|  |
| --- |
| 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 PÉDAGOGIQUEDans 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 :  Cu(s) + 2 AgNO3(aq) → Cu(NO3)2(aq) + 2 Ag(s) On peut en déduire que Cu est un réducteur plus fort que Ag ou encore que Cu2+ 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/> |