

éditée par l'association française de normalisation (afnor) — tour europe cédex 7 92080 paris la défense — tél. (1) 778-13-26

NORME FRANÇAISE ENREGISTRÉE	PRODUITS CHIMIQUES 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	NF T 20-402 Mars 1982
<p>AVANT-PROPOS</p> <p><i>La présente norme reprend la norme internationale ISO 2479 adoptée par l'Organisation internationale de normalisation (ISO).</i></p>		
Enregistrée par décision du 1982-02-01 pour prendre effet le 1982-03-01	La présente norme remplace la norme de même indice homologuée le 3 novembre 1971	© afnor 1982 Droits de reproduction et de traduction réservés pour tous pays

afnor 81670

NF T 20-402 1^{er} tirage 82-02

Sodium chloride for industrial use — Determination of matter insoluble in water or in acid and preparation of principal solutions for other determination

Bestimmung der in Wasser oder Säure unlöslichen Anteile sowie Herstellen einer Stammlösung für weitere Untersuchungen

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 œuvre 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.

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.

1) En préparation.