



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



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

# Fórmulas importantes nos fundamentos da engenharia de reações químicas Fórmulas

Calculadoras!

Exemplos!

Conversões!

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

Maior cobertura de calculadoras e crescente - **30.000+ calculadoras!**  
Calcular com uma unidade diferente para cada variável - **Conversão de unidade embutida!**

Coleção mais ampla de medidas e unidades - **250+ medições!**



Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

*Por favor, deixe seu feedback aqui...*



# Lista de 17 Fórmulas importantes nos fundamentos da engenharia de reações químicas Fórmulas

## Fórmulas importantes nos fundamentos da engenharia de reações químicas ↗

### 1) Concentração de Reagente de Reação Irreversível de Primeira Ordem



$$C = e^{-k \cdot \Delta t} \cdot C_0$$

Abrir Calculadora ↗

$$\text{ex } 20.99974 \text{ mol/m}^3 = e^{-2.508 \text{ s}^{-1} \cdot 0.5333 \text{ s}} \cdot 80 \text{ mol/m}^3$$

### 2) Concentração de reagentes de reação irreversível de segunda ordem com igual concentração de reagentes usando o tempo ↗

$$C = \frac{1}{\left(\frac{1}{C_0}\right) + k'' \cdot \Delta t}$$

Abrir Calculadora ↗

$$\text{ex } 22.2595 \text{ mol/m}^3 = \frac{1}{\left(\frac{1}{80 \text{ mol/m}^3}\right) + 0.0608 \text{ m}^3 / (\text{mol} \cdot \text{s}) \cdot 0.5333 \text{ s}}$$

### 3) Concentração de reagentes usando conversão de reagentes ↗

$$C = C_0 \cdot (1 - X_A)$$

Abrir Calculadora ↗

$$\text{ex } 24 \text{ mol/m}^3 = 80 \text{ mol/m}^3 \cdot (1 - 0.7)$$



## 4) Concentração do Reagente de Alimentação ↗

**fx**  $C_{Ao} = \frac{F_{Ao}}{V_o}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.5\text{mol/m}^3 = \frac{5\text{mol/s}}{10\text{m}^3/\text{s}}$

## 5) Conversão de reagente usando número de mols de reagente alimentado ↗

**fx**  $X_A = 1 - \frac{N_A}{N_{Ao}}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.7 = 1 - \frac{9\text{mol}}{30\text{mol}}$

## 6) Conversão de reagente usando taxa de alimentação molar de reagente ↗

**fx**  $X_A = 1 - \frac{F_A}{F_{Ao}}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.7 = 1 - \frac{1.5\text{mol/s}}{5\text{mol/s}}$



## 7) Conversão de reagentes usando concentração de reagentes ↗

**fx**  $X_A = 1 - \left( \frac{C}{C_o} \right)$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.7 = 1 - \left( \frac{24\text{mol}/\text{m}^3}{80\text{mol}/\text{m}^3} \right)$

## 8) Intervalo de tempo de reação do fluido de reação usando a taxa de reação ↗

**fx**  $\Delta t = \frac{\Delta n}{r \cdot V_{\text{fluid}}}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.533333\text{s} = \frac{4\text{mol}}{3\text{mol}/\text{m}^3 * \text{s} \cdot 2.5\text{m}^3}$

## 9) Intervalo de tempo de reação do reator usando a taxa de reação ↗

**fx**  $\Delta t = \frac{\Delta n}{r \cdot V_{\text{reactor}}}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.535475\text{s} = \frac{4\text{mol}}{3\text{mol}/\text{m}^3 * \text{s} \cdot 2.49\text{m}^3}$



## 10) Intervalo de tempo de reação do sistema gás-sólido usando a taxa de reação ↗

**fx**  $\Delta t = \frac{\Delta n}{r \cdot V_{\text{solid}}}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $0.531208\text{s} = \frac{4\text{mol}}{3\text{mol}/\text{m}^3*\text{s} \cdot 2.51\text{m}^3}$

## 11) Número de Mols de Reagente Alimentado usando a Conversão de Reagente ↗

**fx**  $N_{A_0} = \frac{N_A}{1 - X_A}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $30\text{mol} = \frac{9\text{mol}}{1 - 0.7}$

## 12) Taxa de Reação com base no Volume de Fluido Reativo ↗

**fx**  $r = \frac{\Delta n}{V_{\text{fluid}} \cdot \Delta t}$

Abrir Calculadora ↗

**ex**  $3.000188\text{mol}/\text{m}^3*\text{s} = \frac{4\text{mol}}{2.5\text{m}^3 \cdot 0.5333\text{s}}$



### 13) Taxa de Reação no Reator

**fx**  $r = \frac{\Delta n}{V_{\text{reactor}} \cdot \Delta t}$

[Abrir Calculadora !\[\]\(9dfdaff1d86ba3c1f8353b4d1b61b8c5\_img.jpg\)](#)

**ex**  $3.012236 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} = \frac{4 \text{ mol}}{2.49 \text{ m}^3 \cdot 0.5333 \text{ s}}$

