

---

# Norme internationale



# 976

---

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

---

## Latex de caoutchouc — Détermination du pH

*Rubber latices — Determination of pH*

Deuxième édition — 1986-07-01

---

CDU 678.031 : 543.257.1

Réf. n° : ISO 976-1986 (F)

Descripteurs : caoutchouc, latex, essai chimique, détermination, pH.

## 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 créé à cet effet. 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. Les Normes internationales sont approuvées conformément aux procédures de l'ISO qui requièrent l'approbation de 75 % au moins des comités membres votants.

La Norme internationale ISO 976 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 45, *Élastomères et produits à base d'élastomères*.

Cette deuxième édition annule et remplace la première édition (ISO 976-1977), dont elle constitue une révision mineure.

L'attention des utilisateurs est attirée sur le fait que toutes les Normes internationales sont de temps en temps soumises à révision et que toute référence faite à une autre Norme internationale dans le présent document implique qu'il s'agit, sauf indication contraire, de la dernière édition.

# Latex de caoutchouc — Détermination du pH

## 1 Objet et domaine d'application

La présente Norme internationale spécifie une méthode de détermination du pH du latex de caoutchouc naturel contenant des agents de préservation et soumis à un procédé quelconque de concentration, ainsi que du pH des latex de caoutchoucs synthétiques.

NOTE — La précision de la méthode diminue lorsque le pH est supérieur à 11.

## 2 Références

ISO 123, *Latex de caoutchouc — Échantillonnage*.

ISO 3696, *Eau pour laboratoire à usage analytique — Spécifications et méthodes d'essai*.<sup>1)</sup>

## 3 Échantillonnage

Effectuer l'échantillonnage suivant l'une des méthodes spécifiées dans l'ISO 123.

## 4 Réactifs

Utiliser uniquement les réactifs spécifiés par le fabricant du pH-mètre ou des solutions analytiques de pH connu, que l'on peut trouver dans le commerce. Lorsqu'il n'y a pas de solution étalon de pH préparée, utiliser uniquement des réactifs de qualité analytique reconnue, et uniquement de l'eau distillée exempte de dioxyde de carbone ou de l'eau de pureté équivalente (qualité 3 telle que définie dans l'ISO 3696).

**Borax**, solution à 0,01 mol/dm<sup>3</sup>.

Dissoudre 3,814 g de tétraborate de sodium décahydraté (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>·10 H<sub>2</sub>O) dans de l'eau et diluer à 1 000 cm<sup>3</sup> dans une fiole jaugée.

La solution doit être conservée dans un récipient en verre ou en polyéthylène résistant aux produits chimiques, muni d'absorbants de dioxyde de carbone (chaux sodée). Elle doit être remplacée chaque mois.

Le pH de cette solution est 9,20 à 23 °C.

## 5 Appareillage

Matériel courant de laboratoire, et

**pH-mètre**, muni d'une électrode en verre et d'une cellule saturée au calomel. Précision de la lecture : 0,02 unité. L'électrode en verre doit pouvoir être utilisée dans des solutions de pH inférieur ou égal à 13.

NOTE — La verrerie graduée soit en cm<sup>3</sup>, soit en ml est satisfaisante et peut être utilisée dans le mode opératoire spécifié dans la présente Norme internationale.

## 6 Mode opératoire

### 6.1 Étalonnage du pH-mètre

Étalonner le pH-mètre (chapitre 5) selon les instructions du fabricant à 2 unités de pH près de la gamme du latex à soumettre à l'essai en utilisant des solutions de pH connu, que l'on peut trouver dans le commerce. Si besoin est, utiliser la solution de borax (chapitre 4). L'étalonnage doit être réalisé à une température d'équilibre de 23 ± 1 °C (27 ± 1 °C pour les pays tropicaux).

Les lectures successives doivent concorder à 0,05 unité de pH près.

1) Actuellement au stade de projet.