.* **h.** microbenleven. **11, 240.**
Reactie op - . (Lab. meded.). 13, 269, 333.
Complexe organische - verbindingen. **14,** 34, 420.
Een microchemische - reactie. **15, 868.**
Oxydatie v. — **tot** permanqanaat **in alkalische oplossing.** 19, 274.
Colcrimetrische bep. **v. mangaan in** staalsoorten. **alliages en** ertsen. 19, 302.
Quantitatieve **scheiding** v. — en **chroom. 20, 210.**
Het voorkomen en de beteekcnis **v. - in plant** en **dier.** 22, 258.

Mangaan. The dîscovery of Eka- & Dvi-manqanese. 23, 318.
Recent work on Dvi-manqanese, **a** rcply **to** thc criticisrns **of** Prandt and of W. & Ida Noddack.23, 497.
Further contributions to rhe **chemistry of** Dvi-rnanqanese (Rhenium). 29, 57.
Zie **meststoffen.**
Zie water.
Mangaansulfaat. Zie ternaire **stelsels.**
Mannict. Over quanfitaticve **bepaling** *v.* - **. 10, 894.**
Mannose. Over de minusrotatie der — . 4, 511.
— — '. Over gekristalliseerde I-mannose. **11, 902.**
Manometer. Differentiaal - met twee **vloeistoffen. 27, 274.**
Margarine. Qnantitatievc **bep. v.** cocosvct- **en botertoevoeging in** - . 20, 610.
— — . Vereenvoudiging der cocos-boter-bcp. **in - . 22. 549.**
— — —. Zie benzoëzuur.
Margarinefabrielc N.V. Van den Bergh's fabrieken te Rotterdam. 25, 406.
Marktberichten. - . 17, 244.
Materiaalkeuring. "I'hc ameneen **society for tcsting materials en haar** publicaties. 23, 176.
Mayer (Robert). Biografie. 2, 54.
Meel. Het bieeken v. - met behulp v. stikstofdioxyde. 13, 840, 982.
Is het gebruik v. - . gebleekt door stikstofperoxyde. schadelijk voor de gezondheid? 13, 849, 982.
— bep. in worst. (Lab. meded.). 21, 389.
De betcekenis v. d. **Fijnheidsgraad v. h.** — voer **de** meelfabricage en de bakkerij. 25, 34.
Zie bakwaarde.
Mêlanqes. Onderzoek v. — . 22, 461.
——, Zie xylolgetal.
Melasse. Praecipitatie v. saccharose **uit uitgeputte — . 15, 525;** 16, 141.
Melk. Apparaat voor - onderzoek. 1, 171.
- van ondeugdelijke samenstelling. 6, 320.
Afwijkingen in de samenstelling der - . 6. 855.
Over de diastasebcp. in - . 7, 354, 377, 391.
Over het electrisch geleidingsvermogen v. koe — . 8, 605.
Over het gedrag der peroxydase in koe - bij verhitting. 8, 691.
Bepaling vih. chloorgehalte v. — . 8, 904.
Bepaling v. h. vetgehalte v. - met behulp v. trichloor-aethyleen. 9, 654.
Droge-staf-bepaling in — . 10, 199.
Vriespuntsbepaling v. - 10, 982, 985: 11, 84, 91, 126, 198, 201, 204, 206, 207. 209, 322. 648; 12, 108, 220.

Melk. De beteekenis v. d. stalproef voor de beoordee1ing der 11, 518. 550.
De beteekenis v. h. formaldehydegetal der —. 11, 1099.
De bep. v. rietsuiker, invertsuiker en melksuiker in gecondenseerde - . 11, 1108.
Ervaringen omtrent het vriespunt v. — v, zieke koeien. 12, 354.
Het oxydatiegetal v. –, 13,
Over de herekening v. d. droogrest in — . 13, 1332.
Bijdrage tot de waardeering v. d. vriespuntsbep. bij - onderzoek. 14, 323.
Eenige waarnemingen aangaande het vriespunt der - , gedurende de wintermaanden 1917-1918.15,544.
De samenstelling v. - v. tochtig vee. 16, 1240.
Onderzoek v. h. melksediment in bijzonder de beteekcnis v. h. streptccoccen-onderzcek voor de beoordeeling v. - . 19, 283, 406.
Het onderzoek v. h. melksediment in het bijzonder de bereekenis der — streptococcen. 19, 284,406.
Haemolyse als middel tot het aantoonen v. d. aanwezigheid v, aan - toegevoegd water. 21. 365. 528.
Conserveering v. - monsters ten behoeve v. h. onderzoek. 21, 606.
De verdeeling v. opgeloste stoffen over waterphase en eiwit.. phase in - . 22, 485.
Het vriespunt *v,* - v. ziek vee. 23, 338.
Het spontaan zuur warden v, - in een electrisch krachtveld en bij onweer. 24, 438.
De ontwikkeling der gecondenseerde-melk-industrie op chemisch gebied. 25, 448.
Bep. v. rietsuiker in gecondenseerde - . 26, 57.
De bep. *v,* h. suikergehalte v. gecondenseerde — . 27, 339.
Het vriespunt v. - v. aan mand- en klauwzeer lijdende koeien. 27, 480.
Het vriespunt v. - in Indië. 27, 502.
Nieuwe colttiter. 27, 663; 28, 19, 37.
De normale schommeling v. h. vriespunt v. — en v. d. "constante moleculaire simplihee". 28, 427.
Het anti-neui-insch viramineqehalte v. gekaakte –. 28, 647.
Over de vetbep, in - volgens Weibull en volgens Smetham. 28, 654.
Over het meest waarschijnlijke verband tusschen vetgehalte, soortelijk gewicht en drogestofgehalte v. — . 28. 691.
Droge stof-formule voor — . 29, 219. 331.
Zie reductase.

Melkcontröle. De - en de publicaties v. d. Arnsterdamschen gezondheidsdienst. 6,
Melkenzymen. — 1,
Melkpoeder. Waterbepalingen in — . 26, 417.
Melksap. Het — v. T'a bernacmontana sphaerocarpa Bl. 13, 183.
Melksedimenten. Een eenvoudige methode v. micro-projectie bij het onderzoek v. - . (Lab. meded.}. 29, 764.
Melkserumbereiding. Over het onderzoek naar den invloed v. verschillende methoden v. - op de refractie (of S. G.) v. h. serum. 15, 961. 1089. 1096. 1517.
Melksuiker. Zie melk.
Melkvet. De invloed v. d. temperatuur op d. physischen toestand v. h. - . 9, 982.
Melkzuur. Over de geïnduceerde oxydatie v. - en het caretnoemprobleem. 28, 337; 30, 618.
— — . De bep. v. - naast barnsteenzuur. 29, 694.
——, Zie caseïne.
Membranen. Stationaire toestanden aan doade - . 672.
——, Permeabiliteit v, niet-levende — . 28, 642; 29, 14.
— — —. Membraan-evenwichten en harmonieën. 29, 94.
Mcndelejew. Zie periodiek systeem.
Menformon. De identiteit v. — kristallen v. verschillende oorsprong. 28, 515.
Menie-reactie. Zie mangaan.
Mengtoestel. Een toestel om poedervormige stoffen te mengen. 12, 984.
Mercurinitraat. Zie halogenen.
MergeL Bepaling v. h. calcturncarbonaat-qehalte v. mergel. 29.
Mesltyloxyde. De reactie v. Wagner-SaytzeH bij — .15, 188.
MesseI memorial leerure. De eerste - te Glasgow. 19,
Meststoffen. Over de werking van perchloraat in Chilisalpeter. 1, 125. 155. 201.
Over in citraat oplosbaar phosphorzuur. 1, 205. 221. 234.
Phosphorzuurbepaling. 2, lIS.
De methode Woy ter bep. v. phosphorzuur, 3, 576,
De bep. v. kali volgens de platinachloride-methode. 4, 231. 333. 455; 5, 176, 261.
Chemische veranderingen en daarmede gepaard gaande afneming v. vruchtbaarheid v, veengrond door aanwending v. hulp - . 4, 365.
Over het gebruik v. manqaanverb. als meststof. 4, 931.
Bep. v. h. gehalte aan kali, oplosbaar in mineraalzuur. v. sulfaathoudende Stassfurter zouten, en de invloed v, vrij zoutzuur op sulfaat- en bariumbepalingen. 4, 589.
Phosphorzuurbep. volgens de methoden Pemberton en Pemberton-zwavelzuur. 632.

Meststoffen. Over de bep. v. nitraat-stikstof. 4, 75l.
De bep. v. phosphorzuur in Thomas-phosphaatmeel volgens de methode v. Gretc. 757.
De bepaling v. h. phosphorzuur in — volgens de gewijzigde metbode Pemberton en volgens de methode von Lorenz, 6, 18l.
Mitscherhchs kwantitatieve stikstofbepaling voor zeer kleine hoeveelheden. 6, 229.
Phonolith (kalisilikaat). een nieuwe kali — . 6, 359. 41l.
De kalibepaling in ..kalisilikaat". 6, 452.
Onderzoek eener radioactieve meststof. 13, 1055.
De bep. v, kali in kalizouten volgens de overchloorzuur-methode. 22, 138.
De ontwikkeling v. d. industrie der - . 28, 86.
Stikstofbepaling in mestzouten. 29, 573. 603. 619; 30, 263. 377.
Mctaalammoniakve:rbindinge:n. Ueber mehrkernige Metallammoniake. 8, 198.
Metaalanalyse. De analyse v. witmetalen. 22, 409.
——, De analyse v. witmetalen en soldeer. 27, 284.
Metaallagen. Enkele opmerkelijke eigenschappen v. dunne —, 28, 64l.
Metaaloplossen. Over het systeem: metaal, zuur, reduceerende verbinding. 28, 390.
Metaalverbindingen. Iets over organische — . 20, 653.
Metaalveredeling. Veredelen v. metalen. 29, 682.
Metalen. Over de inwerking v, sterk zwavelzuur op metalen. 2, 137.
Galvanische veredeling v, - .7, 147.
De inwerking v, koolzuurhoudend water op — . (Lab.meded.}. 9, 11.
Over galvanische veredeling v. — door alcohol. 13, 173.
Over galvanische veredeling v. — in waterige oplossing. 13, 472.
Over d. suprageleidenden toestand v. - . 16, 640.
Afscheiding v. — uit de qasphase. 24, 90.
Rekristallisatie bij - . 26, 54.
Zie oliqodynamie.
Zie soortelijke warmte.
Metallographie. - in Amerika. 20, 295.
MetastabiIiteit. De -- onzer metaalwereld. 6, 881.
---. De - der metalen, langs galvanischen weg gevormd. 11, 83.
——, Zie normaal-element.
--. Zie oververzadigde oplossingen.
MeteorengeJei. — . 9, 177.
Methaanderivaten. Tetraëdrtsche of pyramidalc configuratie bij 27, 50.
Methaan evenwicht. Het - . 28, 658.

Methode Jäger. Een wijziging v. d. - ter bepaling v, waterstof en methaan. 11, 498.
Methodiek. Over de methode der chemie. 15, 1381.
Methoxy-dinitrohenzonitril. Over de constitutie v. h. — 9, 436.
Methylalcohol. Eenige opmerkingen naar aanleiding v. d. giftige eigenschappen v. d. -— 9, 694.
— — . Zie aethylalcohol.
——, Zie cacaoboonen.
Methylfurfurol. Inwerking v. natriumhydroxyde op 5. - . 9. 186.
Methylthiohydantoïnen. Optisch activiteit bij - . 23, 75.
Metselvak. Natuur- en scheikunde in het - 10, 402.
Micellairtheorie. De beteekenis der - voor de verklaring der eigenschappen v. plantaardige weefsels. 25, 563.
Microbiologie. Invloed v. eenige kolloïdcn op microbiologische processen. 11, 42.
Eenheid en verscheidenheid in stofwisseling der microben. 21, 266.
Van Leeuwenhoek-herdenktnq door de Ned. Ver. voor - 29, 698.
Microchemie. Nitron als microchemische reagens. 3, 743.
Bijdragen tot de microchemische analyse. 4,301.483.557.683. 813; 5, 31, 107. 129.
Over het aantoonen v. sporen arsenicum, antimonium en phosphorus langs microchemisehen weg. 5, 11.
Microchemische reactie op natrium. 266.
De microchemische reactie v. aluminium met caesiumchloride. 8,268.
Bijdrage tot het microchemisch onderzoek v. alkaloïden. 9, 124.
Microchemische reactie op citroenzuur. 24, 258.
De micro-jodiumbepaling in organische grondstoffen. 26, 26. 57.
Microe1enrentairanalyse. Quantitatieve — volgens dr. J. V. Dubsky. 13, 800.
_._-. Een elcctrischc oven voor de - 14,1131.
'— — . Die Entwickelung der Microelementaranalyse. 28, 46.
Microscopie. Microscopische techniek. 4, 197.
Vacantie-cursus voor wetenschappelijke - , in het botanisch laboratorium te Utrecht. van 20-25 April 1914. 11, 419.
Het microscopisch onderzoek v. gemalen notemuskaat. 23, 62.
Eigenaardigheden bij microscopische beeldvorming. 28, 254.
Zie rubber.
Micro-stikstofbepalinq. Zie Kjeldahl.
Mierenzuur. De vorming v. -— bij ontleding v, glucose in alkalische oplossing. 19, 135.
-'—. De bep. v. — in azijn. 26, 228.

Mierenzuur. Over het aantooncri en bepalen v. - en formaldehyde in azijn e.d. 26, 611.
Mineraalstofwisseling. Onderzoekingen over ziekten v. runderen. vooral in verband met storingen der — . 30, 98.
Mineralen. Het ontstaan der — . 5, 711.
——, Zie chemische industrie.
Minerale -oliën. Verbeterde methoden voor het onderzoek *v,* - in het bijzonder v. d. hoogkokende bestanddcelen. 29, 226.
Misverstand. Een — . 21, 471.
Mitogenetische stralen. Over — . 29, 323. 355.
Mitscherlich. Zie meststoffen.
Modder. Zie radium.
Modderman (R. S. Tjaden). Zestigjarige promotie. 14, 571.
Moderne chemie. Een kwarteeuw -- . 7, 893.
Moederkoorn. Over de chemie v. h. — 28, 303.
Moffeloven. Eenvoudige — met gering gasverbruik. (Lab. meded.}. 28, 550.
Moleculair druk. Zie coëxisteerende phasen.
Moleculaire associatie. - bij koolstof-waterstof-zuurstofverbindingen, afgeleid uit het kookpunt en het soortelijk gewicht bij die temperatuur. 14, 1022.
beweging. Over een paar verschijnselen, die als onmiddellijke gevolgen van de - zijn op te vatten. 5, 673.
omzetting. De omzetting v, diazoamido- in amidoazotoluol in den vasten toestand. 2, 246.
verandering. Zie kritische temperatuur.
verlaging. Zie kritische temperatuur.
vrie:spuntsverlaging. Een vraag. 12,
Moleculairgewicht. - bepalingen v. eenige plantaardige oliën. 12, 1034.
Over een wijziging in methode ter bep. v. h. - met behulp v. d. vriespuntsdaling. 16, 929.
Zie eiwit.
Zie kookpuntsverhooging.
Zie turbulcntiewnjvînq.
Moleculairtheorie. Nieuwe uitkomsten op het gebied der - . 7, 811.
— — - Honderd jaren in de moleculaire wereld. 8, 42].
— — - Moderne — . 27, 406.
Moleculen. Over proeven, die het bewijs v. b. bestaan der — hebben geleverd. 12, 714.
— — - Electrisch- eigenschappen der - . 27, 98. 235.
— — - Gevulde — . 29, 277. 587. 666. 763.
Molecuulmodellen. - v. enkele eenvoudige verbindingen. 24, 551.
Molybdeen. Colcrimetrische bep. v. — · 22, 80.
Mcnaire stelsel. Het — SiO_2. 20, 138.
Monisme. Onjuiste voorstelling v. h. psychisch - . 24, 219, 252.

Monomoleculaire reactie. Zie snelheidsconstante.
Montagne (P. J.). 25-jarig doctoraat. 21. 585, 586, 587. 589.
——. In memoriam Or. P. J. Montagne. 22, 453.
Morphine. Zie opium.
Mosterd. Het een en ander over het onderzoek v. - . **19, 73.**
Mout- en brouwbedrijf. De chemie in het — . 25,
Mulder (Prof. Or. Ed.). - 21 Nov. 1853-21 Nov. 1918. 15, 1503.
Mummieficatieproces. Over het - der Egyptenaren. 27,
Mummieresten. Microchemische- **en microscopisch onderzoek** v. 27, 151.
MuntnikkeI. Het onderzoek van — . 6, 157.
Museumziekte. Zie: tinpest.
Mutarotatie, Zie suikers.
Mijngasgevaar. Maatregelen tegen het - tijdens het schieten in kolenmijnen. 22, 158.
Myrceen. Zie oeimeen.

