



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



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

# Eigenschappen van evenwichtsconstante Formules

Rekenmachines!

Voorbeelden!

Conversies!

Bladwijzer [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://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 21 Eigenschappen van evenwichtsconstante Formules

## Eigenschappen van evenwichtsconstante ↗

### 1) Actieve massa ↗

$$fx \quad M = \frac{w}{MW}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

$$ex \quad 0.000175\text{mol/L} = \frac{21\text{g}}{120\text{g}}$$

### 2) Evenwichtsconstante met betrekking tot molfractie ↗

$$fx \quad K_x = \frac{(\chi_C^c) \cdot (\chi_D^d)}{(X_A^a) \cdot (\chi_B^b)}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

$$ex \quad 20.01216\text{mol/L} = \frac{\left((8\text{mol/L})^9\right) \cdot \left((10\text{mol/L})^7\right)}{\left((0.6218\text{mol/L})^{17}\right) \cdot \left((6\text{mol/L})^3\right)}$$



### 3) Evenwichtsconstante met betrekking tot partiële druk ↗

**fx**  $K_p = \frac{(p_C^c) \cdot (p_D^d)}{(P_A^a) \cdot (p_B^b)}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $149.6158\text{mol/L} = \frac{((80\text{Bar})^9) \cdot ((40\text{Bar})^7)}{((0.77\text{Bar})^{17}) \cdot ((50\text{Bar})^3)}$

### 4) Evenwichtsconstante voor omgekeerde reactie ↗

**fx**  $K_c' = \frac{(Eq_{conc A}^a) \cdot (Eq_{conc B}^b)}{(Eq_{conc C}^c) \cdot (Eq_{conc D}^d)}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $1.6E^8\text{mol/L} = \frac{((45\text{mol/L})^{17}) \cdot ((25\text{mol/L})^3)}{((30\text{mol/L})^9) \cdot ((35\text{mol/L})^7)}$

### 5) Evenwichtsconstante voor omgekeerde reactie gegeven constante voor voorwaartse reactie ↗

**fx**  $K_c' = \frac{1}{K_c}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.016667\text{mol/L} = \frac{1}{60\text{mol/L}}$



## 6) Evenwichtsconstante voor omgekeerde reactie wanneer vermenigvuldigd met geheel getal ↗

**fx**  $K''_c = \frac{1}{K_c^n}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.000278 = \frac{1}{(60\text{mol/L})^2}$

## 7) Evenwichtsconstante voor reactie wanneer vermenigvuldigd met geheel getal ↗

**fx**  $K''_c = (K_c^n)$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $3600 = ((60\text{mol/L})^2)$

## 8) Evenwichtsmolfractie van stof A ↗

**fx**  $X_A = \left( \frac{(\chi_C^c) \cdot (\chi_D^d)}{K_\chi \cdot (\chi_B^b)} \right)^{\frac{1}{a}}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.621822\text{mol/L} = \left( \frac{((8\text{mol/L})^9) \cdot ((10\text{mol/L})^7)}{20\text{mol/L} \cdot ((6\text{mol/L})^3)} \right)^{\frac{1}{17}}$



## 9) Evenwichtsmolfractie van stof B ↗

**fx**

$$\chi_B = \left( \frac{(\chi_C^c) \cdot (\chi_D^d)}{K_\chi \cdot (X_A^a)} \right)^{\frac{1}{b}}$$

**Rekenmachine openen ↗****ex**

$$6.001216\text{mol/L} = \left( \frac{((8\text{mol/L})^9) \cdot ((10\text{mol/L})^7)}{20\text{mol/L} \cdot ((0.6218\text{mol/L})^{17})} \right)^{\frac{1}{3}}$$

## 10) Evenwichtsmolfractie van stof C ↗

**fx**

$$\chi_C = \left( \frac{K_\chi \cdot (X_A^a) \cdot (\chi_B^b)}{\chi_D^d} \right)^{\frac{1}{c}}$$

**Rekenmachine openen ↗****ex**

$$7.99946\text{mol/L} = \left( \frac{20\text{mol/L} \cdot ((0.6218\text{mol/L})^{17}) \cdot ((6\text{mol/L})^3)}{(10\text{mol/L})^7} \right)^{\frac{1}{9}}$$



