



TRANSFORMATIONS LENTES, TRANSFORMATIONS RAPIDES, FACTEURS CINÉTIQUES

Oxydant : espèce chimique capable de capter un ou plusieurs électrons.

Réducteur : espèce chimique capable de céder un ou plusieurs électrons.

Couple d'oxydoréduction : couple constitué par un oxydant et sa base conjugué

Réaction d'oxydoréduction : réaction mettant en jeu un transfert d'électrons du réducteur d'un couple vers l'oxydant d'un deuxième couple.

Dosage d'oxydoréduction : doser une espèce chimique en solution, c'est déterminer sa concentration molaire dans cette solution.

Dans le cas d'un dosage d'oxydoréduction, l'espèce dosée est un oxydant ou un réducteur, l'espèce titrante est respectivement un réducteur ou un oxydant.

Equivalence : l'équivalence est définie comme l'état du système chimique pour lequel les réactifs sont entièrement consommés, il y a donc changement de réactif limitant.

Une transformation est dite **instantanée** lorsque l'évolution du système est si rapide que la réaction semble achevée dès que les réactifs entrent en contact.

Facteurs cinétiques : grandeurs qui vont influencer sur la durée d'une transformation chimique (**température** et **concentration**).

Catalyseur : espèce chimique capable de modifier la vitesse d'une réaction sans changer l'état d'équilibre du système (il n'apparaît pas dans l'équation de la réaction).