
Norme internationale



753/7

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

Acide acétique à usage industriel — Méthodes d'essai — Partie 7 : Détermination de l'indice de dichromate

Acetic acid for industrial use — Methods of test — Part 7 : Determination of dichromate index

Première édition — 1981-10-15

ITEH STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

[ISO 753-7:1981](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/79c51602-0ce4-439a-b68e-549e32592f65/iso-753-7-1981)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/79c51602-0ce4-439a-b68e-549e32592f65/iso-753-7-1981>

Avant-propos

L'ISO (Organisation internationale de normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (comités membres de l'ISO). L'élaboration des Normes internationales est confiée aux comités techniques de l'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 753/7 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 47, *Chimie*, et a été soumise aux comités membres en mars 1980.

Les comités membres des pays suivants l'ont approuvée :

Afrique du Sud, Rép. d'	Corée, Rép. de	Pologne
Allemagne, R. F.	Égypte, Rép. arabe d'	Roumanie
Australie	France	Royaume-Uni
Autriche	Hongrie	Suisse
Belgique	Inde	Tchécoslovaquie
Brésil	Italie	Thaïlande
Chine	Pays-Bas	URSS

Aucun comité membre ne l'a désapprouvée.

Cette Norme internationale a également été approuvée par l'Union internationale de chimie pure et appliquée (IUPAC).

Les Normes internationales ISO 753/1 à ISO 753/11 annulent et remplacent la Recommandation ISO/R 753-1968, dont elles constituent une révision technique.

Acide acétique à usage industriel — Méthodes d'essai — Partie 7 : Détermination de l'indice de dichromate

1 Objet et domaine d'application

La présente partie de l'ISO 753 spécifie une méthode de détermination de l'indice de dichromate de l'acide acétique à usage industriel.

La méthode est applicable aux produits dont l'indice de dichromate est supérieur ou égal à 0,04 ml.

Le présent document devra être lu conjointement avec l'ISO 753/1 (voir l'annexe).

2 Référence

ISO/R 385, *Burettes*.

3 Définition

Dans le cadre de la présente Norme internationale, la définition suivante est applicable.

indice de dichromate : Nombre de millilitres de solution titrée de dichromate de potassium, $c(1/6 K_2Cr_2O_7) = 0,1 \text{ mol/l}$, réduits par 1,0 ml de l'échantillon pour laboratoire dans les conditions spécifiées.

4 Principe

Chauffage d'une prise d'essai avec un excès d'une solution de dichromate de potassium, en présence d'acide sulfurique. Titrage iodométrique du dichromate de potassium résiduel.

5 Réactifs

Au cours de l'analyse, utiliser uniquement des réactifs de qualité analytique reconnue, et de l'eau distillée ou de l'eau de pureté équivalente.

5.1 Iodure de potassium, solution à 100 g/l.

5.2 Dichromate de potassium, solution titrée acidifiée, $c(1/6 K_2Cr_2O_7) = 0,1 \text{ mol/l}$.

Peser, à 0,000 1 g près, 4,903 5 g de dichromate de potassium et les dissoudre dans 500 ml environ d'eau. Ajouter lentement, avec précaution et en refroidissant, 400 ml d'une solution d'acide sulfurique, $\rho 1,84 \text{ g/ml}$. Transvaser quantitativement la solution dans une fiole jaugée de 1 000 ml, laisser refroidir à la température ambiante, compléter au volume avec de l'eau et homogénéiser.

5.3 Thiosulfate de sodium, solution titrée, $c(Na_2S_2O_3) = 0,1 \text{ mol/l}$.

5.4 Empois d'amidon, solution.

Triturer 1,0 g d'amidon soluble avec 5 ml d'eau et, en agitant, verser le mélange dans 100 ml d'eau bouillante. Faire bouillir durant quelques minutes et refroidir.

Renouveler cette solution après 2 semaines.

6 Appareillage

Nettoyer toute la verrerie avant utilisation, par chauffage avec un mélange d'acide chromique et d'acide sulfurique, en prenant les précautions d'usage, suivi d'un rinçage à l'eau courante et enfin à l'eau distillée.

Matériel courant de laboratoire, et

6.1 Deux fioles coniques, de capacité 500 ml, en verre borosilicaté, munies de bouchons rodés en verre.

6.2 Bain d'eau, réglable à $50 \pm 2 \text{ }^\circ\text{C}$.

6.3 Burette, de capacité 10 ml, conforme aux spécifications de l'ISO/R 385, classe A.

7 Mode opératoire

7.1 Prise d'essai

Prélever 5,0 ml de l'échantillon pour laboratoire et les introduire dans l'une des fioles coniques (6.1) contenant 50,0 ml de la solution de dichromate de potassium (5.2).

7.2 Essai à blanc

Effectuer, parallèlement à la détermination, en utilisant la deuxième fiole conique (6.1) et en suivant le même mode opératoire, un essai à blanc en employant les mêmes quantités de tous les réactifs [à l'exception de la solution de thiosulfate de sodium (5.3)] que celles utilisées pour la détermination, mais en omettant la prise d'essai.

7.3 Détermination

Boucher partiellement la fiole contenant la prise d'essai et la chauffer sur le bain d'eau (6.2) réglé à 50 ± 2 °C durant 60 min.

Refroidir la fiole, ajouter 100 ml d'eau et 10 ml de la solution d'iodure de potassium (5.1). Titrer le mélange avec la solution de thiosulfate de sodium (5.3), à l'aide de la burette (6.3). Lorsque la coloration de la solution devient jaunâtre-vert, ajouter 0,5 ml de la solution d'empois d'amidon (5.4) et poursuivre le titrage jusqu'à disparition de la coloration bleue.

8 Expression des résultats

L'indice de dichromate est donné par la formule

$$(V_0 - V_1) \times \frac{1}{5}$$

$$= 0,2 (V_0 - V_1)$$

où

V_0 est le volume, en millilitres, de la solution de thiosulfate de sodium (5.3), utilisé pour l'essai à blanc;

V_1 est le volume, en millilitres, de la solution de thiosulfate de sodium (5.3), utilisé pour la détermination.

NOTE — Si les solutions titrées employées n'ont pas exactement la concentration prévue dans la liste des réactifs, une correction appropriée doit être appliquée.

iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

Annexe

ISO 753-7:1981

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/79c51602-0ce4-439a-b68e-492315420336-iso-753-7-1981>

Publications ISO relatives à l'acide acétique à usage industriel

- ISO 753/1 — Généralités.
- ISO 753/2 — Dosage de l'acide acétique — Méthode titrimétrique.
- ISO 753/3 — Détermination de faibles teneurs en acide formique — Méthode gravimétrique.
- ISO 753/4 — Dosage de l'acétaldéhyde monomère — Méthode titrimétrique.
- ISO 753/5 — Dosage de l'acétaldéhyde total — Méthode titrimétrique.
- ISO 753/6 — Détermination de l'indice de permanganate.
- ISO 753/7 — Détermination de l'indice de dichromate.
- ISO 753/8 — Essai visuel limite de contrôle des chlorures minéraux.
- ISO 753/9 — Essai visuel limite de contrôle des sulfates minéraux.
- ISO 753/10 — Essai visuel limite de contrôle des métaux lourds (y compris le fer).
- ISO 753/11 — Dosage du fer — Méthode photométrique à la phénanthroline-1,10.