

NORME INTERNATIONALE ISO 3620

INTERNATIONAL ORGANIZATION FOR STANDARDIZATION • МЕЖДУНАРОДНАЯ ОРГАНИЗАЦИЯ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ • ORGANISATION INTERNATIONALE DE NORMALISATION

Sulfate double d'aluminium et de potassium dodécahydraté de qualité photographique — Spécifications

Photographic grade aluminium potassium sulphate dodecahydrate — Specification

Première édition — 1976-05-01

ITh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 3620:1976

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4b2aa16b-f295-464e-a2dc-38f403d69f3f/iso-3620-1976>

CDU 771.7 : 661.862.84.004.11

Réf. n° : ISO 3620-1976 (F)

Descripteurs : produit photographique, sulfate d'aluminium-potassium, spécification de matière, essai.

Prix basé sur 3 pages

AVANT-PROPOS

L'ISO (Organisation Internationale de Normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (Comités Membres ISO). L'élaboration des Normes Internationales est confiée aux Comités Techniques ISO. Chaque Comité Membre intéressé par une étude a le droit de faire partie du Comité Technique correspondant. Les organisations internationales, gouvernementales et non gouvernementales, en liaison avec l'ISO, participent également aux travaux.

Les Projets de Normes Internationales adoptés par les Comités Techniques sont soumis aux Comités Membres pour approbation, avant leur acceptation comme Normes Internationales par le Conseil de l'ISO.

La Norme Internationale ISO 3620 a été établie par le Comité Technique ISO/TC 42, *Photographie*, et soumise aux Comités Membres en septembre 1974.

Elle a été approuvée par les Comités Membres des pays suivants :

Afrique du Sud, Rép. d'	Canada	Royaume-Uni
Allemagne	Espagne	Suède
Australie	France	Turquie
Autriche	Italie	U.R.S.S.
Belgique	Japon	U.S.A.
Bulgarie	Mexique	Yougoslavie

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Sulfate double d'aluminium et de potassium dodécahydraté de qualité photographique – Spécifications

0 INTRODUCTION

La présente Norme Internationale fait partie d'une série de spécifications concernant les produits chimiques de qualité photographique, couramment utilisés pour le traitement des surfaces photosensibles. Ces spécifications ont été conçues en vue d'établir des critères de pureté permettant de définir une qualité usuelle et économique, afin d'éviter les erreurs de traitement qui peuvent résulter de l'emploi de produits chimiques de qualité inférieure. Elles ont également pour objet de fournir aux fabricants, fournisseurs et utilisateurs, des spécifications dignes de confiance, et facilement disponibles, au sujet des produits chimiques photographiques de qualité satisfaisante.

Un produit chimique de qualité photographique est un produit conforme aux spécifications de la Norme Internationale correspondante. Ces spécifications fixent des normes de pureté, indiquent les concentrations limites et décrivent les méthodes d'essai concernant certaines impuretés inertes ou photographiquement nuisibles, pouvant être présentes dans les produits.

À l'origine, ces spécifications étaient basées sur des données applicables aux traitements photographiques en noir et blanc, mais, de plus en plus, l'attention s'est portée sur les exigences requises par le traitement pour la couleur. L'expérience acquise à ce jour montre que les produits chimiques qui répondent aux présentes spécifications conviennent aux traitements d'usage courant pour la couleur.

0.1 Spécifications

Ces spécifications définissent les qualités chimiques et physiques requises. Bien que l'on reconnaisse que le critère idéal de la qualité d'un produit chimique à usage photographique est son succès dans un essai photographique, l'expérience montre que, du point de vue pratique, les méthodes d'essais physiques et chimiques conviennent en général. L'industrie photographique a accumulé un ensemble complet d'essais chimiques de cet ordre, concernant les impuretés. Ces essais, qui sont en corrélation avec les effets photographiques qui leur sont imputables, ont été introduits dans ces spécifications. Les essais chimiques sont en général plus sensibles, moins variables et moins coûteux que les essais photographiques.

