
Norme internationale



756/2

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

**Propanol-2 à usage industriel — Méthodes d'essai —
Partie 2 : Détermination de l'acidité — Méthode
titrimétrique**

Propan-2-ol for industrial use — Methods of test — Part 2 : Determination of acidity — Titrimetric method

Première édition — 1981-12-01

ITeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 756-2:1981

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/b7d86657-7ddf-47c0-b922-5834a4ba07d6/iso-756-2-1981>

CDU 661.725.4 : 543.241.5

Réf. n° : ISO 756/2-1981 (F)

Descripteurs : produit industriel, propane, analyse chimique, détermination, détermination du titre.

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 756/2 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 47, *Chimie*, et a été soumise aux comités membres en octobre 1980.

ITeH STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

Les comités membres des pays suivants l'ont approuvée :

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

Aucun comité membre ne l'a désapprouvée.

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

Les Normes internationales ISO 756/1, ISO 756/2 et ISO 756/3 annulent et remplacent la Recommandation ISO/R 756-1968, dont elles constituent une révision technique.

Propanol-2 à usage industriel – Méthodes d'essai – Partie 2 : Détermination de l'acidité – Méthode titrimétrique

1 Objet et domaine d'application

La présente partie de l'ISO 756 spécifie une méthode titrimétrique de détermination de l'acidité du propanol-2 à usage industriel.

La méthode est applicable aux produits dont l'acidité, exprimée en acide acétique (CH_3COOH), est supérieure ou égale à 0,000 6 % (m/m).

Le présent document devra être lu conjointement avec l'ISO 756/1 (voir l'annexe).

2 Principe

Dilution d'une prise d'essai avec de l'eau exempte de dioxyde de carbone. Titrage de l'acidité avec une solution titrée d'hydroxyde de sodium, en présence de phénolphtaléine, comme indicateur.

3 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 exempte de dioxyde de carbone, récemment préparée.

3.1 Eau, exempte de dioxyde de carbone.

Faire bouillir de l'eau distillée et la laisser refroidir dans un ballon muni d'un bouchon portant un tube de garde rempli de chaux sodée.

3.2 Hydroxyde de sodium, solution titrée, $c(\text{NaOH}) = 0,1 \text{ mol/l}$.

3.3 Phénolphtaléine, solution éthanolique à 5 g/l.

Dissoudre 0,5 g de phénolphtaléine dans 100 ml d'éthanol à 95 % (V/V) et amener à coloration rose pâle par addition de la solution d'hydroxyde de sodium (3.2).

4 Appareillage

Matériel courant de laboratoire, et

4.1 Fiole conique, de capacité 500 ml, en verre borosilicaté, munie d'un bouchon en verre rodé portant un tube de garde rempli de chaux sodée.

4.2 Burette, de capacité 10 ml, graduée en 0,02 ml.

5 Mode opératoire

5.1 Prise d'essai

Prélever $100 \pm 0,1$ ml de l'échantillon pour laboratoire à une température de 20 °C environ.

5.2 Détermination

Dans la fiole conique (4.1), introduire 100 ml de l'eau (3.1), ajouter 0,5 ml de la solution de phénolphtaléine (3.3) et amener à coloration rose pâle par addition d'une goutte de la solution d'hydroxyde de sodium (3.2). Ajouter la prise d'essai (5.1) et encore 0,5 ml de la solution de phénolphtaléine (3.3). Titrer la solution d'essai avec la solution d'hydroxyde de sodium (3.2), en bouchant la fiole et en agitant son contenu après chaque ajout, jusqu'à l'obtention d'une coloration rose pâle persistant durant 15 s environ.

6 Expression des résultats

L'acidité, exprimée en pourcentage en masse d'acide acétique (CH_3COOH), est donnée par la formule

$$\frac{0,006 V}{\rho}$$

où

V est le volume, en millilitres, de la solution d'hydroxyde de sodium (3.2), utilisé pour la détermination;

ρ est la masse volumique, en grammes par millilitre, de l'échantillon à 20 °C (voir ISO 756/1, chapitre 4);

0,006 est la masse, en grammes, d'acide acétique correspondant à 1 ml de solution d'hydroxyde de sodium, $c(\text{NaOH}) = 0,100 \text{ mol/l}$.

NOTE – Si la solution titrée employée n'a pas exactement la concentration prévue dans la liste des réactifs, une correction appropriée doit être appliquée.

Indiquer le résultat avec deux chiffres significatifs.

Annexe

Publications ISO relatives au propanol-2 à usage industriel

ISO 756/1 — Généralités.

ISO 756/2 — Détermination de l'acidité — Méthode titrimétrique.

ISO 756/3 — Essai de miscibilité à l'eau.

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

[ISO 756-2:1981](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/b7d86657-7ddf-47c0-b922-5834a4ba07d6/iso-756-2-1981)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/b7d86657-7ddf-47c0-b922-5834a4ba07d6/iso-756-2-1981>