

---

# NORME INTERNATIONALE



# 3195

---

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

---

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

*Sodium hydroxide for industrial use — Sampling — Test sample — Preparation of the main solution for carrying out  
certain determinations*

ITeH STANDARD PREVIEW

(standards.iteh.ai)

Première édition — 1975-03-15

ISO 3195:1975

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/3f9a1012-97e5-4889-933b-aa891a953c4e/iso-3195-1975>

---

CDU 661.322.1 : 54.05

Réf. N° : ISO 3195-1975 (F)

**Descripteurs** : hydroxyde de sodium, échantillonnage, spécimen d'essai.

## AVANT-PROPOS

L'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 3195 a été établie par le Comité Technique ISO/TC 47, *Chimie*, et soumise aux Comités Membres en octobre 1973.

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

ISO 3195:1975		
Afrique du Sud, Rép. d'	France	Roumanie
Allemagne	Hongrie	Royaume-Uni
Australie	Inde	Suisse
Autriche	Israël	Tchécoslovaquie
Belgique	Italie	Thaïlande
Bulgarie	Nouvelle-Zélande	Turquie
Chili	Pays-Bas	U.R.S.S.
Égypte, Rép. arabe d'	Pologne	Yougoslavie
Espagne	Portugal	

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Cette Norme Internationale annule et remplace les Recommandations ISO/R 977-1969 et ISO/R 978-1969.

# Hydroxyde de sodium 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 sodium, indique les conditions dans lesquelles doit être préparé l'échantillon pour essai, et spécifie 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 sodium : hygroscopicité, aptitude à absorber le dioxyde de carbone, possibilité d'attaque des récipients. Ces propriétés rendent indispensable le respect des précautions spéciales 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 l'ISO . . . <sup>1)</sup>

## 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'eau 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 de l'oxyde de phosphore(V) 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 particules 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 d'une 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 en verre, à couvercle rodé, une masse de l'échantillon pour essai, solide ou liquide, correspondant à un peu moins de 40 g de NaOH.

### 4.2 Réactif

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

### 4.3 Mode opératoire (Préparation de la solution principale (A))

#### 4.3.1 Produit solide

Dissoudre la prise d'essai (4.1) dans 200 ml environ 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 jusqu'à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser.

1) En préparation.

**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 jusqu'au trait de jauge, refroidir jusqu'à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser.

NOTE — Si la silice doit être dosée, 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 3195:1975

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/319a1012-97e5-4889-933b-aa891a953c4e/iso-3195-1975>