



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Idrolisi dei sali cationici e anionici Formule

Calcolatrici!

Esempi!

Conversioni!

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di **CONDIVIDERE** questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 13 Idrolisi dei sali cationici e anionici Formule

Idrolisi dei sali cationici e anionici

1) Concentrazione di ione idronio in base debole e acido forte

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

Apri Calcolatrice 

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

2) Concentrazione di ione Idronio in Sale di Acido Debole e Base Forte

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

Apri Calcolatrice 

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

3) Conduttanza di NaCl a diluizione infinita

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

Apri Calcolatrice 

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



4) Costante di idrolisi in acido debole e base forte 

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

 Apri Calcolatrice 


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

5) Costante di idrolisi in acido forte e base debole 

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

 Apri Calcolatrice 

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


6) Grado di idrolisi in sale di acido debole e base forte 

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

 Apri Calcolatrice 

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



7) Grado di Idrolisi in Sale di Base Debole e Base Forte 

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

Apri Calcolatrice 


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

8) pH del sale della base debole e della base forte 

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

Apri Calcolatrice 


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

9) pH del sale dell'acido debole e della base forte 

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

Apri Calcolatrice 

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


10) pKa di sale di acido debole e base forte 

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

Apri Calcolatrice 

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



11) pKb di sale di acido forte e base debole 

$$fx \quad pK_b = 14 - (2 \cdot pH) - \log_{10}(C_{\text{salt}})$$

Apri Calcolatrice 

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

12) pOH di Sale di Base Debole e Base Forte 

$$fx \quad pOH = 14 - \frac{pK_w - pK_b - \log_{10}(C_{\text{salt}})}{2}$$

Apri Calcolatrice 

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

13) pOH di Sale di Base Forte e Acido Debole 

$$fx \quad pOH = 14 - \frac{pK_a + pK_w + \log_{10}(C_{\text{salt}})}{2}$$

Apri Calcolatrice 

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





Variabili utilizzate

- **C** Concentrazione di ioni idronio (*mole/litro*)
- **C_{salt}** Concentrazione di sale (*mole/litro*)
- **h** Grado di idrolisi
- **K_a** Costante di ionizzazione degli acidi
- **K_b** Costante di ionizzazione delle basi
- **K_h** Costante di idrolisi
- **K_w** Prodotto ionico dell'acqua
- **pH** Log negativo della concentrazione di idronio
- **pk_a** Logaritmo negativo della costante di ionizzazione acida
- **pk_b** Log negativo della costante di ionizzazione della base
- **pK_w** Log negativo del prodotto ionico dell'acqua
- **pOH** Log negativo della concentrazione di idrossile
- **λ_{Na}** Conduttanza del catione Na (*Siemens*)
- **λ_{Cl}** Conduttanza dell'anione Cl (*Siemens*)
- **λ_{NaCl}** Conduttanza di NaCl a diluizione infinita (*Siemens*)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Funzione:** **log10**, $\log_{10}(\text{Number})$
Common logarithm function (base 10)
- **Funzione:** **sqrt**, $\text{sqrt}(\text{Number})$
Square root function
- **Misurazione:** **Conduttanza elettrica** in Siemens (S)
Conduttanza elettrica Conversione unità 
- **Misurazione:** **Concentrazione molare** in mole/litro (mol/L)
Concentrazione molare Conversione unità 



Controlla altri elenchi di formule

- **Idrolisi dei sali cationici e anionici** Formule 
- **Idrolisi per acido debole e base debole** Formule 

Sentiti libero di **CONDIVIDERE** questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

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

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