Natrium. De toepassing v. uranyl-zinkacetaat **als reagens voor het** aantoonen **en de** quantitatieve bep.v, — .
Een quantitatleve - bepaling. 28, 279.
Natriumbepaling. 29, 385.
Zie katalyse.
Zie microchemie.
Zie water.
Natriumammoniumracemaat. Een laat-komende verbetering. 20, 331. 514.
Natriumarsenieten. **Zie ternaire stelsels.**
Natriumcarbonaat. De oplosbaarheid v. — . 8, 391.
Natriumchromaten. **Zie ternaire stelsels.**
Natriumhypochloriet. **Een eenvoudig toestel voor de** clectrolytische bereiding v. — . 398.
Natriummethylaat. Zie tri nitroveratrol.
Natriumphenylcarbonaat. Werking v. aceton op — . 7, 166.
Natriumthiosulfaat. Belangrijke verandering **eener - oplossing. (Lab.** meded.). 15, 1098.
— — - als ykstof in de thermometrie. 28, 316.
Naphtaline. Naphtalinepikraat en de quant. bep. v. - . 6, 261.
Ozonisatie v. - . 20, 261.
— — - — bep. in teerolie. (Lab. meded.). 30, 519.
— — - Bep. v. h. oliegehalte v. ruwe - . (Lab. meded.). 30, 520.
Naphtalinekern. De substitutie in de - . 26, 203.
Naphtalinekoolwaterstoî. De afbraak van een - $C_{13}H_{14}$ uit Kongokopalolie. 28, 69.
Naphty1aminesulfonzuur. Bijdrage tot de kennis der eigenschappen v. h. 2: 5 — en v. h. 2: 8 - . 25,
— — - **De** dissociatieconstante v. - **. 25, 234.**

Nationale organisatie. De - v. **wetenschappelijk-technisch werk.** 17,70. 125. 158.
Natuurharsen. Hoe is voorkomen, dat de Ned. Ind. — geheel door **kunstharsen** v. **d. markt** vèrdronqen **worden? 28, 653.**
Natuurkundig laboratorium. Het - der R. Universiteit te Leiden in de jaren 1902-1922. 19, 579.
Natuurphilosophische beschouwingen. — v. een dwalende 28, 158.
Natuurproducten met hoog mol. qew. Der Aufbau der hochmoleku- **laren organischen Naturstoffe. 30, 619.**
Natuurwetenschap. Door - tot beschaving? 14, 529.
Ned. Chem. **Industrie. Overzicht** v. **d. chemische industrie georgani-** seerd in d. Vcreemqnq v. d. - .. 25. 397.
Jaarverslag 1930 der Ver. v. d. — . 28, 542.
Jaarsverslag 1931 der Ver. v. d. - . 29, 626
Jaarverslag 1932 der Ver. v. d. - . 30, 709.
Ned. Chem, Ver. Het contact v. d. — met de chemici in Ned.vlndië 26, 620.
— — . Zie Jubileum.
Nederlandsche taal. Het gebruik v. wetenschappelijk Nederlandsch. 14, 425.
Neerslag. Eliminatie v. h. volume *v*, een — . (Lab. meded.}. 15, 1268.
Nernsr. **Zie warmtetheorema.**
Neutralisatie-curve. De –. v. h. **zwavelzuur. 9, 28.**
Niagara. - als clectrochernisch **centrum. 2, 161.**
Nicotine. Zie binaire stelsels.
Nikkel. Het bepalen van - met dimethylglyoxim in ertsen en Ieqee- ringen. 21, 358.
Nitraatstikstof. De bep. v. - **door reductie tot ammoniak. 24, 202.**
Nitraten. Over het aantoonen **en bepalen** v. - **en nitrieten in vleesch-** waren. 26, 612.
Het **bepalen** v. -- **in** vleescbwaren. **30, 101.**
Zie nitriet.
Zie salpeterzuur.
Zie water.
Zie zeewater.
Nitriet. Het hydrostrychnîne-reaqens **op — en** nitreet. **21. 423.**
— — .**Zie** nitra**ten.**
— — . **Zie water.**
— — . **Zie zeewater.**
Nitrobenzol. **Een eenvoudige titratiemethode ter bep.** v. — . **22, 558.**
Nitron. Zie microchemie.
Nitrophenylhydrazine. Over de vorming v. m- - **uit** m-nitroanihne volgens Bischler en Brodsky. 14, 147.
Nitrosoverbindingen. Over de directe reductie v. nitroverb. **tot -** . **11**, 1062.
Nitrospringstoffen. Het "waarom" der moderne brisante - . 16, 501.

Nitrotoluolen. **Inwerking** v. narrium disulftde **op kerngesubstitueerde** p-nitrotoluolen. 6,
Nitroverbindingen. Titratie en partteele **reductie** v. - **met titaan-**ehloruur. 16, 1111.
— — - **Moleculair-refractie en** moleculeur-volume v. **aromatische** — 20, 261.
Nobelprijs. J. D. van der Waals. 9, 560.
——. De toekenning v. d. - aan H. Kamerlingh Onnes. 10, 1012.
Nomenclatuur. Revision **of inorganic nomenc1ature. 23, 86.**
Die Vorschlage der Deutschen Nomenklaturkommission f. anorganische Chemie. 23, 93.
Réunion des 6 et 7 Octobre 1925. 23,
Report of the committee **on** nomencluture **in inorganic** chemistry Washington meeting 1926. 23, 486.
Commission de rè Iorme **de la nomenclature de chimie** organique. 28, 328.
De — der organische verbindingen. 29, 478.
Zie pseudo-systemen.
Nomogram. — ter berekening v. **h. electrisch geleidingsvermogen van water. 26, 55.**
Norrnaalelementfen). Thermodynamica der - . 7, 70; 8, I; 11,
— — - De metastabiliteit v. h. — . 23, 225.
Normaaloplossingen. Over het stellen v. — 9, 565.
— — - Het bereiden v. *1/10* — - (Lab. meded.}. 12, 1021.
Normaalzuren. Welke methode **voor het stellen** v. — verdienen de **voorkeur met het oog op de gewenschte eenheid** v. **titerstelling tusschen versch. laboratoria. 3, 357.**
Normalisatie. - in de Ned. chem. nijverheid. 18. 35.
——. -.25,587.
Normaliteit. Zie dissociatiegraad.
Notemuskaat. **Zie microscopie.**
Novadel. Internationale oxygenium-maatschappij "Novadel". 25, 439.
Nucleïnezuren. Zie ribose.
Nijverheid. De Nederlandsche chemische — op de Brusselsche tentoonstelling. 7, 859.
——. Nieuwe Nederlandsche — . 13, 297.

Oeimeen. **Oxydaties** v. allo-. - en **myrceen. 21, 101.**
Octrooi. Het publieke — , een nieuw denkbeeld. 19, 34.
- **op werkwijzen. die op een constructief beginsel gebaseerd** zijn. 19, 345.
De octrooibond en het ..—'' . 25, 381.
Octrooiaanvragen. Iets over **het recht** v. **voorrang bij - . 543.**
Octrooigemachtigdenreglement. Opmerkingen over het — . 9, 516.
Octrooiraad. — en publiek. 17, 170.

Octrooivedeening. Appreciatie v. **uitvindingen in verband met -** . 20, 185.
Octrooiwet. De - . 9, 632.
— — . Artikel 4 v. d. - 1910 (S. 313). 10,
— — . De — in de praktijk en haar belang voor de industrie. 18, 459.
Oertiterstof. Adipinezuur als - in de alkalimetrie. 25, 22. 73. 90.
— — . - . hun beteekenis en onderzoek. 25, 534.
Oesters. Over het groen worden *v*, **- en hun gehalte aan zware** metalen. 12, 978.
Olie. Over den invloed der aanwezigheid v. **- in** ketelwater. **Gehalte-bep. daarvan. Middelen ter voorkoming. 3, 173.**
Over cocosolie en palmpittenolie. 12, 788.
Over het hydreeren v. — . 13, 2.
Distillatie v. cocosolie bij zeer lagen druk. 24, 268.
Het opsporen v. **vette - in** aetherische **oliën.** *27, 276.*
Filmvorming bij drogende - , **een probleem der** organische kolloïdchemie. 28, 174.
Zie binaire stelsels.
Zie constanten.
Zie jodometrie.
Zie kleurmeter.
Zie luminescentie.
Zie ontmengings-temperaturen.
Oliefabrieken. - Calvé-Dclft te Delft. 25, 408.
Oliegasfabricatie. Onderzoekingen over — . 16, 746.
Oliezuren. Cis- en trans-isomerie v. **- . 26, 245.**
Oligodynamie. Over oligodynamische werkingen. 18, 717.
— — . **Over oligodynamische** werking **der metalen. 29, 242.**
Omkeerbare reacties. Over - , **die in twee phasen** verloopen. **2,** 239. 255.
— — . De dynamische opvatting van een - . 5, 594. 625. 719.
Omkeering. De - volgens Walden. 26, 462.
Omzetting. Eeniqe **opmerkingen over het mechanisme der reactie, waardoor** γ-oxyzuren **in** Jactonen **overgaan. 2, 557.**
- v. **uraan in radium. 78.**
Thorium en zijne omzettingen. 3, 87, 125.
Actinium en zijn omzèttinqsproducten. **3, 129.**
De omzettingsproducten v. **h. radium. 165.**
De — van hydrazotoluol in tolidine. 5, 689.
Beekmann's - **bij eenvoudige eenwaardige** oxirncn. **8,** 946.
Over de oorzaak der Beekmann's-omzetting. 8, 968.
Omzettingspunt. Het - v. dubbelzouten. 7, 197.
Omzettingsreacties. Over reacties, die in verschillende phasen verlocpen. 1, 523, 621.
Ongeschoolde krachten. Analytisch werk door — .25, 626, 627.

Onnes (H. Kamerlingh), Van Boerhaave tot — . Een blad ter herdenking v. d. 11den November 1882. 19, 569.
Ontlading. Een mineraal, dat de - v. een electroscoop vertraaqt. 3, 325.
Ontmengingstemperaturen. De bep. v. h. watergehalte v. aniline met behulp v. d. — v. olie-anilinemenqsals. 20, 657.
— — . Quantitatieve bep. v. mengsels v. 2 en 3 oliën door middel v. — met verschillende vloeistoffen. 23,
—— . Zie raapolie.
Ontploffingsgrenzen. De - bij benzine-lucht-mengsels: het onderste. en bovenste vlampunt. 18, 157.
De invloed v. verschillende stoffen op de - v. methaan en lucht. 18, 636.
- . 19, 193.
Ontratting. Oude en nieuwe methoden voor en desinsectie v, schepen. 20, 662.
Ontvlammen. Het — v. glimmend hout in zuurstofstikstofmengsels. (Lab.mcded.}. 10, 1056, 1057.
Ontzwaveling. The desulphurisation of crude oil distillates. 19, 489.
- v. aardolicdestillate» met hypochloriet volgens Dunstart en Braaks. 21. 374.
—— . - v, aardoliedestillaten door middel v. "silica.gel'·. 22, 378.
Onverzadigde koolwaterstof. Een en ander over de synthese v. een — . 10, 60.
Onverzadigde verbindingen. Een merkwaardige groep v. onverzadigde organische verbindingen. 69.
Beitrag zum Nachweîs ungesättîgter Verbîndungen in Gemisehen. 25, 309.
Oorlogsgassen. De fabricatie v. - in Duitschland. 17, 130.
—— . Verstikkende en dergelijke — en hunne bestrijding. 19, 326.
Opium. — en morphine. 27, 675.
Opleiding. Over de — v. d. technischen chemicus. 2, 168, 184.
— — . De chemische — in Amerika. 26, 50.
Oplosbare koolhydraten. Het gehalte v. voedermiddelen aan — als maatstaf voor de beoordeeling v. d. qualiteit. 12, 902.
Oplossingen. Over niet-verdunde — . 2, 1.
—— . Over de plaatsbepaling v. abscrbtiestrepe» v. gekleurde 7, 659, 979.
Oppervlakte eigenschappen. Zie zeepoplossingen.
Oppervlakte energie. Zie coëxisteerende phasen.
Oppervlaktespanning. — en hechtspanning. 30. 189.
—— . Over de bep. en de beteekcnis v. d. — v. suikeroplossinqen. 23, 265.
—— . Zie asphalt.
Oppervlakreverbrandinq. — en volumeverbranding. 17, 115.
—— . — .18,85.

Optische activiteit. Over de theorie der gekoppelde vlakken ter verklaring der - . 28, 363.
— — . Bernerkungen **zur Theorie der optischen Aktivität** und **der** ancmalen **Rotationsdispersion. 28, 517.**
— — . Over de theorie der — .28,665: 29, 218.
Optische dissociatie. - v. twee-atorniqe **moleculen in gassen en** dampen. 27, 237. 380, 390.
Optische splitsing. — v. eenvoudige asymmetnsche **verbindingen.** 22, 250.
Opvoeding. Over het "lournal of chemical cducation". 22,
Oranjeboom. Bezoek bierbrouwerij de — . 2, 464.
——. **Aus der** Holländischen Brau-Industrie. **Die** Bierbrauerei "d' —" . 25, 444.
Ordening. De — v. literatuurgegevens. 17, 189.
Organische stoffen. Zie water.
Oriëntatie der moleculen. De beteekenis v. **Langmuir's en** Harkins theorie v. d. - in oppervlakken v. vloeistoffen. 16, 823.
Orthonitrotoluol. Onderzoek v. - op geringe hoeveelh, paranitrotoluol. 2, 553.
Osmose. — en osmotische druk. 3, 290.
— — . — v. ternaire vloeistoffen. 26, 306.
— — . — . 29, 77. 374.
Osmotische druk Enkele beschouwingen aangaande d. - *v,* kolleidale oplossingen. 11, 585.
— — — — . De — v. kolloïdaal ijzeroxydhydraat. 13, 453.
— — — Het wezen v. d. - . 24, 199.
— — — -r-". in het bijzonder v. kollordale oplossingen. 27, 643.
— v. rubberoplossingen. 28, 415.
Nog eens de — . 28, 662.
Zie begrippen.
——— **Zie osmose.**
Osmotische evenwicht. Het - tusschen bloed en melk. 12, 522.
Ostromyslensld. Zie vulcanisatie.
Ostwald, Zie kleurenleer.
Oude bedrijven. Nieuwe wetenschap voor - . 29, 146.
Oven. Nieuwe laboratorium - met gasverwarming. (Lab. meded.). 13, 1183.
— — . Elecmsche — . (Lab. meded.] . 25, 106.
Overgangspunten. Bep. v. — met behulp *v.* een thermokoppel. 24, 350.
Oververzadigde oplossingen. Vertraagde kristallisatie v. - in verband met het optreden v. metastabiele **vormen. 17, 221.**
Oxaalzuur. De neutralisatie-curve v. — . 8, 487.
Zie dissociatieconstante.
— — . Zie indigo.

Oxalylchloride. De inwerking v. - **op eenige organische stoffen.** 10, 214.
Oximen. **Zie omzetting.**
Oxin. **Het** aantoonen **en bepalen v. metalen met o. oxychinoline(-).** 24,606.
OxyalkyIgroep. Wederkeerige: substitutie v. — **en in de** benzolkern. 6, 313.
Oxydesen. - . 18, 700: 19, 33.
Oxydatie. De - v. **benzaldehyde in tegenwoordigheid** v. azfjnzuuc-anhydride. 2, 19.
Snelheid v. — **door gasvormige zuurstof. 2, 270.**
Iets over de - *v,* **ammoniak in waterige oplossingen. 9,** 58.
Electrolytische - . 18, 65. 83. 171. 271, 287.
- **v. organische zouten door gasvormige zuurstof. 19, 260.**
Oxydatiedrukqrenzen. **Over - (een verklaring der autoxydatie-**drukgrens). IS, 705.
Oxydatiegetal. Zie melk.
Oxydatie-mechanismen. Biologische - . 26, 42.
Dxydaeie-potentiaal. **Over het gebruik v.** benaidine **als reagens en tevens als indicator voor** een **bepaalde** - . **21, 2.**
— — — — . **Zie** Ierrî-ferrocyanide.
Oxydatie-reducticpotentialen. Theorie v. d. - . 26, 43.
Oxydatieverschijnselen. De ontwikkeling van de denkbeelden op het gebied der - . 5, 725.
Oxydo-potentiometrische titraties. De omslag bij — . 16, 408.
Oxymethylanthrachinon. Het onderzoek der - houdende grond-stoffen. 15, 509.
Oxymethylfurfurol. Over de constitutie v. h. — . 6, 1047.
y Oxyzuren. **Zie omzetting.**
Ozon. Toepassing v. - . 13, 1369.
De onderzoekingen v. **C. D. Harries over het — en zijn inwerking op organische verbindingen. 14, 638.**
— en allotropie. 20, 26. 67.
Eenfqe toepassingen v. — . 26, 184.

