

PH-MÈTRE

FICHE N° 430

PRÉSERVER
SAUVEGARDER
VALORISER

Période de fabrication : 1950-1974

Fabricant : Radiometer

Domaines : Santé

Sous-domaines :

Organisme : Université de Nantes - Institut universitaire de technologie (IUT)

Ville : Nantes

Modèle : MK2

Matériaux : Plastique, Métal, Verre, Plastique, Cuivre

Description

Ce pH-mètre MK2 RADIOMETER est une boîte en métal contenant un écran de visualisation du pH, de contrôle de pH et de température et une pointe de mesure.

Le pH-mètre est un analyseur acide-base permettant de déterminer l'activité des protons en solution.

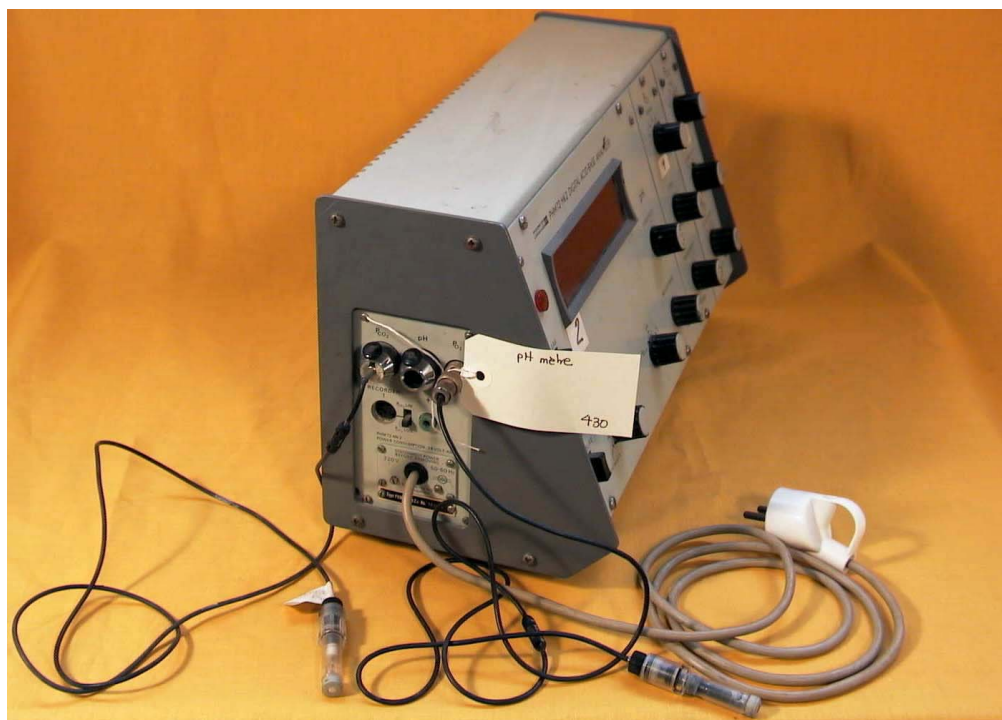
Ce pH-mètre possède une échelle étalée, il se compose de deux électrodes (une de verre et une de référence) que l'on plonge dans la solution inconnue. L'électrode en verre se compose d'un tube intérieur hermétique avec une pointe métallique (argent-chlorure d'argent en général) et d'un tube extérieur contenant une solution étalon. Un bulbe en verre sensible au pH forme la pointe d'immersion de l'électrode. On utilise divers types de verre sensible au pH pour les différentes applications. Le potentiel de l'électrode de verre est proportionnel au pH de la solution dans laquelle elle est plongée.

L'électrode de référence engendre un potentiel électrique constant par rapport auquel est mesuré le potentiel de l'électrode de verre. Elle se compose d'un élément interne (argent, chlorure d'argent en général) et d'une enveloppe en verre remplie d'une solution d'électrolyte. Cette solution crée un potentiel stable et constant sur l'élément interne et agit comme pont électrolytique entre l'élément et la solution inconnue. Cette jonction électrique est maintenue par un faible débit d'électrolyte interne vers la solution à tester, ce qui forme une jonction liquide. Trois types fondamentaux de jonctions sont disponibles : manchon en verre rôdé, fibre poreuse et anneau de palladium. On utilise généralement comme électrolyte une solution concentrée de chlorure de potassium pour réduire le potentiel électrique de jonction.

Pour mesurer le pH, les électrodes sont d'abord plongées dans une solution tampon de pH connu. On règle le zéro du pH-mètre par rotation du bouton de commande du potentiel d'asymétrie, jusqu'à ce que l'appareil de mesure indique le pH de la solution tampon. Cet étalonnage compose automatiquement les divers potentiels dans les systèmes d'électrodes. Puis l'immersion des électrodes dans la solution inconnue engendre un potentiel proportionnel au pH de la solution. Ce potentiel est indiqué directement en unités pH sur l'échelle normale ou dilatée du pH-mètre à échelle dilatée.

Utilisation

En médecine, il permet la mesure du pH du sang et de la pression partielle en dioxygène et dioxyde de carbone dans le sang. Il a été utilisé à la faculté de médecine de Nantes en biochimie.





Pour nous citer :

Base de la Mission nationale de sauvegarde et de valorisation du patrimoine scientifique et technique contemporain, PATSTEC, pH-mètre (Radiometer),
<https://www.patstec.fr/ressources/objets/detail?id=424>, consulté le 2026-09-01