

CHEMISCH WEEKBLAD.

ORGAAN VAN DE NEDERLANDSCHE CHEMISCHE VEREENIGING.

Nr. 20.

17 Mei 1913.

10^e Jrg.

INHOUD: Mededeelingen van het Algemeen Bestuur der Nederlandsche Chemische Vereeniging. — Mededeelingen van den Redacteur. — Mej. C. BAKKER, Ap., Het kwantitatief aantoonen van benzine in terpentijn. — Personalialia, vacatures, industriële mededeelingen, enz. — Ontvangen boeken, brochures, enz. — Correspondentie.

Mededeelingen van het Algemeen Bestuur der Nederlandsche Chemische Vereeniging.

De Bierbrouwerij „de Amstel” te Amsterdam is Donateur geworden der Ned. Chem. Vereeniging.

Adresveranderingen:

H. J. DOORNBOSCH, chem. docts., Groote Markt 45a, Groningen.
Dr. W. D. GRATAMA, Zeestraat 30a, 's-Gravenhage.
Dr. G. J. N. HENGVELD, Moeara tembesi, Djambi (Sumatra).
C. A. KOPPEJAN, T., de Clercqstraat 74, Amsterdam.
C. H. NIEUWLAND, T., Valdezstraat 6a, Leiden.
A. MASSINK, chem. docts., Achter St. Pieter 16, Utrecht.

Dr. P. A. MEERBURG, *Secretaris*,

Drift 14, Utrecht.

Mededeelingen van den Redacteur.

Ter vermijding van strafport, wordt men verzocht op drukproeven geen mededeeling te doen nopens aantal afdrukjes, enz.

Den leden der Nederl. Chem. Vereeniging wordt verzocht adresveranderingen niet aan den Redacteur te zenden, doch aan den Secretaris dier Vereeniging, Dr. P. A. MEERBURG, Utrecht.

Den abonné's wordt verzocht adresveranderingen te zenden aan den uitgever, den Heer D. B. CENTEN, O. Z. Voorburgwal 115, Amsterdam.

HET KWANTITATIEF AANTOONEN VAN BENZINE IN TERPENTIJN

DOOR

C. BAKKER.

Een van de meest voorkomende vervalschingen van terpentijn is het vermengen met petroleumdestillaat. De aanwezigheid van deze bijmenging te constateeren, is niet moeilijk: grooter moeilijkheid levert het op, eene eenigszins nauwkeurige doseering van het toegevoegde vervalschingsmiddel te krijgen. Bepaling van s. g., van refractie, van kookpunt geven goede aanwijzing op het al of niet zuiver zijn van een terpentijn. Gefractioneerde destillatie met bepaling van de brekingsindices der verschillende fracties geeft een nog juister beeld van het wezen der onderzochte stof. Hierop heeft VÉZÈS dan ook zijn regel gebouwd, waarmee hij meende de hoeveelheid benzine in een mengsel van terpentijn en benzine te kunnen berekenen.¹⁾ Hij fractioneert b.v. 100 c.c. in 5 fracties van 20 c.c. en bepaalt van elk deel de refractie. Het percentage toegevoegd petroleumdestillaat berekent hij met behulp der formule $\frac{(IR_3 - IR_1) - 7}{8} = x$,

waarin IR_3 en IR_1 de brekingsindices van derde en eerste fractie aangeven. Waar men nu uit den aard der zaak met zeer verschillende stoffen te doen heeft en de methode in rechtstreeks verband staat tot den brekingsindex van de toegevoegde benzine, geeft deze methode natuurlijk aanleiding tot groote fouten.

VÉZÈS geeft dan ook reeds verschillende formules; naar gelang hij aanwezigheid van petroleumather, white spirit of petroleum vermoedt, gebruikt hij in de formule als noemer 25, 8 of 2. Daar men gewoonlijk onbekend is met de toegevoegde stof, is dit natuurlijk van geen nut.

Tabel I geeft aan, tot welke gevolgtrekking de toepassing van den regel van VÉZÈS zou leiden. De mengsels *a*, *b* en *c* zijn gemaakt uit zuivere terpentijn en de uit Amerikaansche petroleum tusschen 150° en 165° overgedestilleerde fractie; de mengsels *d*, *e* en *f* uit zuivere terpentijn en de tusschen 152° en 165° gewonnen fractie uit Indische petroleum. De refracties zijn steeds bij 20° bepaald.