## 11) Evenwichtsmolfractie van stof D ↗

**fx**

$$\chi_D = \left( \frac{K_\chi \cdot (X_A^a) \cdot (\chi_B^b)}{\chi_C^c} \right)^{\frac{1}{d}}$$

**Rekenmachine openen ↗****ex**

$$9.999132 \text{ mol/L} = \left( \frac{20 \text{ mol/L} \cdot ((0.6218 \text{ mol/L})^{17}) \cdot ((6 \text{ mol/L})^3)}{(8 \text{ mol/L})^9} \right)^{\frac{1}{7}}$$

## 12) Evenwichtspartiële druk van stof A ↗

**fx**

$$P_A = \left( \frac{(p_C^c) \cdot (p_D^d)}{K_p \cdot (p_B^b)} \right)^{\frac{1}{a}}$$

**Rekenmachine openen ↗****ex**

$$0.769884 \text{ Bar} = \left( \frac{((80 \text{ Bar})^9) \cdot ((40 \text{ Bar})^7)}{150 \text{ mol/L} \cdot ((50 \text{ Bar})^3)} \right)^{\frac{1}{17}}$$



### 13) Evenwichtspartiële druk van stof B ↗

**fx**

$$p_B = \left( \frac{(p_C^c) \cdot (p_D^d)}{K_p \cdot (P_A^a)} \right)^{\frac{1}{b}}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)
**ex**

$$49.95728\text{Bar} = \left( \frac{((80\text{Bar})^9) \cdot ((40\text{Bar})^7)}{150\text{mol/L} \cdot ((0.77\text{Bar})^{17})} \right)^{\frac{1}{3}}$$

### 14) Evenwichtspartiële druk van stof C ↗

**fx**

$$p_C = \left( \frac{K_p \cdot (P_A^a) \cdot (p_B^b)}{p_D^d} \right)^{\frac{1}{c}}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)
**ex**

$$80.0228\text{Bar} = \left( \frac{150\text{mol/L} \cdot ((0.77\text{Bar})^{17}) \cdot ((50\text{Bar})^3)}{(40\text{Bar})^7} \right)^{\frac{1}{9}}$$

### 15) Evenwichtspartiële druk van stof D ↗

**fx**

$$p_D = \left( \frac{K_p \cdot (P_A^a) \cdot (p_B^b)}{p_C^c} \right)^{\frac{1}{d}}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)
**ex**

$$40.01466\text{Bar} = \left( \frac{150\text{mol/L} \cdot ((0.77\text{Bar})^{17}) \cdot ((50\text{Bar})^3)}{(80\text{Bar})^9} \right)^{\frac{1}{7}}$$



**16) Gewicht van reactant gegeven actieve massa** ↗

**fx**  $w = M \cdot MW$

**Rekenmachine openen** ↗

**ex**  $21g = 0.000175\text{mol/L} \cdot 120\text{g}$

**17) Molaire concentratie van stof A** ↗

**fx**  $C_A = \left( \frac{(C_C^c) \cdot (C_D^d)}{Q \cdot (C_B^b)} \right)^{\frac{1}{a}}$

**Rekenmachine openen** ↗

**ex**  $1.618969\text{mol/L} = \left( \frac{((18\text{mol/L})^9) \cdot ((22\text{mol/L})^7)}{50 \cdot ((14\text{mol/L})^3)} \right)^{\frac{1}{17}}$

**18) Molaire concentratie van stof B** ↗

**fx**  $C_B = \left( \frac{(C_C^c) \cdot (C_D^d)}{Q \cdot (C_A^a)} \right)^{\frac{1}{b}}$

**Rekenmachine openen** ↗

**ex**  $13.94961\text{mol/L} = \left( \frac{((18\text{mol/L})^9) \cdot ((22\text{mol/L})^7)}{50 \cdot ((1.62\text{mol/L})^{17})} \right)^{\frac{1}{3}}$



**19) Molaire concentratie van stof C** ↗**Rekenmachine openen** ↗

**fx**  $C_C = \left( \frac{Q \cdot (C_A^a) \cdot (C_B^b)}{C_D^d} \right)^{\frac{1}{c}}$

**ex**  $18.02165 \text{ mol/L} = \left( \frac{50 \cdot ((1.62 \text{ mol/L})^{17}) \cdot ((14 \text{ mol/L})^3)}{(22 \text{ mol/L})^7} \right)^{\frac{1}{9}}$

