

MINISTÈRE DES AFFAIRES ÉCONOMIQUES

5 AOUT 1970. — Arrêté royal portant réglementation de la dénomination « cristal »

BAUDOUIN, Roi des Belges,
A tous, présents et à venir, Salut.

Vu le traité du 25 mars 1957 instituant la Communauté économique européenne, approuvée par la loi du 2 décembre 1957, notamment l'article 100 de ce traité;

Vu la loi du 9 février 1960 permettant au Roi de réglementer l'emploi des dénominations sous lesquelles des marchandises sont mises dans le commerce;

Vu la directive n° 69/493/CEE du Conseil du 15 décembre 1969 concernant le rapprochement des législations des Etats membres relatives au verre cristal;

Vu l'avis du Conseil d'Etat;

Sur la proposition de Notre Ministre des Affaires économiques,

Nous avons arrêté et arrêtons :

Article 1er. Les dispositions du présent arrêté s'appliquent aux produits énumérés à la position 70.13 du tarif douanier commun, reproduit dans l'annexe au règlement n° 950/68 du 28 juin 1968 du Conseil des Communautés européennes.

Art. 2. Il est interdit d'utiliser dans le commerce les dénominations figurant à la colonne b de l'annexe I, pour désigner des produits qui ne possèdent pas les caractéristiques spécifiées aux colonnes d à g inclus de l'annexe précitée.

Art. 3. Si un produit faisant l'objet de l'article 1 porte l'une des dénominations prévues à l'annexe I, colonne b, il peut également être pourvu du symbole d'identification tel qu'il est défini à ladite annexe, colonnes h et i.

Art. 4. Au cas où la marque de fabrique, la raison sociale d'une entreprise ou toute autre inscription comporte, soit à titre principal, soit à titre d'adjectif ou de racine, l'utilisation d'une dénomination prévue aux colonnes b et c de l'annexe I ou pouvant prêter à confusion avec celle-ci, les données suivantes doivent figurer en caractère très apparents immédiatement suivis de la marque, de la raison sociale ou de l'inscription :

a) la dénomination du produit lorsque celui-ci possède les caractéristiques spécifiées aux colonnes d à g inclus de l'annexe I ;

b) l'indication de la nature exacte du produit lorsque celui-ci ne possède pas les caractéristiques spécifiées aux colonnes d à g inclus de l'annexe I.

Art. 5. Les dénominations et les symboles d'identification prévus à l'annexe I peuvent figurer sur la même étiquette.

Art. 6. La correspondance entre les dénominations et les symboles d'identification, d'une part, et les caractéristiques figurant à l'annexe I, colonnes d à g inclus, d'autre part, est vérifiée par l'utilisation des méthodes définies à l'annexe II.

Art. 7. Les produits destinés à être exportés en dehors de la Communauté ne sont pas soumis aux dispositions du présent arrêté.

Art. 8. L'arrêté royal du 7 juin 1960 portant réglementation de l'emploi de la dénomination « cristal » est abrogé.

Art. 9. Le présent arrêté entre en vigueur le premier jour du septième mois qui suit celui au cours duquel il aura été publié au Moniteur belge.

Art. 10. Notre Ministre des Affaires économiques est chargé de l'exécution du présent arrêté.

Donné à Motril, le 5 août 1970.

BAUDOUIN

Par le Roi :

Le Ministre des Affaires économiques,

E. LEBURTON

MINISTERIE VAN ECONOMISCHE ZAKEN

5 AUGUSTUS 1970. — Koninklijk besluit houdende reglementering van het gebruik van de benaming « kristal »

BOUDEWIJN, koning der Belgen,

Aan allen die nu en hierna wezen zullen, Onze Groet.

