



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas

Calculadoras!

Exemplos!

Conversões!

marca páginas calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Maior cobertura de calculadoras e crescente - **30.000+ calculadoras!**
Calcular com uma unidade diferente para cada variável - **Conversão de unidade embutida!**

Coleção mais ampla de medidas e unidades - **250+ medições!**

Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)



Lista de 13 Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas

Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca

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

$$fx \quad C = \sqrt{K_w \cdot \frac{K_a}{K_b}}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 1.1E^{-10} \text{mol/L} = \sqrt{1.0E^{-14} \cdot \frac{2.0E^{-5}}{1.77E^{-5}}}$$

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

$$fx \quad K_h = \frac{K_w}{K_b}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 5.6E^{-10} = \frac{1.0E^{-14}}{1.77E^{-5}}$$



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

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

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 5E^{-10} = \frac{1.0E^{-14}}{2.0E^{-5}}$$

4) Constante de hidrólise em ácido fraco e base fraca

$$fx \quad K_h = \frac{K_w}{K_a \cdot K_b}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 2.8E^{-5} = \frac{1.0E^{-14}}{2.0E^{-5} \cdot 1.77E^{-5}}$$

5) Constante de Ionização Básica da Base Fraca

$$fx \quad K_b = \frac{K_w}{K_h}$$

Abrir Calculadora 

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

6) Constante de Ionização de Ácido de Ácido Fraco

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

Abrir Calculadora 

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




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

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

Abrir Calculadora 


$$ex \quad 0.12669 = \sqrt{\frac{1.0E^{-14}}{1.76E^{-6} \text{mol/L} \cdot 2.0E^{-5} \cdot 1.77E^{-5}}}$$

8) pH do sal de ácido fraco e base fraca 

$$fx \quad pH = \frac{pK_w + pk_a - pk_b}{2}$$

Abrir Calculadora 


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

9) pKa de sal de ácido fraco e base fraca 

$$fx \quad pk_a = 2 \cdot pH - 14 + pk_b$$

Abrir Calculadora 

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


10) pKb de sal de ácido fraco e base fraca 

$$fx \quad pk_b = -2 \cdot pH + 14 + pk_a$$

Abrir Calculadora 

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



11) pOH de sal de ácido fraco e base fraca 

$$fx \quad pOH = 14 - \frac{pK_w + pk_a - pk_b}{2}$$

Abrir Calculadora 

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

12) Produto Iônico da Água dada Constante de Hidrólise e Constante de Ionização Básica da Base Fraca 

$$fx \quad K_w = K_b \cdot K_h$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 8.9E^{-15} = 1.77E^{-5} \cdot 5E^{-10}$$

13) Produto Iônico da Água dada Constante de Hidrólise e Ionização de Ácido Constante de Ácido Fraco 

$$fx \quad K_w = K_a \cdot K_h$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 1E^{-14} = 2.0E^{-5} \cdot 5E^{-10}$$




Variáveis Usadas

- **C** Concentração de íons hidrônio (*mole/litro*)
- **C_{salt}** Concentração de Sal (*mole/litro*)
- **h** Grau de hidrólise
- **K_a** Constante de Ionização de Ácidos
- **K_b** Constante de Ionização de Bases
- **K_h** Constante de hidrólise
- **K_w** Produto Iônico da Água
- **pH** Log negativo da concentração de hidrônio
- **pk_a** Log negativo da constante de ionização ácida
- **pk_b** Log negativo da constante de ionização básica
- **pK_w** Log Negativo do Produto Iônico da Água
- **pOH** Log Negativo da Concentração de Hidroxila



Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Função:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **Medição:** **Concentração Molar** in mole/litro (mol/L)
Concentração Molar Conversão de unidades 



Verifique outras listas de fórmulas

- [Hidrólise de Sal Catiônico e Aniônico Fórmulas](#) 
- [Hidrólise para Ácido Fraco e Base Fraca Fórmulas](#) 

Sinta-se à vontade para **COMPARTILHAR** este documento com seus amigos!

PDF Disponível em

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

2/7/2024 | 6:04:22 AM UTC

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)

