

Chapitre 1 : Transformations lentes et rapides :

Un **oxydant** est une espèce chimique capable de **capter** un ou plusieurs **électrons**.

Un **réducteur** est une espèce chimique capable de **céder** un ou plusieurs **électrons**.

Un **couple oxydant/réducteur** est constitué par un oxydant et un réducteur **conjugués**, c'est-à-dire relié par une **demi-équation électronique**.



1 : équilibrer l'élément commun

2 : équilibrer par H₂O

3 : équilibrer par H⁺

4 : équilibrer par e⁻

Une **réaction** est dite **rapide** lorsqu'elle semble achevée dès que les réactifs entrent en contact.

Une **réaction** est dite **lente** lorsque son évolution peut être suivie à l'œil nu ou à l'aide d'appareil de mesure (pH-mètre, conductimètre) pendant quelques minutes ou plus.