Paddestoelen. Verkleuringsverschänsclen bij — . 12, 247.
Palmine. — . (Lab. mcded.}. 1, 913.
Palmitodistearine. Het herkennen v. alpha — naast bête — . 23, 250.
Palmpittenolie. Zie olie.
Paradox. Een chemische - . 12, 1000: 13, 1016.
Paraffine. De reactie v. Shrewsbury op - . (Lab. meded.). 10, 742.
— — . Bijdrage tot de kennis v. d. samenstelling v. handels - . 19, 566.
Parakonzuren. **Zie** homobarnsteenzuren.
Paranitrotolucl. **Zie orthonitrotoluol.**
Paratyphusbacteriên. Biochemie v. gaslooze - . 30, 747.

Paratyphusbaeteriën. Zie suikers.
Paris. Lettre de - . 20, 66. 111, 170. 244, 348, 431, 441, 526. 533. 578; 21, 5, 51. 177, 130, 257, 259, 286, 375, 418, 524, 553; 22,94,100,331,347,382; 23, 269, 400.
Passiviteit. Over de z.g. -- v. aluminium t.o.p.v. **salpeterzuur. 4, 69.**
De - v. ijzer. 12, 676.
——, **Electromotorische evenwichten en de verschijnselen** v. **pola- en - . 14, 850.**
Pasteur (Louis). - 19, 502, 514.
- 's **eerste onderzoekingen en hunne** beteekenis voor de **moderne chemie. 19, 510.**
- **. de grondleger der algemeene en toegepaste microbiologie.** 19,519.
- 's **initiatief tot de fabricage v. zuivere gist. 19, 524.**
— **en de ultramicrobiologie. 19, 525.**
De beteekenis **v. - voor de medische wetenschap. 19, 527.**
L'oeuvre **de - ,** son influence sur **les** procès **de la civilisation.** 19, 538.
Zie chemisch-historische aanteekeningen VII.
Pasteur' beginsel. Zie dissymetrie.
Patentbureau. Het Duitsche Rijks — . 9, 111.
Peetinestoffen. De wetenschappelijke en technische beteekenis der - . 27, 166.
— — . — **en** ecniqe **toepassingen** daarvan **in de industrie. 30, 151.**
Pek. Zie viscositeit.
Pemberton. **Zie phosphorzuur.**
— — . **Zie meststoffen.**
Pentathionzuur. Over **het** aantoonen v. - **in waterige** op]. **553.**
Pentosaan. **Een nieuwe — bepaling met behulp der** koperreductie-methode. 7, 1057.
— — . Over de bepaling v. - 11, 918; 15, 784.
Pentosen. Zie ribose.
Peper. De bep. v. **h.** zwavelauur-ascbqebalte **in — . 25, 165.**
Perchloraat. Zie giftigheid.
— — . Zie **meststoffen.**
Perforatoren. -- voor lichte en zware extrncriemiddcleu. **(Lab.** meded.). 24, 36.
Periodiek systeem. Iets over het verband tusschen de atoomgewich-ten v. verschillende groepen v. h. — . 7, 407. 483.
Iets over de plaats der meest voorkomende elementen **in** het — . 8, 389.
lets over het - . 8, 868.
— **en periodiciteit in eigenschappen. 12, 263.**
De achtste groep v. h. - . 12, 336.
Over de hypothese v. Prout en het - . 14, 953; 15, 221.
— . 22. 546.

Periodiek systeem. Een ruimte-model v, h. - der elementen. 25, 496.
Was het systeem v. Mendelejew reeds voor 1869 bekend? 27, 378.
Opmerkingen over het - . 30, 632.
Zie electronenbanen.
Permanqanometrie, **Permanganometrische onderzoekingen. 28. 377.**
Permeabiliteit. Zie membranen.
Permutieten. **Evenwichten der -** .
Peroxydase. Zie melk.
Peroxyden. Iets over de - van zink en cadmium. 2, 259.
— — - Ontwikkeling der chemie v. d. organische - en hun toe-passing. 22, 186.
Pers. Eerste internationaal congres voor de technische - . 22, 530.
Personeel. Zie landbouwproefstations.
Petroqraphie. Zie phascnleer.
Petroleum. Amerikaansche - voorheen en thans. 18, 379.
— — - De bereiding v. - uit vetten. 21, 293.
Petroleumraffinaderij. Rondblik in de grootste - der wereld 10 Curaçao. 29, 767.
Phasenleer. Een halve eeuw - . Inleiding. 23,
Lleber die Bedeutung der Phasenlehre für die Petrographie. 23,
— en allotropie. 23, 418.
Boeken (en brochures) op het gebied v. d. - en haar toe-passingen. 23,
Phasenevenwichten, Over grensgevallen bij — . 23, 416.
— — - Eenige eenvoudige voorbeelden v. - **door toepassing** v, d. thcrmodynamtschen potentiaal. 26, 66.
Phenol, De methode v. Vorge voor de bep. v, zeer kleine hoeveel-**heden - in verontreinigd water. 25, 103.**
— — - - bep. in afvalwater. 27,
— — - Zie pyridine.
Phenylaceetaldehyde. - . 23, 174.
Phenylhydraaine. Een wijziging der - reactie. (Lab.meded.}. 7,934.
— — . Zie binaire stelsels.
Philosophie. Chemische -- 12, 556.
Phonolith. Zie meststoffen.
Phosphaten. **Het aantoonen v.** ortho-pyro- **en** metaphosphaat **naast** elkaar. ook bij aanwezigheid v. natriumfluoride. **21,** 561.
— — - Zie waterstofionenconcentratie.
Phosphorescentie, De - v, Sidot-blende. 4, 370.
——, Eeniqe opmerkingen over - . 12, 1106.
Phosphorsesquisulfuur. Zie phosphorus.
Phosphocus. **Over** een methode **om kleine** hoeveelh. **witte - naast** groote hoeveelh. phosphorsesquisulfuur aan te toonen. 3, 283. 493; 183.

Phosphorus. **Het onderzoek naar aanwezigheid** v. **witten - in** luci- 3, 367. 623.
De allotrope — modificaties. 200.
Iets over de oxydatie van - . 6, 931.
Het gedrag *v,* **d. witten - bij lage temperaturen. 7, 277.**
Zie allotropie.
Zie microchemie.
Zie zwavelbepnlinq.
Phosphorzuur. De methode Pemberton ter bep. v. h. — . 2, 179.
De biochemisch belangrijke organische - verbindingen. 12, 128. 282.
Over - als één- en tweebasisch zuur. 12, 644.
Het gedrag v. - met calciumhydroxyde. 12, 662.
Vergelijking v. d. gravimetrische methoden ter bep. v. h. — **in de analytische chemie met die der technische analyse.** 12. 814.
Wijziging der colcrimetrische -- bepaling v. Bell-Doisy-.: Briggs. 20, 658. 670.
Titratie v. - en boorzuur naast elkander **volgens de citraat-** 25, 268.
Zie asch.
Zie boorzuur.
Zie meststoffen.
Photochemie. Een photochemisch onderzoek v. h. jaar 1736. 6, 763.
Invloed der korrelgrootte bij de latente en zichtbare photochemische ontleding der zilverhaloïden. 7, 321.
Östwald's wet der "Umwandlungsstufen" en de photochemische ontleding der zilverhaloïden. 7,
Studies over de photohaloïden. 7, 961. 993; 8, 299.
Over de constitutie der photohaloïden. 8, 101.316: 9,2. 242, 248.
De chemische werking v. h. licht. 11, 282.
- und Electrochernie. 19.21.
— — Bijdrage tot de - der triphenylmethaanverbindingen. 22, 250.
—— Zelftintende ontwikkeling. 29, 173.
PhotograEie. De photografische plaat als physico-chemiscb systeem. 6,
Het expositieverschil bij physische en chemische ontwikkeling. 9,32.
Behandeling der — op de lessen in de scheikunde aan de H.B.S. 15, 1072; 16,
— of karikatuur? 18, 199.
De Jichtinwerking op de photografische plaat. 28, 529.
Het latente 30. 170.
Photo's. **Het reproduceeren v. teekeningen en - voor d. druk. 9,** 352.

Physica. Moderne opvattingen in de -- en hare betrekking tot de chemie. 27, 314.
— — . Zie Rembrandt.
Physico-analyse. - 8, 907, 983.
Physiologie. Zie kolleidchemie.
Physische chemie. De — der metalen en legeeringen. 7, 15.
Phytosterylacetaat-reactie. Zie vetten.
Piëzochemie. De piëzochemische onderzoekingen v. **Prof.** Dr. **E.** Cohen. 15, 1438.
Pigmenten. Over het chemisme v. **d. vorming v. bruine - in planten-** en dierenrijk. 21, 150.
Het onderscheiden v. - in ultraviolet licht. 26, 321.
De bep. v. h. zeefresidu v. - . (Lab.meded.). 28. 520.
Zie polyencri.
Pineen. **Over isomerisatie** en **polymerisatie** *v*, **en additie aan** *a* — . U, 1264.
Piperenaal. **De ontleding** v. **- door verhitten met verdund zoutzuur.** 7, 371.
Piperonylideendiacetaat. Over het — . 7, 713.
Pittosporaceae, **De aetherische olie v.** eeniqe inheemsehe - **. 28, 652.**
Plantaardige oliën. Enkele **opmerkingen over het ontkleuren v.** - . 19, 266.
— — . Zie moleculairgewicht.
Plantenziekten. Over het gebruik v. **carbolineum, in verband** met het gebruik dier stof als middel tegen — . 5, 79.
Plasticiteit. - 26, 18.
— — . Zie kleigronden.
Platina. — , onmisbaar voor ieder laboratorium. 25, 375.
Platina-ç.Ersatz". 17, 347.
Platinaresten. Verwerking v. - . (Lab.mcded.). 10, 833.
Pneumatische extractie. Een en ander over de toepassing v. - . 25, 309.
Polak's Frutal Works. Amersfoort. Etherische oliën, **reukstoffen,** essences. 25, 455.
Polarisatie. Een bijzonder soort - (namelijk door onmacht) in ver- band met zelfveredeling bij concentratiecellen. 10, 305, 369.
— — . Zie passiviteit.
Polariteit. Het principe der geïnduceerde afwisselende - in organischc verbindingen. 22, 146.
— — . Zie hydrolyse.
Polonium, - . 3, 273.
Polyenen. **Iets over -- en hun verband tot eenige plantaardige pig-** **menten. 28, 709.**
Polymorphie. Phenomena of polymorphism undcr high pressurc. 26, 279.

Polynitroverbindingen. Over de reactie v, - **uit de aromatische** reeks met alkali-alcoholaten en hare toepassing. 21, 169, 22, 182.

Polysacchariden, **Overzicht over de vorderingen in de studie der -** gedurende de laatste jaren. 21, 349.

Polysymmetrie. — 14, 508.

Poly-vloelstof-evenwichten. **Eenige** vier-vloeistof-evenwichten. **26,** 570.

Porositeit. - .in **het bijzonder bij keramische producten. 140.**

Portland-cement. De inwerking van kalk op kiezelzuur **in verband** met de verharding v. — . 29, 616.

Potentiaalmeting. - v. cellen met haogen weerstand met behulp v. een audion. 28, 218.

Potentiometer. - voor massabepalingen. 23, 3.

Potenticmetrische **titraties. Overzicht v.** d. **toepassing** der poten- **tiometrische titraties. 659, 20, 154.**

— — - Zie vanadium.

Prakttea op de H.B.S. Tegen het praktisch werken der leerlingen bij scheikunde-onderwijs op de H.B.S. 22, 455.
Het scheikundig practicum. 23, 68. 135.

—— Is het practisch werken bij de natuurkunde op de H.B.S. **onuitvoerbaar? 23, 178.**

Principe v. Le Chatelier, Het - . 30, 742.

Procédë's. Chemische — in laboratorium en fabriek. 10, 1052.

Proefstationswezen. **De ontwikkeling v.** h. - **in Ned.** Oe-Indië. ge- **durende de laatste** kwarteeuw. **25, 391.**

Proefstation voor thee. Overzicht der chemische en chemisch- technische onderzoekingen aan het - in Ned. Indië. 25, 393.

Proefstation voor rubber. Het — te Buitenzorg. 25, 394.

Propenylverbindingen. Zie reu kstofindustr!e.

Propyleen. Zie aethyleen.

Protoplasma. De ultrafilternatuur v. h. levend - . 11, 574.

Proust, **Zie adsorptie-isotherm.**

Pront. **Zie periodiek systeem.**

Prijsdaling. De huidige — . 17, 571.

Pseudobasen. **Zie pseudozuren.**

Pseudosystème. Recherches sul' Je - sulfocyanure de méthyle, lso- **sulfoncyanure de méthyle et éther triméthyle de** I'acide tri- **thiocyanurique. 15, 48.**

Pseudo-systemen. **De nomenclatuur v. - . 7, 133.**

Pseudozuren. Over -- en pseudobasen. 16, 168.

Purper van Cassius. [ohann Rudolph Glauber. Andreas Cassius en het .. - ". 24, 30.

Pyocyanine. - . een natuurlijke "redox" indicator, als reversibel oxydatie-reductie systeem, waarin een organisch radicaal ge- vormd kan worden. 28, 514.

Pyrazolon. Het mechanisme del' - vorming. 23, 23J.
Pyridine. Winning v. - en v. phenol uit ruwe benzol. 26, 286.
Pyridinederivaten. Zie Pyrrolderivaten.
Pyriet. Zwavelbep. in - . 29, 26J.
Pyrocatechol. De cyclische acetalen v. - in het bijzonder het **condensatie-product v. - met** acerylazfjnester. **30, 361.**
Pyrosolen. Over de natuur der — . 11, 602.
Pyrrolderivaten. Onderzoekingen in de groep der - en pyridine-derivaten. 27, 42.

Quadrantenelectrometer. De - als galvanometer bij radio-actief onderzoek. 7, 216.
Quantenmechanika. Moderne — en het benzolprobleem. 30, 310.322.
Quarzgut. — und Quaraglas. deren Eigenschaften und Verwen. dungen. 7, 777.
Quaternaire stelsels. Iets over den invloed v. **h. lithiumsulfaat op de lagenvorming in het stelsel: water, alcohol en** amm. **sulfaat.** 3.569.
——. **Het stelsel water.** natr-ium-, **barium- en** koperchloride. 5, 801. 847.
——. **Evenwichten in het** stelsel **ammoniumsulfaat, chloor-ammonium, alkohol en water. 6/ 401.**
——. **Het — zilvernitraat, ammoniumnitraat, bariumnitraat** en water bij 30° C. 15, 463.
Qua vadimus. - ? Rede (aanvang cursus 1919-1920). 16, 1309.
Quo vadimus. - ? 14, 438.
——. - . **Natuurwetenschap. beschaving en stikgassen.** 19, 343.

Raapolie. Physisch-chemisch onderzoek v. - . 11, 111 J.
——. **Zie jodometrie.**
Rachitis. Over "ongeneeslijke" vormen v. - bij ratten. 28, 514.
Radiaire koolstofverbindingen. Eenvoudige - . 29, 276.
Radio-activiteit. De - als alqemeene **eigenschap der** chem. **eIe** menten. 3, 348.
— — - De — der modder v. Rockanje. 15,243. 361.
Radio-lood. - . 3, 276.
Radio-telluur. - . 3, 273.
Radium. De werking v. - **stralen op chloorknalgas. 2, 41.**
De vorming v. - **uit actinium. 4,** 86.
Een paal' opmerkingen naar aanleiding **v. d. waardebep. v.** radiumpraeparaat. **10, 710.**
Het — gehalte v. enkele soorten modder. 10, 748.
Zie helium.
Zie omzetting.
Radium O. - . 3, 276.

