
NORME INTERNATIONALE **ISO** 2479



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

Chlorure de sodium à usage industriel — Détermination des matières insolubles dans l'eau ou dans l'acide, et préparation des solutions principales pour l'exécution des dosages

Sample Document

Première édition — 1972-12-15

get full document from standards.iteh.ai

CDU 661.833.321 : 542.6 : 543.056

Réf. N° : ISO 2479-1972 (F)

Descripteurs : chlorure de sodium, solubilité, dosage, analyse gravimétrique.

Prix basé sur 3 pages

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 2479 a été établie par le Comité Technique ISO/TC 47, *Chimie*.

Elle fut approuvée en janvier 1972 par les Comités Membres des pays suivants :

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

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Chlorure de sodium à usage industriel — Détermination des matières insolubles dans l'eau ou dans l'acide, et préparation des solutions principales pour l'exécution des dosages

1 OBJET

La présente Norme Internationale spécifie une méthode de détermination des matières insolubles dans l'eau contenues dans le chlorure de sodium à usage industriel.

Elle décrit aussi la préparation des solutions principales pour l'exécution des dosages.

NOTE — Le chlorure de sodium à usage industriel peut contenir des constituants très faiblement ou très lentement solubles dans l'eau. Les matières insolubles du chlorure de sodium à usage industriel sont donc définies par les conditions de leur détermination, décrites dans la présente Norme Internationale. Ces conditions reproduisent celles qu'on utilise habituellement lors de la mise en oeuvre du sel à usage industriel. Elles n'ont pas pour but de dissoudre la totalité des impuretés mais la partie intéressant les utilisateurs.

2 DOMAINE D'APPLICATION

2.1 Cas général

La méthode est applicable à l'analyse du chlorure de sodium à usage industriel, exécutée à partir d'une mise en solution dans l'eau.

2.2 Cas particulier

Détermination des matières insolubles en milieu acide.

NOTE — Quelles que soient les conditions adoptées, tous les dosages inhérents à une même analyse doivent être effectués dans le même milieu, sauf le dosage des chlorures, qui est toujours exécuté à partir d'une mise en solution dans l'eau.

3 PRINCIPE

Mise en solution d'une prise d'essai dans l'eau. Filtration, séchage et pesée de l'insoluble.

Mise au volume du filtrat, afin de constituer la solution principale pour l'exécution des dosages (solution A).

4 RÉACTIFS

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

4.1 Nitrate d'argent, solution nitrique à 5 g/l.

Dissoudre 0,5 g de nitrate d'argent dans un peu d'eau, ajouter 10 ml de solution d'acide nitrique ρ 1,40 g/ml environ et compléter le volume à 100 ml.

1) En préparation.

5 APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire, et

5.1 Creuset ou entonnoir, en verre ou en porcelaine, à fond filtrant, d'environ 30 mm de diamètre et de porosité P 10 ou P 16 (dimension des pores : 4 à 16 μ m).

5.2 Étuve électrique, à tirage naturel, réglable à une température de 110 ± 2 °C.

5.3 Dessiccateur, garni de gel de silice, de pentoxyde de phosphore ou de tamis moléculaire.

6 ÉCHANTILLONNAGE ET ÉCHANTILLONS

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

7 MODE OPÉRATOIRE

7.1 Prise d'essai

Peser, à 0,01 g près, environ 100 g de l'échantillon pour essai.

7.2 Dosage

Introduire la prise d'essai (7.1) dans un bécher de 600 ml et ajouter 350 ml d'eau. Chauffer pendant 10 min à la limite de l'ébullition, en agitant, puis porter le bécher recouvert d'un verre de montre au bain d'eau bouillante pendant 30 min. Refroidir à une température d'environ 20 °C.

Filtrer sous dépression sur le creuset filtrant (5.1) préalablement séché à 110 °C, refroidi dans le dessiccateur (5.3) et pesé à 0,1 mg près.

Laver ensuite l'insoluble en opérant par séries de cinq lavages successifs, à l'aide de 20 ml d'eau chaque fois, en interrompant l'action du vide après chaque lavage pour remettre l'insoluble en suspension pendant 1 min environ avant filtration, et en contrôlant l'absence de chlorure dans le filtrat après le cinquième, le dixième ou le quinzième lavage, 10 ml de la solution de lavage doivent rester limpides 5 min après avoir ajouté 10 ml de la solution nitrique de nitrate d'argent (4.1). Cesser les lavages dès que le contrôle montre l'absence des chlorures.