¹⁾ o. a. beschreven door M. CH. BLAREZ, Bull. des trav. de la Soc. de Pharm. de Bordeaux, Mai et Juin 1910.

TABEL I.

a. 80 % terpentijn + 20 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	144°	—154°	refractie	1.4518	} $\frac{85-7}{8} = \pm 10 \%$
	2.	154°	—156°	bij 20°	1.4570	
	3.	156°	—158°.5		1.4603	
	4.	158°.5	—161°		1.4635	
	5.	boven	161°		1.4686	

b. 90 % terpentijn + 10 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	144°	—155°	refractie	1.4602	} $\frac{40-7}{8} = \pm 4 \%$
	2.	155°	—157°	bij 20°	1.4624	
	3.	157°	—158°		1.4642	
	4.	158°	—160°		1.4656	
	5.	boven	160°		1.4694	

c. 95 % terpentijn + 5 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	148°	—155°	refractie	1.4640	} $\frac{22-7}{8} = \pm 2 \%$
	2.	155°	—157°	bij 20°	1.4654	
	3.	157°	—158°		1.4662	
	4.	158°	—160°		1.4678	
	5.	boven	160°		1.4731	

d. 80 % terpentijn + 20 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	147°	—152°.5	refractie	1.4563	} $\frac{63-7}{8} = 7 \%$
	2.	152°.5	—154°.5	bij 20°	1.4598	
	3.	154°.5	—157°		1.4626	
	4.	157°	—161°		1.4651	
	5.	boven	161°		1.4754	

e. 90 % terpentijn + 10 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	142°	—154°	refractie	1.4627	} $\frac{34-7}{8} = \pm 3\frac{1}{2} \%$
	2.	154°	—156°	bij 20°	1.4641	
	3.	156°	—159°		1.4661	
	4.	159°	—163°		1.4680	
	5.	boven	163°		1.4763	

f. 95 % terpentijn + 5 % petroleumdestillaat.

gefract.	1.	144°	—155°.5	refractie	1.4651	} $\frac{27-7}{8} = 2\frac{1}{2} \%$
	2.	155°.5	—157°	bij 20°	1.4668	
	3.	157°	—159°		1.4678	
	4.	159°	—163°		1.4694	
	5.	boven	163°		1.4807	

De onbruikbaarheid der methode blijkt hieruit voldoende, daar hier geconcludeerd zou worden tot aanwezigheid van hoogstens 50 % der werkelijke toegevoegde benzine, terwijl toch de meest geschikte noemer is gebruikt.

Een andere kwantitatieve bepaling van benzine in terpentijn is die van HERZFELD ¹⁾. Deze berust op het sulfoneeren en daardoor oplosbaar maken der terpentijn, waarbij de benzine onaangetast blijft. De methode is eenvoudig, doch de uitkomsten hebben bewezen, dat de niet oplosbare laag aanmerkelijk grooter is, dan de aanwezige benzine. MARCUSSEN heeft dit reeds aangetoond ²⁾ en aan het Rijksbur. t. Onderz. v. Handelsw. is ook deze ervaring opgedaan.

Een derde methode is de nitreeringsmethode van MARCUSSEN, het laatst beschreven in zijn *Laboratoriumsbuch für die Industrie der Öle und Fette* (1911) en vroeger in de literatuur verschenen ³⁾. De terpentijn wordt hierbij direct in rookend salpeterzuur s.g. 1.52 gedruppeld. Eenige bepalingen in mengsels van terpentijn en benzine als boven beschreven, gaven wel ten naastenbij juiste uitkomsten. De uitvoering der methode is echter lastig. De inwerking van het zuur op de terpentijn is vaak zoo stormachtig, dat verlies optreedt. Ook is het moeilijk het mengsel op de vereischte temperatuur (-10°) te houden.

Vandaar dat is omgezien naar een methode, die de gemakkelijke werkwijze van HERZFELD met het juistere resultaat van MARCUSSEN gaf en dit is eenvoudig gevonden door beide te combineeren.

