

# Importante Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas PDF



**Fórmulas  
Exemplos  
com unidades**

## Lista de 13 Importante Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas

### 1) Concentração de íon hidrônio em sal de ácido fraco e base fraca Fórmula 🔗

<b>Fórmula</b>	<b>Exemplo com Unidades</b>	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>
$C = \sqrt{K_w \cdot \frac{K_a}{K_b}}$	$1.1\text{E}-10 \text{ mol/L} = \sqrt{1.0\text{E}-14 \cdot \frac{2.0\text{E}-5}{1.77\text{E}-5}}$	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>

### 2) Constante de Hidrólise dada Produto Iônico da Água e Constante de Ionização Básica da Base Fraca Fórmula 🔗

<b>Fórmula</b>	<b>Exemplo</b>	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>
$K_h = \frac{K_w}{K_b}$	$5.6\text{E}-10 = \frac{1.0\text{E}-14}{1.77\text{E}-5}$	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>

### 3) Constante de Hidrólise dada Produto Iônico de Água e Ionização de Ácido Constante de Ácido Fraco Fórmula 🔗

<b>Fórmula</b>	<b>Exemplo</b>	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>
$K_h = \frac{K_w}{K_a}$	$5\text{E}-10 = \frac{1.0\text{E}-14}{2.0\text{E}-5}$	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>

### 4) Constante de hidrólise em ácido fraco e base fraca Fórmula 🔗

<b>Fórmula</b>	<b>Exemplo</b>	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>
$K_h = \frac{K_w}{K_a \cdot K_b}$	$2.8\text{E}-5 = \frac{1.0\text{E}-14}{2.0\text{E}-5 \cdot 1.77\text{E}-5}$	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>

### 5) Constante de Ionização Básica da Base Fraca Fórmula 🔗

<b>Fórmula</b>	<b>Exemplo</b>	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>
$K_b = \frac{K_w}{K_h}$	$2\text{E}-5 = \frac{1.0\text{E}-14}{5\text{E}-10}$	<b>Avaliar Fórmula <span style="color: red;">🔗</span></b>



## 6) Constante de Ionização de Ácido de Ácido Fraco Fórmula

Fórmula

$$K_a = \frac{K_w}{K_h}$$

Exemplo

$$2E-5 = \frac{1.0E-14}{5E-10}$$

Avaliar Fórmula 

## 7) Grau de hidrólise em sal de ácido fraco e base fraca Fórmula

Fórmula

$$h = \sqrt{\frac{K_w}{C_{\text{salt}} \cdot K_a \cdot K_b}}$$

Exemplo com Unidades

$$0.1267 = \sqrt{\frac{1.0E-14}{1.76E-6 \text{ mol/L} \cdot 2.0E-5 \cdot 1.77E-5}}$$

Avaliar Fórmula 

## 8) pH do sal de ácido fraco e base fraca Fórmula

Fórmula

$$pH = \frac{pK_w + pK_a - pK_b}{2}$$

Exemplo

$$6 = \frac{14 + 4 - 6}{2}$$

Avaliar Fórmula 

## 9) pKa de sal de ácido fraco e base fraca Fórmula

Fórmula

$$pK_a = 2 \cdot pH - 14 + pK_b$$

Exemplo

$$4 = 2 \cdot 6 - 14 + 6$$

Avaliar Fórmula 

## 10) pKb de sal de ácido fraco e base fraca Fórmula

Fórmula

$$pK_b = -2 \cdot pH + 14 + pK_a$$

Exemplo

$$6 = -2 \cdot 6 + 14 + 4$$

Avaliar Fórmula 

## 11) pOH de sal de ácido fraco e base fraca Fórmula

Fórmula

$$pOH = 14 - \frac{pK_w + pK_a - pK_b}{2}$$

Exemplo

$$8 = 14 - \frac{14 + 4 - 6}{2}$$

Avaliar Fórmula 

## 12) Produto iônico da Água dada Constante de Hidrólise e Constante de Ionização Básica da Base Fraca Fórmula

Fórmula

$$K_w = K_b \cdot K_h$$

Exemplo

$$8.9E-15 = 1.77E-5 \cdot 5E-10$$

Avaliar Fórmula 

## 13) Produto iônico da Água dada Constante de Hidrólise e Ionização de Ácido Constante de Ácido Fraco Fórmula

Fórmula

$$K_w = K_a \cdot K_h$$

Exemplo

$$1E-14 = 2.0E-5 \cdot 5E-10$$

Avaliar Fórmula 



## Variáveis usadas na lista de Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas acima

- **C** Concentração de íons hidrônio (mole/litro)
- **C<sub>salt</sub>** Concentração de Sal (mole/litro)
- **h** Grau de hidrólise
- **K<sub>a</sub>** Constante de Ionização de Ácidos
- **K<sub>b</sub>** Constante de Ionização de Bases
- **K<sub>h</sub>** Constante de hidrólise
- **K<sub>w</sub>** Produto Iônico da Água
- **pH** Log negativo da concentração de hidrônio
- **pK<sub>a</sub>** Log negativo da constante de ionização ácida
- **pK<sub>b</sub>** Log negativo da constante de ionização básica
- **pK<sub>w</sub>** Log Negativo do Produto Iônico da Água
- **pOH** Log Negativo da Concentração de Hidroxila

## Constantes, funções, medidas usadas na lista de Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas acima

- **Funções:** **sqrt**, sqrt(Number)  
Uma função de raiz quadrada é uma função que recebe um número não negativo como entrada e retorna a raiz quadrada do número de entrada fornecido.
- **Medição:** **Concentração Molar** in mole/litro (mol/L)  
*Concentração Molar Conversão de unidades* ↗



- Importante Hidrólise de Sal Catiônico e Aniônico Fórmulas 
- Importante Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas 

Experimente nossas calculadoras visuais exclusivas

-  Fração própria 
-  MMC de dois números 

Por favor, COMPARTILHE este PDF com alguém que precise dele!

Este PDF pode ser baixado nestes idiomas

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

7/8/2024 | 8:31:39 AM UTC