Gelet op het verdrag van 25 maart 1957 tot oprichting van de Europese Economische Gemeenschap, goedgekeurd bij de wet van 2 december 1957, inzonderheid op artikel 100 van dit verdrag;

Gelet op de wet van 9 februari 1960 waarbij aan de Koning de toelating verleend wordt om het gebruik der benamingen waaronder koopwaren in de handel gebracht worden, te reglementeren;

Gelet op de richtlijn nr. 69/493/EWG van de Raad van 15 december 1969 voor de onderlinge aanpassing der wetgevingen van de lid-Staten inzake kristalglas;

Gelet op het advies van de Raad van State;

Op voordracht van Onze Minister van Economische Zaken,

Hebben Wij besloten en besluiten Wij :

Artikel 1. De bepalingen van dit besluit zijn van toepassing op produkten, vermeld onder de post 70.13 van het gemeenschappelijk douanetarief, opgenomen in de bijlage bij de verordening nr. 950/68 van 28 juni 1968 van de Raad van de Europese Gemeenschappen.

Art. 2. Het is verboden de benaming voorkomend in kolom b van bijlage I in de handel te gebruiken ter aanduiding van produkten die niet de kenmerken bezitten, vermeld in de kolommen d tot en met g van voormalde bijlage.

Art. 3. Indien een produkt als bedoeld in artikel 1 één der benamingen voert voorzien in bijlage I, kolom b, dan mag dit produkt tevens zijn voorzien van een kenmerkend symbool als vastgesteld in voormalde bijlage, kolommen h en i.

Art. 4. Wanneer in het fabrieksmerk, de handelsnaam van een onderneming of enig ander opschrift, hetzelfde als hoofdwoord, hetzelfde als bijvoeglijk naamwoord, hetzelfde als stam één van de in de kolommen b en c van bijlage I vermelde benamingen wordt gebruikt of een andere die daarmee kan worden verward, moeten in zeer duidelijke letters de volgende gegevens worden vermeld, onmiddellijk gevuld door het merk, de handelsnaam of het opschrift :

a) de benaming van het produkt, wanneer dit de kenmerken bezit vermeld in de kolommen d tot en met g van bijlage I;

b) de juiste aard van het produkt, wanneer dit niet de kenmerken bezit vermeld in de kolommen d tot en met g van bijlage I.

Art. 5. De in bijlage vastgestelde benamingen en kenmerkende symbolen mogen op hetzelfde etiket voorkomen.

Art. 6. De overeenstemming tussen de aanduidingen en de kenmerkende symbolen, enerzijds, en de kenmerken volgens bijlage I, kolommen d tot en met g, anderzijds, wordt vastgesteld aan de hand van de in bijlage II omschreven methoden.

Art. 7. Produkten bestemd voor uitvoer buiten de Europese Economische Gemeenschap zijn niet onderworpen aan de bepalingen van dit besluit.

Art. 8. Het koninklijk besluit van 7 juni 1960 houdende reglementering van het gebruik van de benaming « Kristal » wordt opgeheven.

Art. 9. Dit besluit treedt in werking de eerste dag van de zevende maand die volgt op de bekendmaking ervan in het Belgisch Staatsblad.

Art. 10. Onze Minister van Economische Zaken is belast met de uitvoering van dit besluit.

Gegeven te Motril, 5 augustus 1970.

BOUDEWIJN

Van Koningswege :