De volgende werkwijze geeft goede uitkomsten:

Van een gegeven terpentijn worden s.g. en refractie bepaald, een deel gefractioneerd in 5 gelijke volumina en ook hiervan de brekingsindices bepaald. Hieruit blijkt of de terpentijn zuiver of vervalscht is, terwijl in het laatste geval een ruwe schatting van den graad der vervalsching mogelijk is. Is de aanwezigheid van benzine nu waarschijnlijk geworden, dan wordt een afgemeten hoeveelheid (10 c.c. bij sterke, 20 à 25 c.c. bij geringe toevoeging van benzine) gebracht in een scheitrechter, waarin zich het drievoudig volume sterk zwavelzuur bevindt. Onder den straal der waterleiding wordt voorzichtig gemengd. Er heeft warmteontwikkeling plaats, maar niet heftig en het koelen wordt voortgezet tot het mengsel kamertemperatuur heeft aangenomen. Men laat 24 uur staan, om het niet aangetaste deel zich te laten afscheiden. Het zuur wordt dan ver-

¹⁾ Chem. Ztg. 1906, 633, 699; 1909, 1081.

²⁾ Ibid. 1909, 978, 985.

³⁾ Chem. Ztg. 1909, 987.

wijderd en het volume van het overblijvende deel bepaald. Dit laat men nu langzaam onder omschudden druppelen in zijn driefoudig volume rookend salpeterzuur, dat zich in een kolfje met langen hals bevindt. Koelen door stroomend water is hier voldoende. Is alles toegevoeld, dan laat men nog een kwartier staan, waarbij nu en dan geschud wordt, vult aan met sterk salpeterzuur (s.g. 1.4) tot de onaangetaste laag in den hals van het kolfje staat.

Het nu overblijvende gedeelte bestaat niet uitsluitend uit benzine, doch bevat ook een deel der nitreeringsproducten. Deze zijn echter niet vluchtig met waterdamp.

De afgescheiden laag wordt daarom na uitgewasschen te zijn met water tot de zure reactie verdwenen is, aan stoomdestillatie onderworpen. De benzine destilleert snel over, waarna het volume direct is af te lezen.

Ter contrôle, of men werkelijk met benzine te doen had, wordt van deze vluchtige stof de refractie bepaald en nagegaan, hoe ze zich met jodium gedraagt. Benzine lost n.l. jodium met violette kleur op, terpentijn werkt heftig met jodium, waarbij een bruine vloeistof ontstaat.

Ten einde na te gaan, in hoeverre deze methode nauwkeurige uitkomsten gaf, werden verschillende terpentijn-benzine-mengsels gemaakt, waarbij weer werd uitgegaan van zuivere Fransche of Amerikaansche terpentijn en de tusschen 150° – 165° kokende fractie uit diverse partijen Amerikaansche petroleum, waarvan hoeveelheden van 5–50 % werden toegevoegd.

De uitkomsten waren hier alleszins bevredigend. Als voorbeeld hiervan moge dienen tabel II.

TABEL II.

Terpentijn + destillaat uit Amerikaansche petroleum
(waarvan kpt. 150° – 165° , refr. 1.4246.)

% petr. dest.	in bewerking genomen cm^3 .	overgebleven cm^3 .	in % van de toegevoegde hoeveelheid.	refractie van de rest.
100	10	9.0	90	1.4176
50	10	4.5	90	1.4190
20	20	3.8	95	1.4221
10	20	2.0	100	1.4248
5	30	1.5	100	1.4302
0	20	0	—	—

Hierbij blijkt, dat toevoegingen van benzine tot 20 % kwantitatief, die daarboven bijna kwantitatief worden teruggevonden.

Eenigszins anders staat het met Indische petroleum. Waar deze, zooals bekend is, rijker is aan cyclische verbindingen dan Amerikaansche, is ze veel gemakkelijker te nitreren en was het te verwachten, dat ze bovenbeschreven bewerkingen niet zoo straffeloos zou ondergaan. Bij onderzoek bleek dit inderdaad het geval te zijn, zooals trouwens ook door MARCUSSEN reeds was geconstateerd.

Twee Indische petroleums werden te dien einde weer aan destillatie onderworpen en de fractie, die tusschen 152°–165° overdestilleerde met terpentijn vermengd en wel in hoeveelheden van 20 %, 10 % en 5 %.

