

NORME INTERNATIONALE **ISO** 2483



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

Chlorure de sodium à usage industriel — Détermination de la perte de masse à 110 °C

Première édition — 1973-01-15

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai

CDU 661.833.321 : 543.71

Réf. N° : ISO 2483-1973 (F)

Descripteurs : chlorure de sodium, analyse chimique, analyse gravimétrique, teneur en eau.

Prix basé sur 2 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 2483 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.dém.p. de	Nouvelle-Zélande	U.R.S.S.
Egypte, Rép. arabe d'	Pays-Bas	U.S.A.
Espagne	Pologne	
France	Portugal	

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Chlorure de sodium à usage industriel — Détermination de la perte de masse à 110 °C

1 OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente Norme Internationale spécifie une méthode de détermination de la perte de masse à 110 °C (humidité conventionnelle) du chlorure de sodium à usage industriel.

2 PRINCIPE

Dessiccation à l'étuve à la température de 110 ± 2 °C, jusqu'à masse constante.

3 APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire, et

3.1 Vase à peser, de forme basse (d'environ 50 mm de diamètre et 25 mm de hauteur), muni d'un couvercle en verre rodé.

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

NOTE — Vérifier cette température à l'aide d'un thermomètre, de telle sorte que son réservoir soit juste à proximité du vase à peser utilisé lors d'un essai.

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

4 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⁾.

5 MODE OPÉRATOIRE

5.1 Prise d'essai

Dans le vase à peser (3.1) préalablement séché à la température de 110 ± 2 °C, refroidi en dessiccateur (3.3) et taré à 0,1 mg près, peser, à 1 mg près, environ 10 g de l'échantillon pour essai.

NOTE — Si la perte de masse à 110 °C est inférieure à 0,01 % (m/m), correspondant à une pesée différentielle ($m_1 - m_2$) inférieure à 1 mg, prélever 50 g de prise d'essai et utiliser un vase à peser permettant d'obtenir une couche du produit aussi mince que possible.

5.2 Détermination

Régler la température de l'étuve (3.2) à 110 ± 2 °C. Y placer le vase à peser contenant la prise d'essai (5.1), son couvercle étant posé de biais, ainsi qu'un verre de montre dont le diamètre est légèrement supérieur à celui du vase à peser. Après séchage du sel, remplacer le couvercle par le verre de montre et porter le tout dans le dessiccateur (3.3). Après refroidissement, fermer le vase à peser avec son couvercle et le repeser à 0,1 mg près. Répéter ces opérations jusqu'à masse constante, c'est-à-dire jusqu'à ce que deux pesées consécutives, effectuées à 1 h d'intervalle environ, ne diffèrent pas plus de 0,2 mg.

6 EXPRESSION DES RÉSULTATS

6.1 Mode de calcul et formule

La perte de masse à 110 °C, exprimée en pourcentage de masse, est donnée par la formule

$$(m_1 - m_2) \times \frac{100}{m_0}$$

où

m_0 est la masse, en grammes, de la prise d'essai;

m_1 est la masse, en grammes, du vase à peser, contenant la prise d'essai et de son couvercle avant dessiccation;

m_2 est la masse, en grammes, du vase à peser contenant la prise d'essai et de son couvercle, après dessiccation.

6.2 Répétabilité et reproductibilité

Des analyses comparatives sur deux échantillons, effectuées dans dix-neuf laboratoires, ont donné les renseignements statistiques indiqués dans le tableau suivant :

	Sel d'évaporation	Sel marin
Moyenne (pourcentage en masse)	0,022	1,21
Écart type	de répétabilité (σ_r)	0,002
	de reproductibilité (σ_R)	0,007
		0,15

1) En préparation.