De Minister van Economische Zaken,

Annexe 1

Liste des catégories de verres de cristal

Numéro a	Dénomination de la catégorie b	Notes explicatives c	Caractéristiques				Etiquetage i
			Oxydes métalliques (en pourcentage) d	Densité e	Indice de réfraction f	Dureté de surface g	
1	CRISTAL SUPERIEUR CRISTALLO SUPERIORE HOCHBLEIKRISTALL VOLLOUDKRISTAL	30 % 30 % 30 % 30 %	Les dénominations peuvent être librement utilisées, quel que soit le pays d'origine ou le pays destinataire.	PbO > 30 %	(x)		Etiquettes rondes de couleur : or, $\varnothing > 1$ cm.
2	CRISTAL AU PLOMB CRISTALLO AL PIOMBO BLEIKRISTALL LOODKRISTAL	24 % 24 % 24 % 24 %	Le chiffre indique, en pourcentage, la teneur en oxyde de plomb.	PbO > 24 %	(x)		Etiquettes rondes de couleur : or, $\varnothing > 1$ cm.
3	CRISTALLIN VETRO SONORO SUPERIORE KRISTALLGLAS (1) SONCORGLAS (2)		Seules les dénominations dans la jolie langue du pays où la marchandise est commercialisée peuvent être utilisées.	ZnO, BaO, PbO, K ₂ O, seul ju ensemble > 10 %	> 2,45	> nD > 1,520	Etiquettes en forme de carré, couleur : argent. Côte : > 1 cm.
4	VERRE SONORE VETRO SONORO KRISTALLGLAS SONCORGLAS		Exception : Sur le marché allemand, un verre presse contenant 18 % de PbO et ayant une densité d'eau moins 2,70 peut être vendu sous l'appellation « PRESSBLEIKRISTALL » ou « BLEIKRISTALL GEPRESST » (dans les mêmes caractères).	BaO, PbO, K ₂ O, seul ju ensemble > 10 %	> 2,40	Vickers $\frac{550}{\pm 20}$	Etiquettes en forme de triangle équilatéral, couleur : argent. Côte : > 1 cm.

(x) nd > 1,545 comme critère pour une détermination accessoire non destructive des produits (au moment de l'importation).

(1) En Belgique.
(2) Aux Pays-Bas.

Lijst der categoriën kristalglas

Nummer a	Benaming van de categorie b	Opmerking c	Kenmerken				Etikettering	
			Metaal-oxyden (In percentage) d	S.G. e	Brekingss- index f	Opper- vlakte- hardheid g	Vorm van het symbool h	Opmerkingen i
1	CRISTAL SUPERIEUR CRISTALLO SUPERIORE HOCHBLEIKRISTALL VOLLOODKRISTALL	30 % 30 % 30 % 30 %	Deze benamingen mogen vrijelijk worden gebruikt ongeacht het land van oorsprong of bestemming.	PbO ≥ 30 %	≥ 3,00 (x)		○	Ronde etiketten, kleur : goud, Ø ≥ 1 cm.
2	CRISTAL AU PLOMB CRISTALLO AL PIOMBO BLEIKRISTALL LOODKRISTALL	24 % 24 % 24 % 24 %	De cijfers geven het percentage van het gehalte aan loodoxyde aan.	PbO ≥ 24 %	≥ 2,90 (x)			
3	CRISTALLIN VETRO SONORO SUPERIORE KRISTALLGLAS (1) KRISTALLIUNGGLAS (2) SONOORGGLAS		Alleen de benamingen in de taal of de talen van het land waar het product wordt verkocht mogen worden gebruikt.	ZnO, BaO, PbO, K ₂ O, alleen of te zamer ≥ 10 %	≥ 2,45 ≥ 1,520	nD	□	Vierkante etiketten, kleur : zilver. Lengte van de zijden ≥ 1 cm.
4	VERRE SONORE VETRO SONORO KRISTALLGLAS SONOORGGLAS		Uitzondering : Op de Duitse markt mag geperset glas met 18 % PbO en een S.G. van ten minste 2,70 worden verkocht onder de benaming « PRESSBLEIKRISTALL » of « BLEIKRISTALL GEPRESST » (in hoofdletters).	BaO, PbO, K ₂ O, alleen of te zamer ≥ 10 %	≥ 2,40	Vickers — 550 ± 20	△	Etiketten in de vorm van een gelijzijdige driehoek, kleur : zilver. Lengte van de zijden ≥ 1 cm.

(x) ind ≥ 1,545 als criterium voor een bijkomende niet-destructieve bepaling van het produkt (op het tijdstip van invoer).

(1) In België.

(2) In Nederland.