De behandeling met H_2SO_4 en HNO_3 gaf de in tabel III neergelegde uitkomsten. Bij grove vervalsching vindt men dus te weinig terug, bij geringe toevoeging van petroleumdestillaat alles of bijna alles. Ook nadert de refractie van de terugblijvende rest steeds meer tot

TABEL III.

Terpentijn + destillaat uit Indische petroleum A
(waarvan kpt. 152°–165°, refr. 1.4341.)

% petr. dest.	in bewerking genomen cm^3 .	overgebleven cm^3 .	in % van de toegevoegde hoeveelheid.	refractie van de rest.
100	10	7.2	72	1.4213
20	10	1.5	75	1.4282
10	20	1.7	85	1.4332
5	20	1.0	100	1.4340

Terpentijn + destillaat uit Indische petroleum B
(waarvan kpt. 152°–165°, refr. 1.4338.)

% petr. dest.	in bewerking genomen cm^3 .	overgebleven cm^3 .	in % van de toegevoegde hoeveelheid.	refractie van de rest.
100	10	7.4	74	1.4200
20	10	1.5	75	1.4278
10	15	1.3	87	1.4300
5	20	1.0	100	1.4323

die van de bijgemengde stof. De fout wordt dus steeds minder storend en is voor het practisch analytisch onderzoek van weinig belang. Hierbij komt nog, dat Indische petroleum veel verwerkt wordt op nitroproducten, zoodat de rest, die dan in aanmerking zou komen als vervalschingsmateriaal, bij bovenbeschreven methode juist zeer goede uitkomsten zal geven.

Russische petroleum zal zich wel gedragen als Amerikaansche. MARCUSSEN geeft in Chem. Zeit. 1909, p. 979, een vergelijkend overzicht over de oplosbaarheid in sterke zuren van benzinen van verschillende oorsprong. Russische en Amerikaansche staan hierbij ongeveer gelijk.

Het is mij niet gelukt hier te lande Russische petroleum te krijgen. Hieruit meen ik te mogen afleiden, dat een vervalsching met dat product wel uiterst zeldzaam zal zijn, zoodat deze methode, zonder in die richting getoetst te zijn, hier wel kan worden toegepast.

Leiden, Rijksbureau tot Onderzoek van
Handelswaren, April 1913.

Personalia, vacatures, industriële mededeelingen, enz.

Aan de Universiteit te Utrecht is geslaagd voor het doctoraal examen scheikunde de Heer G. VAN ROMBURGH.

Van 1 April tot het einde van het loopende studiejaar is Mej. J. M. A. HOEFLAKE, chem. doct., benoemd tot assistente van den hoogleeraar Dr. A. F. HOLLEMAN aan de organisch-chemische afdeeling van het scheikundig laboratorium der Universiteit van Amsterdam.

Met ingang van 16 Mei is aan den Heer M. CH. BASTET, scheik. ing., op zijn verzoek, eervol ontslag verleend als assistent voor de analytische scheikunde aan de Technische Hoogeschool te Delft, en is, voor het tijdvak van 16 Mei tot en met 31 Augustus 1913, benoemd tot assistent voor de organische scheikunde aan die Hoogeschool, de Heer P. E. VERKADE, cand. scheik. ing., aldaar.

Bij Kon. besluit van 2 Mei is, met ingang van 1 September, aan Dr. J. E. ENKLAAR, op zijn verzoek, eervol ontslag verleend als leeraar aan de R. H. B. S. te Utrecht.

Aan de Nederlandsche Cocaïne-fabriek, Weespervaart achter den Omval, Amsterdam, komt de betrekking open van laboratoriumsassistent(e) op een aanvangssalaris van f 1200.—. Inlichtingen worden door de directie verstrekt.

Aan de te Amsterdam gestichte Volksuniversiteit zal in den cursus 1913—14 in de afdeeling A het onderwijs in de beginselen der natuurkunde (scheikunde) worden gegeven door den Heer S. VAN DISSEL en dat in de beginselen der toegepaste scheikunde door den Heer J. SMIT.

