

Expérience d'oxydoréduction : Quand le nitrate d'argent rencontre le cuivre (niveau microscopique)

Chimie

Oxydoréduction - Couple oxydant réducteur

Public : Secondaire et
Supérieur

Durée : 1 min 47 s

MATÉRIEL

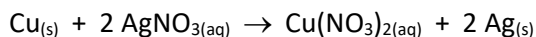
- Lames porte-objet
- Lamelles couvre-objet
- Solution de nitrate d'argent 0,1 M
- Des petits fils de cuivre
- Un microscope



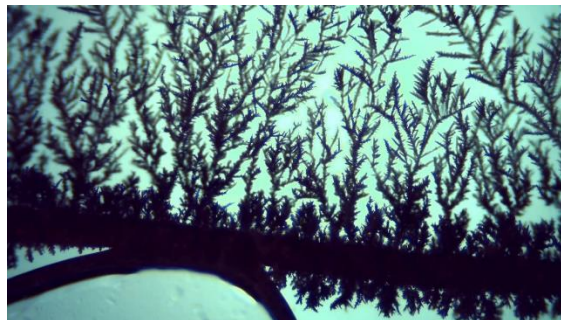
EXPLOITATION PÉDAGOGIQUE

Dans cette expérience, on observe la réaction entre le fil de cuivre et la solution aqueuse de nitrate d'argent.

L'équation de la réaction qui se produit est :



On peut en déduire que Cu est un réducteur plus fort que Ag ou encore que Cu^{2+} est un oxydant plus faible que Ag^+ .



Lien(s) vers la vidéo :

- <https://oer.uclouvain.be/>

- Cette vidéo est exploitée dans un test de chimie sur <https://www.diagnosciences.be/>