Annexe II

*Méthodes de détermination
des propriétés chimiques et physiques
des catégories du verre cristal*

1. Analyses chimiques.

1.1. BaO et PbO.

1.1.1. Dosage de la somme : BaO + PbO.

Peser, à 0,0001 g près, environ 0,5 g de poudre de verre et l'introduire dans une capsule en platine. Humecter d'eau et ajouter 10 ml d'une solution à 15 p.c. d'acide sulfurique et 10 ml d'acide fluorhydrique. Chauffer au bain de sable jusqu'au dégagement de fumées blanches. Laisser refroidir et traiter de nouveau avec 10 ml d'acide fluorhydrique. Chauffer jusqu'à réapparition des fumées blanches. Laisser refroidir et rincer les parois de la capsule à l'eau. Chauffer jusqu'à réapparition des fumées blanches. Laisser refroidir, ajouter prudemment 10 ml d'eau, puis transvaser dans un bêcher de 400 ml. Rincer la capsule plusieurs fois avec une solution d'acide sulfurique à 10 p.c. et diluer à 100 ml avec la même solution. Faire bouillir pendant deux-trois minutes. Abandonner au repos pendant une nuit.

Filtrer sur un creuset filtrant de porosité 4, laver d'abord avec une solution d'acide sulfurique à 10 p.c. puis deux ou trois fois à l'alcool éthylique. Sécher une heure à l'étuve à 150 °C. Peser BaSO₄ + PbSO₄.

1.1.2. Dosage de BaO.

Peser, à 0,0001 g près, environ 0,5 g de poudre de verre et l'introduire dans une capsule en platine. Humecter d'eau et ajouter 10 ml d'acide fluorhydrique et 5 ml d'acide perchlorique. Chauffer au bain de sable jusqu'au dégagement de fumées blanches.

Laisser refroidir et ajouter de nouveau 10 ml d'acide fluorhydrique. Chauffer jusqu'à réapparition des fumées blanches. Laisser refroidir et rincer les parois de la capsule à l'eau distillée. Chauffer de nouveau et évaporer presque à sec. Reprendre par 50 ml d'acide chlorhydrique à 10 p.c. et chauffer légèrement pour faciliter la dissolution. Transvaser dans un bêcher de 400 ml et diluer à 200 ml, avec de l'eau. Porter à l'ébullition et faire passer un courant d'hydrogène sulfuré dans la solution chaude. Lorsque le précipité de sulfure de plomb s'est déposé au fond du vase, arrêter le courant gazeux. Filtrer sur un papier de texture serrée et laver à l'eau froide saturée d'hydrogène sulfuré.

Faire bouillir les filtrats et éventuellement les réduire à 300 ml par évaporation. Ajouter à l'ébullition 10 ml d'une solution à 10 p.c. d'acide sulfurique. Retirer du feu et laisser au repos pendant au moins quatre heures.

Filtrer sur papier de texture serrée, laver à l'eau froide. Calciner le précipité à 1050 °C et peser BaSO₄.

1.2. Dosage de ZnO.

Évaporer les filtrats provenant de la séparation de BaSO₄ de manière à réduire leur volume à 200 ml. Neutraliser par l'ammoniaque en présence de méthylrouge et ajouter 20 ml d'acide sulfurique N/10. Amener le pH à 2 (pH-mètre) par addition d'acide sulfurique N/10 ou de soude caustique N/10 suivant le cas et précipiter à froid le sulfure de zinc par passage d'un courant d'hydrogène sulfuré. Laisser déposer le précipité pendant quatre heures, puis le recueillir sur un papier filtre de texture serrée. Laver à l'eau froide saturée d'hydrogène sulfuré. Dissoudre le précipité sur le filtre en y versant 25 ml d'une solution chaude d'acide chlorhydrique à 10 p.c. Laver le filtre à l'eau bouillante jusqu'à ce qu'on obtienne un volume de 150 ml environ. Neutraliser à l'ammoniaque en présence de papier de tournesol, puis ajouter 1-2 g d'urotropine solide pour fixer le pH à environ 5. Ajouter quelques gouttes d'une solution aqueuse à 0,5 p.c. d'orange de xylénol fraîchement préparé et titrer par une solution de Complexon III N/10 jusqu'au virage du rose au jaune citron.

