



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Hidrólisis de sales catiónicas y aniónicas Fórmulas

¡Calculadoras!

¡Ejemplos!

¡Conversiones!

Marcador calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Cobertura más amplia de calculadoras y creciente - ¡30.000+ calculadoras!

Calcular con una unidad diferente para cada variable - ¡Conversión de unidades integrada!

La colección más amplia de medidas y unidades - ¡250+ Medidas!

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)



Lista de 13 Hidrólisis de sales catiónicas y aniónicas Fórmulas

Hidrólisis de sales catiónicas y aniónicas

1) Concentración de ion hidronio en base débil y ácido fuerte

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

Calculadora abierta 

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

2) Concentración de ion hidronio en sal de ácido débil y base fuerte

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

Calculadora abierta 

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


3) Conductancia de NaCl en dilución infinita

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

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 600\text{S} = 200\text{S} + 400\text{S}$$




4) Constante de hidrólisis en ácido débil y base fuerte 

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

Calculadora abierta 

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

5) Constante de hidrólisis en ácido fuerte y base débil 

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

Calculadora abierta 

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


6) Grado de Hidrólisis en Sal de Ácido Débil y Base Fuerte 

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

Calculadora abierta 

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



7) Grado de Hidrólisis en Sal de Base Débil y Base Fuerte 

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

Calculadora abierta 

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

8) pH de Sal de Ácido Débil y Base Fuerte 

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

Calculadora abierta 


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

9) pH de Sal de Base Débil y Base Fuerte 

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

Calculadora abierta 

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


10) pKa de sal de ácido débil y base fuerte 

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

Calculadora abierta 

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



11) pKb de sal de ácido fuerte y base débil 

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

Calculadora abierta 

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

12) pOH de Sal de Base Débil y Base Fuerte 

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

Calculadora abierta 

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

13) pOH de Sal de Base Fuerte y Ácido Débil 

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

Calculadora abierta 

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





Variables utilizadas

- **C** Concentración de iones hidronio (*mol/litro*)
- **C_{salt}** Concentración de sal (*mol/litro*)
- **h** Grado de hidrólisis
- **K_a** Constante de ionización de ácidos
- **K_b** Constante de ionización de bases
- **K_h** Constante de hidrólisis
- **K_w** Producto iónico del agua
- **pH** Registro negativo de concentración de hidronio
- **pk_a** Registro negativo de la constante de ionización ácida
- **pk_b** Registro negativo de la constante de ionización base
- **pK_w** Logaritmo negativo del producto iónico del agua
- **pOH** Logaritmo negativo de la concentración de hidroxilo
- **λ_{Na}** Conductancia del catión Na (*Siemens*)
- **λ_{Cl}** Conductancia del anión Cl (*Siemens*)
- **λ_{NaCl}** Conductancia de NaCl en dilución infinita (*Siemens*)



Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Función:** **log10**, $\log_{10}(\text{Number})$
Common logarithm function (base 10)
- **Función:** **sqrt**, $\sqrt{\text{Number}}$
Square root function
- **Medición:** **Conductancia eléctrica** in Siemens (S)
Conductancia eléctrica Conversión de unidades 
- **Medición:** **Concentración molar** in mol/litro (mol/L)
Concentración molar Conversión de unidades 



Consulte otras listas de fórmulas

- **Hidrólisis de sales catiónicas y aniónicas Fórmulas** 
- **Hidrólisis para ácido débil y base débil Fórmulas** 

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

PDF Disponible en

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

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

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)

