

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

Auteur

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.

Les **Sciences de l'Ingénieur** sont au cœur du métier d'ingénieur. Sur le site **ReadyDev**, la Plateforme de Développement Continu, dont j'en suis le concepteur, vous trouverez des cours et des tutoriels adaptés aux sciences de l'ingénieur.

J'aime, Je partage.

Gérard KESSE

GitHub | LinkedIn | SiteWeb



Sommaire

Auteur	2
Sommaire	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^+

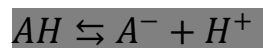
Définition d'un acide

Perte de protons H^+

Définition d'une base

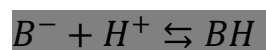
Gain de protons H^+

Demi-équation de la réaction d'un acide



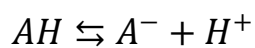
$AH \rightarrow \text{acide}$

Demi-équation de la réaction d'une base



$B^- \rightarrow \text{base}$

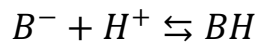
Couple acide-base



$AH \rightarrow \text{acide conjugué}$

$A^- \rightarrow \text{base conjuguée}$

$AH / A^- \rightarrow \text{couple acide-base}$

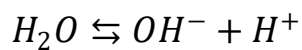


$B^{-} \rightarrow$ base conjuguée

$BH \rightarrow$ acide conjugué

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

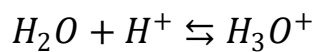
Ampholyte



$H_2O \rightarrow$ acide conjugué

$OH^{-} \rightarrow$ base conjuguée

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



$H_2O \rightarrow$ base conjuguée

$H_3O^{+} \rightarrow$ acide conjugué

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

$H_2O \rightarrow$ acide et base

$H_2O \rightarrow$ ampholyte

Réaction acide-base

