

---

# NORME INTERNATIONALE 2480

---

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

---

## Chlorure de sodium à usage industriel — Dosage des sulfates — Méthode gravimétrique à l'état de sulfate de baryum

Première édition — 1972-12-15

Sample Document

get full document from [standards.iteh.ai](https://standards.iteh.ai)

---

CDU 661.833.321 : 546.226 : 543.21

Réf. N° : ISO 2480-1972 (F)

**Descripteurs** : chlorure de sodium, analyse chimique, analyse gravimétrique, dosage, sulfate.

## 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 2480 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' | France           | Pologne         |
| Allemagne               | Hongrie          | Portugal        |
| Autriche                | Inde             | Roumanie        |
| Belgique                | Irlande          | Royaume-Uni     |
| Chili                   | Italie           | Suisse          |
| Corée, Rép.dém.p. de    | Maroc            | Tchécoslovaquie |
| Egypte, Rép. arabe d'   | Nouvelle-Zélande | Thaïlande       |
| Espagne                 | Pays-Bas         | U.R.S.S.        |

Le Comité Membre du pays suivant a désapprouvé le document pour des raisons techniques :

U.S.A.

# Chlorure de sodium à usage industriel — Dosage des sulfates — Méthode gravimétrique à l'état de sulfate de baryum

## 1 OBJET

La présente Norme Internationale spécifie une méthode gravimétrique de dosage des sulfates dans le chlorure de sodium à usage industriel.

## 2 DOMAINE D'APPLICATION

### 2.1 Cas général

La méthode est applicable au dosage des sulfates solubles dans l'eau dans le chlorure de sodium à usage industriel.

### 2.2 Cas particulier

Dosage des sulfates dans une solution principale préparée 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 RÉFÉRENCE

ISO 2479, *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.*

## 4 PRINCIPE

Mise en solution d'une prise d'essai et séparation de l'insoluble.

Précipitation des ions sulfates à l'état de sulfate de baryum, en milieu acide et à l'ébullition. Filtration, lavage et calcination du précipité. Pesée du sulfate de baryum.

## 5 RÉACTIFS

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

### 5.1 Acide chlorhydrique, solution 6 N environ.

Diluer 50 ml d'acide chlorhydrique  $\rho$  1,19 g/ml, solution à 38 % (m/m) environ, ou 12 N environ, à 100 ml.

### 5.2 Acide sulfurique, $\rho$ 1,84 g/ml environ, solution à 96 % (m/m) ou 36 N environ.

### 5.3 Chlorure de baryum, solution environ N.

Dissoudre 122 g de chlorure de baryum dihydraté dans une fiole jaugée de 1 000 ml, compléter au volume et homogénéiser.

### 5.4 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  $\rho$  1,40 g/ml environ et compléter le volume à 100 ml.

### 5.5 Acide nitrique, $\rho$ 1,40 g/ml, solution à 68 % (m/m) environ, ou 14 N environ.

## 6 APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire, et

### 6.1 Four électrique, réglable à une température de $800 \pm 25$ °C.

### 6.2 Dessiccateur, garni de ponce sulfurique, de gel de silice, ou de pentoxyde de phosphore.

### 6.3 Creusets, en platine ou en porcelaine, de 30 mm environ de diamètre supérieur et 30 mm environ de hauteur.

## 7 MODE OPÉRATOIRE

### 7.1 Prise d'essai

Prélever 100,0 ml de la solution principale A<sup>1)</sup>, contenant 100 g d'échantillon pour essai par 1 000 ml.

### 7.2 Dosage

Introduire la prise d'essai (7.1) dans un bécher de 250 ml.

Ajouter 2,0 ml de la solution d'acide chlorhydrique (5.1), chauffer jusqu'à ébullition, agiter continuellement et ajouter, goutte à goutte, 10 ml de la solution de chlorure de baryum (5.3). (Durée de l'addition, environ 1,5 min.)

1) Voir paragraphe 7.3 de ISO 2479.