

ISO

ORGANISATION INTERNATIONALE DE NORMALISATION

Annulée

RECOMMANDATION ISO R 978

HYDROXYDE DE SODIUM À USAGE INDUSTRIEL

PRÉPARATION DE LA SOLUTION D'ESSAI

1^{ère} ÉDITION
Février 1969

REPRODUCTION INTERDITE

Le droit de reproduction des Recommandations ISO et des Normes ISO est la propriété des Comités Membres de l'ISO. En conséquence, dans chaque pays, la reproduction de ces documents ne peut être autorisée que par l'organisation nationale de normalisation de ce pays, membre de l'ISO.

Seules les normes nationales sont valables dans leurs pays respectifs.

Imprimé en Suisse

Ce document est également édité en anglais et en russe. Il peut être obtenu auprès des organisations nationales de normalisation.

HISTORIQUE

La Recommandation ISO/R 978, *Hydroxyde de sodium à usage industriel – Préparation de la solution d'essai*, a été élaborée par le Comité Technique ISO/TC 47, *Chimie*, dont le Secrétariat est assuré par l'Ente Nazionale Italiano di Unificazione (UNI).

Les travaux relatifs à cette question aboutirent, en 1966, à l'adoption d'un Projet de Recommandation ISO.

En décembre 1966, ce Projet de Recommandation ISO (N° 1087) fut soumis à l'enquête de tous les Comités Membres de l'ISO. Il fut approuvé, sous réserve de quelques modifications d'ordre rédactionnel, par les Comités Membres suivants :

Afrique du Sud, Rép. d'	Inde	R.A.U.
Allemagne	Iran	Roumanie
Autriche	Irlande	Royaume-Uni
Belgique	Israël	Suisse
Chili	Italie	Tchécoslovaquie
Corée, Rép. Dém. P. de	Japon	Thaïlande
Cuba	Nouvelle-Zélande	Turquie
Espagne	Pays-Bas	U.R.S.S.
France	Pologne	U.S.A.
Hongrie	Portugal	Yougoslavie

Aucun Comité Membre ne se déclara opposé à l'approbation du Projet.

Le Projet de Recommandation ISO fut alors soumis par correspondance au Conseil de l'ISO qui décida, en février 1969, de l'accepter comme RECOMMANDATION ISO.

HYDROXYDE DE SODIUM À USAGE INDUSTRIEL

PRÉPARATION DE LA SOLUTION D'ESSAI

1. OBJET

La présente Recommandation ISO décrit une méthode de préparation de la solution d'essai pour l'analyse de l'hydroxyde de sodium à usage industriel. Cette solution d'essai est utilisée pour le dosage de l'alcalinité, des chlorures, des sulfates, du fer et, éventuellement, de la silice (voir Note au chapitre 5).

2. PRINCIPE

Mise en solution d'une prise d'essai et dilution à un volume déterminé.

3. RÉACTIFS

Au cours de la préparation, n'utiliser que de l'eau distillée ou de l'eau de pureté équivalente.

4. APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire.

5. MODE OPÉRATOIRE

5.1 Prise d'essai

Peser, à 0,01 g près, dans un vase à peser, à bouchon rodé, une masse de l'échantillon pour essai (produit solide ou liquide)* correspondant à un peu moins de 50 g de NaOH.

5.2 Préparation de la solution d'essai

5.2.1 *Produit solide.* Dissoudre la prise d'essai (5.1) dans environ 200 ml d'eau. Refroidir jusqu'à la température ambiante, transvaser quantitativement la solution dans une fiole jaugée de 500 ml, diluer presque au trait de jauge, refroidir à nouveau à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser (solution A).

5.2.2 *Produit liquide.* Transvaser directement la prise d'essai (5.1) dans une fiole jaugée de 500 ml, diluer presque au trait de jauge, refroidir jusqu'à la température ambiante, compléter au volume et homogénéiser (solution A).

NOTE. — Si l'on se propose de doser également la silice, effectuer la dissolution de la prise d'essai dans un récipient en matériaux 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. Doser la silice le plus rapidement possible après avoir préparé la solution d'essai, afin d'éviter l'attaque du verre de la fiole jaugée.

* Voir Recommandation ISO/R 977, *Hydroxyde de sodium à usage industriel — Préparation et conservation de l'échantillon pour essai*, paragraphe 2.2.