READYDEV

GitHub | Linkedin | SiteWeb Par Gérard KESSE

Plateforme de Développement Continu

Comprendre la Théorie pour mieux Pratiquer Sciences de l'Ingénieur Cours - Tutoriels

Chimie

Acides et Bases

J'aime, Je partage Montez en Compétences



GitHub | Linkedin | SiteWeb Par Gérard KESSE

<u> Auteur</u>

Je suis Gerard KESSE,

Ingénieur en Développement Informatique C/C++/Qt, Avec à la fois des compétences en Systèmes Embarqués et en Robotique.

Formé à Polytech'Montpellier, Je suis un professionnel de conception de projets logiciel applicatif ou embarqué dans les secteurs de l'Aéronautique, de la Robotique, des Drones et de la Vision par Ordinateur. Aussi, Je reste ouvert à d'autres types de secteurs tels que l'Energie et les Finances.

Gérard KESSE

GitHub | Linkedin | SiteWeb



Sommaire

Auteur Sommaire	2
	3
Acides et Bases	4
Echanges entre les acides et les bases	4
Définition d'un acide	4
Définition d'une base	4
Demi-équation de la réaction d'un acide	4
Demi-équation de la réaction d'une base	4
Couple acide-base	4
Ampholyte	5
Réaction acide-base	5

Acides et Bases

Echanges entre les acides et les bases

Transfert de protons H^+

Définition d'un acide

Perte de protons H⁺

Définition d'une base

Gain de protons H⁺

Demi-équation de la réaction d'un acide

 $AH \leftrightarrows A^- + H^+$

 $AH \rightarrow acide$

Demi-équation de la réaction d'une base

 $B^- + H^+ \leftrightarrows BH$

 $B^- \rightarrow base$

Couple acide-base

 $AH \leftrightarrows A^- + H^+$

 $AH \rightarrow acide conjugué$

 $A^- \rightarrow base\ conjugu\'ee$

 $AH/A^- \rightarrow couple \ acide-base$

$$B^- + H^+ \leftrightarrows BH$$

 $B^- \rightarrow base\ conjugu\'ee$

 $BH \rightarrow acide\ conjugu\'e$

$BH/B^- \rightarrow couple \ acide-base$

Ampholyte

$$H_2O \leftrightarrows OH^- + H^+$$

 $H_2O \rightarrow acide\ conjugu\'e$

 $OH^- \rightarrow base\ conjugu\'ee$

$H_2O / OH^- \rightarrow couple \ acide-base$

$$H_2O + H^+ \leftrightarrows H_3O^+$$

 $H_2O \rightarrow base\ conjugu\'ee$

 $H_3O^+ \rightarrow acide\ conjugu\'e$

$H_3O^+/H_2O \rightarrow couple \ acide-base$

 $H_2O \rightarrow acide\ et\ base$

 $H_2O \rightarrow ampholyte$

Réaction acide-base

$$AH \leftrightarrows A^- + H^+$$

$$B^- + H^+ \leftrightarrows BH$$

$$AH + B^- \leftrightarrows A^- + BH$$