

Belangrijk Relatieve sterkte van twee zuren Formules Pdf



Formules Voorbeelden met eenheden

Lijst van 13 Belangrijk Relatieve sterkte van twee zuren Formules

1) Concentratie van waterstofion van zuur 1 gegeven relatieve sterkte en concentratie van waterstofion van zuur 2 Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

2) Concentratie van waterstofion van zuur 2 gegeven relatieve sterkte en concentratie van waterstofion van zuur 1 Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

3) Concentratie van zuur 1 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zuur 2 en disconst van beide zuren Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

4) Concentratie van zuur 1 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zuur 2 en mate van diss van beide zuren Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

5) Concentratie van zuur 2 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zuur 1 en Diss Const van beide zuren Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻



6) Concentratie van zuur 2 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zuur 1 en mate van diss van beide zuren Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

7) Dissociatieconstante 1 gegeven relatieve sterkte, Conc van zowel zuur als Diss Const 2 Formule

Formule

$$K_{a1} = \frac{(R_{\text{strength}}^2) \cdot C_2 \cdot K_{a2}}{C_1}$$

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

8) Dissociatieconstante 2 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zowel zuur als Diss Const 1 Formule

Formule

$$K_{a2} = \frac{C_1' \cdot K_{a1}}{(R_{\text{strength}}^2) \cdot C_2}$$

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

9) Mate van dissociatie 1 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zowel zuur als mate van diss 2 Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

10) Mate van dissociatie 2 gegeven relatieve sterkte, concentratie van zowel zuur als mate van diss 1 Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

11) Relatieve sterkte van twee zuren gegeven concentratie- en dissociatieconstante van beide zuren Formule

Formule

$$R_{\text{strength}} = \sqrt{\frac{C_1' \cdot K_{a1}}{C_2 \cdot K_{a2}}}$$

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 



12) Relatieve sterkte van twee zuren gegeven concentratie en mate van dissociatie van beide zuren **Formule**

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

13) Relatieve sterkte van twee zuren gegeven concentratie van waterstofionen van beide zuren **Formule**

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 



Variabelen gebruikt in lijst van Relatieve sterkte van twee zuren Formules hierboven

- C_1 Concentratie van zuur 1 (mole/liter)
- C'_1 Conc. van zuur 1 gegeven dissociatieconstante (mole/liter)
- C_2 Concentratie van zuur 2 (mole/liter)
- H_+1 Waterstofion geleverd door zuur 1 (mole/liter)
- H_+2 Waterstofion geleverd door zuur 2 (mole/liter)
- K_{a1} Dissociatieconstante van zwak zuur 1
- K_{a2} Dissociatieconstante van zwak zuur 2
- $R_{strength}$ Relatieve sterkte van twee zuren
- α_1 Mate van dissociatie 1
- α_2 Mate van dissociatie 2

Constanten, functies, metingen gebruikt in de lijst met Relatieve sterkte van twee zuren Formules hierboven

- **Functies:** `sqrt`, `sqrt(Number)`
Een vierkantswortelfunctie is een functie die een niet-negatief getal als invoer neemt en de vierkantswortel van het gegeven invoergetal retourneert.
- **Meting:** **Molaire concentratie** in mole/liter (mol/L)
Molaire concentratie Eenheidsconversie 



Download andere Belangrijk Ionisch evenwicht pdf's

- **Belangrijk Zuurgraad en pH-schaal Formules** 
- **Belangrijk Ostwald-verdunningswet Formules** 
- **Belangrijk Buffer oplossing Formules** 
- **Belangrijk Relatieve sterkte van twee zuren Formules** 

Probeer onze unieke visuele rekenmachines

-  **Percentage aandeel** 
-  **Onjuiste fractie** 
-  **GGD van twee getallen** 

DEEL deze PDF met iemand die hem nodig heeft!

Deze PDF kan in deze talen worden gedownload

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

7/8/2024 | 8:38:48 AM UTC

