



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Hidrólisis para ácido débil y base débil 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 para ácido débil y base débil Fórmulas

Hidrólisis para ácido débil y base débil

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

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

Calculadora abierta 

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

2) Constante de hidrólisis dado el producto iónico del agua y la constante de ionización ácida del ácido débil

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

Calculadora abierta 

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



3) Constante de Hidrólisis dado Producto Iónico del Agua y Constante de Ionización Básica de Base Débil

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

Calculadora abierta 

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

4) Constante de hidrólisis en ácido débil y base débil

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

Calculadora abierta 

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

5) Constante de ionización ácida del ácido débil

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

Calculadora abierta 

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

6) Constante de ionización básica de base débil

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

Calculadora abierta 

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



7) Grado de hidrólisis en sal de ácido débil y base débil 

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

Calculadora abierta 


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

8) pH de la sal de ácido débil y base débil 

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

Calculadora abierta 


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

9) pKa de sal de ácido débil y base débil 

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

Calculadora abierta 

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

10) pKb de sal de ácido débil y base débil 

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

Calculadora abierta 

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



11) pOH de sal de ácido débil y base débil 

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

Calculadora abierta 

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

12) Producto iónico del agua dada Constante de hidrólisis e ionización ácida Constante de ácido débil 

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

Calculadora abierta 

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

13) Producto iónico del agua dada Constante de hidrólisis y constante de ionización básica de base débil 

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

Calculadora abierta 

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




Variables utilizadas

- **C** Concentración de iones de 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



Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Función:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **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](#)

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

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