Radium F. — . 3, 273.
Radiumemanatie. — . 515. 848.
— — . De chemische werking v. - , 765, 848.
Radiumstralen. Zie jodoform.
Raffinage. De beteekenis v. h. proces v. Edeleanu voor de — in de petroleumindustrie. 22, 389.
Ragi. Is — een abortivum? 28, 647.
Raman-effect, Het — . 29. 183, 194, 298.
Ranqoonboonen, Het cyaanwaterstofgehalte der roede — . 9, 1058.
Rapport Went. — . 23, 11.
Reactie. Het bepalen v, **d. — v. vloeistoffen** en **de beteekenis van deze voor biochemische processen. 10, 3.**
——. **Over de zure of basische eigenschappen** v. **verschillende** verbindingen. 1126.
v, **Wagner. Gc\vijzigde uitvoering der - met afkoeling door** vloeibare lucht. (Lab. meded.}. 23, 231.
van Fiche. Zie honing.
Reactiegebieden. -- . 22, 605.
— — . I. 11, III en IV. 23, 79, 355, 441, 294.
— — . Over — . 28, 168.
Reactiekamer. **Een - voor thermochemisch onderzoek. 2, 251.**
Reactiesnelheden. Over - . 5, 698, 747.
Theorieën der — . 18, 579,613.
De meting v. - **in de** organische **chemie. 25, 202.**
Iets over - . 26, 506.
Zie evenwichten.
Reactiesrralînq. — . 835.
Reactiviteit. Same aspects **of chemical reactivity. 22, 437.**
— — . Invloed v. h. milieu en d. druk op de - en physische eigenschappen v. stoffen. 25, 649.
Reagens. Zie Braun.
Rectificatie. — . I—IX. 30, 339, 354. 370,382, 398. 550. 558, 566, 573.
Recueil (d. Trav. chim. d. Pays-Bas). Bij het vijftigjarig bestaan v. h. - . 29, 270.
— — . Iets over het ontstaan v, h. - . 29, 271.
Redox..indicator. Zie pyocyanïne.
Reductie. Over de — v. safrol en isosarrol. 630.
Photochemische - v. d. «-dtkctonen. 13, 590.
— — . De photochemischc - v. benzophenon **melkzuur. 596.**
— — . Zie nitro- en nitrosoverbindinqcn.
Zie suikers.
Reductase-tijd. De — *v.* melk en haar bacteriêncijfer. 613.
— — . — en bacteriëncijfers. 27, 147.
Refereeren. Wie man nicht referteren *sol!* und darf. 27, 560.

Refractie. *Over* de analytisch-chemische beteekenis v. d. specifieke 17,
De specifieke - in homologe reeksen. 22, 249.
De geschiedenis der specifieke -- . 23, 282.
Zie jodometrie.
Refractometer. De interferentiaal — volgens Jamin. 29, 361.
Refractometrie. Relractomcn-ische onderzoekingen. 3, 653, 685, 701; 6, 699; 8. 651.
Refractometrische bepaling der sterkte v. formaline-oplossin gen. 9,
De refractometrische onderzoekingen v. wijlen Prof. dr. J. F. Ëykman. 13, 517.
Registr-atuur. Zie documentatie.
Releher (Lodewijk Theodorus). - 25-jarig jubileum. 5, 517.
—— . - 13 Juli 1883-13 Juli 1933.30,501.
Reinders (W.). — . 1899-1924. 21, 430,
--.-.1908-1933.30,114.
Reinheidsfaetor. Het nadeel v. h. werken met d. - in de suikerindustrie. 19, 2.
Reiniging van ketelvoedinqswater. Ketelvoedingswater en de moderne l'cinigingsmethoden daarvan. 18, 311, 462.
Zie afvalwater.
Rekenlat. Over scheikundige vraagstukken, loqarithmcntafels en de rekenlat op de H.B.S. 11, 559.
Relatieve beweqelijkheid. Een en ander over de - v. atomen en groepen in organische verbindingen. 17, 378, 414.
Relativiteitsbeginsel. Zie elementen.
Rembrandt. Chemie en physica ten tijde v. - . 91.
Resinaten. - \'001' hout- en weefselccnserveerinq. 12, 160, 486.
Restopwerking. Het verwerken v. perchloraatresten bij de kalibepalingen. 986; 15, 581.
Reukstofindustrie. Bijdrage tot de kennis v. eenige voor de belangrijke aromatische allyl- en propenylverbindingen. 25, 310; 26, 71.
Réunion internationale de chimie à Utrecht (21—24 [uin 1922). - . 19,
Reuzel. Over het onderzoek v. — . 542.
—— . Nadere beschouwingen over het Iluoresceeren v. — . 602.
— — . Zie ultraviolet licht.
Rhenania, Bezoek aan de sodafabriek - . 5, 595, 605.
Ribose. Over de gekristalliseerde 1 - . 6, 373.
Omzetting v. l.arabtnose in I. - . 10, 213.
Over d..- . 10, 664.
Over de pentose der nucleïnezuren, d- - . 11, 182.

Rietsap. De invloed v. **reduceerende suikers in het - op de sap-zuivering in de** carbonatatie-witsuikerfabrieken **op Java.** 15, 228.
Invloed v. d. aminozuren in het - op het fabrieksbedrijL 17, 559.
Defecatieproeven **met - 19, 409.**
Rietsuiker. Zie aardappelen.
— — - Zie melk.
— — - **Zie spontane kristallisatie.**
Rietsuikermelasse. Zie grein.
Ringssystemen. Zie valentie.
Rivierwater. Over **de zelfzuivering v. - . 1, 461.**
— — - Over - en - leidingen.15, 160.
Rockanje, **Zie radio-activiteit.**
Roerder. Een laboratorium —' (Lab. meded.}. 23, 232.
Roerelectrode. Een verbetering v. d. - . (Lab. meded.}. 19,293.
Roertoeste1. Eenvoudig automatisch - bij de vriespuntsbepaling. (Lab. meded.}. 7, 1087.
Roggebrood. Zie salicylzuurreactie.
Romburgh (P. van). Zeventig jaren uit het leven v. — . De man. 23,22.
— — — . - Zijn wetenschappelijk werk. 23, 39.
Röntqen-photoqrafie. **Zie** Ierro-silicium.
Röntgenografie. Röntgenografisch structuuronderzoek v, **organische** verbindingen. 27, 635.
Röntgenogrammen. - v. kristal-tweelingen, **14, 488.**
— — - Vervaardiging en berekening v. — . 24, 498.
Röntgenonderzoek. Uitkomsten v. h. **- voor** kristal-. molecuul- **en** atoombouw. **24, 514.**
- **naar de** cleccronenverdeelinq **in het** Hv-ion. **25, 649.**
Inleiding over het — . 25, 562.
Röntqenspectrcskopie. **Räntgenspectroskopisch onderzoek bij** orqanische **verbindingen. 27,119.**
Röntgenspectrum. Zie zwelling.
Röntgenstralen. De interferentie der — . 13, 366.
- **en structuur** v. **kristallen. 13. 789.**
De physische eigenschappen der — . 16, 362.
Quantitatieve **en qualitatieve analyse met behulp v. -.21.59.**
Over eenige moeilijkheden bij quantitatieve bep. v. **h. vermogen der atomen, opvallende** Röntqenstralinq **te verstrooien.** 24, 574.
- **en organische chemie. 25. 114.**
Rookgassen. Iets over het onderzoek v. - **in verband** met **een economische stoomproductie. I, 859.**
Roozeboom (H. W. Bakhuis). - Een afscheidswoord. 4, 79.
Biografie. 4, 119.
— — - Het leven v. - in zijnen Leidsehen tijd. 4, 249.

Roozeboom (H. W. Bakhuis). - 24 Oct. 1854-8 Febr. 1907. 23, 412.
Roozeboom-medaille. De **uitreiking der - aan Gustav Tammann.** 20, 289.
— — . De uitreikiug der — aan J. J. van Laar. 26, 548.
— — . De uitreiking der - aan Percy Williams Bridgman. 30, 463.
Rotatie. — v. **atoomgroepen in d. vasten toestand. 29, 103.**
— — . Zie mannose.
Rotatie-dispersie. Zie optische activiteit.
——. Untersuchungen über **die Rotationsdispersion. 19, 437.**
Rubber. Synthetische — . 9, 268.
Zwavelbep. in gevulcaniseerde - . 23, 369.
Gechloreerde - en hare toepassingen. 29, 162. 448. 521.
Het microscopisch onderzoek v. - . 30, 576.
Zie viscositeit.
Zie voluminometer.
Rubberartikelen. **De keuring v. - , hare theoretische grondslagen en hare praktische uitvoering. 28, 106.**
Rubberindustrie. De - . Hare ontwikkeling en hare grondstoffen. 17, 142.
——. **De** beteekenis v. **Thomas** Hancock **voor de ontwikkeling der** - (1820-1920). 17, 267. 334.
Rubberlatex. Over natuurlijke en kunstmatige - . 21, 180.
— — . — en hare industrieele beteekenis. 20, 106, 124.
Rubberoplossingen. Zie osmotische druk.
RubbertentoonsteUing. De Nederlandsche afdeeling der internationale - te Londen. 8, 762.
Rubidiumchromaten. **Zie ternaire stelsels.**
Rutten (J.). - 25-jarig jubileum. 20, 509. 510.
Rijltsbureau voor onderzoek v, **handelswaren. De werkzaamheid v. h. - in verband met de chemie en de chemische industrie.** 25, 384.
Dr. G. L. Voerman en 'het — . 25, 689.
Rijks Munt. Een klein museum bij de generale controle v. 's - te **Utrecht. Geschiedenis v. h. zilveressaai langs den natten weg.** 4, 151.
Bezoek 's - . 5, 47.
Rijksproefstation. - en voorlichtingsdienst ten beh. der lederindustrie. 25, 387.
Rijksrubberdienst, **De - en zijne** beteekenis **voor industrie en weten**schap. 25, 387.
Rijksvoorlichtingsdienst. — ten beh, v. d. vezelhandel en de vezelnijverheid. 25, 385.
Rijkswegenbouwlaboratorium. Het chemisch-technisch onderzoek v. moderne wegdekken. 25, 390.
Rijst. De keuring v. - op anti-beri-beri-vitaminegehalte. 27, 215.

Rijst. Een onderzoek naar een calorimetrische methode voor de keuring v. - op zilvervlies- (anti-beri-beri-vitamine] **gehalte.** 27, 298.

Rijstmeel. Methode ter opsporing v. - in andere meelsoorten en in specerijen. 25, 623.

Saccharine. Verslag internationale — conferentie. 7, 841.

— — - **Bep.** v. **h. gehalte aan - in** eet- **en** drinkwaren. **in het bijzon-** der in bier. 29, 130.

Saccharose. Het kristalliseeren v. - oplossingen. 23, 345.

Bep. v. - en v. zetmeelstroop. 25, 676.

Zie aardappelen.

Zie melasse.

Zie stroop.

Saffraan. Kleurreactie **op glycerine en suikers in - . 29, 464.**

Safrol. Zie reductie.

Salicylzuur. Over de synthese v. - . 324.

Lichtverschijnselen, waargenomen bij eenige afgeleiden *v,* — . 4, 539.

Iets over - bepaling in voedingsmiddelen. 914.

Over het aantoonen **en bepalen** v. **- en benzoëzuur in het bij-** zonder in levensmiddelen. 26, 604.

- reactie in roggebrood. 29, 140. 205.

Zie vruchtensappen.

Salpeterigzuur. De colorimetrische bep. v. — . 11, 1115.

— — - Zie lucht.

Salpeterindustrie. Noorsche - . 3, 253.

Salpeterzuur. Een vereenvoudige methode voor de bep. *v.* **- in** nitraten. (Lab. meded.}. 3. 30.

— — - Zie lIuoortoJuolen.

— — - Zie lucht.

Samenwerking *v,* **ingenieurs. De samenwerking tusschen** werktuig- **kundig ingenieur en chemisch ingenieur in het chemisch** be- drijf. 27, 571.

Sanches, **Daniel Jean. - en zijn werk voor de stadsreiniging te Am-** sterdam. 9, 755.

Saponinen. De studie der - . 11,214.

Sapzuiverinqsprocédé. **Een nieuw** , zoowel **voor** carbonatatie-. sulfitene- als dcfecatiefabrieken. 19,458.

— — - **Zie suikerindustrie.**

Schaaldeelen. Mededecling ever **het schatten v. tiende** deelen **v.** - . 3, 328.

Schaum's stof. Over den aard v. - B. 7, 381.

Schede. Zie cyaankalium.

ScheibIer. Zie koolzuur.

Schilderijen. Het behoud en het verval v. oude - . 20, 270.
——. **Nieuwe methode voor - onderzoek. 28, 126.**
— — - Het modern onderzoek v. oude — . 29,
Schiltheorie. Zie brandstoffen.
Schimmelproef. **De - en hare beteekenis voor de beoordeeling** v. voedingsmiddelen. 23, 293. 366.
— — - Quantitatieve - . 28, 199, 423.
Scholastiek. — - 28, 676; 29, 22, 23.
Schreiriemakers (P. A. H.). - . 25-jarig doctoraat h. c. 20, 370.
The scientilic work ol Prof. _ .. 23, 425.
— — - - . 18 Sept. 1901-18 Sept.-1926. 23, 426.
Schrift. Onderzoek naar de lichtbestendighcid 'v, — , verkregen met behulp v. schrijfmachinelint, doorslagpapier en inktpotlood. 26, 276.
Schudmachine. Een - voor koken met opstijgenden koeler. 7, 375.
— — - - . (Lab. meded.). 22, 325.
Schutzenberger (P.), Herdenking v. d. lOOsten geboortedag v. te Parijs op 7 Nov. 1929. 26, 587.
Secties. De instelling v. vaste - in de Ned. Chem. Ver. 20, 631.
Sedimentatie-analyse. **Een nieuw toestel voor de - . 24, 602.**
Selectie. Scheikundige — v. suikerriet. 2, 293.
Seleninecarbonzuren. **Zie sulfocarbonzuren.**
Serumtherapie. Die physikalische Chemie i. d. - . 1, 569.
Sesamine. - der onverzeepbare bestanddcelen **der smeerolie. 26,** 73.
Sesamoliereactie. **Over veranderingen in de - bij behandeling der** olie met adsorbentia. 22, 509.
Sesquiterpenen. **De constitutie v. monocyclische - . 26, 71.**
——. **Die Stereoisomerie des Dekalinringes bei - 26, 70.**
Sidot-blcndc, Zie Phosphorescentie.
Silicaatanalyse. - door ontsluiting met alkalihydroxyden in nikkelen kroezen. 25, 266.
Silicaatqesteentcn. **Zie verweering.**
Silicaatsynthese. Pneumatelytische - 29, 275.
Silicagel. Iets over - . 21, 187.
-.24,274.
De entzwavelende **werking v. - bij oplossingen** *v,* **zwavelverbindingen in kerosine en foutieve uitkomsten** v. **d. lampjesmethode bij mercaptaankerosineoplossingen. 25, 310.**
Over het - . 28, 591.
Zie ontzwaveling.
Silicasteenen. Een nieuwe methode voor het onderzoek v. **-.23,243.**
Silicaten. Het smelten en stollen v. - . 20, 118.
— — - De moderne chemie *v,* d. - . 30, 171.
Siliciumdioxyde. De waterbinding aan -.28,413.
——. - , **alleen en tezamen met water. 28, 589.**

Siliciumdioxyde. **Kiezeldioxyde en water, adsorptie of** hydraatverming? 28, 590.
Slagkwik. Bijdrage tot de kennis v. h. — . 27, 670.
Smeerolie Over het Ontstaan v. een bezinksel bij gebruik v. — - (Lab. meded.). 15, 1610; 16, 3.
Smeervetten. Viscosimeter voor - . (Lab. meded.). 12. 429.
Smeltlijn. Iets over de gedaante der — (evenwichtslijn vast-vloeibaar) **en hare kritische eindpunten, in verband met de proeven** van Bridgman. 9,
Smeltpunrsbep. Vereenvoudigd toestel om smeltpunten te bepalen. (Lab. meded.). 23, 135; 24, 269.
— — - Een eenvoudig toestel voor — - (Lab. meded.). 24, 36.
Smits (A.) Prof. Dr. — - 4 Oct. 1906-4 Oct. 1931. 28, 555.
—— . Het 25-jarig hoogleeraarschap v. — - 28, 560.
Snelheidscanstante. Een afleiding v. d. **vergelijking voor de -- v. een monomoleculaire reactie. 20,**
Snelheidsmeters. — voor gasstroomen. 27, 272, 508:
Sociaal-economie. **Over sociaal-economische gezichtspunten van en voor den chemicus. 25, 637.**
Socialisatie. - en de chemische industrie. 17, 518. 533, 543.
Sociëteit voor chem. industrie. — "Katwijk" te Katwijk aan Zee, 25, 430.
Soja-boenen. **Over de oorzaak** v. **d.** ureolytiscbe **werking der** - . 13, 661.
Soja-olie, Het aantoonen v. lijnolie in - . 23, 274; 26, 575.
Onderlinge afwijkingen: bij ruwe - v. **verschillende her** komst. 25, 630.
Invloed v. verhitting op de kleur v. — en omzettingen bij 180'_225° onder invloed v. nikkel op drager. 26, 410, 470, 566,
Soja-producten. Over — .
Soldeer. Zie metaalanalyse.
Solen, De deeltjesgrootte v. emulsoïde — - 21, 230.
Antagonismen bij de uitvlokking v. — - 23,
Bep. v. d. deeltjesgrootte in -- . 25, 158.
Gelstructuur en viscositeit **v. — - 26, 589.**
Hydratatie bij lyophile - . 26, 589.
Lyophilc en lyophobe — - 27, 506.
De snelle coagulatie v. - . 28, 634, 637.
De langzame coagulatie v. — - 29, 151.
Zie chroomoxyde.
Zie goudsol.
Zie viscositeit.
Solvatochromie. Zie ketenen.
Solvay {Ernesr}. - (1838-1922). 19, 309.
Soortelijk gewicht. Een toestel ter bep. v.h. — v. vloeistoffen. (Lab, meded.). 23, 465.

