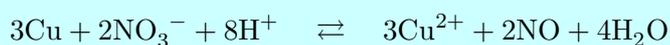
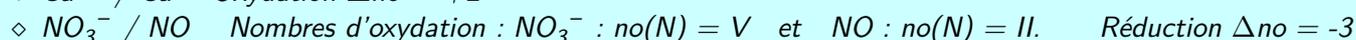


Oxydoréduction

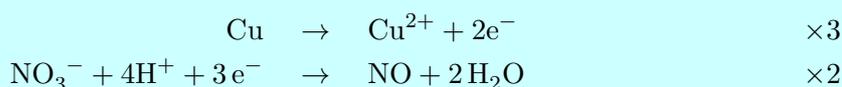
Application 11

Oxydation du cuivre par des ions nitrate.

Couples mis en jeu :



Méthode à privilégier : demi-équations électroniques :



Application 12

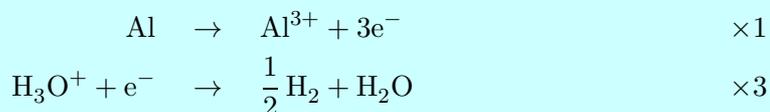
Oxydation de l'aluminium par une solution acide.

Couples mis en jeu :

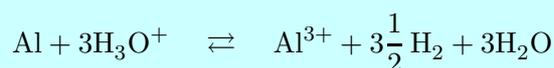


Méthode directe : on écrit les réactifs et les produits en ne faisant intervenir qu'un atome de l'élément oxydé ou réduit c'est-à-dire $\frac{1}{2} \text{H}_2$.

Méthode à privilégier : demi-équations électroniques :



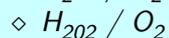
Bilan :



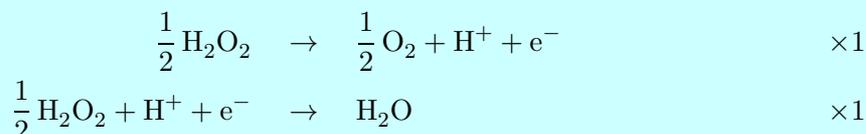
Application 13

Réaction de dismutation : H_2O_2 .

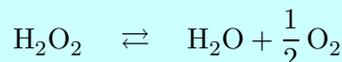
Couples mis en jeu :



Demi-équations électroniques :



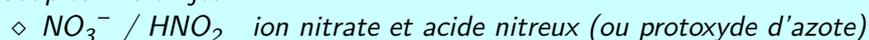
Bilan :



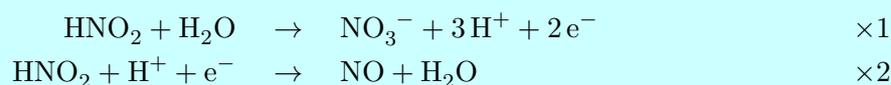
Application 14

Méthode directe : Réaction de dismutation : HNO_2 en milieu acide.

Couples mis en jeu :



Demi-équations électroniques :



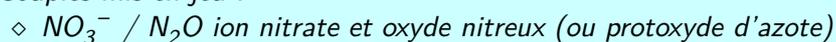
Bilan :



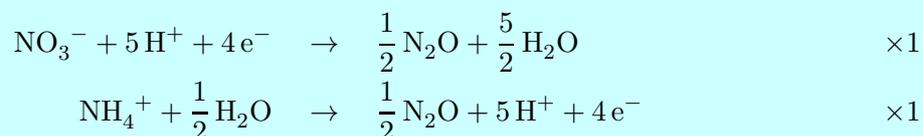
Application 15

Amphotérisation

Couples mis en jeu :



Demi-équations électroniques :



Bilan :