Den 8sten Mei heeft Dr. J. MOLL VAN CHARANTE een voordracht gehouden in het Natuurkundig Gezelschap te Leiden over „de werking van het menschelijk organisme op sommige chemische lichamen”. Een verslag van deze voordracht hopen wij eerstdaags te kunnen opnemen.

Hollandsch zinkwit. Onlangs hebben wij uit de „N.R.Ct.” een berichtje overgenomen aangaande Hollandsch arseenhoudend loodwit (blz. 375). Prof. H. WEFERS BETINK schrijft nu in het Pharm. Weekbl. van 10 Mei: „In het oude Zweedsche Rijksdaggebouw, waarin tegenwoordig verschillende bureau's gevestigd zijn, kwamen onder de ambtenaren talrijke ziektegevallen voor, die herkend werden als chronische arsenikvergiftiging. Bij het onderzoek van de verf, waarmede de wanden waren geschilderd, en van de kleurstof van het behangsel, bleken deze sterk arsenikhoudend te zijn. De verfstof was echter *niet loodwit*, doch *zinkwit*, het arsenikgehalte van het zinkwit met de kleurstoffen, waarmede de verlangde tinten werden verkregen, bedroeg 1.62 mG. op 2.5 G. verf. Het arsenikgehalte werd dus *niet* gevonden in *Hollandsch loodwit*, maar in *Hollandsch zinkwit*, dat bereid wordt te Maastricht. Natuurlijk is de bron te zoeken in het voor de bereiding gebezigde arsenikhoudend zinkerts. Handelszink is zeer vaak in meerdere of mindere mate verontreinigd met arsenicum, een feit, dat algemeen bekend is. Het zink, uit Silezië afkomstig, bevat geen of slechts geringe sporen van arsenicum, en het daaruit bereide zinkwit kan dus ook geheel of nagenoeg geheel vrij zijn van arsenicum”.

De „N.R.Ct.” deelt nu ook mede, dat haar gebleken is, dat er in haar bericht ten onrechte van loodwit sprake was, waar het zinkwit betrof.

De opleiding van geologen. Men schrijft aan de „N. R. Ct.”: „Zooals men weet, is er in de laatste jaren hier te lande een krachtige beweging ontstaan om de opleiding van geologen in Nederland te verbeteren vooral wegens de steeds toenemende vraag naar voor practisch-geologisch onderzoek geschikte Nederlandsche krachten, in 't bijzonder met het oog op onze Koloniën. Deze zaak is in het openbaar herhaaldelijk bepleit en heeft ook weerklank gevonden in de Staten-Generaal. Het laatst heeft in de Eerste Kamer de Heer KRAUS bij de behandeling van hoofdstuk V der jongste begrooting er bij den Minister van Binnenlandsche Zaken op aangedrongen het vraagstuk van de reorganisatie der geologen-opleiding te doen onderzoeken door een gemengde commissie van wetenschappelijke mannen en mannen uit de praktijk, wijl het toch in de eerste plaats noodig is in de behoefte aan veld-geologen te voorzien.

„We vernemen nu, dat de gezamenlijke hoogleeraren in de geologie aan alie. Nederlandsche scholen zich eenstemmig bij dien wensch van den oud-minister hebben aangesloten in een adres, dat onlangs door een deputatie, bestaande uit de Heeren MARTIN en MOLENGRAAFF, aan de Regeering is aangeboden. Dit verzoekschrift, waarin om verbetering van de uiterst gebrekkige opleiding tot geoloog in Nederland wordt verzocht, is onder-teekend door de Professoren BONNEMA, VAN CALKER, DUBOIS, GRUTTERINK, JONKER, MARTIN, MOLENGRAAFF, OESTREICH en WICHMANN. Voorwaar, deze zeldzame eenstemmigheid onder onze geologische hoogleeraren, van Universiteit en Technische Hoogeschool beide, is wel het sterkste bewijs voor de urgentie van de herziening van dit onderdeel van ons hooger onderwijs!