Soortelijke warmte. Nieuwere onderzoekingen over — v. metalen en hunne legeeringen. 29, 662.
——. **Nieuwere onderzoekingen over -** v. **metalen en metaal-**alliages. 30, 360.
Soxhlet-toestel. Een - voor extractie met warme extractiemiddelen. (Lab.meded.}. 18, 97.
Een verbeterd - voor extractie v. vaste stoffen. (Lab. meded.}. 29, 671.
Spanningsreeks. Aluminium en de -.4,771; 5, 124.
Specerijen. Iets over directe waterbep. in - . 13, 14.
— — - De bep. v. h. aetherische oliegehalte in - . 22, 383. 468.
Specrrofotometrie, Kleurmeting en - . 28, 132.
Spectroscopie. Zie kuipverfstoffen.
Speter *(M.)*. - over Lavoisier en Jean Rey. 21, 129; 24, 232.
Spiranen. De chemie der - . 29, 767.
Spiritusfabriek. De Zuîd-Nederlandsche — . 25, 440.
Spirocyc1ische verbindingen. — . 26, 453.
Spoelen. Waterbesparing bij het - v. glaswerk. (Lab. meded.). 25, 230.
Spontane kristallisatie. Kernvorming in oververzadigde rietsuiker-oplossingen. 16, 1210.
Spreiding. Over - in monomoleculaire lagen v. **stoffen zonder** polaire groep. 30, 347.
Spreidingsmethode. Enkele toepassingen v. d. - . 25, 184.
Springstoffenfabrieken. N. V. - te Amsterdam. 25, 427.
Staal. Speciaal - 13, 233.
— — - **Zie gietijzer.**
— — - **Zie ijzer.**
Staatsmijnen. Hen centraal laboratorium der - . 26, 318.
Stadsreiniging. Daniël Jean Sanches **en zijn werk voor** de — te Amsterdam. 9, 755.
Stalproef. Zie melk.
Stank der Haagsche grachten. Zie afvalwater.
Stabiliteit. — v. **enkelvoudige en complexe verbindingen. 26,** 514.
Stanniol. Zie antimonium.
Stark (J.). Zie valentie-bypothese.
Stassfurterzouten. Zie meststoffen.
Stearaten. Zie ternaire systemen.
Steenkolen. Zie brandstoffen.
Steenkolenteer. Zie koolwaterstoffen.
Stereochemie. Vijftig jaren uit de geschiedenis eener **theorie. 21.** 482. 545.
——-. **Vergangenheit und** Geqenwan **der - . 22,** 34.
Stereoisomerie. **Zie** sesquiterpenen.
Sterinert. De - in het melksap v. Alstonia Scholarts. R. Br. 11, 456.
— — - **Zie caoutchouc.**

Sterische hindering. **bij** esterificatie **en** verzeeping. **18, 715.**
Sterische hindernissen. Iets over — bij aromatische verbindingen. 6. 272.
Sterische structuurformules. **Over - v. chemische stoffen in het algemeen en v. eenige** alcaloïden **in het** bijzonder.. **158.** 189. 258.
Sterkstroomqamituren. **Het gebruik** v, asphalt-vaseline-menqsels **als vulling voor moffen of andere - . 30, 562.**
Stikgassen. Over - en hun bestrijding. 16, 683.
Stikstof. De bepaling *v*, - **in** drain- **en regenwater volgens de** methode *v*, Schlösing. 8, 882.
Organische verbinding met een twee- of vierwaardig- - atoom. 20, 668.
— **bep. in zeer kleine hoeveelheden organische stof. 26, 44.**
Stikstofassimilatie. Wordt bij de assimilatie *v*, luchtstikstof door **leguminosen elementaire stikstof door de** wortelknolletjes geabsorbeerd? 30, 207.
Stikstofatoom. De samenstelling der kern v. h. — . 16, 889.
Stikstofbalans. Zie brandstoffen.
Stikstofbepalinq, Zie hydrecren.
——. **Zie meststoffen.**
Stikstofbinding. De tegenwoordige stand der - . 17, 19.
Stikstofbindinqsprocêdés. **Een nieuw procédé om stikstof te binden,** 16. 270.
——, -.22,182.
Stikstofdioxyde. Zie meel.
Stikstofoxyden. De oxydatie v. ammoniak tot - . 9, 17.
Stikstofvraagstuk. De oplossing v, h. — voor de landbouw en de **industrie. 3, 471.**
——. Eentqe **gezichtspunten betreffende** het - **en daarmede samen-**hangende problemen. 16, 560.
Stippelapparaat. **Zie waterstofexponent.**
Stof. De beteekenis v. kleine hoeveelheden - voor de levens-processen v. plant en dier. 22, 239.
——. Zie straling.
Stofafseheiding. Electrische **afscheiding v. stof** en **nevels uit gassen.** 18. 262; 19, 13.
Stofexplosies. - . 27, 88; 28, 687.
——. Explosieve stofwolken **(-).** 29, 758.
Stofwisseling. De beteekenis **v. glycogeen en zetmeel als** tusschen-product der - bij enkele organismen. 12, 552.
Stollijnen. **Zie cacaoboter.**
Stooktheorfe. Een nieuwe — . 23, 238.
Stookwaardebepaling. Graphischc - v. vaste brandstoffen. 19, 166.
Stoomketels. Over het conserveeren v. — door gassen. [Lab.; meded.). 5, 364, 390.

Stoommeting. Het meten v. **stoom langs** chemisehen **weg. 19, 191,** 229, 447.
Stoomproductie. Zie rookgassen.
Stoomtoestel - , {Lab.mcded.] 20, 20 I.
Stortenbeker (W.). Biografie. 13, 1116.
Straling, De - hypothese v. d. chemische reactiesnelheid. 20, 585; 21, 26.
— — . **Chemische reactie en - . 21, 67.**
— — — . **De wisselwerking tusschen stof en - 22, 259.**
Stremsel. Over - en stremmen. 20, 479.
Streptococcen. Zie melk.
Stroocartonfabrieken. Zie afvalwater.
Stroocellulose. - . 16, 805.
Stroop. De bep. v. saccharose **en invertsuiker en v.** zetmeelstroop in - . 23, 226, 430.
Structuur. Physische: kenmerken voor de - v. organische verbin-dingen. 10, 431.
Structuur-chemie. **Structuur-chemische problemen in de organische:** chemie. 13, 926.
— — . **Zie theorie van W** erner.
Studiereizen, - . 14, 657.
— — . **Indrukken verkregen op een studiereis naar de Vereenigdc** Staten v. Amerika. *1B*, 345
Stuwschroeven. **Het** verteeren **v. - . 9, 711.**
Sublimaat. Zie binaire stelsels.
— — . **Zie ternaire stelsels.**
Sublimeerapparaat. Vacuum - . (Lab.meded.}. 9, 343.
Substitutie. Het probleem v. d. — in de benzolkern. 3, 1.
Onderzoekingen over de directe invoering v. substituenten in de benzolkern, gedurende de jaren 1910, 1911 en 1912. 10, 604.
Over de vervangbaarheid van aromatisch gebonden chloor **door** de **amidogroep onder** d. **invloed** v. **fijn** verdeeld **nikkel.** 13, 459.
The mercurution **of aromatic compounds and** its **bearing on** substitution **in** the benzenc **nucleus. 23, 194.**
Suiker(s) Bijdrage tot de kennis der - . 5, 777.
Het reduceerend **vermogen v. — . 9, 678, 706.**
Bijdrage tot de quantitatieve **bep. v. — door reductie v. koper-**proefvochten. 12, 823.
De reduceerende werking der — . 13, 887.
Maatanalytische - bepaling. 14, 221.
De ontleding der - door paratyphus-bacillen. 15, 529.
— bep. in melk en urine. (Lab. meded.). 15, 1483.
Titraties v. **kleine: hoeveelheden - . 17, 232.**

Suiker(s). Over **het aantoonen** *v,* — **met de** Molisch-Lldransakv'sche reactie. (Lab.meded.). 22, 467.
Een modificatie in de titratie v. - volgens Schoorl. 23, 6l.
Het verband tusschen configuratie en draaiïngsrichting v. - . 23, 353.
De reductie volgens Stanley-Benedict-Schoorl. toegepast **op** saccharose- **en** zetmeelstroop-houdende mengsels. **25, 166.**
Verbeterde - titratie. 26, 130.
— titratie. 26, 130.
De - titratie met ferricyaankalium. 27, 42.
Nieuwe onderzoekingen omtrent de mutarotatie v. rcducec-rende — . 29, 101.
Zie jams.
Zie kikvorscheleren.
Zie spontane kristallisatie.
Zie stroop.
Zie urine.
Zie voedermiddelen.
Suikerindustrie. De - op Java. 3, 135.
Nieuwe gezichtspunten in de - 19, 169.
De toepassing v. h. **procédé de Haan in de** rietsuiker- **en** beetwortelsuikermdustrte. **20, 9.**
- en chemische wetenschap. 20, 517.
De sapzuiverinq **in de** nctsuikermdustrie. **24, 66.**
De Ned. - . 25, 432.
De scheikundige en de Java - . 25, 433.
De school voor — te Amsterdam. 25, 434.
Chemische problemen der Java - . 27, 215.
Filtratie v. ruwsap in suikerfabrieken. 28, 162.
Suikerkalk. Zie kollordchemie.
Suikeroplossingen. Zie oppervlaktespanning.
Suikerreductierabel. Uitbreiding der - . 12, 481.
Suikerriet. Zie selectie.
Suikertechniek. **Onderzoekingen aangaande de chemische** en plry-sisehe **ontkalking v. kunstsappen en stropen. 23, 566.**
——.. Kalkvrije dunsap. 25, 274.
Sulfaatbepaling. De bep. v. BaS04 bij aanwezigheid v. stoffen. die invloed hebcn op de uitkomst. 6, 735.
De bep. v. **sulfaat in kalizouten langs titrimetrischen weg.** 20, 172.
Nephelometrische - . (Lab. meded.). 29, 188.
Sulfietcelluloseproces. De chemie v. h. - . 28, 300.
Sulfobenzoëzuur. Nitratieproducten der mythylamiden v. h. **o.** — en p. — 20, 259.
Sulfocarbonzuren. - en seleninecarbonzuren. **27, 43.**
Sulfonen. Zie synthese.

Superfosfaat. Aus der Vor-urid Ërûh-Geschichtc des Knochen-Aufschlusses und des Calciummono-(Super-) Phosphates. 29, 74, 153.
Superfosfaatfabrieken. **Vereenigde chemische fabrieken en Amsterdamsche -** te Utrecht. 25, 415.
Superfosfaatindustrie. De Nederlandsche -- 25, 458.
Suprageleiding. Zie metalen.
Surrograten. Over zijde — . 8, 137.
Symposium over biologische oxydaties. 26, 42.
Synthese. Over de - v. aromatischc vetzuren **met behulp** v.Jaktonen. I, 42l.
Over - v. **aromatisch gesubstitueerde zuren. 727.**
Over — v. geneesmiddelen. 5, 317.
Over - v. eenige aromatische vetzuren. 5, 655.
Friedel-Crafts' **- v. aromatische koolwaterstoffen en** leetonen. 11, 308, 34l.
Frtedel-Crafts' - v. su!fonen. 11, 372, 418.
Nieuwe alqemeenc **-11 in de organische chemie. 16, 693.**
Richtlijnen in de organisch-chemische - . 24, 370.
Zie onverzadigde koolwaterstof.
Systemen. Reacties v. geconjugeerde - . 30, 393.

Taanmiddelen. **Metingswijze voor het conserveerend vermogen v. —** op vischnetgarens. 14, 1048.
Tabakszaadolie. — . 22, 6l.
Tabellen. Tables annuelles physico-cbimiques. 7, 6l.
Internationale kritische - v. numerieke grootheden op physisch-chemisch- en technologisch gebied. 20, 133.
Internationale kritische — . 21, 472.
Tafeldans. Zie chemisch-historische aanteekeningen XliI.
'Tammann. **Zie** Rooaeboom-medaille.
Tanen. Over — en taanstudie. **1143.**
Tariefwet. De nieuwe — . 21, 319.
Taylorstelsel. Het - in chemische industrie. 17, 172.
Techniek. Technische zending naar Amerika. 2, 393, 409.
— — . Iets over - en wetenschap. 10, 142; 15, 1530, 1632; 16, 37.
— — . — en universiteit. 13, 1034.
Teer. Bep. v. h. watergehalte in — . 15, 1546; 16,852.
——. Koolstofbepaling in —. 16, 125l.
Tegenstroom. Het principe *v,* -.16,194,319; 17,154,156.
Tellurium. Zie allotropie.
Temperaturen. Overeenstemmende - . 14, 665, 808, 811.
Temperatuurscorrectie. Zie maatanalyse.
Tensimeter. Een gewijzigde — . 13, 1040.

TentoonsteIling, gehouden ter gelegenheid v. h. 50-jarig bestaan van het chemisch (thans anorqan. chem.) laboratorium der universiteit te Leiden. 6, 871, 892.
- gewijd aan de nagedachtenis van Van 't Hoff. 8, 322.
— voor Iabrieks- en kantooradrninistratie. 20, 628.
De 6de internationale - v. rubber en andere tropische producten. te Brussel v. 1-16 April. 21, 255.
The British Empire exhibition, 21, 314.
Ternaire stelsels. Ternaire evenwichten. 1, 329.
De ammoniurnchromaten. 1, 395.
Kaliumjodaat, joodzuur en water. **1,** 474.
Het stelsel: chloorkoper. chloorammonium en water. l, 551.
De kaliumchromaten. 1, 837.
De natriumchromaten. 2, 211.
De stelsels na triumjodaat. joodzuur. water en amrn. jodaat. joodzuur. water. 2, 309.
De lithiumchromaten. 2, 633.
Ammonium-, lithiumsulfaat en water. 2, 771.
De rubidiumchromaten. 3, 157.
Water. lithiumsulfaat en aluminiumsulfaat. 3, 539.
Over de oplosbaarheid v. lithiumsulfaat in water-alcoholmengsels. 3, 557.
Onderzoekingen in het ternaire stelsel sublimaat-chlooramrnonium-water. **5,** 429.
Over alkalisulfostibiaten. 5, 529, 629.
Eenige bepalingen in het stelsel natriumsulfostibiaat. natriumthrosulfaat en water. 5, 767,
De caesiumchromaten. 5, 811.
Over de dubbelzouten van ammoniumsulfaat en ammoniumnitraat. 6, 51.
Over de dubbelzouten van ammoniumsulfaat en mangaansulfaat. 6, 123.
De oplosbaarheid van mangaansulfaat in alcoholmengsels. 6, 136.
Het stelsel water-ammoniumnitraat-zilvernitraat. 7, 259.
Evenwichten in het stelsel zwavelzuur, ammoniak en water bij 30° C. 8, 269.
Het stelsel water-calciumchloride-calciumhydroxyde bij 25° C. 8, 683.
Evenwichten in het stelsel zilverjodide, kaliumjodide en water. 8,846.
Dampspanningen in - . 11, 964.
Invloed v. zouten op het evenwicht in het stelsel water-aceton. 12, 312.
Eenige bep. in het stelsel: loodsulfaat, zwavelzuur en water bij verschillende temperaturen. 13, 92.

