

TP L'électrolyse

Mission n°1 :



Le rouleau de cuivre de Qumrân

Vous êtes chimistes au laboratoire Valectra. Vous devez concevoir une expérience permettant de déposer une couche de cuivre sur une électrode de graphite.

Dans un compte-rendu collectif, vous devez :

- **Proposer un protocole et des schémas d'expériences :**
- **Etablir une liste de matériel ;**
- **Expliquer vos choix.**

APPELER LE PROFESSEUR POUR VALIDER VOS PROPOSITIONS PUIS REALISER VOS EXPERIENCES

Questions :

1. **Ecrire les demi-équations des réactions aux électrodes. Préciser si ces réactions sont des oxydations ou des réductions.**
2. **Sachant qu'il se produit une oxydation à l'anode et une réduction à la cathode, identifier l'anode et la cathode dans votre montage.**
3. **Faire apparaître le sens de circulation des électrons et des porteurs de charges dans le montage.**

Mission n°2 :

Vous devez proposer une expérience permettant de réaliser un dépôt de 3,0 g de cuivre sur l'électrode en graphique.

Dans un compte-rendu collectif, vous devez :

- **Proposer un protocole et des schémas d'expériences :**
- **Etablir une liste de matériel ;**
- **Expliquer vos choix.**

APPELER LE PROFESSEUR POUR VALIDER VOS PROPOSITIONS PUIS REALISER VOS EXPERIENCES

Mission n°3 :

Rechercher sur Internet des informations sur le rouleau de Qumrân.