### 14) Taxa de Reação no Sistema Gás-Sólido

**fx**  $r = \frac{\Delta n}{V_{\text{solid}} \cdot \Delta t}$

[Abrir Calculadora !\[\]\(2b376d1a92330ab09dad2665d2f89bf5\_img.jpg\)](#)

**ex**  $2.988235 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} = \frac{4 \text{ mol}}{2.51 \text{ m}^3 \cdot 0.5333 \text{ s}}$

### 15) Volume de fluido de reação usando a taxa de reação

**fx**  $V_{\text{fluid}} = \frac{\Delta n}{r \cdot \Delta t}$

[Abrir Calculadora !\[\]\(c444627dab9fee9a1550c053ffaaaae2\_img.jpg\)](#)

**ex**  $2.500156 \text{ m}^3 = \frac{4 \text{ mol}}{3 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} \cdot 0.5333 \text{ s}}$

### 16) Volume do Reator usando a Taxa de Reação

**fx**  $V_{\text{reactor}} = \frac{\Delta n}{r \cdot \Delta t}$

[Abrir Calculadora !\[\]\(06a315363e7801bba8c7489a6694af19\_img.jpg\)](#)

**ex**  $2.500156 \text{ m}^3 = \frac{4 \text{ mol}}{3 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} \cdot 0.5333 \text{ s}}$



## 17) Volume sólido usando a taxa de reação ↗

Abrir Calculadora ↗

**fx**  $V_{\text{solid}} = \frac{\Delta n}{r \cdot \Delta t}$

**ex**  $2.500156 \text{ m}^3 = \frac{4 \text{ mol}}{3 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} \cdot 0.5333 \text{ s}}$



## Variáveis Usadas

- **C** Concentração do Reagente (*Mol por metro cúbico*)
- **C<sub>Ao</sub>** Concentração do Reagente Chave A na Alimentação (*Mol por metro cúbico*)
- **C<sub>o</sub>** Concentração Reagente Inicial (*Mol por metro cúbico*)
- **F<sub>A</sub>** Taxa de fluxo molar de reagente não reagido (*Mol por segundo*)
- **F<sub>Ao</sub>** Taxa de alimentação molar do reagente (*Mol por segundo*)
- **k'** Constante de taxa para reação de primeira ordem (*1 por segundo*)
- **k''** Constante de taxa para reação de segunda ordem (*Metro cúbico / segundo toupeira*)
- **N<sub>A</sub>** Número de moles de reagente-A não reagido (*Verruga*)
- **N<sub>Ao</sub>** Número de Moles de Reagente-A Fed (*Verruga*)
- **r** Taxa de reação (*Mole por Metro Cúbico Segundo*)
- **V<sub>fluid</sub>** Volume de fluido (*Metro cúbico*)
- **v<sub>o</sub>** Taxa de fluxo volumétrico de alimentação para o reator (*Metro Cúbico por Segundo*)
- **V<sub>reactor</sub>** Volume do reator (*Metro cúbico*)
- **V<sub>solid</sub>** Volume Sólido (*Metro cúbico*)
- **X<sub>A</sub>** Conversão de Reagente
- **Δn** Mudança no número de moles (*Verruga*)
- **Δt** Intervalo de tempo (*Segundo*)



# Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Constante:** e, 2.71828182845904523536028747135266249  
*Napier's constant*
- **Medição:** **Tempo** in Segundo (s)  
*Tempo Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Quantidade de substância** in Verruga (mol)  
*Quantidade de substância Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Volume** in Metro cúbico ( $m^3$ )  
*Volume Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Taxa de fluxo volumétrico** in Metro Cúbico por Segundo ( $m^3/s$ )  
*Taxa de fluxo volumétrico Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Taxa de Fluxo Molar** in Mol por segundo (mol/s)  
*Taxa de Fluxo Molar Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Concentração Molar** in Mol por metro cúbico (mol/ $m^3$ )  
*Concentração Molar Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Taxa de reação** in Mole por Metro Cúbico Segundo (mol/ $m^3*s$ )  
*Taxa de reação Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Constante de taxa de reação de primeira ordem** in 1 por segundo ( $s^{-1}$ )  
*Constante de taxa de reação de primeira ordem Conversão de unidades* ↗
- **Medição:** **Constante de Taxa de Reação de Segunda Ordem** in Metro cúbico / segundo toupeira ( $m^3/(mol*s)$ )  
*Constante de Taxa de Reação de Segunda Ordem Conversão de unidades* ↗



## Verifique outras listas de fórmulas

- Noções básicas de engenharia de reações químicas Fórmulas ↗
- Noções básicas de paralelo Fórmulas ↗
- Noções básicas de projeto de reator e dependência de temperatura da lei de Arrhenius Fórmulas ↗
- Formas de Taxa de Reação Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes nos fundamentos da engenharia de reações químicas Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes em reator de volume constante e variável Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes no reator de lote de volume constante para primeiro, segundo Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes no projeto de reatores Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes em potpourri de reações múltiplas Fórmulas ↗
- Equações de desempenho do reator para reações a volume constante Fórmulas ↗
- Equações de desempenho do reator para reações de volume variável Fórmulas ↗

Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

### PDF Disponível em

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

12/14/2023 | 5:20:25 AM UTC

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)