Les exigences de pureté sont aussi peu sévères que possible, eu égard aux objectifs indiqués ici. Si, cependant, la pureté

d'un produit chimique d'usage courant dépasse les besoins réels du traitement photographique, sans que son emploi entraîne d'inconvénients d'ordre économique, les critères de pureté ont été fixés de manière à profiter de la meilleure qualité du produit.

L'on s'est efforcé de réduire au minimum le nombre de spécifications concernant chaque produit. Les spécifications ne concernent, en général, que les impuretés photographiquement nuisibles qui, d'après l'expérience, peuvent être présentes. Les teneurs en impuretés inertes sont limitées par les spécifications relatives à la pureté du produit analysé.

Des méthodes de dosage ont été indiquées. Une spécification satisfaisante au sujet d'un dosage n'est pas seulement une assurance de pureté chimique, mais également un complément de valeur à l'essai d'identification. Le dosage est prévu sur des échantillons non séchés, parce que les produits chimiques destinés aux traitements photographiques sont normalement utilisés tels quels.

Des essais d'identification ont été introduits chaque fois qu'il existe une possibilité qu'un autre produit chimique ou qu'un mélange de produits chimiques puisse satisfaire aux autres essais.

Toutes les conditions énumérées au chapitre 3 pour chaque spécification sont impératives. L'aspect physique du produit et les notes en bas de page sont donnés uniquement à titre d'information et ne font pas partie des conditions requises.

0.2 Choix des méthodes d'essai

L'on s'est efforcé d'indiquer seulement des essais pouvant être effectués dans n'importe quel laboratoire normalement équipé et d'éviter, dans la mesure du possible, les essais qui demandent un équipement ou des techniques hautement spécialisés. Des méthodes instrumentales ont été spécifiées comme variantes seulement, ou lorsqu'il n'existe aucune autre méthode satisfaisante.

Bien que les méthodes d'essai indiquées dans cette spécification soient recommandées, l'utilisation d'autres méthodes équivalentes est autorisée. En cas de désaccord dans les résultats, la méthode spécifiée fera foi. Cependant, lorsqu'une clause indique «doit satisfaire à l'essai», aucune autre méthode ne doit être utilisée.

0.3 Réactifs

Des efforts ont été faits pour réduire le nombre des réactifs utilisés dans cette série de spécifications. Les méthodes de préparation et de normalisation sont indiquées chaque fois qu'elles ont été jugées peu courantes, ou qu'une méthode normalisée est préférable.

Les détails sur la préparation et la normalisation d'un réactif figurent dans chaque spécification qui fait intervenir ce réactif, de manière que chaque spécification se suffise à elle-même.

1 OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente Norme Internationale fixe les spécifications de pureté et spécifie les méthodes d'essai du sulfate double d'aluminium et de potassium dodécahydraté à usage photographique.

2 DÉFINITION DU PRODUIT

Le sulfate double d'aluminium et de potassium dodécahydraté se présente sous la forme de cristaux incolores ou de poudre blanche. Sa formule chimique est $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ et sa masse moléculaire est 474,4.

3 SPÉCIFICATIONS

3.1 Titre

Le titre, déterminé selon la méthode décrite en 4.1 et exprimé en $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$, doit être supérieur ou égal à 99,5 % (m/m).

3.2 Aspect de la solution

Une solution aqueuse, préparée et examinée selon la méthode décrite en 4.2, doit être limpide et exempte de tout sédiment autre qu'une légère floculation.

3.3 Teneur en métaux lourds

La teneur en métaux lourds, exprimée en plomb (Pb), ne doit pas être supérieure à 50 mg/kg.

La conformité à cette spécification doit être contrôlée par l'essai limite décrit en 4.3; la coloration obtenue dans la solution d'essai ne doit pas être supérieure à celle obtenue dans la solution témoin.

3.4 Teneur en fer

La teneur en fer, exprimée en fer (Fe), ne doit pas être supérieure à 100 mg/kg.

