



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



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

# Formules importantes de la chimie de base

calculatrices !

Exemples!

conversions !

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

Couverture la plus large des calculatrices et croissantes - **30 000+ calculatrices !**

Calculer avec une unité différente pour chaque variable - **Dans la conversion d'unité intégrée !**

La plus large collection de mesures et d'unités - **250+ Mesures !**



N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis  
!

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)



# Liste de 9 Formules importantes de la chimie de base

## Formules importantes de la chimie de base ↗

### 1) Capacité de chaleur spécifique ↗

$$fx \quad c = \frac{Q}{M \cdot \Delta T_{\text{rise}}}$$

[Ouvrir la calculatrice ↗](#)

$$ex \quad 7.404795 \text{ kJ/kg} \cdot \text{K} = \frac{4200 \text{ J}}{35.45 \text{ g} \cdot 16 \text{ K}}$$

### 2) Changement dans le point d'ébullition du solvant ↗

$$fx \quad \Delta bp = K_b \cdot m$$

[Ouvrir la calculatrice ↗](#)

$$ex \quad 12 \text{ K} = 4.8 \cdot 2.5 \text{ mol/L}$$

### 3) Coefficient de partage ↗

$$fx \quad K = \frac{CS}{cm}$$

[Ouvrir la calculatrice ↗](#)

$$ex \quad 1.0875 = \frac{0.087 \text{ mol/L}}{0.080 \text{ mol/L}}$$



## 4) Formule moléculaire ↗

**fx**  $M.F = \frac{M_{\text{molar}}}{EFM}$

Ouvrir la calculatrice ↗

**ex**  $2442.286 = \frac{44.01\text{g/mol}}{0.01802\text{g}}$

## 5) Fraction molaire ↗

**fx**  $X = \frac{n}{n + N}$

Ouvrir la calculatrice ↗

**ex**  $0.398726 = \frac{3.4483\text{mol}}{3.4483\text{mol} + 5.2\text{mol}}$

## 6) L'ordre de liaison ↗

**fx**  $B.O = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot (B e^- - A.B e^-)$

Ouvrir la calculatrice ↗

**ex**  $2 = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot (8 - 4)$

## 7) Point d'ébullition ↗

**fx**  $bp = bp_{\text{solvent}} \cdot \Delta bp$

Ouvrir la calculatrice ↗

**ex**  $961.2\text{K} = 80.1\text{K} \cdot 12\text{K}$



**8) Pourcentage en poids** **Ouvrir la calculatrice** 

**fx** % by wt. =  $\frac{\text{gSolute}}{100\text{gSolution}}$

**ex**  $0.2 = \frac{20\text{g}}{100\text{g}}$

**9) Volume Molar** **Ouvrir la calculatrice** 

**fx**  $v_m = \frac{A \cdot M_{\text{molar}}}{\rho}$

**ex**  $1.2E^{-6}\text{m}^3/\text{mol} = \frac{28.085\text{g} \cdot 44.01\text{g/mol}}{997\text{kg/m}^3}$



# Variables utilisées

- **% by wt.** Pourcentage en poids
- **100gSolution** 100 g de solution (Gramme)
- **A** Poids atomique (Gramme)
- **A.B e<sup>-</sup>** Nombre d'électrons anti-liants
- **B e<sup>-</sup>** Nombre d'électrons de liaison
- **B.O** Ordre d'obligation
- **bp** Point d'ébullition (Kelvin)
- **bp<sub>solvent</sub>** Point d'ébullition du solvant (Kelvin)
- **c** La capacité thermique spécifique (Kilojoule par Kilogramme par K)
- **cm** Concentration de solution en phase mobile (mole / litre)
- **cs** Concentration de solution en phase stationnaire (mole / litre)
- **EFM** Masse des formules empiriques (Gramme)
- **gSolute** Gram de Solute (Gramme)
- **K** Coefficient de partage
- **K<sub>b</sub>** Constante d'élévation du point d'ébullition molal
- **m** Concentration molaire de soluté (mole / litre)
- **M** Masse (Gramme)
- **M<sub>molar</sub>** Masse molaire (Gram Per Mole)
- **M.F** Formule moléculaire
- **n** Nombre de moles de solute (Taupe)
- **N** Nombre de moles de solvant (Taupe)
- **Q** Énergie thermique (Joule)
- **V<sub>m</sub>** Volume molaire (Mètre cube / Mole)



- **X** Fraction molaire
- **$\Delta bp$**  Changement dans le solvant du point d'ébullition (*Kelvin*)
- **$\Delta T_{rise}$**  Augmentation de la température (*Kelvin*)
- **$\rho$**  Densité (*Kilogramme par mètre cube*)



# Constantes, Fonctions, Mesures utilisées

- **La mesure:** Lester in Gramme (g)  
*Lester Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Température in Kelvin (K)  
*Température Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Une quantité de substance in Taupe (mol)  
*Une quantité de substance Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Énergie in Joule (J)  
*Énergie Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** La capacité thermique spécifique in Kilojoule par Kilogramme par K (kJ/kg\*K)  
*La capacité thermique spécifique Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Concentration molaire in mole / litre (mol/L)  
*Concentration molaire Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Densité in Kilogramme par mètre cube (kg/m<sup>3</sup>)  
*Densité Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Masse molaire in Gram Per Mole (g/mol)  
*Masse molaire Conversion d'unité* ↗
- **La mesure:** Susceptibilité magnétique molaire in Mètre cube / Mole (m<sup>3</sup>/mol)  
*Susceptibilité magnétique molaire Conversion d'unité* ↗



## Vérifier d'autres listes de formules

- Détermination de la masse équivalente Formules ↗

- Formules importantes de la chimie de base ↗

N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis !

### PDF Disponible en

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

8/18/2023 | 3:13:53 PM UTC

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)

