## **Définition 9.1** - réaction d'oxydo-réduction

Une réaction d'oxydoréduction résulte d'un transfert d'électrons entre deux espèces chimiques.

## **Définition 9.2** - oxydant, réducteur

Un oxydant est une espèce chimique gagnant des électrons au cours d'une réaction d'oxydoréduction. Un réducteur est une espèce chimique en perdant.

## **Définition 9.3** - couple d'oxydoréduction

Un  $couple\ oxydant/réducteur$  est l'association de deux espèces chimiques dont chacune peut être obtenue à partir de l'autre via une réaction d'oxydoréduction (i.e. un échange d'électrons).