Bijlage II

*Methodes ter bepaling
van de chemische en fysische eigenschappen
van de categorieën kristalglas*

1. Chemische analyses.

1.1. BaO en PbO.

1.1.1. Bepaling van het totaalgehalte : BaO + PbO.

Men weegt op 0,0001 g nauwkeurig ongeveer 0,5 g glaspoeder en brengt dit in een platina capsule. Na bevochtigen met water, voegt men 10 ml van een zwavelzuroplossing 15 pct. en 10 ml fluorwaterstofzuur toe. Het geheel verhitten in een zandbad totdat witte dampen ontstaan. Laten afkoelen en opnieuw behandelen met 10 ml fluorwaterstofzuur. Daarna, opnieuw verhitten tot het ontstaan van witte dampen. Laten afkoelen en de wanden van de capsule met water besprenkelen. Opnieuw verhitten totdat witte dampen ontstaan. Laten afkoelen, voorzichtig 10 ml water toevoegen en daarna overgieten in een bekerglas van 400 ml. De capsule wordt verscheidene malen gespoeld met een 10 pct zwavelzuroplossing waarna tot 100 ml wordt verduld met dezelfde oplossing. Gedurende twee-drie minuten laten koken en een nacht laten rusten.

Met behulp van een filterredergel met porositeit 4 wordt gefilterd waarna het filtraat eerst wordt gewassen met een 10 pct zwavelzuroplossing en daarna 2 à 3 maal met ethylalcohol. Vervolgens, het geheel gedurende een uur in de droogkast laten drogen bij 150 °C. Daarna wordt het BaSO₄ + PbSO₄ gewogen.

1.1.2. Bepaling van BaO.

Ongeveer 0,5 g glaspoeder wordt op 0,0001 g nauwkeurig gewogen en in een platina capsule gebracht. Dit wordt bevochtigd met water waarna 10 ml fluorwaterstofzuur en 5 ml perchloorzuur wordt toegevoegd. Het geheel wordt verhit in een zandbad totdat witte dampen ontstaan.

Laten afkoelen en opnieuw 10 ml fluorwaterstofzuur toevoegen. Verhitten totdat opnieuw witte dampen optreden. Laten afkoelen en de wanden van de capsule met gedistilleerd water besprenkelen. Daarna weer verhitten en afdampen tot bijna droog. Vervolgens 50 ml chloorwaterstofzuur 10 pct. toevoegen en licht verhitte ten einde het oplossen te bevorderen. Overgieten in een bekerglas van 400 ml en verdunnen met water tot 200 ml. Aan de kook brengen en een zwavelstofstroom door de hete oplossing voeren. Zodra het loodsulfide op de bodem van het vat is neergeslagen wordt de gasstroom afgesloten. Filteren door middel van filterpapier met dicht weefsel en wassen met koud water dat verzadigd is met zwavelwaterstof.

De filtraten worden gekookt en eventueel tot 300 ml ingedamt. Bij het koken wordt 10 ml van een 10 pct. zwavelzuroplossing toegevoegd. De oplossing wordt van het vuur genomen en men laat haar ten minste vier uur staan.

Door middel van filterpapier met dicht weefsel wordt gefilterd, waarna met koud water wordt gewassen. De neerslag wordt bij 1050 °C gecalcineerd en het BaSO₄ wordt gewogen.

