

Date d'édition : 06.05.2026



Ref : 664432

Cellule électrolytique sur socle

Pour produire de l'hydrogène (et de l'oxygène) à l'aide du courant électrique. La cellule d'électrolyse est construite de façon à être très compacte et fixée au support avec des pinces à ressort. Les électrodes de platine sont fixées à l'élément en verre par des raccords filetés. La cellule d'électrolyse peut aussi servir de voltamètre d'Hofmann. L'énergie électrique nécessaire peut être fournie par une alimentation ( 521 230 ), le panneau solaire ( 664 431 ) ou l'éolienne ( 664 430 ).

Caractéristiques techniques :

Tension de service  $U > 2 \text{ V}$  :  $U = 3 \text{ V}$ ,  $I = \text{env. } 70 \text{ mA}$   $U = 4 \text{ V}$ ,  $I = \text{env. } 170 \text{ mA}$   $U = 5 \text{ V}$ ,  $I = \text{env. } 340 \text{ mA}$

Dimensions : 45 cm x 16 cm x 25 cm

Masse : 2,3 kg

### Catégories / Arborescence

Sciences > Chimie > Produits > Electrochimie > Électrolyse de l'eau

Sciences > Chimie > Produits > Electrochimie > Piles à combustible/ Energies alternatives

Sciences > Physique > Produits > Electricité/Electronique > Conductivité électrique > dans les liquides