



Électrode annulaire en Pt séparée

6.0351.100

Cette électrode annulaire de platine doit être utilisée avec une électrode de référence ($c(\text{KCl}) = 3 \text{ mol/L}$ comme électrolyte de référence), elle convient aux :

- Titrages Redox comme l'iodométrie ou la cérimétrie
- Électrode auxiliaire pour la potentiométrie différentielle

Contenu de la livraison 6.0351.100

Qt.	Order no.	Description
1 STK	6.1236.050	Douille rodée avec rodage normalisé RN 14/12 mm
		Douille rodée avec rodage normalisé RN 14/12 mm en polyéthylène.



Forme, en combinaison avec le support 6.2008.050, un support pour l'électrode sur les 807 Dosing Units.



Accessoires optionnels

Order no.	Description	
6.0750.100	Electrode de référence LL pour EIS Électrode de référence argent/chlorure d'argent avec système double jonction. Cette électrode de référence est idéale pour : • des applications automatisées • des mesures d'ions • Titration des tensioactifs Le diaphragme rodé insensible à la contamination fournit un débit d'électrolyte constant et reproductible. De plus, l'électrolyte de référence est gélifié pour une stabilité de signal encore améliorée. Le capteur est fourni avec du $c(\text{KCl}) = 3 \text{ mol/L}$ comme électrolyte intermédiaire, cet électrolyte peut cependant être librement sélectionné et remplacé selon l'utilisation.	
6.0726.100	Électrode de référence Ag/AgCl (longueur 12,5 cm) Électrode de référence argent/chlorure d'argent avec système double jonction, longueur d'insertion 10 cm. Le rodage normalisé 14/15 facilite le montage et le diaphragme rodé flexible insensible à la contamination peut être changé à tout moment. L'électrolyte de référence et l'électrolyte intermédiaire peuvent être sélectionnés librement selon l'utilisation et sont faciles à remplacer. Ce capteur est fourni sans électrolyte.	
6.2104.020	Câble d'électrode / 1 m / F Pour la connexion d'électrodes avec tête enfichable Metrohm G aux appareils Metrohm avec douille type F.	

6.2308.020

Électrolyte 3 mol/L KCl (250 mL)

Solution électrolyte $c(\text{KCl}) = 3 \text{ mol/L}$ (pour systèmes de référence Ag /AgCl)

