**Définitions chimie 6ième**

Acide : espèce chimique capable de donner un ion H+. On le symbolise souvent par HA.

Base : espèce chimique capable de fixer un ion H+. On le symbolise souvent par B.

Ion hydronium : ion H3O+ obtenu lors de la libération dans l’eau d’un ion H+ qui est aussitôt capté par les molécules de celle-ci.

Amphotère : substances qui agissent comme un acide ou comme une base, ils ont la capacité de capter ou de céder un ion H+.

Oxyde acide : oxydes non-métalliques qui, lorsqu’ils sont placés dans l’eau, réagissent avec celle-ci et donnent un acide.

Oxyde basique : oxydes non-métalliques qui, lorsqu’ils sont placés dans l’eau, réagissent avec celle-ci et donne une base.

Sel : composés ioniques qui, en se dissolvant dans l’eau, se dissocient entièrement pour la plupart.

En fonction de leur comportement vis-à-vis de l’eau, la solution saline peut être :

* Une solution saline basique : solution issue d’une dissociation d’un sel et dont les ions sont basiques.

Exemple : Na2CO3

Équation de dissociation : Na2CO3 2Na+ + CO32-

Na+ est neutre mais CO32- est basique dont la solution saline est basique.

* Une solution saline neutre : solution issue d’une dissociation d’un sel et dont les ions sont neutres.
* Une solution saline acide : solution issue d’une dissociation d’un sel et dont les ions sont acides.

Couple acide/base : ensemble formé par un acide et sa base conjuguée ou une base et son acide conjugué.

Acide conjugué : acide obtenu lorsqu’une base capte un H+.

Base conjuguée : bas obtenue lorsqu’un acide perd un H+.

Réaction acide/base : réaction de transfert d’un ion H+ (de l’acide à la base). Également appelée réaction de neutralisation.

Ions ou espèces acteurs : espèces qui subissent des transformations lors d’une réaction chimique.

Ions ou espèces spectateurs : espèces qui ne subissent aucune transformation lors d’une réaction chimique.

Équilibre d’autoprotolyse de l’eau : état d’équilibre caractérisé par de très faibles concentrations en ions H3O+ et en ions OH-.

Produit ionique de l’eau Kw: constante d’équilibre.

Kw = [H3O+] . [OH-]

Acide fort : acide dont la réaction avec l’eau peut être considérée comme complète. Cet acide se dissocie donc entièrement dans l’eau.

Base forte : base dont la réaction avec l’eau peut être considérée comme complète. Cette base se dissocie donc entièrement dans l’eau.

Constante d’acidité Ka: constante d’acidité.

Ka= $\frac{[H\_{3}O^{+}].[A^{-}]}{[HA]}$

Constante basicité Kb: constante de basicité.

$$K\_{b}= \frac{[HB^{+}].[OH^{-}]}{[B]}$$

Acide monofonctionnel : acide ne comportant qu’une seule fonction chimique.

Acide polyfonctionnel : acide comportant plusieurs fonctions chimiques.

pH : mesure de l’acidité ou de la basicité d’un milieu et qui est égale à l’opposé du logarithme décimal de la concentration molaire en ions H3O+.

Indicateur coloré : molécule organique complexe qui est en général un acide faible et qui change de couleur lorsqu’elle passe de sa forme acide à sa forme basique en fonction du pH du milieu dans lequel elle se trouve.

Zone de virage : intervalle de pH dans lequel aucune couleur des formes acides ou basiques de l’indicateur ne domine.

Indicateur universel : mélange d’indicateurs judicieusement choisis pouvant présenter une gamme variée de couleurs dans une large zone de pH.

Papier pH : rouleau de papier imbibé du l’indicateur universel.

pHmètre : voltmètre adapté à la mesure du pH.

Mélange tampon : mélange d’un acide et de sa base conjuguée.

Effet tampon : résistance aux variations de pH lors de l’addition de petite quantité d’acide ou de base.

Titrage : opération expérimentale qui consiste à déterminer la concentration d’une solution.

Point d’équivalence : point atteint lorsqu’on a ajouté suffisamment de titrant pour que la totalité de la substance à analyser réagisse.

Courbe de pH : graphique montrant les résultats des variations de pH d’une réaction chimique.

Diagramme bilan : diagramme qui présente l’évolution des quantités des diverses espèces présentes dans le milieu réactionnel.

Oxydation : réaction au cours de laquelle un réactif perd un ou plusieurs électrons.

Réduction : réaction au cours de laquelle un réactif capte un ou plusieurs électrons.

Oxydant : réactif qui capte un ou plusieurs électrons.

Réducteur : réactif qui perd un ou plusieurs électrons.

Oxydant conjugué : atome obtenu lorsqu’un autre atome a capté un ou plusieurs électrons.

Réducteur conjugué : atome obtenu lorsqu’ un autre atome a perdu un ou plusieurs électrons.

Couple oxydo-réducteur : ensemble comprenant l’oxydant conjugué et le réducteur conjugué.

Réaction d’oxydo-réduction : réaction au cours de laquelle il y a un transfert d’un ou de plusieurs électrons entre un réducteur et un oxydant.

Réaction de dismutation : réaction d’oxydo-réduction dans laquelle un élément donné est soumis à la fois à une oxydation et à une réduction.

Nombre d’oxydation d’un atome : nombre d’électrons éloignés ou rapprochés de l’atome.