La conformité à cette spécification doit être contrôlée par l'essai limite décrit en 4.4; la coloration obtenue dans la solution d'essai ne doit pas être supérieure à celle obtenue dans la solution témoin.

4 MÉTHODES D'ESSAI

Les réactifs utilisés pour les essais doivent être des produits chimiques de qualité reconnue pour réactifs normalement utilisés dans les travaux d'analyse fine. Dans toutes les instructions, les acides et l'hydroxyde d'ammonium cités doivent être utilisés à la concentration maximale, à moins qu'une dilution déterminée ne soit spécifiée. La dilution est exprimée en concentration molaire (molarité)¹⁾ lorsque le titrage du réactif est exigé. Lorsque la dilution est indiquée sous la forme (1 + x), cela signifie qu'un volume du réactif ou de la solution concentrée est ajouté à x volumes d'eau distillée.

Lorsque l'utilisation d'eau est spécifiée, il s'agit d'eau distillée ou d'une eau de pureté au moins équivalente obtenue selon d'autres moyens.

4.1 Détermination du titre

4.1.1 Réactifs

4.1.1.1 Hexamine, solide.

4.1.1.2 Solution tampon, de pH 9,5 à 10,0.

Dissoudre 54 g de chlorure d'ammonium dans 200 ml d'eau, ajouter 350 ml de solution d'hydroxyde d'ammonium, ρ 0,910 g/ml environ, et diluer à 1 000 ml.

4.1.1.3 Zinc, solution titrée 0,1 M.

4.1.1.4 Acide (éthylène dinitrilo) tétraacétique (EDTA), sel disodique dihydraté, solution titrée 0,05 M.

Dissoudre 37 g de sel disodique dihydraté d'EDTA dans l'eau et diluer à 1 000 ml. Étalonner la solution par rapport à la solution titrée de zinc (4.1.1.3) dans 5 ml de la solution tampon (4.1.1.2) et 70 ml d'eau, en utilisant 0,1 g de l'indicateur au noir à mordants 11 (4.1.1.6). Le point final est marqué par le virage du rouge-violet au bleu. En utilisant le titre de la solution titrée de zinc (4.1.1.3), diluer la solution de sel disodique d'EDTA à exactement 0,05 M avec de l'eau.

4.1.1.5 Nitrate de plomb, solution titrée 0,05 M.

4.1.1.6 C.I. 14645, C.I. Noir à mordants 11 (indicateur).²⁾

Broyer et mélanger dans un mortier 0,25 g de noir à mordants 11 et 25 g de chlorure de sodium.

4.1.1.7 Xylénol orange (indicateur), solution à 1 g/l.

1) 1 mol/l = 1 kmol/m³ = 1 mol/dm³ = 1 M

2) Désigné dans le «Colour Index» par C.I. 14645. Les noms commerciaux sont «Chrome Fast Black CAT, KIT & TS», noirs d'ériochrome DW, T et TDW, «Potting Black C», etc.

4.1.2 Appareillage

Matériel courant de laboratoire, et

4.1.2.1 Burette, de capacité 50 ml, conforme à l'ISO/R 385, classe A.

4.1.2.2 Pipette, de capacité 20 ml, conforme à l'ISO/R 648, classe A.

4.1.3 Mode opératoire

Peser, à 0,01 g près, 2,25 g environ de l'échantillon pour laboratoire, dissoudre cette prise d'essai dans l'eau et diluer à 1 000 ml. Prélever, à l'aide de la pipette (4.1.2.2), 20 ml de cette solution et ajouter 40,0 ml de la solution titrée de sel disodique d'EDTA (4.1.1.4), puis 100 ml d'eau. Chauffer sur un bain-marie durant 10 min, refroidir, ajouter 1 g de l'hexamine (4.1.1.1) et, à l'aide de la burette (4.1.2.1), titrer avec la solution titrée de nitrate de plomb (4.1.1.5), en utilisant 0,4 ml de la solution de xylénol orange (4.1.1.7).

