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

Anhydride phtalique à usage industriel — Méthodes d'essai — Partie VI: Détermination de la teneur en anhydride phtalique — Méthode titrimétrique

Phthalic anhydride for industrial use — Methods of test — Part VI : Determination of phthalic anhydride content — Titrimetric method | IF W

Première édition – 1977-02-15 (standards.iteh.ai)

ISO 1389-6:1977 https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/285c3c4d-60ed-4f6c-845e-03efca041df8/iso-1389-6-1977



Descripteurs: anhydride phtalique, essai, analyse chimique, détermination, coloration, point de cristallisation, acidité, anhydride phtalique, anhydride maléique, cendre, impureté, fer, napthtoquinone.

CDU 661.73:620.1:543.8

Réf. nº: ISO 1389/VI-1977 (F)

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.

Avant 1972, les résultats des travaux des comités techniques étaient publiés comme recommandations ISO; ces documents sont en cours de transformation en Normes internationales. Compte tenu de cette procéduré, le comité technique ISO/FC 47, Chimie, après examen, est d'avis que la Recommandation ISO/R 1389-1970 peut, du point de vue technique, être transformée. Toutefois, le comité technique a divisé la recommandation en onze parties (ISO 1389, parties I à XI), qui remplacent donc la Recommandation ISO/R 1389-1970 poù la relative celles sont retechniquement-60ed-4f6c-845e-identiques.

Les comités membres des pays suivants avaient approuvé la Recommandation ISO/R 1389.

Afrique du Sud, Rép. d' France
Allemagne Hongrie
Autriche Inde
Belgique Iran
Brésil Irlande
Corée, Rép. de Italie

Roumanie Royaume-Uni Suède

Suisse

Turquie

Corée, Rép. de Italie
Cuba Nouvelle-Zélande

Tchécoslovaquie Thaïlande

Égypte, Rép. arabe d' Pays-Bas Espagne Portugal

Aucun comité membre ne l'avait désapprouvée.

Les comités membres des pays suivants ont désapprouvé la transformation de la recommandation en Norme internationale :

France Pays-Bas

Anhydride phtalique à usage industriel — Méthodes d'essai — Partie VI : Détermination de la teneur en anhydride phtalique — Méthode titrimétrique

1 OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente partie de l'ISO 1389 spécifie une méthode titrimétrique de détermination de la teneur en anhydride phtalique de l'anhydride phtalique à usage industriel.

Le présent document devra être lu conjointement avec la partie I (voir l'annexe).

https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/285c3c4d-60ed-4f6c-845e-

2 PRINCIPE

Dissolution d'une prise d'essai dans un excès de solution titrée d'hydroxyde de sodium et titrage en retour de l'excès avec une solution titrée d'acide chlorhydrique, en présence de phénolphtaléine comme indicateur.

3 RÉACTIFS

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

- 3.1 Hydroxyde de sodium, solution titrée 1 N.
- 3.2 Acide chlorhydrique, solution titrée 1 N.
- 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 solution diluée d'hydroxyde de sodium.

4 APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire, et

4.1 Fiole conique, en verre borosilicaté, de capacité **250 m**l.

5 MODE OPÉRATOIRE

5.1 Introduire 2-g, pesés à 0,005 g près de l'échantillon pour essai, dans la fiole conique (4.1), ajouter 50 ml de la solution d'hydroxyde de sodium (3.1) et chauffer sur bain d'eau bouillante jusqu'à dissolution de la prise d'essai. Laisser refroidir la solution.

03efca041df8/iso-1389**5.2**19Ajouter 0,5 ml de la solution de phénolphtaléine (3.3) et titrer immédiatement avec la solution d'acide chlorhydrique (3.2) jusqu'à ce que la coloration rose ait juste disparu.

6 EXPRESSION DES RÉSULTATS

La teneur en anhydride phtalique [C₆H₄(CO)₂O], exprimée en pourcentage en masse, est donnée par la formule

$$\frac{(50-V)\times7,406}{m}-0,89\ A-1,51\ B$$

οù

V est le volume, en millilitres, de la solution d'acide chlorhydrique (3.2) utilisé;

m est la masse, en grammes, de la prise d'essai (voir 5.1);

A est l'acidité libre, exprimée en pourcentage en masse d'acide phtalique (voir partie V);

B est la teneur en anhydride maléique, exprimée en pourcentage en masse (voir partie VII).

NOTE — Si les solutions titrées employées n'ont pas exactement la concentration prévue dans la liste des réactifs, des corrections appropriées doivent être appliquées.

ANNEXE

PUBLICATIONS ISO RELATIVES À L'ANHYDRIDE PHTALIQUE À USAGE INDUSTRIEL

- ISO 1389/I Généralités.
- ISO 1389/II Mesurage de la coloration du produit fondu.
- ISO 1389/III Mesurage de la stabilité de la coloration.
- ISO 1389/IV Mesurage de la coloration après traitement à l'acide sulfurique.
- ISO 1389/V Détermination de l'acidité libre Méthode potentiométrique.
- ISO 1389/VI Détermination de la teneur en anhydride phtalique Méthode titrimétrique.
- ISO 1389/VII Dosage de l'anhydride maléique Méthode polarographique.
- ISO 1389/VIII Détermination des cendres.
- ISO 1389/IX Détermination des matières oxydables à froid par le permanganate de potassium Méthode iodométrique.
- ISO 1389/X Dosage de la naphtaquinone-1,4 Méthode colorimétrique.
- ISO 1389/XI Dosage du fer Méthode photométrique au bipyridyle-2,2'.

iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

ISO 1389-6:1977 https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/285c3c4d-60ed-4f6c-845e-03efca041df8/iso-1389-6-1977