



# Oxydoréduction en première Bac Pro

publié le 26/10/2010 - mis à jour le 17/02/2011

## Cours et activités

---

### Descriptif :

**T3** - Mettre en évidence expérimentalement l'influence de certains facteurs contre la corrosion des métaux.

---

### Capacités

- Mettre en évidence expérimentalement l'influence de certains facteurs extérieurs sur la corrosion du fer.
- Identifier dans une réaction donnée un oxydant et un réducteur.
- Classer expérimentalement des couples rédox.
- Prévoir si une réaction est possible à partir d'une classification électrochimique.
- Écrire et équilibrer les demi-équations.
- Écrire le bilan de la réaction d'oxydoréduction.

### Connaissances

- Savoir que certains facteurs tels que l'eau, l'oxygène et le sel favorisent la corrosion.
- Savoir qu'un métal s'oxyde.
- Savoir qu'une réaction d'oxydoréduction est une réaction dans laquelle intervient un transfert d'électrons.
- Savoir qu'une oxydation est une perte d'électrons.

### Cours et activités

-  [Oxydoréduction: cours et activités](#) (Word de 276 ko)  
Auteur : T. Tchangai
-  [Mise en évidence de l'oxydoréduction et de la protection cathodique ; classification électrochimique de quelques métaux](#) (Word de 8.6 Mo)  
TP Oxydoréduction  
Auteur : T. Tchangai