4.1.4 Expression des résultats

Le titre, exprimé en pourcentage en masse de sulfate double d'aluminium et de potassium dodécahydraté $[\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$, est donné par la formule

$$\frac{474 - 237VT}{m}$$

où

V est le volume, en millilitres, de la solution de nitrate de plomb (4.1.1.5) utilisé pour le titrage;

T est la molarité exacte de la solution de nitrate de plomb (4.1.1.5);

m est la masse, en grammes, de la prise d'essai.

4.2 Contrôle de l'aspect de la solution

Préparer une solution à 50 g/l de l'échantillon pour laboratoire et contrôler la limpidité et l'absence de sédiments.

4.3 Contrôle de la teneur limite en métaux lourds

4.3.1 Réactifs

4.3.1.1 Acide chlorhydrique, solution diluée (1 + 99).

4.3.1.2 Métaux lourds, solution étalon.

4.3.1.3 Eau saturée de sulfure d'hydrogène à la température ambiante.

4.3.2 Appareillage

Matériel courant de laboratoire, et

4.3.2.1 Deux tubes de Nessler, identiques, de capacité 50 ml.

4.3.3 Mode opératoire

Peser, à 0,01 g près, 1 g environ de l'échantillon pour laboratoire, transférer cette prise d'essai dans l'un des tubes de Nessler (4.3.2.1) et la dissoudre dans 25 ml d'eau. Introduire 5 ml de la solution étalon de métaux lourds dans l'autre tube de Nessler et traiter les deux solutions de la manière suivante. Ajouter 1 ml de la solution d'acide chlorhydrique (4.3.1.1), puis 10 ml de l'eau saturée de sulfure d'hydrogène (4.3.1.3), diluer à 50 ml et homogénéiser.

Comparer, dans les tubes de Nessler, les colorations obtenues dans la solution d'essai et dans la solution témoin.

4.4 Contrôle de la teneur limite en fer

4.4.1 Réactifs

4.4.1.1 Solution tampon acétique, de pH 5,0.

Dissoudre 23 g d'acétate de sodium anhydre dans 58 ml d'une solution d'acide acétique 2 M et diluer à 1 000 ml avec de l'eau. Ajuster le pH final de la solution à la valeur $5,0 \pm 0,1$ par addition d'acide acétique cristallisable ou d'une solution d'hydroxyde de sodium à 100 g/l.

4.4.1.2 Fer, solution étalon.

Dissoudre un sel soluble de fer(III) dans l'eau afin d'obtenir une solution contenant 10 mg de fer(III) par 1 000 ml.

4.4.1.3 Phénanthroline-1,10, solution réactive.

Mélanger soigneusement des volumes égaux d'une solution aqueuse de phénanthroline-1,10 à 1 g/l, d'une solution aqueuse de chlorure d'hydroxylammonium à 100 g/l et de la solution tampon acétique (4.4.1.1).

4.4.2 Appareillage

Matériel courant de laboratoire, et

4.4.2.1 Deux tubes de Nessler, identiques, de capacité 50 ml.

4.4.3 Mode opératoire

Peser, à 0,01 g près, 0,5 g environ de l'échantillon pour laboratoire, transférer cette prise d'essai dans l'un des tubes de Nessler (4.4.2.1) et la dissoudre dans 25 ml d'eau. Introduire 5 ml de la solution étalon de fer (4.4.1.2) dans l'autre tube de Nessler, y ajouter 20 ml d'eau et traiter les deux solutions de la manière suivante. Ajouter 5 ml de la solution réactive de phénanthroline-1,10 (4.4.1.3), agiter et laisser reposer 10 min. Diluer à 50 ml le contenu de chaque tube et homogénéiser.

Comparer, dans les tubes de Nessler, les colorations obtenues dans la solution d'essai et dans la solution témoin.

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 3620:1976

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4b2aa16b-f295-464e-a2dc-38f403d693f/iso-3620-1976>

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 3620:1976

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4b2aa16b-f295-464e-a2dc-38f403d69f3f/iso-3620-1976>

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 3620:1976

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4b2aa16b-f295-464e-a2dc-38f403d69f3f/iso-3620-1976>