**20) Molaire concentratie van stof D** ↗**Rekenmachine openen** ↗

**fx**  $C_D = \left( \frac{Q \cdot (C_A^a) \cdot (C_B^b)}{C_C^c} \right)^{\frac{1}{d}}$

**ex**  $22.03402 \text{ mol/L} = \left( \frac{50 \cdot ((1.62 \text{ mol/L})^{17}) \cdot ((14 \text{ mol/L})^3)}{(18 \text{ mol/L})^9} \right)^{\frac{1}{7}}$



**21) Reactiequotiënt ↗****fx**

$$Q = \frac{(C_C^c) \cdot (C_D^d)}{(C_A^a) \cdot (C_B^b)}$$

**Rekenmachine openen ↗****ex**

$$49.46203 = \frac{\left((18\text{mol/L})^9\right) \cdot \left((22\text{mol/L})^7\right)}{\left((1.62\text{mol/L})^{17}\right) \cdot \left((14\text{mol/L})^3\right)}$$



# Variabelen gebruikt

- **a** Aantal mol A
- **b** Aantal mollen van B
- **c** Aantal moedervlekken van C
- **C<sub>A</sub>** Concentratie van A (*mole/liter*)
- **C<sub>B</sub>** Concentratie van B (*mole/liter*)
- **C<sub>C</sub>** Concentratie van C (*mole/liter*)
- **C<sub>D</sub>** concentratie van D (*mole/liter*)
- **d** Aantal mollen D
- **Eq<sub>conc A</sub>** Evenwichtsconcentratie van A (*mole/liter*)
- **Eq<sub>conc B</sub>** Evenwichtsconcentratie van B (*mole/liter*)
- **Eq<sub>conc C</sub>** Evenwichtsconcentratie van C (*mole/liter*)
- **Eq<sub>conc D</sub>** Evenwichtsconcentratie van D (*mole/liter*)
- **K<sub>c</sub>** Evenwichtsconstante (*mole/liter*)
- **K'<sub>c</sub>** Omgekeerde evenwichtsconstante (*mole/liter*)
- **K"<sub>c</sub>** Evenwichtsconstante vermenigvuldigd
- **K<sub>p</sub>** Evenwichtsconstante voor partiële druk (*mole/liter*)
- **K<sub>X</sub>** Evenwichtsconstante voor molfractie (*mole/liter*)
- **M** Actieve massa (*mole/liter*)
- **MW** Molecuulgewicht (*Gram*)
- **n** Aantal
- **P<sub>A</sub>** Evenwichtspartiële druk A (*Bar*)



- $p_B$  Evenwichtspartiële druk B (Bar)
- $p_C$  Evenwichtspartiële druk C (Bar)
- $p_D$  Evenwichtspartiële druk D (Bar)
- $Q$  Reactiequotiënt
- $w$  Gewicht van opgeloste stof (Gram)
- $X_A$  Evenwichtsmolfractie A (mole/liter)
- $X_B$  Evenwichtsmolfractie B (mole/liter)
- $X_C$  Evenwicht Molfractie C (mole/liter)
- $X_D$  Evenwicht Molfractie D (mole/liter)



# Constanten, functies, gebruikte metingen

- **Meting: Gewicht** in Gram (g)

Gewicht Eenheidsconversie 

- **Meting: Druk** in Bar (Bar)

Druk Eenheidsconversie 

- **Meting: Molaire concentratie** in mole/liter (mol/L)

Molaire concentratie Eenheidsconversie 



# Controleer andere formulelijsten

- Evenwichtsconstante Formules ↗
- Eigenschappen van evenwichtsconstante Formules ↗
- Relatie tussen evenwichtsconstante en mate van dissociatie Formules ↗
- Relatie tussen dampdichtheid en mate van dissociatie Formules ↗
- Thermodynamica in chemisch evenwicht Formules ↗

DEEL dit document gerust met je vrienden!

## PDF Beschikbaar in

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

2/7/2024 | 5:46:39 AM UTC

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