„Intusschen beginnen thans ook uit de praktijk zelf stemmen op te gaan, die op de dringende behoefte aan Nederlandsche geologen de aandacht vestigen. Zoo heeft dezer dagen de Bataafsche Petroleummaatschappij te 's-Gravenhage zich eveneens tot den Minister van Binnenlandsche Zaken gewend met een adres, waarin zij wijst op het volstrekt ontbreken van jonge Nederlandsche geologen, die in het moderne petroleumbedrijf voor de op-sporing noodig zijn; daarom dringt zij er bij de Regeering op aan maatregelen te nemen, waardoor een grondige vorming van een voldoende aantal geologen in Nederland mogelijk wordt gemaakt. Het ligt voor de hand te veronderstellen, dat de uit overwegingen van nationalen aard geboren aandrang van dit machtige lichaam voor de Regeering een reden zal zijn

om aan dit van zoo verschillende zijden geuite verlangen gehoor te geven. „Want ook bij de officieele vereeniging van geologen in Nederland is een voorstel diengaande aanhangig gemaakt. In de Geologische Sectie van het Geologisch-Mijnbouwkundig Genootschap voor Nederland en Koloniën wordt juist in dezen tijd een referendum gehouden over een door Prof. BONNEMA ingediende motie, waarin verbetering van geologenopleiding dringend wordt genoemd en voorgesteld wordt een daarop betrekking hebbend adres te richten tot den Minister van Binnenlandsche Zaken. Ook in dezen engeren vakkring wint dus de overtuiging van de onhoudbaarheid van den tegenwoordigen toestand steeds meer veld.

„In de talrijke geschriften, die in den laatsten tijd over deze en daarmee verband houdende zaken het licht hebben gezien, vindt men telkens weer een aansporing tot de Regeering gericht om over te gaan tot het instellen van een zelfstandigen geologischen dienst in Nederlandsch-Indië, omdat de geologische exploratie onzer koloniën — op een wijze overeenkomende met de in het Moederland gevolgde methode, — wegens het groote belang eener stelselmatige opsporing van delfstoffen dringend noodzakelijk moet worden genoemd. Uit dit oogpunt zal de verblijvende mededeeling van den Minister van Koloniën, gedaan in de vergadering der Tweede Kamer van 6 Mei 1913, dat dezer dagen een zeer deskundig man naar Indië wordt uitgezonden met opdracht om na te gaan, hoe de opsporingsdienst het best zal zijn in te richten, in geologische kringen met groote ingenomenheid en voldoening worden begroet. Doch niet alleen daar zal het initiatief van dezen bewindsman op dankbare instemming mogen rekenen; ook daarbuiten zal deze maatregel van vele zijden worden toegejuicht, omdat daardoor, afgescheiden van iedere mijnbouwpolitiek, de mogelijkheid wordt geopend voor een systematisch geologisch onderzoek naar de aanwezigheid van nuttige mineralen, waarop de doelmatige mijnbouwkundige ontsluiting van Indië's bodem gebaseerd kan worden.

„Uit een en ander, in onderling verband beschouwd, moge blijken, op welke krachtige wijze er thans in ons vaderland door de geologen zelf en door hen, die van hun diensten gebruik wenschen te maken, wordt gestreefd naar het tot stand komen van gezonde verhoudingen op geologisch gebied.”

...

Beslissingen betreffende de toepassing van het tarief van invoerrechten. De Minister van Financiën heeft de volgende beslissingen getroffen betreffende de toepassing van het tarief van invoerrechten:

1. Een onder den naam „Ferrum-cement” in den handel gebracht mengsel van ijzervijlsel met een weinig ijzer- en magnesiumchloride kan vrij van rechten ten invoer worden toegelaten.
2. Neroline (β -naptylmethylaether), eene vaste stof, welke vermoedelijk wel uit houtgeest is bereid, doch geen houtgeest bevat en welke in de industrie wordt aangewend voor het parfumeeren van zeepen ter vervanging van oranjebloesemolie, behoort gerangschikt te worden onder den tariefpost „reuk- en parfumeurswaren”, belast met een recht van 5 pct. der waarde.
3. Een zelfregistreerd toestel ter bepaling van het koolzuurgehalte van den in fabrieksschoorsteenen ontwijkenden rook behoort gerangschikt te worden onder de met een recht van 5 pct. der waarde belaste „instrumenten”.
4. Een onder den naam „Ledumin” in den handel gebracht waschmiddel voor vee en veestallen ter verdelging van ongedierte, bestaande uit eene emulsie van steenkolenteerolie met eene geringe hoeveelheid zeep, behoort bij invoer in bussen à 1 K.G. met gebruiksaanwijzing, of in andere kleine verpakking, belast te worden als „Kramerij” met een recht van 5 pct. der waarde. In groote verpakking ingevoerd, behoort het belast te worden als „Zeep, andere zachte” met een recht van f 1 per 100 kilogram.

