



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



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

# Właściwości stałej równowagi Formuły

Kalkulatory!

Przykłady!

konwersje!

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

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rosniecie - **30 000+ kalkulatorów!**  
Oblicz z inną jednostką dla każdej zmiennej - **W wbudowanej konwersji  
jednostek!**

Najszerzy zbiór miar i jednostek - **250+ pomiarów!**

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim  
znajomym!

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)



© [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com). A [softusvista inc.](#) venture!



# Lista 21 Właściwości stałej równowagi Formuły

## Właściwości stałej równowagi ↗

### 1) Iloraz reakcji ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

### 2) Masa reagenta o podanej masie czynnej ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

### 3) Msza aktywna ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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



#### 4) Równowagowe ciśnienie cząstkowe substancji A

[Otwórz kalkulator](#)

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

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

#### 5) Równowagowe ciśnienie cząstkowe substancji B

[Otwórz kalkulator](#)

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

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

#### 6) Równowagowe ciśnienie cząstkowe substancji C

[Otwórz kalkulator](#)

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

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



## 7) Równowagowe ciśnienie cząstkowe substancji D ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

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

## 8) Równowagowy ułamek molowy substancji A ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

**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) Równowagowy ułamek molowy substancji B ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

**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) Równowagowy ułamek molowy substancji C ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

**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) Równowagowy ułamek molowy substancji D ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)


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

**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) Stała równowagi dla reakcji odwróconej po pomnożeniu przez liczbę całkowitą ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)


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



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

## 13) Stała równowagi dla reakcji odwrotnej ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)


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



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



**14) Stała równowagi dla reakcji odwrotnej dana stała dla reakcji do przodu****Otwórz kalkulator**

$$K'_{\text{c}} = \frac{1}{K_{\text{c}}}$$

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

**15) Stała równowagi dla reakcji po pomnożeniu przez liczbę całkowitą**

$$K''_{\text{c}} = (K_{\text{c}}^n)$$

**Otwórz kalkulator**

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

**16) Stała równowagi w odniesieniu do ciśnienia cząstkowego**

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

**Otwórz kalkulator**

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



## 17) Stała równowagi w odniesieniu do ułamka molowego ↗

Otwórz kalkulator ↗

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

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

## 18) Stężeńie molowe substancji A ↗

Otwórz kalkulator ↗

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

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



## 19) Stężeńie molowe substancji B ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)**fx**

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

**ex**

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

## 20) Stężeńie molowe substancji C ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)**fx**

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

**ex**

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



## 21) Stężeńie molowe substancji D ↗

[Otwórz kalkulator ↗](#)

fx

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

ex

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



## Używane zmienne

- **a** Liczba moli A
- **b** Liczba moli B
- **c** Liczba moli C
- **C<sub>A</sub>** Stężeńie A (*mole/litr*)
- **C<sub>B</sub>** Stężeńie B (*mole/litr*)
- **C<sub>C</sub>** Stężeńie C (*mole/litr*)
- **C<sub>D</sub>** Stężeńie D (*mole/litr*)
- **d** Liczba moli D
- **Eq<sub>conc A</sub>** Stężeńie równowagowe A (*mole/litr*)
- **Eq<sub>conc B</sub>** Stężeńie równowagowe B (*mole/litr*)
- **Eq<sub>conc C</sub>** Stężeńie równowagowe C (*mole/litr*)
- **Eq<sub>conc D</sub>** Stężeńie równowagowe D (*mole/litr*)
- **K<sub>c</sub>** Stała równowagi (*mole/litr*)
- **K'<sub>c</sub>** Odwrócona stała równowagi (*mole/litr*)
- **K"<sub>c</sub>** Stała równowagi pomnożona
- **K<sub>p</sub>** Stała równowagi dla ciśnienia cząstkowego (*mole/litr*)
- **K<sub>X</sub>** Stała równowagi dla ułamka molowego (*mole/litr*)
- **M** Aktywna masa (*mole/litr*)
- **MW** Waga molekularna (*Gram*)
- **n** Numer
- **P<sub>A</sub>** Równowagowe ciśnienie cząstkowe A (*Bar*)



- $p_B$  Równowagowe ciśnienie cząstkowe B (Bar)
- $p_C$  Równowagowe ciśnienie cząstkowe C (Bar)
- $p_D$  Równowagowe ciśnienie cząstkowe D (Bar)
- $Q$  Iloraz reakcji
- $w$  Waga substancji rozpuszczonej (Gram)
- $X_A$  Równowaga frakcji molowej A (mole/litr)
- $X_B$  Ułamek molowy równowagi B (mole/litr)
- $X_C$  Ułamek molowy równowagi C (mole/litr)
- $X_D$  Ułamek molowy równowagi D (mole/litr)



# Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Pomiar: Waga** in Gram (g)  
*Waga Konwersja jednostek* ↗
- **Pomiar: Nacisk** in Bar (Bar)  
*Nacisk Konwersja jednostek* ↗
- **Pomiar: Stężenie molowe** in mole/litr (mol/L)  
*Stężenie molowe Konwersja jednostek* ↗



## Sprawdź inne listy formuł

- Stała równowagi Formuły ↗
- Właściwości stałej równowagi Formuły ↗
- Związek między stałą równowagi a stopniem dysocjacji Formuły ↗
- Związek między gęstością pary a stopniem dysocjacji Formuły ↗
- Termodynamika w równowadze chemicznej Formuły ↗

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

### PDF Dostępne w

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

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

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

