
NORME INTERNATIONALE 2466

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

**Hydroxyde de potassium à usage industriel – Prélèvement –
Échantillon pour essai – Préparation de la solution principale
pour l'exécution de certains dosages**

iTeh STANDARD PREVIEW

Première édition – 1973-04-01 **(standards.iteh.ai)**

[ISO 2466:1973](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/adb9bde8-55f8-439b-b01e-0658a7098ed6/iso-2466-1973)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/adb9bde8-55f8-439b-b01e-0658a7098ed6/iso-2466-1973>

CDU 661.312.1 : 543.05

Réf. N° : ISO 2466-1973 (F)

Descripteurs : hydroxyde de potassium, échantillonnage, spécimen d'essai, solution, préparation.

AVANT-PROPOS

ISO (Organisation Internationale de Normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (Comités Membres ISO). L'élaboration de 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 2466 a été établie par le Comité Technique ISO/TC 47, *Chimie*, et soumise aux Comités Membres en août 1971.

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

Afrique du Sud, Rép. d'	Hongrie	Portugal
Allemagne	Inde	Roumanie
Autriche	Irlande	Royaume-Uni
Belgique	Israël	Suède
Chili	Italie	Suisse
Egypte, Rép. arabe d'	Nouvelle-Zélande	Tchécoslovaquie
Espagne	Pays-Bas	Thaïlande
France	Pologne	U.R.S.S.

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Cette Norme Internationale annule et remplace les Recommandations ISO/R 988-1969, *Hydroxyde de potassium à usage industriel – Préparation et conservation de l'échantillon pour essai* et ISO/R 989-1969, *Hydroxyde de potassium à usage industriel – Préparation de la solution d'essai*.

© Organisation Internationale de Normalisation, 1973 •

Imprimé en Suisse

Hydroxyde de potassium à usage industriel — Prélèvement — Échantillon pour essai — Préparation de la solution principale pour l'exécution de certains dosages

1 OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente Norme Internationale donne certaines indications relatives à l'échantillonnage des lots d'hydroxyde de potassium, indique les conditions dans lesquelles doit être préparé l'échantillon pour essai et décrit une méthode de préparation de la solution principale à utiliser pour l'exécution d'un certain nombre de dosages.

2 ÉCHANTILLON POUR LABORATOIRE

2.1 Il convient d'insister sur les propriétés particulières à l'hydroxyde de potassium : hygroscopicité, aptitude à absorber le dioxyde de carbone, possibilité d'attaque des récipients. Ces propriétés rendent indispensable le respect des précautions suivantes :

- les prélèvements pour échantillonnage doivent être faits rapidement en atmosphère sèche;
- l'échantillon pour laboratoire doit être conservé en flacon étanche, le mettant à l'abri de tout échange avec l'atmosphère;
- le matériau du flacon doit être choisi de manière à ne pas contaminer l'échantillon avec des éléments qui doivent être dosés (utiliser par exemple un matériau non siliceux tel que le polyéthylène si le dosage de la silice est envisagé).

2.2 En ce qui concerne les modalités de prélèvement, ainsi que le nombre de prélèvements à effectuer pour un lot d'une importance donnée, consulter ISO . . .¹⁾.

3 ÉCHANTILLON POUR ESSAI

3.1 l'échantillon pour laboratoire, conservé à l'abri de l'atmosphère, doit être traité de façon qu'aucune absorption appréciable d'humidité ou de dioxyde de carbone ne soit rendue possible au cours des manipulations.

Les concassages ou les broyages au mortier, s'ils sont nécessaires, doivent être effectués dans le minimum de temps, en atmosphère aussi sèche que possible.

Il est recommandé d'opérer dans une «boîte à gants» dont l'atmosphère a été privée d'humidité et de dioxyde de carbone par l'introduction, 1 h au moins avant le traitement de l'échantillon, de récipients plats contenant respectivement du pentoxyde de phosphore et de l'hydroxyde de potassium en pastilles.

3.2 Prélever 300 g environ de l'échantillon pour laboratoire, les broyer éventuellement, dans le cas d'un produit solide, de façon à obtenir des fragments ayant au plus 6 mm environ dans leur plus grande dimension. Introduire l'échantillon dans un récipient à fermeture étanche, en matériau choisi de manière à ne pas contaminer le produit avec les éléments qui devront y être dosés et de capacité telle qu'il soit rempli presque complètement.

Les récipients doivent porter une étiquette avec enduit protecteur indiquant

- l'origine et l'identification de l'échantillon pour essai;
- la date de mise en récipient.

4 PRÉPARATION DE LA SOLUTION PRINCIPALE POUR L'EXÉCUTION DE CERTAINS DOSAGES (SOLUTION A)

4.1 Prise d'essai

Peser, à 0,01 g près, dans un vase à peser à couvercle rodé, une masse de l'échantillon pour essai, solide ou liquide, correspondant à environ 50 g de KOH.

1) En préparation.

4.2 Réactif

N'utiliser que de l'eau distillée ou de l'eau de pureté équivalente.

4.3 Préparation de la solution principale A

4.3.1 *Produit solide*

Dissoudre la prise d'essai (4.1) dans environ 200 ml d'eau. Refroidir jusqu'à la température ambiante, transvaser quantitativement la solution dans une fiole jaugée de 1 000 ml, diluer presque jusqu'au trait de jauge, refroidir à nouveau à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser.

4.3.2 *Produit liquide*

Transvaser directement et quantitativement la prise d'essai (4.1) dans une fiole jaugée de 1 000 ml, diluer presque au trait de jauge, refroidir jusqu'à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser.

NOTE – Si l'on se propose de doser également la silice, effectuer la dissolution de la prise d'essai dans un récipient en matériau non siliceux (par exemple : polyéthylène, argent). Refroidir les parois extérieures par un courant d'eau, s'il s'agit de polyéthylène, afin d'empêcher son ramollissement. Après la mise au volume dans la fiole jaugée de 1 000 ml, retransvaser la solution dans un flacon sec en polyéthylène, à fermeture étanche.

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 2466:1973

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/adb9bde8-55f8-439b-b01e-0658a7098ed6/iso-2466-1973>