...

Invoer van Java-suiker in Japan. — Naar „The Japan Chronicle” opmerkt, zijn alle pogingen der Japansche suikerhandelaren, om de prijzen hoog te houden, vruchteloos geweest en is de suikermarkt langzamerhand onvaster geworden. De suikerhandelaars zijn zich nu gaan

toeleggen op den invoer van Java-suiker en, naar verluidt, zou een drietal firma's ieder 30.000 ton Java-suiker, voor levering op termijn, besteld hebben. De totale in het eerste kwartaal van 1913 bestelde hoeveelheid Java-suiker wordt geschat op ongeveer 100.000 tons. Aanvankelijk werd verwacht, dat nog 1.300.000 pikol meer zou worden ingevoerd, maar, in verband met het feit, dat de uitvoer uit Japan van geraffineerde suiker naar China door de daling van den zilverprijs werd belemmerd, verwacht men, dat geene nieuwe contracten voor de levering van Java-suiker afgesloten zullen worden.

(„Handelsberichten”).

De „St.Ct.” bevat de Statuten der volgende Naaml. Vennootschappen:
Stroocartonfabriek „Britannia” te Oude-Pekela. Doel: het fabricceeren van en het drijven van handel in strookarton, in den meest uitgebreiden zin van het woord. Kapitaal f 500.000, verdeeld in 100 aandeele van f 5000, waarvan 60 geplaatst. De storting op 6 aandeele geschiedt door inbreng van onroerende goederen, onder beding, dat aan den inbrenger in geld zal worden voldaan f 10.000. Voor de eerste maal zijn tot directeuren benoemd de Heeren J. FREE en H. FREE te Oude-Pekela.

Rotterdam-Langkāt Rubber-Maatschappij, te Rotterdam. Kapitaal f 700.000, waarvan f 550.000 geplaatst en volgestort. Directeur Mr. A. G. N. SWART, Wassenaar

Java-Sumatra Petroleum-Maatschappij, te Amsterdam. Kapitaal f 2.600.000, verdeeld in 100 preferente en 2500 gewone aandeele van f 1000, waarvan geplaatst 100 preferente en 1300 gewone aandeele.

Tot lid van den Raad van beheer is o.a. benoemd Dr. J. H. VERLOOP, mijnningenieur, Hilversum.

Vereenigde Distilleerderijen, te Dordrecht. Doel: de exploitatie van distilleerderijen, likeurstokerijen, vruchtsapfabrieken enz. en van de handelszaken tot dusverre gedreven onder de namen of firma's H. C. WIJERS, J. F. ROZESTRATEN en D. GIPS & Zonen. Kapitaal: f 300.000, geheel geplaatst en volgestort. Voor de eerste maal zijn benoemd tot directeuren de Heeren J. F. J. WIJERS en L. P. A. J. WIJERS te Dordrecht.

Ontvangen boeken, brochures, enz.

Publications of the United States Public Health and Marine-Hospital Service, Mai 1912.

Hygienic Laboratory. Bulletin No. 82, April 1912: I. Method of standardizing disinfectants with and without organic matter by J. F. ANDERSON and TH. B. MC CLINTIC. II. The determination of the phenol coefficient of some disinfectants by TH. B. MC CLINTIC.

Open brief aan Dr. G. C. A. van Dorp, Directeur van het Visscherij-Proefstation te Katwijk aan Zee door A. BECKERINGH LANKHORST.

Jaarverslag van den Directeur (Dr. H. van Gulik) van het Kaascontrolestation Zuid-Holland te 's-Gravenhage over het jaar 1912.

Correspondentie.

Van bevoegde zijde wordt ons medegedeeld, dat hier te lande natriumbicarbonaat, borax, bijtende soda en cremor tartari niet worden bereid.

K. te R. Uw opgaaf is aan den aanvrager medegedeeld.