



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Hidrólise de Sal Catiônico e Aniônico 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 de Sal Catiônico e Aniônico Fórmulas

Hidrólise de Sal Catiônico e Aniônico

1) Concentração de íon hidrônio em base fraca e ácido forte

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

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 1E^{-9}mol/L = \sqrt{\frac{1.0E^{-14} \cdot 1.76E^{-6}mol/L}{1.77E^{-5}}}$$

2) Concentração de íon hidrônio em sal de ácido fraco e base forte

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

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 1.1E^{-11}mol/L = \sqrt{\frac{1.0E^{-14} \cdot 2.0E^{-5}}{1.76E^{-6}mol/L}}$$


3) Condutância de NaCl em Diluição Infinita

$$fx \quad \lambda_{NaCl} = \lambda_{Na} + \lambda_{Cl}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 600S = 200S + 400S$$




4) Constante de hidrólise em ácido forte e base fraca 

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

Abrir Calculadora 

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

5) Constante de hidrólise em ácido fraco e base forte 

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

Abrir Calculadora 

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


6) Grau de hidrólise em sal de ácido fraco e base forte 

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

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 0.000533 = \sqrt{\frac{1.0E^{-14}}{2.0E^{-5} \cdot 1.76E^{-6} \text{mol/L}}}$$



7) Grau de hidrólise em sal de base fraca e base forte 

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

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 0.000567 = \sqrt{\frac{1.0E^{-14}}{1.77E^{-5} \cdot 1.76E^{-6} \text{mol/L}}}$$

8) pH do Sal de Ácido Fraco e Base Forte 

$$fx \quad pH = \frac{pK_w + pk_a + \log 10(C_{salt})}{2}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 6.122756 = \frac{14 + 4 + \log 10(1.76E^{-6} \text{mol/L})}{2}$$

9) pH do Sal de Base Fraca e Base Forte 

$$fx \quad pH = \frac{pK_w - pk_b - \log 10(C_{salt})}{2}$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 5.377244 = \frac{14 - 6 - \log 10(1.76E^{-6} \text{mol/L})}{2}$$

10) pKa de sal de ácido fraco e base forte 

$$fx \quad pk_a = 2 \cdot pH - 14 - \log 10(C_{salt})$$

Abrir Calculadora 

$$ex \quad 0.754487 = 2 \cdot 6 - 14 - \log 10(1.76E^{-6} \text{mol/L})$$



11) pKb de sal de ácido forte e base fraca 

$$\text{fx } \text{p}k_b = 14 - (2 \cdot \text{pH}) - \log 10(C_{\text{salt}})$$

Abrir Calculadora 

$$\text{ex } 4.754487 = 14 - (2 \cdot 6) - \log 10(1.76E^{-6}\text{mol/L})$$

12) pOH de Sal de Base Forte e Ácido Fraco 

$$\text{fx } \text{pOH} = 14 - \frac{\text{p}k_a + \text{p}K_w + \log 10(C_{\text{salt}})}{2}$$

Abrir Calculadora 

$$\text{ex } 7.877244 = 14 - \frac{4 + 14 + \log 10(1.76E^{-6}\text{mol/L})}{2}$$

13) pOH de Sal de Base Fraca e Base Forte 

$$\text{fx } \text{pOH} = 14 - \frac{\text{p}K_w - \text{p}k_b - \log 10(C_{\text{salt}})}{2}$$

Abrir Calculadora 

$$\text{ex } 8.622756 = 14 - \frac{14 - 6 - \log 10(1.76E^{-6}\text{mol/L})}{2}$$





Variáveis Usadas

- **C** Concentração de íon 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
- **λ_{Na}** Condutância do cátion Na (*Siemens*)
- **λ_{Cl}** Condutância do ânion Cl (*Siemens*)
- **λ_{NaCl}** Condutância de NaCl em Diluição Infinita (*Siemens*)



Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Função:** **log10**, $\log_{10}(\text{Number})$
Common logarithm function (base 10)
- **Função:** **sqrt**, $\text{sqrt}(\text{Number})$
Square root function
- **Medição:** **Condutância Elétrica** in Siemens (S)
Condutância Elétrica Conversão de unidades 
- **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](#)

1/1/2024 | 4:59:46 AM UTC

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

