

# Belangrijk Hydrolyse voor zwak zuur en zwakke base Formules Pdf



**Formules**  
**Voorbeelden**  
**met eenheden**

## Lijst van 13 Belangrijk Hydrolyse voor zwak zuur en zwakke base Formules

### 1) Basis ionisatieconstante van zwakke basis Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

### 2) Concentratie van hydroniumionen in zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

### 3) Constante van hydrolyse gegeven ionisch product van water en basische ionisatieconstante van zwakke base Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

### 4) Constante van hydrolyse gegeven Ionisch product van water en zuur Ionisatieconstante van zwak zuur Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

### 5) Hydrolyse constant in zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻



6) Ionisch product van water gegeven constante van hydrolyse en basische ionisatieconstante van zwakke base Formule ↻

Formule

$$K_w = K_b \cdot K_h$$

Voorbeeld

$$8.9E-15 = 1.77E-5 \cdot 5E-10$$

Evalueer de formule ↻

7) Ionisch product van water gegeven constante van hydrolyse en zure ionisatieconstante van zwak zuur Formule ↻

Formule

$$K_w = K_a \cdot K_h$$

Voorbeeld

$$1E-14 = 2.0E-5 \cdot 5E-10$$

Evalueer de formule ↻

8) Mate van hydrolyse in zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

$$0.1267 = \sqrt{\frac{1.0E-14}{1.76E-6 \text{ mol/L} \cdot 2.0E-5 \cdot 1.77E-5}}$$

Evalueer de formule ↻

9) pH van zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

$$\text{pH} = \frac{\text{p}K_w + \text{p}K_a - \text{p}K_b}{2}$$

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

10) pKa zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

$$\text{p}K_a = 2 \cdot \text{pH} - 14 + \text{p}K_b$$

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

11) pKb zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

$$\text{p}K_b = -2 \cdot \text{pH} + 14 + \text{p}K_a$$

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

12) pOH zout van zwak zuur en zwakke basis Formule ↻

Formule

$$\text{pOH} = 14 - \frac{\text{p}K_w + \text{p}K_a - \text{p}K_b}{2}$$

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

13) Zure ionisatieconstante van zwak zuur Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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


Evalueer de formule ↻



## Variabelen gebruikt in lijst van Hydrolyse voor zwak zuur en zwakke base Formules hierboven

- **C** Hydronium-ionenconcentratie (mole/liter)
- **C<sub>salt</sub>** Concentratie van zout (mole/liter)
- **h** Mate van hydrolyse
- **K<sub>a</sub>** Constante van ionisatie van zuren
- **K<sub>b</sub>** Constante van ionisatie van basen
- **K<sub>h</sub>** Constante van hydrolyse
- **K<sub>w</sub>** Ionisch product van water
- **pH** Negatieve log van hydroniumconcentratie
- **pK<sub>a</sub>** Negatieve log van zuurionisatieconstante
- **pK<sub>b</sub>** Negatieve log van base-ionisatieconstante
- **pK<sub>w</sub>** Negatief logboek van ionisch product van water
- **pOH** Negatief logboek van hydroxylconcentratie

## Constanten, functies, metingen gebruikt in de lijst met Hydrolyse voor zwak zuur en zwakke base 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 Zoute hydrolyse pdf's

- [Belangrijk Kationische en anionische zouthydrolyse Formules](#) 
- [Belangrijk Hydrolyse voor zwak zuur en zwakke base Formules](#) 

## Probeer onze unieke visuele rekenmachines

-  [Percentage Verandering](#) 
-  [KGV van twee getallen](#) 
-  [Juiste fractie](#) 

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 | 8:31:47 AM UTC

