|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 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 :  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/> | | |