

PH-MÈTRE TITRIMÈTRE TACUSSEL TS 4N

FICHE N° 5366

PRÉSERVER
SAUVEGARDER
VALORISER

Période de fabrication : 1950-1974

Fabricant : TACUSSEL

Domaines : Chimie

Sous-domaines : Chimie des solutions, Génie analytique

Organisme : Université de Rennes, Campus de Beaulieu

Ville : Rennes

Modèle : TS 4N

Matériaux : Plastique, Métal, Verre

Description

Le pH-mètre-titrimètre TS 4N (série D) conservé dans les collections de la faculté des sciences de Rennes, a été diffusé par TACUSSE. Il a la forme d'un boîtier métallique gris est un boîtier jaune avec sur sa façade principale un cadran à aiguille (galvanomètre). Le cadran comporte trois échelles de lecture, deux pour la mesure du pH de 0 à 14 et de 5,5 à 8,7 (rouge) et une autre pour la mesure des potentiels +/- 80 et 400 mV. Les quatre boutons de réglage situés en façade servent au réglage de la température par sonde de platine, le choix des calibres, à la standardisation et à choisir la grandeur à mesurer grâce à un commutateur. L'interrupteur arrêt/marche (rouge, à gauche) avec un voyant lumineux (à gauche) est situé aussi en façade du boîtier. Les prises pour le branchement des électrodes sont placées à l'arrière avec deux entrées séparées pH et mV. Une entrée supplémentaire permet de connecter une sonde de Platine et de mesurer la température. Une sortie sur un enregistreur est ajoutée en plus.

Un marquage d'inventaire de TP 3308M est indiqué. L'appareil est ancien et utilise une tension d'alimentation de 110 volts.

Utilisation

Cet appareil, retrouvé à l'école Nationale Supérieure de Chimie de Rennes, servait en travaux pratiques de chimie pour la mesure de solutions aqueuses et des analyses. Il est maintenant conservé dans les collections de l'Université de Rennes.

Le principe de fonctionnement repose sur la mesure du potentiel d'une électrode indicatrice (électrode de verre pour le pH, électrode métallique, le plus souvent en platine, pour les dosages redox) par rapport à une électrode de référence (calomel ou Ag/AgCl). Pour les mesures de pH, la différence de potentiel entre les deux électrodes est directement convertie en unités pH.









Pour nous citer :

Base de la Mission nationale de sauvegarde et de valorisation du patrimoine scientifique et technique contemporain, PATSTEC, pH-mètre titrimètre Tacussel TS 4N (TACUSSEL), <https://www.patstec.fr/ressources/objets/detail?id=35299>, consulté le 2026-09-02