1.2. Bepaling van ZnO.

De filtraten uit de afscheiding van het BaSO₄ worden ingedamt tot op een volume van 200 ml. Bij aanwezigheid van methylrood wordt geneutraliseerd met ammoniak waarna 200 ml zwavelzuur 0,1 n wordt toegevoegd. Daarna wordt de pH op 2 gebracht door toevoeging van 0,1 n zwavelzuur of eventueel 0,1 n natriumhydroxyde en laat men de zinksulfide koud neerslaan door het doorvoeren van een zwavelwaterstofstroom. Gedurende vier uur laat men neerslaan, daarna wordt de neerslag opgevangen op een filterpapier met dicht weefsel. Men wast met koud water verzadigd met zwavelwaterstof. De neerslag op het filter wordt opgelost door er 25 ml van een warme 10 pct. chloorwaterstofzuroplossing over te gieten. Dan wordt het filter met kokend water gewassen totdat men een volume van ongeveer 150 ml verkrijgt. Men neutraliseert met ammoniak in aanwezigheid van lakmoespapier, waarna 1 tot 2 g vaste urotropine wordt toegevoegd om de pH op ongeveer 5 vast te leggen. Men voegt een paar druppels van een vers bereide, waterige 0,5 pct. dimethylphenoloranje-oplossing toe en titreert met een oplossing van complexon III 0,1 n totdat het roze omslaat naar citroengeel.

1.3. Dosage de K₂O.

Par précipitation et pesée du tétraphényl-borure de K.

Attaque : 2 g de verre sont attaqués après broyage et tamisage par 2 cc HNO₃ concentré;

15 cc NaClO₄;

25 cc HF,

en capsule de platine au bain-marie, puis au bain de sable. Après départ des grosses fumées perchloriques (aller jusqu'à sec), dissoudre par 20 cc d'eau chaude et 2-3 cc HCl concentré.

Transvaser dans un ballon jaugé de 200 cc et amener au volume avec de l'eau distillée.

Réactifs : Solution de tétraphényl-borure de sodium à 6 p.c. : dissoudre 1,5 g du réactif dans 250 cc d'eau distillée. Supprimer le léger louche qui subsiste en ajoutant 1 g d'alumine hydratée. Agiter cinq minutes et filtrer en ayant soin de passer à nouveau sur le filtre les 20 premiers cc obtenus.

Solution de lavage du précipité : Préparer un peu du sel de K par précipitation dans une solution d'environ 0,1 KCl pour 50 ml HCl N/10, dans laquelle on verse en agitant la solution de tétraphényl-borure jusqu'à cessation du précipité. Filtrer sur fritte. Laver à l'eau distillée. Sécher dans un dessicateur à température ambiante. Verser alors 20-30 mg de ce sel dans 250 cc d'eau distillée. Agiter de temps en temps. Après trente minutes, ajouter 0,5-1 g d'alumine hydratée. Agiter quelques minutes. Filtrer.

Mode opératoire : Prélever sur le liquide chlorhydrique d'attaque en volume correspondant à environ 10 mg de K₂O. Diluer à 100 cc environ. Verser lentement la solution du réactif, soit par 10 cc par 5 mg de K₂O présumés, en agitant modérément. Laisser au repos quinze minutes au maximum, puis filtrer sur creuset fritté taré n° 3 ou 4. Laver avec solution de lavage. Sécher trente minutes à 120 °C. Facteur de conversion 0,13143 pour K₂O.

1.4. Tolérances.

± 0,1 en valeur absolue sur chaque dosage.

Si l'analyse donne une valeur, dans les tolérances, inférieure aux limites fixées (30,24 ou 10 p.c.), il y a lieu de prendre la moyenne d'au moins trois analyses. Si elle est supérieure ou égale respectivement à 29,95, 23,95 ou 9,95, le verre doit être accepté dans les catégories correspondant à 30,24 et 10 p.c. respectivement.

2. Déterminations physiques.

2.1. Densité.

Méthode par la balance hydrostatique à ± 0,01 près. Un échantillon d'au moins 20 g est pesé dans l'air, et pesé immérgé dans de l'eau distillée à 20 °C.

2.2. Indice de réfraction.

L'indice est mesuré au réfractomètre à ± 0,001 près.

2.3. Microdureté.

La dureté Vickers est à mesurer d'après la norme ASTM E 92-65 (Révision 1965), mais en adoptant une charge de 50 g et en prenant la moyenne de 15 déterminations.

