Important Hydrolyse pour acide faible et base faible **Formules PDF**



Formules Exemples avec unités

Liste de 13

Important Hydrolyse pour acide faible et base faible Formules

1) Concentration d'ion hydronium dans le sel d'acide faible et de base faible Formule 🕝



Formule Exemple avec Unités
$$C = \begin{bmatrix} K_w \cdot \frac{K_a}{K_b} \end{bmatrix} \quad 1.1E-10 \, \text{mol/L} = \sqrt{1.0E-14 \cdot \frac{2.0E-5}{1.77E-5}}$$

2) Constante d'hydrolyse compte tenu du produit ionique de l'eau et de la constante d'ionisation basique de la base faible Formule 🕝





3) Constante d'hydrolyse dans un acide faible et une base faible Formule 🕝



4) Constante d'hydrolyse donnée Produit ionique de l'eau et de l'acide Constante d'ionisation de l'acide faible Formule



Formule Exemple
$$K_h = \frac{K_w}{K_a} \qquad 5E-10 = \frac{1.0E-14}{2.0E-5}$$

Évaluer la formule 🕝

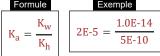
Évaluer la formule (

Évaluer la formule [

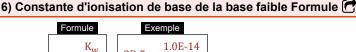
Évaluer la formule (

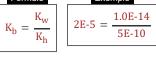
5) Constante d'ionisation acide de l'acide faible Formule C





Évaluer la formule





- 7) Degré d'hydrolyse dans le sel d'acide faible et de base faible Formule
- Formule Exemple avec Unités $h = \begin{bmatrix} K_w \\ C_{salt} \cdot K_a \cdot K_b \end{bmatrix} \quad 0.1267 = \sqrt{\frac{1.0E-14}{1.76E-6\,\text{mol/L} \cdot 2.0E-5 \cdot 1.77E-5}}$
- Inités Évaluer la formule 🕜

Évaluer la formule (

Évaluer la formule (

Évaluer la formule

Évaluer la formule (

Évaluer la formule 🕝

Évaluer la formule 🕝

Évaluer la formule (

a U V

- 8) pH du sel d'acide faible et de base faible Formule Formule $pH = \frac{pK_w + pk_a pk_b}{2}$ $6 = \frac{14 + 4 6}{2}$
- 9) pKa de sel d'acide faible et de base faible Formule 🕝
- Formule Exemple $pk_a = 2 \cdot pH 14 + pk_b$ $4 = 2 \cdot 6 14 + 6$
- 10) pKb de sel d'acide faible et de base faible Formule 🕝
- Formule Exemple $pk_b = -2 \cdot pH + 14 + pk_a$ $6 = -2 \cdot 6 + 14 + 4$
 - 11) pOH de sel d'acide faible et de base faible Formule 🕝
- Formule Exemple $pOH = 14 \frac{pK_W + pk_a pk_b}{2}$ $8 = 14 \frac{14 + 4 6}{2}$
- 12) Produit ionique de l'eau étant donné la constante d'hydrolyse et la constante d'ionisation acide de l'acide faible Formule
 - Formule Exemple $K_{w} = K_{a} \cdot K_{h}$ $1E-14 = 2.0E-5 \cdot 5E-10$
- 13) Produit ionique de l'eau étant donné la constante d'hydrolyse et la constante d'ionisation basique de la base faible Formule 🕝
 - Formule Exemple $K_{w} = K_{h} \cdot K_{h} \qquad 8.9E-15 = 1.77E-5 \cdot 5E-10$

Variables utilisées dans la liste de Hydrolyse pour acide faible et base faible Formules ci-dessus

- C Concentration en ions hydronium (mole / litre)
- C_{salt} Concentration de sel (mole / litre)
- h Degré d'hydrolyse
- Ka Constante d'ionisation des acides
- K_b Constante d'ionisation des bases
- K_h Constante d'hydrolyse
- K_w Produit ionique de l'eau
- pH Log négatif de concentration en hydronium
- pka Log négatif de la constante d'ionisation acide
- pk_b Journal négatif de la constante d'ionisation de base
- pK_w Log négatif du produit ionique de l'eau
- pOH Log négatif de la concentration d'hydroxyle

Constantes, fonctions, mesures utilisées dans la liste des Hydrolyse pour acide faible et base faible Formules ci-dessus

- Les fonctions: sqrt, sqrt(Number)
 Une fonction racine carrée est une fonction qui prend un nombre non négatif comme entrée et renvoie la racine carrée du nombre d'entrée donné
- La mesure: Concentration molaire in mole / litre (mol/L)
 - Concentration molaire Conversion d'unité

Téléchargez d'autres PDF Important Hydrolyse du sel

Important Hydrolyse des sels
 Important Hydrolyse pour acide faible
 cationiques et anioniques Formules et base faible Formules et

Essayez nos calculatrices visuelles uniques

- Management en pourcentage 🕝 🎆 PPCM de deux nombres 🗗
- Image: Fraction propre 🕝

Veuillez PARTAGER ce PDF avec quelqu'un qui en a besoin!

Ce PDF peut être téléchargé dans ces langues

English Spanish French German Russian Italian Portuguese Polish Dutch

7/8/2024 | 8:31:23 AM UTC