



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Forza relativa di due acidi 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 Forza relativa di due acidi Formule


Forza relativa di due acidi

1) Concentrazione dell'acido 1 data la forza relativa, Conc. dell'acido 2 e Diss composta di entrambi gli acidi 

$$\text{fx } C'_1 = \frac{(R_{\text{strength}}^2) \cdot C_2 \cdot K_{a2}}{K_{a1}}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 0.0024 \text{ mol/L} = \frac{((2)^2) \cdot 20 \text{ mol/L} \cdot 4.5 \text{E}^{-10}}{1.5 \text{E}^{-5}}$$


2) Concentrazione dell'acido 1 data la forza relativa, la concentrazione dell'acido 2 e il grado di dissoluzione di entrambi gli acidi 

$$\text{fx } C_1 = \frac{R_{\text{strength}} \cdot C_2 \cdot \alpha_2}{\alpha_1}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 10 \text{ mol/L} = \frac{2 \cdot 20 \text{ mol/L} \cdot 0.125}{0.5}$$




3) Concentrazione dell'acido 2 data la forza relativa, la concentrazione dell'acido 1 e il grado di dissoluzione di entrambi gli acidi 

$$\text{fx } C_2 = \frac{C_1 \cdot \alpha_1}{R_{\text{strength}} \cdot \alpha_2}$$

Apri Calcolatrice 


$$\text{ex } 20\text{mol/L} = \frac{10\text{mol/L} \cdot 0.5}{2 \cdot 0.125}$$

4) Concentrazione dello ione idrogeno dell'acido 1 data la forza relativa e la concentrazione dello ione idrogeno dell'acido 2 

$$\text{fx } (H_{+1}) = R_{\text{strength}} \cdot (H_{+2})$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 5\text{mol/L} = 2 \cdot 2.5\text{mol/L}$$

5) Concentrazione dello ione idrogeno dell'acido 2 data la forza relativa e la concentrazione dello ione idrogeno dell'acido 1 

$$\text{fx } (H_{+2}) = \frac{H_{+1}}{R_{\text{strength}}}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 2.5\text{mol/L} = \frac{5\text{mol/L}}{2}$$



6) Concentrazione di acido 2 data Forza relativa, Conc di acido 1 e Diss Const di entrambi gli acidi

$$\text{fx } C_2 = \frac{C'_1 \cdot K_{a1}}{(R_{\text{strength}})^2 \cdot K_{a2}}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 20\text{mol/L} = \frac{0.0024\text{mol/L} \cdot 1.5\text{E}^{-5}}{((2)^2) \cdot 4.5\text{E}^{-10}}$$

7) Costante di dissociazione 1 data Forza relativa, Conc di Acid e Diss Const 2

$$\text{fx } K_{a1} = \frac{(R_{\text{strength}})^2 \cdot C_2 \cdot K_{a2}}{C'_1}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 1.5\text{E}^{-5} = \frac{((2)^2) \cdot 20\text{mol/L} \cdot 4.5\text{E}^{-10}}{0.0024\text{mol/L}}$$

8) Costante di dissociazione 2 data Forza relativa, Conc di Acid e Diss Const 1

$$\text{fx } K_{a2} = \frac{C'_1 \cdot K_{a1}}{(R_{\text{strength}})^2 \cdot C_2}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 4.5\text{E}^{-10} = \frac{0.0024\text{mol/L} \cdot 1.5\text{E}^{-5}}{((2)^2) \cdot 20\text{mol/L}}$$



9) Forza relativa di due acidi data concentrazione e grado di dissociazione di entrambi gli acidi

$$\text{fx } R_{\text{strength}} = \frac{C_1 \cdot \alpha_1}{C_2 \cdot \alpha_2}$$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(e2376d476d06eb31946dc01a69a4403a_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 2 = \frac{10\text{mol/L} \cdot 0.5}{20\text{mol/L} \cdot 0.125}$$

10) Forza relativa di due acidi data la concentrazione di ioni idrogeno di entrambi gli acidi

$$\text{fx } R_{\text{strength}} = \frac{H+1}{H+2}$$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(0b5e7e25e8775f7e7e80906ada4f0021_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 2 = \frac{5\text{mol/L}}{2.5\text{mol/L}}$$


11) Forza relativa di due acidi data la concentrazione e la costante di dissociazione di entrambi gli acidi

$$\text{fx } R_{\text{strength}} = \sqrt{\frac{C'_1 \cdot K_{a1}}{C_2 \cdot K_{a2}}}$$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(bd3b31712ad9bab5a241210fa6925cdd_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 2 = \sqrt{\frac{0.0024\text{mol/L} \cdot 1.5E^{-5}}{20\text{mol/L} \cdot 4.5E^{-10}}}$$




12) Grado di dissociazione 1 data Forza relativa, Conc di entrambi gli acidi e Grado di Diss 2 

$$\text{fx } \alpha_1 = \frac{R_{\text{strength}} \cdot C_2 \cdot \alpha_2}{C_1}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 0.5 = \frac{2 \cdot 20\text{mol/L} \cdot 0.125}{10\text{mol/L}}$$

13) Grado di dissociazione 2 data Forza relativa, Conc di entrambi gli acidi e Grado di Diss 1 

$$\text{fx } \alpha_2 = \frac{C_1 \cdot \alpha_1}{R_{\text{strength}} \cdot C_2}$$

Apri Calcolatrice 

$$\text{ex } 0.125 = \frac{10\text{mol/L} \cdot 0.5}{2 \cdot 20\text{mol/L}}$$




Variabili utilizzate

- C_1 Concentrazione di acido 1 (mole/litro)
- C'_1 Concentrato di acido 1 data la costante di dissociazione (mole/litro)
- C_2 Concentrazione di acido 2 (mole/litro)
- H_{+1} Ione idrogeno fornito dall'acido 1 (mole/litro)
- H^+2 Ione idrogeno fornito dall'acido 2 (mole/litro)
- K_{a1} Costante di dissociazione dell'acido debole 1
- K_{a2} Costante di dissociazione dell'acido debole 2
- $R_{strength}$ Forza relativa di due acidi
- α_1 Grado di dissociazione 1
- α_2 Grado di dissociazione 2



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Funzione:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **Misurazione:** **Concentrazione molare** in mole/litro (mol/L)
Concentrazione molare Conversione unità 



Controlla altri elenchi di formule

- [Scala di acidità e pH Formule](#) 
- [Soluzione tampone Formule](#) 
- [Legge sulla diluizione di Ostwald Formule](#) 
- [Forza relativa di due acidi 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 | 8:39:33 AM UTC

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