Ternaire stelsels. Over verbindingen v. **h. arsenigzuur-anhydrid met** zouten. 14, 141, 203, 244.
Het stelsel bismuthoxyde-zoutzuur en water bij 30° C. 14, 208.
Over .matriumarsemetcn". **14, 262, 288.**
De ontmenging in het systeem anilme-water-qlycerine. **14,** 108!.
Het stelsel: koperchloride-lithiumchloride-water bij 30° C. 15, 118.
Het stelsel lithiumsulfaat-lithiumchloride-water bij 30° C. 15, 120.
Het systeem cellulose-natriumhydroxyde-water. 28, 507.
Over de systemen kaliumstearaat en -palmitaat. **alcohol en** water. (Lab. meded.). 29, 605.
Het toevoegen v. alcohol aan benzine of benzol. 30, 328. 547. 570.
Terpenen. Over de synthese v. een aliphatisch terpeen. 9, 68.
— — - — poly — **en verwante verbindingen. 27, 458.**
Terpentijn. Zie benzine.
Terpincol. **Eenvoudige demonstratie** v. d. **water-additie aan - door** zuren. (Lab. meded.). 14, 630.
Tetranitrobenzeen. Een — - 27, 44.
Tetrapropylbarnsteenzuur. - . 23, 77.
Tetranitroverbindingen. **Eenige onderzoekingen over 2, 3, 4, 6- -** . 17, 220.
Teylcr's **museum. Zie chemisch-historische** aanteckeninqen **XII.**
Thalliumverbindingen. Zie katalyse.
Theatrum chemieurn. Het - van 1613-1661. 20, 497.
Thee. Over het coffeïne-gehalte *v,* Java-thee. 12, 938.
— — - **Over gehalte aan steeltjes in Java - het proeven** v. — - 13,66.
Onderzoekingen over —. 13, 692.
Oxydeerende fermenten in de - . 20, 253.
De methode v. Uglow en Schapiro ter bep. v. h. coffeïne-gehalte in — - 27, 189.
Theobromine. Over - bepaling. 24, 206.
Theoretisch leervak. De beteekenis v. een - aan de Technische Hoogeschool. 11, 501.
Theorie van Werner. Moderne structuurchemie aan de hand v. — - 6,377.
der oplossingen. Aus der Sturm- **und Drangzeit der** Lösunqs-theorien. la, 584.
van Ghosh, De - over sterke electrol'yten. 20, 237.
van Langmuir en Harkins. **De - en haar** betcekenis **voor de natuurwetenschap. 20, 642.**
van Debije. Experimeneeele **onderzoekingen over de - en** Hückel. 27, 39.

Theorie van J. J. van Laar. De - over de addiviteit **van b en** Va **en hare toepassingen. 30, 101.**
Thermisch effect. Over een door Q. Majorana beschreven — . 25, 702.
Thermochemisch onderzoek. Zie reactiekamer.
Thermodynamica. Zie **normaalelementen.**
Thermodynamische potentiaal. Iets over d. - en zijne toepassingen op scheik. evenwichtsproblernen. 2, 283, 369, 381, 427, 520, 571, 653.
Beschouwingen over eenige fundamenteele eigenschappen v. d.-.6,1027,
Zie begrippen.
Zie phasenevenwtchten.
Thermokoppels. Infectie v. —, 18, 183.
Thermometers. Houders v. --. (Lab. meded.). 9,
— — . Mededeeling over kwikverdamping in — . 325; 20, 262.
— — . Het ijken v. -.28, 199.
Thermostaat. Een veilige — onder gebruikmaking v, lichtgas. (Lab. meded.). 10, 532.
Thermostatenbatterfj. **Inrichting van een - voor opklimmende tem-**peraturen beneden kamertemperatuur (5°_20° C.). 30, 193.
Thiabutaanring. Stabiliteit v. d. - in spirocyclisch verband. 30, 362.
Thiophecn. **De inwerking v. gasvorming HJ op zwavelhoudende: petroleumderivaten en op enkele organische verbindingen, meer in het bijzonder op -- . 102.**
Thixotropie. Zie heidehoning.
'Ï'homas-phosphaatrueel, Zie meststoffen.
Thoms (H.). Zie jodometrie.
Thorium. De **geschiedenis v. h. - . 3, 91.**
— — . **Over** de qualiteit **v. - praeparaten in handel. 3, 694.**
—— . Zie **omzetting.**
Tin. Een nieuwe **besmettelijke ziekte v. h. — : de** forceerarekte. 6, 625.
De kristalstructuur v. — . 15, 1077, 1264.
Zie enantiotropie.
Zie tinpest.
Tinchloride. Een qeschikte **bereidingswijze v. watervrij - . (Lab.** meded.). 17,610,664.
Tinpest. De tinpest in Nederland. 2, 450.
— — . — — **en** museumziekte **in Nederland. 24, 402.**
Tinvoeringbuizen. Aantasting v. - **en middelen** dnarteqen.I, **901.**
Titaanchloruur. Zie nitroverbindingen.
Titaanwit. Zie verfstoffen.
Titaanijzerzand. - . 9, 726.
Titratieformule. Een - . 16, 44.
'I'itratiefoutcn. **Zie titraties.**

Titraties. Alkalimetrische — , indicatoren en titratiefouten. **1_\',** 27, 143. 158, 174, 186, 206.
Titreervloelstoffen. **Werkwijze voor de bereiding en de controle** v. **onderling overeenstemmende -** voor **technische analyse.** (Lab. meded.) .27, 211.
Toegepast natuurwetenschappelijk onderzoek. - en zijn bereekenis **voor de industrie alsmede voor de mogelijkheid tot werkverruiming. 30,**
Toestand. Over den vasten - . 7, 1027.
Toestandsdiagram. Zie koolstof.
'Toestandsvergelijking. Over de moelijkheden. welke **waren te over**winnen bij de opstelling v. d. — . 8, 59.
Over de formule, die aanqeeft. **hoe de waarde** v. **d. grootheid b der - vermindert met verkleining** v. **h. volume. 10, 628.**
Zie constanten.
Toestel. Beschrijving v. een - tot regeling v. d. druk bij destillatie **onder verminderden druk. 1, 635.**
(]. Rutten) . Wijziging v. - tot regeling v. d. druk bij destillatie onder verminderden druk. (Lab. meded.). 23, 340.
_ **voor het uitvoeren** v. **destillaties onder zeer lagen druk.** (Lab.meded.}. 26. 469.
Zie Haldane.
Zie kookpuntsverhooging.
Zie soortelijk gewicht.
Toluol. Quantitatief onderzoek over bromeerinq v. - **3, 15.**
Tornesit. — . 30, 178.
Totaalstikstof. Over de - bepaling. 14, 492.
Toxicologie. Grepen uit de - 29, 621.
Transformatie. Zie elementen.
Traube. Zie Haftdruck.
Trek. lets **over mechanische - . 3, 297.**
Tribroomkresorcine. Bereiding v. - , 3.5.6-tribroom.2.4-dioxy-1-methylbenzol. 11, 185.
TrimethyleenglycoI. Over de **toepassing** v. **moderne gistingstheo**rieén **op de** bactericele **vorming v. — uit glycerine. 28, 647.**
Trimethyloxy-phenyl-aethylamine. Over het β-2.4.5 - . 26, 421.
Trimoleculaire reacties. Zie coactie.
Trinitroanisol. **Over** eeniqe **derivaten van het 2.3.4. - . 6, 85.**
Trinitroveratro1. Inwerking v. **natriummethylaat op - . 9.**
Trioden. Het gebruik v. — bij elcctrochemlsche metingen. 26, 426.
T'riodenlamp. **Zie waterstofexponent.**
Trioxyxanthon. **Herstel v. eene fout *in* de literatuur betreffende** een - . 16, 1146.
Tripelpunt. Zie zwavel.
Triphenylmethaan. Halochronue der - derivaten. 23, 534.
Triphenylmethaanverbindingen. Zie photochemie.

Troostwijk (Adriaan Paets van). - . 6, I.
Trypsine. Het P_H-optimum v. — en de reactie v. d, darminhoud. 26, 369.
Turbulentiewrijving. Turbulenzreibung und Molekulargewicht. 19, 573.
Turf. Zie brandstoffen.
— — - Zie electroehem. **industrie.**
Turkschroodolie. Gehaltebep. v. - . 18, 419.
Twitchell (methode). Zie gehard vet.
Tijd. De bereekenis *v,* d. grootheid - in de chemie. 6, 431.
Tijdschrift. Een wetenschappelijk - v. d. Ned. Chem. Ver. 14, 379. 406.
—— , Inrichting v. -en. 17. 149.
Tyrosinasc. **Zie enzymen.**
Tyrosine. **Bereiding v. - voor de - reactie. 16, 1494.**

Uitdampen. — v. vloeistoffen bij lage temperaturen. (Lab. meded.}. 12, 482.
Hitdampresidu. Vorming van een - in xylol. 20, 575. 627.
Uitdamptoestellen voor water. (Lab. meded.}. 24, 558; 25, 293. 294.
Uitschudden. Over het — v. oplossingen. 29, 762.
Uitvinder. Een vergeten — , 10, 635.
Uitvindingen. Bernardus Korrinq's - . 9, 548.
Ultrafiltratie. - . 7, 425.
Ultraviolet licht. Toepassing v. — - (Reuzel, microscopisch onder-zoek). 23, 580.
Toepassing v. -- bij chemisch en technisch onderzoek. 27, 263.
Het onderzoek v. levensmiddelen in — - 29, 650.
Zie pigmenten.
Unificatie. - v. **d. uitdrukkingswijze der analyseresultaten voor** voedingsmiddelen. 24, 133.
Unimoleculaire lagen. — - 25, 681.
Union internationale. De conferentie der - de la chimie **pure ct** appliquée. Rome 22-25 Juni 1920. 17, 506.
De chemische **raad** v, **Nederland en de tweede conferentie der** — la ebimie pure appliquée, gehouden te Brussel 25-30 Juni 192!. 18, 531.
Derde conferentie v. d, - **la** chimie **pure et** appliquée. Lyon. 27 Juni-3 Juli 1922.19,382.
Vierde conferentie v. d. - de la chimie **pure et** appliquée, Cambridge 16-20 Juni '23. 20, 444.
5de conferentie v. d. - de la chirnic pure et appliquéc. **Kopen**hagen 26 Juni-I Juli 1924.21,409,433.
De vergadering der - de la chimie **pure et** appliquée **te Boe**karest **en die** v. **d. conseil international de recherches te** sel in 1925.22,417,476.
What nexr? (Rede te Washington gehouden). 23, 429.

linion internationale. - la chimie pure et appliquee. Washington. Sept. 1926. 23,
Rede te Warschau gehouden. Ou'allons nous faire? 24, 446.
8ste conferentie v. d. - de la chimie pure et appliquée (Warschau). 538.
Verslag v. d. conferentie der - de la chimie pure et appliquèe. gehouden te 's-Gravenhaqe in Juli 1928. 25, 590.
Toetreding v. Duitschland tot de — de chimie. 26,
Tiende conferentie v, d. — de chimie (14—20 Sept. 1930), 27, 629.
Zie Réunion internationale de chimie à Utrecht.
Universiteit. Zie techniek.
Uranium. De omzettinqsproducten v. — . 398.
Over d. invloed v. bestraling met kathodenstralen op de activiteit v. metallisch — . 6, 683.
Iets over metallisch — uit den handel. {Lab.meded.]. 8, 59.
Zie omzetting.
Uraanoxyduuloxyde. Zie kathodenstralen.
Uraanstraling. De onveranderlijkheid der —. 11, 832.
Llrcase. De aanweriqheid v. - in sojaboonen. 13, 254, 383.
De — der sojaboenen. 13, 258.
Het voorkomen v, - bij hoogere planten. 13, 443.
Bijdrage tot de biochemie *v.* h. sojaboonen-enzym (-). 16, 1442.
Periodische verschijnselen bij — . 16, 1527.
Onderzoek naar het — gehalte v. inlandsche zaden. 16,
Onderzoek naar het — gehalte v. verschillende: soorten sojaboenen. 16, 1552.
Over de invloed v. kationen, anionen en electrolytmengsels op de werking v. h. enzym — . 17, 222.
Zie scja-boonen.
Ureolytisch vermogen. Over het eigenaardige verloop v. h. — v. een sojabooncuextract door verwarming bij 37° C. 16, 1461.
Ureum. Quant. bep. van - in urine volgens de methode: v. Denîqès. 1, 13.
— — . Een quantitatieve bep. v. —. 13, 72.
— — . — bep. door middel v. urease. 13, 255.
Llreumsyntbese. Levenskracht en de — v. WöhIer in 1828. 25, 570.
Urine. Quantitatieve bep. v. suiker in — . 1,]2.
Zie alkapton.
Zie galbestanddeelen.
Zie ureum.

Vacuum. Het — m de chemische laboratoria. 1. 217. 229. 253.
Vacuumdestillatie. Een fractioneerkolom voor — . (Lab. meded.}.

Vacuum-exsiccator. Een **eenvoudige en onbreekbare - . (Lab.** meded.). 12, 773.
Valentie. Bepeinzing over — . 2, 193.
De verdeeling der - in ringsystemen. **13, 525.**
— — . **Polaire opvatting v. d.** koórdinaticve — . **25, 250.**
—— . **Zie affiniteit.**
Valentie-aantrekking. Zie zouten.
Valentie-hypothese, De — v. J. Stark. 15, 1566.
Valentie-isomerie. Ueber die Valenzisomerie. **16,** 984.
Valentieleer. De - v. Wemer en het benzol. 15,
Valviscosimeter, De — v. dr. R. Fischer en zijn gebruik. 27, 20.
Vanadium. De bep. v. - in staal volgens de potenticmetrische **titra**tie-methode v. Thanheiser en Dickens. 29, 263.
Vanillesuiker. Het onderzoek v. — . 27,
Varkensvet. De invloed v. **verzadigde vetzuren op de waarde** v. **h.** Bömergetal (S_g -:- 2d) bij — . **23,** 284.
Vectormodel. - v. h. vrije atoom. 30, 602.
Veengronden. De exploitatie der Nederlandsche — 10, 118.
Veevoeder. Het — , systeem Prof. van Calcar. 16, 226,
——. **De voederwaarde** v, **geëxtraheerde - en. 26, 56, 98.**
Veiligheidslamp. De - v. Sir Humphry Davy. 9, 902.
Verasschen, **Omzettingen bij het - v. keukenzouthoudende** voe**dingsmiddelen: een reactie tusschen koolstof en keukenzout.** 13,
Verbond v. Ned. werkgevers. Rede, gehouden in de eerste vergadering v. h. — op 21 Jan. 1926.23,320.
— — . Rede, uitgesproken door den heer dr. F. G. Waller op de alg. vergadering v. h. — geh. 30 Sept. 1927 te Rotterdam.
Verdampingswarmte. Zie coëxisteerende phasen.
Verdunninqswct. De afleiding der — . 9,
Verein Deutscher Naturforscher und Aerzte. Het honderdjarig bestaan van **den - . 19, 433.**
Verf- en vernisindustrie -.25, 469.
Verfchemie. Grepen uit de — . 30, 170.
Verfstoffen. Bep. v. h. dekvermogen v. - . (Lab.meded.). 12, 1077.
Een eenvoudig instrument voor de bep. v. **h. dekkend vermogen** v. verf **20,** 141.
Loodwit alleen? Of ook nog plaats voor zinkwit. titaanwit en andere witte —? 23, 283, 310.
Het laboratoriumonderzoek v. — . **24,** 210.
Bijdragen tot de kennis v. verven. 27, 510.
Bep. v. h. optimum-olicqehalte in verven volgens H. Wolff. 28, 650.
Het bepalen v. d. grootte v. deeltjes in — . 29, 120.
Verfkeuring. 29, 311.
De keuring v. rcestwerende — **30, 177.**
Vergiften. Industrieele - . 2, 541.

