



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Buffer oplossing Formules

Rekenmachines!

Voorbeelden!

Conversies!

Bladwijzer calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Breedste dekking van rekenmachines en groeiend - **30.000_ rekenmachines!**

Bereken met een andere eenheid voor elke variabele - **In ingebouwde eenheidsconversie!**

Grootste verzameling maten en eenheden - **250+ metingen!**

DEEL dit document gerust met je vrienden!

[Laat hier uw feedback achter...](#)



Lijst van 11 Buffer oplossing Formules

Buffer oplossing

1) Buffer capaciteit

$$\text{fx } \beta = \frac{n_{a/b}}{d_{pH}}$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(a870788d6ed9b8fd294b7654a8c8526b_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 2.5 = \frac{10}{4}$$

2) Concentratie van base in basisbuffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } C_{\text{base}} = \frac{C_{\text{salt}}}{10^{\text{pOH} - \text{pK}_b}}$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(c50c8b7b2cc2cf9ff925edec0ee94c0d_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 25.05936 \text{ mol/L} = \frac{50 \text{ mol/L}}{10^{8-7.7}}$$

3) Concentratie van zout in basisbuffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } C_{\text{salt}} = C_{\text{base}} \cdot (10^{\text{pOH} - \text{pK}_b})$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(f60b7a900783ac3fd531bfd9c111be6d_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 49.88156 \text{ mol/L} = 25 \text{ mol/L} \cdot (10^{8-7.7})$$



4) Concentratie van zout in zure buffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } C_{\text{salt}} = C_{\text{acid}} \cdot (10^{\text{pH} - \text{pK}_a})$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(cbe80b694ebd74fcfe136a095b608235_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 47.43416 \text{ mol/L} = 15 \text{ mol/L} \cdot (10^{3-2.5})$$

5) Concentratie van zuur in zure buffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } C_{\text{acid}} = \frac{C_{\text{salt}}}{10^{\text{pH} - \text{pK}_a}}$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(3e2231b1ad3ca8da8658228c00dd08e0_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 15.81139 \text{ mol/L} = \frac{50 \text{ mol/L}}{10^{3-2.5}}$$

6) Maximale pH van basisbuffer

$$\text{fx } \text{pH} = 14 - \text{pK}_b$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(0d5ec72f61334709c3fc9450209b754f_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 6.3 = 14 - 7.7$$

7) Maximale pOH van zure buffer

$$\text{fx } \text{pOH} = 14 - \text{pK}_a$$

[Rekenmachine openen !\[\]\(b64b40baaee5acddc1eab8538ba84754_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 11.5 = 14 - 2.5$$



8) pH van zure buffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } \text{pH} = \text{pK}_a + \log 10 \left(\frac{C_{\text{salt}}}{C_{\text{acid}}} \right)$$

[Rekenmachine openen](#) 

$$\text{ex } 3.022879 = 2.5 + \log 10 \left(\frac{50\text{mol/L}}{15\text{mol/L}} \right)$$

9) pKa van zure buffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } \text{pK}_a = \text{pH} - \log 10 \left(\frac{C_{\text{salt}}}{C_{\text{acid}}} \right)$$

[Rekenmachine openen](#) 

$$\text{ex } 2.477121 = 3 - \log 10 \left(\frac{50\text{mol/L}}{15\text{mol/L}} \right)$$

10) pKb van basisbuffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } \text{pK}_b = \text{pOH} - \log 10 \left(\frac{C_{\text{salt}}}{C_{\text{base}}} \right)$$

[Rekenmachine openen](#) 

$$\text{ex } 7.69897 = 8 - \log 10 \left(\frac{50\text{mol/L}}{25\text{mol/L}} \right)$$

11) pOH van basisbuffer met behulp van de vergelijking van Henderson

$$\text{fx } \text{pOH} = \text{pK}_b + \log 10 \left(\frac{C_{\text{salt}}}{C_{\text{base}}} \right)$$

[Rekenmachine openen](#) 

$$\text{ex } 8.00103 = 7.7 + \log 10 \left(\frac{50\text{mol/L}}{25\text{mol/L}} \right)$$



Variabelen gebruikt

- C_{acid} Concentratie van zuur (mole/liter)
- C_{base} Concentratie van basis (mole/liter)
- C_{salt} Concentratie van zout (mole/liter)
- d_{pH} Verandering in pH
- $n_{\text{a/b}}$ Aantal mol zuur of base
- pH Negatief logboek van hydroniumconcentratie
- pK_{a} Negatieve log van zuurionisatieconstante
- pK_{b} Negatieve log van base-ionisatieconstante
- pOH Negatief logboek van hydroxylconcentratie
- β Buffer capaciteit



Constanten, functies, gebruikte metingen

- **Functie:** **log10**, $\log_{10}(\text{Number})$
Common logarithm function (base 10)
- **Meting:** **Molaire concentratie** in mole/liter (mol/L)
Molaire concentratie Eenheidsconversie 



Controleer andere formulelijsten

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

DEEL dit document gerust met je vrienden!

PDF Beschikbaar in

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

12/18/2023 | 2:10:28 AM UTC

[Laat hier uw feedback achter...](#)