Vu pour être annexé à Notre arrêté du 5 août 1970.

BAUDOUIN

Par le Roi
Le Ministre des Affaires économiques,

E. LEBURTON

1.3. Bepaling van K₂O.

Door neerslag en weging van kaliumtetraphenylboride.

Omsluiting : na breken en zeven wordt 2 g glas ontsloten door middel van 2 ml geconcentreerde HNO₃;

15 ml HClO₄;

25 ml FF,

in een platina capsule in een heetwaterbad en daarna in een zandbad. Na het afscheiden van dikke perchloride dampen totdat het mengsel droog is, wordt het opgelost met 20 ml heet water en 2-3 ml geconcentreerd HCl.

De oplossing overgieten in een maatkolf van 200 ml en tot aan het volume aanvullen met gedestilleerd water.

Reagentia : 6 pct. oplossing van natriumtetraphenylboride : 1,5 g van het reagens wordt opgelost in 250 ml gedestilleerd water. De dan overblijvende lichte troebelheid wordt verwijderd door toevoeging van 1 g aluminiumhydroxyde. Gedurende vijf minuten roeren, daarna filtreren waarbij de eerste 20 ml nogmaals gefiltreerd moeten worden.

Wasoplossing van de neerslag : men bereidt een weinig kaliumzout door neerslag in een oplossing van ongeveer 0,1 g KCl op 50 ml HCl 0,1 n; hierin wordt al roerend de oplossing van tetraphenylboride toegevoegd totdat de neerslag beëindigd is. Filteren op glasspecie en wassen met gedestilleerd water. Drogen in een droogtoestel bij omgevingstemperatuur, waarna 20 à 30 mg van dit zout wordt gebracht in 250 ml gedestilleerd water. Van tijd tot tijd roeren. Na dertig minuten wordt 0,5 à 1 g aluminiumhydroxyde toegevoegd. Na enige minuten roeren, wordt gefilterd.

Werkwijze : Van de chloorwaterstofoplossing voor de ontsluiting neemt men een hoeveelheid af overeenkomend met circa 10 mg K₂O. Deze hoeveelheid wordt verduld tot ongeveer 100 ml, waarna de reageeroplossing, namelijk 10 ml op 5 mg geschat K₂O, onder matig roeren wordt toegevoegd. Ten hoogste vijftien minuten laten staan, daarna filtreren met behulp van een getareerde, gesinterde filterrederigel nr. 3 of 4. Wassen met een wasoplossing. Dertig minuten drogen bij 120 °C. De omzettingsfactor voor K₂O = 0,13143.

1.4. Toleranties.

± 0,1 in absolute waarde voor elke bepaling.

Wanneer een analyse binnen deze toleranties een waarde oplevert die lager ligt dan de vastgestelde limieten (30, 24 of 10 pct.) dan moet het gemiddelde worden genomen van ten minste drie analyses. Is de analysewaarde gelijk aan of hoger dan, 29,95, 23,95 resp. 9,95 dan moet het glas worden ondergebracht in de categorieën overeenkomend met 30, 24 resp. 10 pct.

2. Fysische bepalingen.

2.1. Soortelijk gewicht.

Methode met behulp van de hydrostatische balans op ± 0,01 nauwkeurig. Een monster van ten minste 20 g wordt gewogen in de buitenlucht, alsmede ondergedompeld in gedestilleerd water bij 20 °C.

2.2. Brekingsindex.

De brekingsindex wordt gemeten met een refractometer op ± 0,001 nauwkeurig.

2.3. Microhardheid.

De Vickers hardheid wordt gemeten volgens de norm ASTM E 92-65 (herziening 1965) waarbij wordt uitgegaan van een last van 50 g en het gemiddelde van 15 bepalingen wordt genomen.

Ons bekend om te worden gevoegd bij Ons besluit van 5 augustus 1970.

BOUDEWIJN

Van Koningswege :
De Minister van Economische Zaken,