Vergiften. Het aarrtoonen **en bepalen** v. - **langs biologischen \veg.** 21, 570.
Vergiftige gassen. Het nieuwe strijdmiddel: de —. 12, 508.
Vergiftigingen. Zie arsenik.
Verhittingsapparaat. Een eenvoudig —. (Lab.mcded.}. 23, 113.
Verldeuringsverschijnselen. Zie paddestoelen.
Verlroopsorganisatie. Een en ander betreffende de - in de che- **mische industrie. 17,233.**
Verlichting. Een mengsel v. **lichtgas en watergas ter - toegepast.** 9,420.
——. Zie balansen.
Verontreiniging van de Vecht. Zie afvalwater.
Verontreinigingen. Reageeren op gasvormige - v. **lucht en tech-** nische gassen. (Lab.meded.). 27, 103.
Verpakkingsmaterialen. Vergelijking v. d. doorlaatbaarheid voor **water en waterdamp** *v*, **verschillende —. 28, 159.**
——. Eenige onderzoekingen over doorzichtige —. 29, 167.
Vervalsching. De taak *v*, d. Staat in den strijd tegen —. 6, 493.
Verwarmingsapparaten. Electrische - in het laboratorium. 22, 174.
Verweering. De verschillende wijzen v. - der silikaatgesteenten in de aardkorst. 6, 947.
——. Problemen in zake - en bodemvorming. 30, 218.
Verweerinqssilikaat, **Over het — v. een paar oudere Nederlandsche** bodemafzettingen. 21, 402.
Verzeepinqsmiddel. **Over waterstofperoxyde als —. 17, 220.**
Verzeepingssnelheidsconstanten. Een **betrekking tusschen de — der** esters. 15, 203.
Vetbepaling Weibull. Betrouwbaarheid der uitkomsten bij de vetbeo. . **na destructie zoutzuur, volgens Weibull, en de verschil- len in eigenschappen v.** h. **daarbij verkregen vet,** vergeleken **met het door** rechtstreeksche **extractie verkregene. 5. (Bij-** voegsel v/ho Chem. W., 6 Juni 1908).
Zie kaas.
Vetbesluit. Het bijzonder —. 22, 582.
Vetgehalte. Zie melk.
Vetharding. —. 10.
——. Nieuwere inzichten in de —. 28, 630.
Vetstofwisseling. Problemen met betrekking tot de - bi; diabetes rnellitus. 28, 470. 477.
Vetten. Enkele opmerkingen over de phytosterylacetaat-reacue v. Bömer. als middel ter bep. v. d. vervalsching v. dierlijke met **plantaardige —. 4, 1.**
Het onderscheiden tusschen **—** v. plantaardiqen en **v. dier-** lijken oorsprong. 12, 86, 159.
Geharde —. 13, 712, 976, 978.

Vetten. De herdenking der ontdekking v. d. samenstelling der — door Michel Eugène Chevreul voor 100 jaren. 22, 551.
De rhodaangetalmethode v. H. Kaulman voor de bep. v. d, onverzadigdheid v. — . 28, 650.
De tegenwoordige stand v. h. **vraagstuk** v. **h. onderzoek** v. - . 29, 643.
Zie constanten.
Zie dadapzaad.
Zie gehard vet.
Zie joodevcowichtsccnstanten.
Zie luminescentie.
Zie ultraviolet licht.
Zie voedermiddelen.
Zie voedingswaarde.
Vetraffinage. Chemische methoden voor **het reinigen** v. **vetten en** oliën. **11,** 344.
Verzuren. **Over de vetzuren v.** d. **boter en het kokosvet. 1, 17.**
De brekingsindex v. d. niet-vluchtige - in boter. 9, 170.
Zur Konstitution der komplexen Metallsalae **der** Fcttsäurcn. 9, 562.
Overeenkomst en verschil tusschen — en alcoholen. 11, 754.
Een methode ter bep. v. **d. in water oplosbare** — v. **botervet** en andere vetten. 364. 407.
Analyse der hoogere — . 24, 141.
De quanfitatieve **bep. der in water onoplosbare** hoogere **ver**zadigde - in vetten en — . 226. 319. 320.
Onderzoekingen Over en met oneven - . 28, 168.
De **vorming** v. **vluchtige - bij het bewaren v.** rcqqe- **resp.** tarwevet aan de lucht. 29, 742.
Zie jodometrie.
Vezels. Ïnwerkinq v. **salpeterigzuur op dierlijke - en reacties v. h. gevormde product met** azocomponcnreri. **28, 62.**
— — . De orienteering der — in het papierblad. 30,
Vezelstoffen. De histologie der dierlijke - . 25, 562.
'— — . De Röntgenologie der dierlijke — . 25, 563.
Vinylbromide. Zie acetyleen.
Vischconserven. **Zie hexamethyJeentetramine.**
Viscose. - . 26, IlO.
— — . — zijde. 26, 170.
——. De kollo'ïdchemie v. h. - bereidingsproces.30, 47.
— — . De kolloïdchemie v. h. - spinproces. 30, 51.
Viscosimeter, Een eenvoudige — . (Lab.meded.). 26. 301.
——. **Zie** smeervetten.
Viscositeit. Bepaling v. d. — v. rubberoplossingen. **10,** 154.
De theorie v. Hatschek over de — der kollorden. **11,** 579.

Viscositeit. — en fluïditeit. 11, 799.
De invloed v. e1ectrolyten op d. - v. agarsolen. 18, 220.
De invloed v. zouten op de - v. gelatine-solen. 22. 251.
Over de - v. pek. 27, 287.
De - concentratie-functie der Iyophile kolloïden. 28, 414.
- **als functie v. deeltjes-grootte en solconcentratie bij hoog-**polymere stoffen. 30, 223.
Visser (L. E. O. de). Biografie. 1, 942.
Vitamine(s). De bcteekenis **der - voor de voeding v. d.** mensch. 15, 767.
(B.). Het isoleeren v. h. antineuritisch — . 22, 353.
(B.) — . 22, 575.
(B.). De isoleering v. h. anti-beri-beri - 25, 155.
- **en levensmiddelen. 122.**
Een — bedrijf in de tropen. 27, 369.
(B.). Onderzoekingen over in water oplosbare — . 28, 516.
D. Nieuwe onderzoekingen over - . 29, 31J.
Physische methoden bij het — onderzoek. 29, 645.
D. Zie ergosterine.
Vitamine-bedroq. **Zie** levensmiddelenwet.
Vlamhoog. Eenige resultaten v. h. modern physisch **onderzoek** v. **d.** — . 9, 834.
Vlammen. Iets over het uitgedoofd worden v. - . 6, 1053.
. Nog iets over het uitdoeven v. — . (Lab. meded.). 10, 961.
— — - Over de uitdooving v, - (Hist. aanteekening). 22, 576.
— — - Over het uitdeoven v. - . 26, 433.
Vlampunt. Zie ontploUingsgrenzen.
Vleeschextractenbesluit. - . 22, 380, 494.
Vleeschwarcn. Zie Feder-qetal.
— — - **Zie nitraten.**
Vloeibare gassen. — . 24, 603.
Vloeibare kristallen. Over d. tegenwoordigen stand v. **h. vraagstuk** del' - . 9, 326.
— — - Absorptie-metingen bij — . 18, 221.
Vluehtigheidsvergrooting, Over volledige en gedeeltelijke omhulling *v,* **atomen of atoomgroepen. en de daardoor veroorzaakte -** 26, 229.
Voehtbepaling. — langs den natten weg. 4, 343, 385.
De waterbep. in levensmiddelen. 19, 285. 406.
— — - **Door snel drogen tot nauwkeurige** waterbepalingen. **25, 494.**
— — - Zie aardappelmeel.
Voedermiddelen. Onderzoek v. melasse-voedermiddelen op vet en suiker. I, 377.
— — - Zie oplosbare koolhydraten.
Voederwaarde. **Zie veevoeder.**

Voeding. De beteekenis **v. d. bestanddeelen onzer - voor het** menschelijk lichaam. 6, 591, 793.
De studie der anorganische bestanddcelen v. h. dierlijk lichaam en hun beteekenis voor de - . 16, 1083.
Nieuwe onderzoekingen over — 29, 82.
Onze — . 29, 158.
Zie eiwitstoffen.
Zie vitaminen.
Voedingsleer. Nieuwe gezichtspunten in - . 15, 92.
Voedingsmiddelen. De destillatiemethode ter bep. v. h. watergehalte in voedingsmiddelen. 4, 287, 359.
Het voorkomen en de bep. v. **d. verschillende aminozuren in de eiwitstoffen** v. **onze - en hun physiologische** bctcekcnis. 17, 315.
De invloed v. d. **temperatuur op samenstelling en voedings-**waarde v. — . 23, 290. 366.
Zie asch.
Zie benzoëzuur.
Zie keuringsdiensten.
Zie salicylzuur.
Zie schimrnelproef.
Zie ultraviolet licht.
Zie unificatie.
Zie vochtbepaling.
Voedingsmiddelen-conferentie. — . gehouden op 15 Juli 1908 te Zaandam. 5, 552.
3de — . gehouden op 18 Augustus 1909 te Leeuwarden. 6, 791.
— . gehouden te Haarlem in 1910. 8. 449.
6de - . gehouden te Amsterdam op 8 Juli 1914. 11, 1090.
7de - . gehouden op 21 Juli 1916 te Utrecht. 13, 974.
Sste — . gehouden op 28 Juni 1918 te Delft. 15, 954.
9de - . gehouden te "s-Hertoqenbosch op 30 Juli 1920. 17, 574.
10de — gehouden te Zwolle op 26 Juli 1922. 19, 405.
11de - gehouden te Amsterdam op 2 Juli 1924. 21, 536.
12de - gehouden te 's-Gravenhaqe op 6 Juli 1926.23,365.
l3de - gehouden te Rotterdam op 3 Juli 1928. 25, 622.
l-lde — , gehouden te Groningen op 5 Juli 1930. 27, 526.
— — . 15de — . gehouden te Arnhem op 21 Juli 1932.29,638.
Voedingswaarde. Onderzoek naar de - v. **geharde vetten. 13,** 755, 978.
Voedsel. Het - als ziekteoorzaak. 28, 458.
Voerman (G. L.). 25-jarig doctoraat. 25, 689.
——. **Zie Rijksbureau voor onderzoek** v. **handelswaren.**

Volksgezondheid. Een en ander uit het **jaarverslag** v. **h. Staats-**
toezicht op de — over 1910. 9, 374; 10, 1060.
Volksvoeding. Het Nederlandsche instituut voor — . 28, 460.
Volumetrie. Quantitaticve **toepassing v. d.** indicatorentheorie **op** de
volumetrische analyse. 8, 287.
Volumeverbranding. Zie oppervlakteverbranding.
Voluminometer. - **voor het bep. v. d. zwelling v. gevulcaniseerde**
rubber in organische vloeistoffen. 30, 242.
Vonnis. Een — ; na voldoend onderzoek? 3, 33.
Voorlichting. Iets over technisch-wetenschappelijke - . 20, 195.
Vooropleiding acheik. ing. De vooropleiding tot de T. H. voor de
studie v. scheikundig ingenieur. 20, 1. 41. 42. 68. 70, 90.
Vreeswyck **(Goossen van), een** mijn-Inqenieur **en chemicus vóór**
250 jaren. 11, 1075; 12, 28.
Vriespunt. Iets over **de - daling** v. **zeewater in verband met het**
chloorgehalte. 2, 533.
— ' — . Over — verhooqinq **en - verlaging. 7, 333.**
Vriespuntsbepaling. (Lab.meded.). 10, 709.
- v. zoutoplossingen. (Lab.meded.). **11.** 925.
Nog eens de **correctie** *v*, **ongeveer 1/66 bij** — v. verdunde
oplossingen bij 1^0 onderkoeling. 12, 24.
Over thermoelectrtsche - **met eenvoudige hulpmiddelen.**
29. 557.
Zie melk
Zie roertoestel.
Vriespuntsthermometer. IJking v. d. — . 12, 222.
Vruchtensappen. Bepaling v. **salicylzuur** en **benzoëzuur in — enz.**
9, 1004.
Vruchtensiropen. **Aan welke** eischen **moeten** - en **aanverwante**
artikelen voldoen? 9, 733.
Vruchtkernen. **Grains** carttcrs: - v. Pseudopboenix vlnifera Beccan.
13. 862.
Vulcanisatie. - zonder zwavel Ostromyslenski. 15, 257.
— — . De — met benzoylperoxyde. 28, 299.
Vulcaniseeren. **Zie Geuns (Jan van).**
Vuurvaste materialen. Aantasting v. - **door verbrandingsproducten.**
22, 16.
— — . Kort overzicht der belangrijkste — . 27, 572.
Vuurvaste steen. Bekleeding v. kachels met - . 9, 115, 163.
Vuurvastheid. Vuurvasthcidsbcp. of - berekening? 26, 72.

Waals (J. D. van der). Over de beteekenis v. h. werk v. — voor de
chemie. 20, 222.
Waarnemingsfouten. Zie analyse.
Waarschuwing. Een — . 24, 558.
Waarschijnlijkheidsleer. Iets over — . 27, 391.

Walden. Zie omkeering.
Waller (Dr. F. G.). - . 22, 241.
Wanbegrippen. Cherniatrische — . **1,** 65.
Warenkennis. - en onderwijs. **20,** 403.
Warenwet. De — . 17, 126. 175.
——. Herziening der - . **25,** 710.
Warenwetbesluiten. Kritiek op de — . 22, 454.
Warmtecompressie. De wet der — . 22, 230. 367. 370. 413, 475.
Warmtetheorema. Over het — van Nernst. 10, 621; 29, 210.
Wasehouddelen. Volumetrische bep. v. h. vetzuurgehalte in — 27, 434.
——. Zie waterglas.
Waschwerking. De - v. zeepoplossingen. 19, 82.
Bijdrage toL een theorie der - v. zeep. **20,** 302.
——. De theorie der — v. zeep en de techniek der synthetische emulgatoren. 29, 588.
Water. De bep. v, d. opgeloste zuurstof in zee — . 2, 781.
Het chloorgehalte v. regen - . 3. 42, 647.
Oplossen v. zink uit messing in wel,- 4, 32.
Werking v. fijn verdeeld ijzer op - . 4,291.
Lood in drink - , zijne schadelijkheid en de methoden om het te bepalen. 5, 185, 207.
De biologische beoordee1ing v. h. — naar flora en fauna. 5. (Bijvoegsel vjh Chem. W., 30 Mei 1908).
Iets over de bep. v. d. opgeloste zuurstof in - . **6,** 123.
Over loodopname door drink - . 6, 987.
Over de bepaling v. mangaan in drink - . 7, 877.
Onderzoek v. — . 8, 953.
Rapport betreffende het loodoplossend vermogen v. drink - . 9, 447, 494.
Eeniqe opmerkingen over "bijdrage tot de kennis der chemische samenstelling v. h. duin - in verband met de geomineralogische gesteldheid v, d. bodem" v. W. G. N. van der Sleen. 10, 100. 105, 386.
Over het gebruik v. seignettezout bij de zuurstofbep. in - . 10, 455, 495.
Bepaling v. organische stoffen in - voor technische doeleinden. (Lab.meded.). 10. 820.
De bep. v. h. alkalibicarbonaatgehalte v. natuurlijke wateren. 10, 958; 13, 572.
De bep. der organische stof in drink — . 12, 73, 150.
Enkele opmerkingen over de zuurstofbep. in - . 12, 476, 819.
Het Joodoplossend vermogen v. h. - der Enschedesche drinkwaterieidtnq. **12,** 494.
De bep. der hardheid v. - volgens de methode v. Blacher. 12, 920.

Water. Over het electrisch geleidingsvermogen v. - . 13, 565.
De bercekenis v. h. electrisch geleidingsvermogen voor de analyse v. drink - . IS, 1160.
De: berekening en bep. v. h. gehalte aan agressieve koolzuur in drink — . 17, 390. 558, 577.
Een onderzoek over d. bep. v. h. nitrietgehalte v. -- . 17,577.
Bacteriologisch onderzoek *v*, drink - . 18, 716.
De berekening v. h. zoutgehalte v, drink - uit het electrisch geleidingsvermogen. 19, 407.
De nitraatbep. in - volgens Frenchs. 21; 421.
Modern bacteriologisch wateronderzoek. 21, 461, 511, 566, 605,
Bep. v. in -- opgeloste zuurstof bij aanwezigheid v. nitriet. 22, 584.
De reactie v. neutraal - en gedestilleerd - . 22, 590.
Het aantoonen v. vrij chloor in drink - . 23, 203.
Chloreering en chloorbindingsvcrrnogen v. - . 23, 329.
Zuurstofbep. in - volgens verschillende voorschriften. 25, 226.
Een opmerking omtrent de mangaanbep. in water. 26, 103.
Oppervlaktespanning v. - , 26, 127,
Berekening v. h. electrisch geleidingsvermogen v. -.26,198.
De invloed v. d. behandeling met chloor op den zuurgraad v. — . 27,
Chemische en biologische zuivering v. drink - met betrekking tot d. reuk en d. smaak. 27, 327,
Eenige opmerkingen over de arnmoniakbep. in water. 27,
Protozoölogisch - onderzoek, 27, 526,
Het doeden v. microörganismen in - door chloor en chloorverbindingen. 28, 19.
Vrij en gebonden _. , 28, 138.
Over de bep. v. natrium in drink — . 29, 104.
Onderzoek v. leiding — op kleine hoeveelheden koper lood. 29, 338.
Over het bepalen v. koper en lood in drink - . 30, 262.
Een nieuwe micromethode ter bep. v. in - opgeloste zuurstof. 30, 364,
Over d. storenden invloed v. Ierri-ionen bij de celcrimetrische bep. v. koper en lood in drink - . 30, 376,
Zie bacteriologische filtratie.
Zie brandstollen.
Zie katalyse,
Zie voedingsmiddelen.
Zie waterstofionenconcentratie.
Zie waterzuivering.
Zie zelfreiniging.

