



[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Force relative de deux acides Formules

calculatrices !

Exemples!

conversions !

Signet [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

Couverture la plus large des calculatrices et croissantes - **30 000+ calculatrices !**

Calculer avec une unité différente pour chaque variable - **Dans la conversion d'unité intégrée !**

La plus large collection de mesures et d'unités - **250+ Mesures !**




N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis  
!

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)



# Liste de 13 Force relative de deux acides Formules


## Force relative de deux acides

1) Concentration d'acide 1 étant donné la force relative, la concentration d'acide 2 et le degré de dissidence des deux acides 

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

Ouvrir la calculatrice 

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

2) Concentration d'acide 2 étant donné la force relative, la concentration d'acide 1 et le degré de dissidence des deux acides 

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

Ouvrir la calculatrice 

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



### 3) Concentration de l'acide 1 étant donné la force relative, la concentration de l'acide 2 et la distance des deux acides

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(e78f798d4ea5c530c9db49e7d26e6b95\_img.jpg\)](#)

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

### 4) Concentration de l'acide 2 compte tenu de la force relative, de la concentration de l'acide 1 et de la const diss des deux acides

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(05be7c7a8995decd503647c99211f7c2\_img.jpg\)](#)

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


### 5) Concentration de l'ion hydrogène de l'acide 1 compte tenu de la force relative et de la concentration de l'ion hydrogène de l'acide 2

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(fe3aebe81acea8d45108cd2768939da7\_img.jpg\)](#)

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




6) Concentration de l'ion hydrogène de l'acide 2 compte tenu de la force relative et de la concentration de l'ion hydrogène de l'acide 1 

$$fx \quad (H^{+2}) = \frac{H_{+1}}{R_{strength}}$$

Ouvrir la calculatrice 


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

7) Constante de dissociation 1 compte tenu de la force relative, de la concentration d'acide et de la const diss 2 

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

Ouvrir la calculatrice 

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

8) Constante de dissociation 2 compte tenu de la force relative, de la concentration d'acide et de la const diss 1 

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

Ouvrir la calculatrice 

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




9) Degré de dissociation 1 étant donné la force relative, la concentration d'acide et le degré de diss 2 

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

Ouvrir la calculatrice 


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

10) Degré de dissociation 2 étant donné la force relative, la concentration d'acide et le degré de diss 1 

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

Ouvrir la calculatrice 

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

11) Force relative de deux acides compte tenu de la concentration en ions hydrogène des deux acides 

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

Ouvrir la calculatrice 

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



## 12) Force relative de deux acides compte tenu de la concentration et de la constante de dissociation des deux acides

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

Ouvrir la calculatrice 

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

## 13) Force relative de deux acides compte tenu de la concentration et du degré de dissociation des deux acides

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

Ouvrir la calculatrice 

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




## Variables utilisées

- $C_1$  Concentration d'acide 1 (mole / litre)
- $C'_1$  Conc. d'acide 1 compte tenu de la constante de dissociation (mole / litre)
- $C_2$  Concentration d'acide 2 (mole / litre)
- $H_+1$  Ion hydrogène fourni par l'acide 1 (mole / litre)
- $H^+2$  Ion hydrogène fourni par l'acide 2 (mole / litre)
- $K_{a1}$  Constante de dissociation de l'acide faible 1
- $K_{a2}$  Constante de dissociation de l'acide faible 2
- $R_{strength}$  Force relative de deux acides
- $\alpha_1$  Degré de Dissociation 1
- $\alpha_2$  Degré de dissociation 2





## Constantes, Fonctions, Mesures utilisées

- **Fonction:** **sqrt**, sqrt(Number)  
*Square root function*
- **La mesure:** **Concentration molaire** in mole / litre (mol/L)  
*Concentration molaire Conversion d'unité* 



## Vérifier d'autres listes de formules

- [Échelle d'acidité et de pH Formules](#) 
- [Solution tampon Formules](#) 
- [Loi de dilution d'Ostwald Formules](#) 
- [Force relative de deux acides Formules](#) 

N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis !

### PDF Disponible en

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

1/1/2024 | 8:39:33 AM UTC

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)