Waterbad. - met constant niveau. (Lab.meded.}. 7, 1019. 1054.
— — - — . (Lab.meded.}. 24, 84.
Waterbesparing. Zie spoelen.
Watergas. Bijdrage tot de theorie v. h. — proces. 19, 400.
Waterglas. Het aarttonnen v. — in waschmiddelen. 28, 229. 277.
Waterleidingen. Gemeente-waterwerk te IJsselmonde. 1, 105. 121.
Waterstof. Para- en ortho-waterstof 28, 359.
——. Technische bereiding v. electrolytische -.30, 774.
Warerstofelectrode. Een gewijzigde — - 16, 473.
——. De toepassing der —. 18, 468.
Waterstofexponent. De bep. d. - . 16, 1168.
De colorimetrische bep. v. d. - *v*, grond. 20, 675.
Eenvoudige methode om op een meetdraad direct de - af te lezen. 21, 254.
De standaardwaarden bij de berekening v. d. - **uit metingen** met de waterstof- en de chinhydronelectrode. 22, 332.
De colortmetrische bep. v. d. - volgens de dialyse-methode v. Kolthoff. 26, 618.
Het .cstippelapparaat" **volgens** dr. **Tödt voor de calorimetrische** bep. v. Pl!' 28, 78.
Die Tüpfelapparatur zur **kolorimetrischen PwBestimmung.** 28, 164. 262.
Registreerende P_H-bep. **met** wolfraam-electroden **en** triodenlamp. 28, 651.
Over de - v. h. bloed. 30, 526.
Waterstofgetal. Het — - 26, 74.
Waterstofionenconcentratie. De - in zeewater. 6, II3.
De - in verdunde opl, **v. phosphorzuur,** meno- **en** dinatriumphosphaat. 6, 439.
- **in oplossingen v. phosphorzuur met** natriumhvdroxyd. **7,** 203.
Over het meten v. d. - v. vloeistoffen. (Lab.meded.). 8, 293.
Over d. invloed v. aardappelstroop op de — - 13, 561.
De bep. der —. 13, 1001; 29, 13.
Eenige mededeelingen over het meten *v*, d. - **en een nieuwe** vorm v. kalomel-electrode. 15, 912.
De beteekerus **der - voor drinkwater en in het bijzonder voor** het waterleidingbedrijf. 17,314,576.
De bep. v. d. - in vloeistoffen en suspensies. Toepassing der chinhydromnethode v. Einar **Billmann in de praktijk. 23, 2.**
De glaselectrode en **hare toepassing voor de bep. v. d. - . 28,** 223,231.
Verbeterde methode ter bep. v. d. -- met voorbeelden v. toe-passing. 29, 638.
Zie amphoteer electrolyt.

Waterstofperoxyde. De electrolyüsche bereiding v. —. 26, 266, 363.
——. **Zie** veracepinqsmiddel.
Warerstraalluchtperspomp. Een eenvoudige —. (Lab. meded.). 27, 340.
Waterthermornerer. - **met doorstrooming. 17, 85.**
Waterzuivering. Electre-osmotische —. 25, 211, 646.
——. — door bezinken en coagulatie. 28, 365.
——. **Over de zuivering v. water met behulp** v. actieve **kool. 28, 649.**
Weefselcultuur. De methode der - en de betcekenîs **er van voor** groei- **en stofwisselingsproblemen, 29, 318.**
Weerman (R. A.). Biografie. 28, 326.
Weerstandsburet. --. 2, 53.
Wegen. Het belang v. **h. waarnemen der temperatuur bij het**
ten v, wegingen. (Lab. meded.). 9, 385.
Het nauwkeurig wegen v. glazen apparaten. (Lab.mcded.). 16,481.
Electrische storing bij het - v. glazen apparaten. (Lab. meded.}, 16, 509.
Over de nauwkeurigheid v. **wegingen, uitgevoerd met behulp** v. **geverniste gewichten. 17,** 453.
Wereldtaal. Een alqemeene chemische taal. 8, 477.
Wereldtentoonstelling. De hall of science op de — te Chicago. 30, 685.
Werner. **Zie** valentieleer.
Wet der massawerking. De — als bijzonder geval v. een algemeene reactie-wet. 13,
Wetenschap. Samenwerking v. — en industrie in Nederland. 15,418.
——. Zie dwaalwegen.
——. Zie techniek.
Wetenschappelijk onderzoek. - en algemeen belang. 20, 541.
What next. **Zie Union internationale.**
Willstätter. Zie koolzuurassimilatie.
Wisselstroom. Methoden tot omzetting v. - in gelijkstroom. 7, 299.
Witmetalen. Zie meraalanalyse.
Weu-. Zie ureurnsynthese.
Wolfraamelectroden. Zie **waterstofexponent**
Wolframcarhide. - en het gebruik in techniek. 28, 279.
Wolframium. Technisch onderzoek v. - poeders. 20, 485.
——. Iets over —. 23, 138.
Wolframstaal. Over wolfram- **en siliciumbep. in —. 169.**
Wolindustrie. De betrekkingen tusschen - en wetenschap in Engeland. 28, 333.
Wolvet. Das Wollfett. sclne Gewinnung, Unterscheidung und Verwendung. 19, 11.7, 143.
Wolvezel. Inwerking v. salpeterigzuur op de - en reacties v. h. gevormde product met **azo-componenten. 25, 18.**

Wood's metaal. Zie kathode-materiaal.
Woordenlijst. - v. eeniqe **oude chemische namen en uitdrukkingen.** 4, 423, 853; 5, 5. 481.
Worst. Zie meel en zetmeel.
Wort. Theorie en praktijk v. **h. winnen** v. **h. - in de bierbrouwerij.** 15, 1009.
Wijnsteenzuur. Zie anomale dispersie.
Wijsbegeerte. De — van een chemicus. 190. 252.
Wijsman (Prof. dr. H. P.). 25-jarig doctoraat. 11, 670.
— — - Biografie. 13, 810.

Xenylaminederivaten. Nitratie v. — . 28, 592.
Xylol(en). Over de dinitro-p- -.7,727.
— — - Derivaten v. p. - . 10, 136.
Xylolgetal. Een nieuwe grootheid bij het onderzoek *v,* melanges en v. boter. 23, 222; 59.

Yale-universireit. **De inwijding v. h. Sterling-Chemical-Laboratory** der Yale-universitelt te Ncw-Haven. op April 1923.20, 221.
IJken. Buret voor het - v. maatkolfjes. (Lab. meded.). 5, 831.
— — - Zie thermometers.
Yohimbine, Onderzoekingen over — - 28, 67.
IJs. Zie zeewater.
IJzer. De inwerking v. koolzuurhoudend water op — . (Lab. medcd.}. 8. 10.
Over "galvanische" bescherming v. **- in water door middel** v. koper-zink-alliages. 13, 1020.
Electrolytisch — . 16, 417.
De oxydo-potentiometrische bep. v. ferro. 16, 450.
De colorimetrische - bep. met kaliumsulfocyanide. 25, 495.
De bruikbaarheid v. d. ferrtrhodanide-reactle **ter opsporing v.** d. **verontreiniging - in chemische reagentia. 25, 703.**
De aantasting v. siliciumhoudend - door *stoom* onder hoogen druk. 27, 88.
- en staal. 28, 106.
Zie allotropie.
Zie electrcmetallurq!e.
Zie: passiviteit.
Ijzercarbonyl, Over de vorming v. - . 8, 722.
Ijzernitride. — . 22, 81.

Zaden. Indische oliehoudende — - 8, 93.
Zand. Bijdrage tot het onderzoek v. — in tropische gronden. 3, 413.
Zechstelnzouten. **Zie geologie.**
Zeefresidu. pigmenten.
Zeeman-effect. Over het — . 18, 677.

Zeep. Zie glycerine.
— — . Zie waschwerking.
Zeepoplossingen. Oppervlakte en grensvlakeigenschappen v. - 20, 206.255. 256; 23, 118.
Zeeppoeders. Bijdrage tot de analyse v. — . 9, 470. 548.
Zeewater. Physisch-chemisch onderzoek v. — . 1, 713, 729, 745, 761.
De veranderingen in samenstelling v. - bij het bevriezen. 3, 223.
Nitraten, nitrieten en ammoniak in — . 5, 147.
Waarom geeft — ijs? 22. 282. 339. 412. 413. 475; 23, 515, 525. 551, 587.
Zie kiezelzuur.
Zie vriespunt.
Zie water.
Zie waterstofionenconcentratie.
Zeldzame aarden. Huidige stand v. onze kennis — . 27, 154.
Zelfreiniging. Onderzoekingen over d. - v. vervuild water. 30,
— — . De — v. vervuild water. 30, 230.
— — . Zie rivierwater.
Zelfveredeling. Over galvanische — v. metalen. 5, 349.
— — . Over de - met een semi-isolator in betrekking tot concentratiecellen. 8, 468; 9, 973.
Zeolietisch materiaal. De beteekenis van - in de techniek. 6, 17l.
Zetmeel. Bepaling v, 'h. - gehalte v. aardappelen. (Lab. meded.}. 1, 26.
— bep. in aardappelen. 4, 523.
De titrirnetrische en polartmetrische methoden ter bep. v. 6. 459. 792.
De samenstelling v. h. — . 10, 552.
Omzettingen v. h. - in aardappelen tijdens het drogen. 11, 332; 12, 48. 268, 924.
De — bep. volgens de methode v. Baumert en Bode. 13, 198.
— bep. in worst. 23, 465.
Lyotropie v. — . 30, 87.
Over de lyotrope reeks bij de zwelling en vcrstijfselinq v. — en 'haar uitbreiding op organische. ook niet ioniseerende stoffen. 30, 87.
Het aantoonen v. - in margarine v. buitenlandsehen oorsprong (Lab.meded.}. 30, 228.
Zie stofwisseling.
Zetmeelsolen. Zie gelatine.
Zetmeelstropen. Onderzoek v. verschillende - in verband met het suiker- en stroopbesluit. 21, 539.
— — . Bep. v. - en massè naast saccharose en invertsuiker. 26, 254.
— — . Zie saccharose.
Ziekteoorzaak. Zie voedsel.

Zilver. Een en ander over kolloïdaal — . 1, 603.
Zilverbromide. Methode ter bep. v. h. gehalte aan bromide in mengsels v. zilverchloride en —. 30, 331.
Zilverchloride. **De oplosbaarheid in water v. zeer weinig oplosbare** zouten in het bijzonder v. - . 9, 203. 396, 657.
Zilveressaai. Zie 's Rijks Munt.
Zilverhalogeniden. Zie grensvlakverschijnselen.
Zilverjodide. Zie ternaire stelsels.
Zilvernitraat. Zie halogenen.
— — . Zie ternaire stelsels.
——. Zie quaternaire stelsels.
Zilversubbromiden. **De** warerstofperoxydreactie **op de - . 6, 525;** 7, 351.
Zilvertitratie. **De titratiemethode volgens** Fajan. **26, 6.**
Zilvervlies. Zie rijst.
Zink. Over geamalgameerd - . 5, 356.
v. — door middel v. zinkacetaat. (Lab. meded.}. 23, 375.
De directe titratie *v,* - **met** kaliumferrocyarude **bij gebruik** v. dipheny1amine als indicator. 203.
Zie edelheid.
Zie lood.
Zie percxyden.
Zie water.
Zinkamalgamen. Bijdrage tot de kennis der —. 6, 921.
Zinkwit. Zie verfstoffen.
Zirkonium. Een kleurreactie op - en op fluoor. 404.
Zoutbereiding. Over — en zout-biologie. 29, 98.
Zout-biologie. Zie zoutbereiding.
Zouten. Over de verhoogde valentieaantrekking 1/a **van het** metaalion in gesmolten - . 21, 339.
——. Zie bodem.
Zoutgehalte. Zie geleidingsvermogen.
Zoutindustrie. De - in Nederland. 25, 450.
Zourlaaqjes, **Eigenschappen en toepassingen v. dunne —. 29, 13.**
——. Adsorptie- en lichtabsorptieverschijnselen bij dunne -·30,212.
Zoutoplossingen. Over — en snelheid v. chem. **werkingen. 4, 381.**
Zouttectoniek. —. 26, 562.
Zsigmondy (R.). Zie Kolloïdchemie.
Zuiq-perspomp, Eenvoudig - **voor laboratorium** (Lub. meded.}. 8,382.
Zuiverheid v. verbindingen. Het **belang** v. **d. - voor** chemie en industrie. 27, 462.
Zuren. Zie concluctometrie.
Zuuresters. **Inwerking** v. **zinkchloride op** - v. **phenolen. 1,** 453; 2, 59, 79.

Zuurgraad. Een eenvoudige en snelle methode, die ons in staat stelt een indruk v. d. - v, d. grond te krijgen (methode-Camber). 19, 28!.
De methode Camber; een reactie op d. - *v,* d. bodem. 19, 366, 409.
De calorimetrische bep. v. d. - v. d. grond. 21, 145.
Het wezen v, d. - v. d. grond. 22, 500.
-s bepalingen in grond en daarmede samenhangende problemen. 28, 138.
Zie broodbereiding.
Zuurstof. Ter herinnering v. d. 150sten verjaardag v. d. ontdekking der - op I Augustus 1774. 22, 110.
ZUUfstofaetieveering. Over - en de hypothese der electrenen. I, 337.
Autoxydatie en — - I, 789, 801, 817.
- bij gewone en hooge temperaturen. 30, 739.
Zuurstofbepaling. Een verbetering in de bep. v. zuurstof in organische verbindingen door hydreeren. 27. 18.
Zie bvdreeren.
Zie water.
Zie zwavel.
Zwavel. De bep. v. - **en phosphorus in organische lichamen. 2, 73**
De betrekking der drie tripelpunten der — . 8. 643.
Over de titrimetrische - bep. 9, 892.
Quantitatieve bep. v. d. totale hoeveelheid — in plantaardige stoffen. 12, 626.
De bep. v. - en zuurstof in organische verbindingen. 19, 19l.
Verbetering in de — bep. volgens Eschka. 24, 140, 205 - -
Een vereenvoudiging v. d. bep. v. - **in organische verbindingen** door bvdreeren. 27, 19.
Bep. v. - in gas. (Lab. meded.). 27, 271.
De inwerking v. - op koolwaterstoffen. 29, 582.
Bep. v. - in benzeen. 30, 756.
Zie aardolie.
Zie gietijzer.
Zie hydreeren.
Zie rubber.
Zwavelcadmium. - "oplosbaar" in (oliehoudende) benzine. (Lab. meded.}. 6, 1038.
Zwavelcalcium. Het gebruik v. phosphoresceerende — bij de Bacchantische ritus. 12, 768.
Zwaveligzuur. De neutralisatiecurve **v. - . 16, 1154.**
— — - De quantrtatteve **bep.** v. - **in bier volgens de warenwet.** 28, 714.
Zwavelproductie. **Zie** gaszuivering.

Zwavelwaterstof. Het opnemen en weer afstaan *v,* - **door** alkalische waselivloeistof. 28, 246; 29, 73.
— — - **Zie galvanische werking.**
Zwavelwaterstoftoestel. — . (Lab. meded.). 5, 889.
Zwavelzure ammoniak. De bereiding v. - uit faecaliën.8, 707.
— — - **Opmerkingen over het prijsgedrag v. - in de laatste twintig** jaren. 27, 614.
Zwavelzuur. Bereiding *v,* - . 1, 1027.
Het verkrijgen v. - v. bekende **normaliteit door middel** v. soortelïjk-qewichtsbepalinq. 3. 523.
Over gekristalliseerd - : 10, 956. 962.
- **voor de nitraatreactie. 14,**
De - situatie. 17, 5.
Het terugwinnen v. - **uit het afvalzwavelzuur der** petroleumfabrieken. 19, 115.
Zuivering v. ruw - . 28. 130.
Zie arsenicum.
Zie dtssociaticconstante.
Zie koper.
Zie neutralisatie-curve.
Zie ternaire stelsels.
Zwavelzuurfabriek. **Maatschappij voor zwavelzuurbereiding vfh G.** T. Ketjen & Co. te Amsterdam. 25, 413.
Zweefmethode. Zie chemisch-historische aanteekeningen XIV.
Zwelling. Verband tusschen - en Röntgen-spectrum bij de — in water. 28, 415.
Zijde. Zie surrogaten.