

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Formule importanti nel reattore batch a volume costante e variabile Formule

[Calcolatrici!](#)[Esempi!](#)[Conversioni!](#)

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità
costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**



Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 17 Formule importanti nel reattore batch a volume costante e variabile Formule

Formule importanti nel reattore batch a volume costante e variabile ↗

1) Concentrazione del reagente nel reattore batch a volume costante ↗

fx $C_A = \left(\frac{N_{Ao}}{V_{\text{solution}}} \right) - \left(\frac{A}{\Delta n} \right) \cdot \left(\frac{N_T - N_0}{V_{\text{solution}}} \right)$ Apri Calcolatrice ↗

ex $1.168529 \text{ mol/m}^3 = \left(\frac{11.934 \text{ mol}}{10.2 \text{ m}^3} \right) - \left(\frac{3}{4} \right) \cdot \left(\frac{16 \text{ mol} - 15.98 \text{ mol}}{10.2 \text{ m}^3} \right)$

2) Conversione del reagente nel reattore batch a volume variabile ↗

fx $X_A = \frac{V - V_0}{\varepsilon \cdot V_0}$ Apri Calcolatrice ↗

ex $0.904977 = \frac{15 \text{ m}^3 - 13 \text{ m}^3}{0.17 \cdot 13 \text{ m}^3}$



3) Numero di moli di reagente alimentate al reattore batch a volume costante

fx**Apri Calcolatrice**

$$N_{Ao} = V_{\text{solution}} \cdot \left(C_A + \left(\frac{A}{\Delta n} \right) \cdot \left(\frac{N_T - N_0}{V_{\text{solution}}} \right) \right)$$

ex

$$11.235 \text{ mol} = 10.2 \text{ m}^3 \cdot \left(1.1 \text{ mol/m}^3 + \left(\frac{3}{4} \right) \cdot \left(\frac{16 \text{ mol} - 15.98 \text{ mol}}{10.2 \text{ m}^3} \right) \right)$$

4) Numero di moli di reagente non reagito nel reattore batch a volume costante

fx**Apri Calcolatrice**

$$N_A = N_{Ao} \cdot (1 - X_A)$$

$$2.3868 \text{ mol} = 11.934 \text{ mol} \cdot (1 - 0.8)$$

5) Pressione parziale del prodotto nel reattore batch a volume costante

fx**Apri Calcolatrice**

$$p_R = p_{R0} + \left(\frac{R}{\Delta n} \right) \cdot (\pi - \pi_0)$$

$$50 \text{ Pa} = 22.5 \text{ Pa} + \left(\frac{2}{4} \right) \cdot (100 \text{ Pa} - 45 \text{ Pa})$$



6) Pressione parziale del reagente nel reattore batch a volume costante 

fx $p_A = p_{A0} - \left(\frac{A}{\Delta n} \right) \cdot (\pi - \pi_0)$

Apri Calcolatrice 

ex $18.75 \text{ Pa} = 60 \text{ Pa} - \left(\frac{3}{4} \right) \cdot (100 \text{ Pa} - 45 \text{ Pa})$

7) Pressione parziale iniziale del prodotto nel reattore batch a volume costante 

fx $p_{R0} = p_R - \left(\frac{R}{\Delta n} \right) \cdot (\pi - \pi_0)$

Apri Calcolatrice 

ex $22.5 \text{ Pa} = 50 \text{ Pa} - \left(\frac{2}{4} \right) \cdot (100 \text{ Pa} - 45 \text{ Pa})$

8) Pressione parziale iniziale del reagente nel reattore batch a volume costante 

fx $p_{A0} = p_A + \left(\frac{A}{\Delta n} \right) \cdot (\pi - \pi_0)$

Apri Calcolatrice 

ex $60.25 \text{ Pa} = 19 \text{ Pa} + \left(\frac{3}{4} \right) \cdot (100 \text{ Pa} - 45 \text{ Pa})$

9) Pressione parziale netta nel reattore batch a volume costante 

fx $\Delta p = r \cdot [R] \cdot T \cdot \Delta t$

Apri Calcolatrice 

ex $60.07199 \text{ Pa} = 0.017 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s} \cdot [R] \cdot 85 \text{ K} \cdot 5 \text{ s}$



10) Temperatura nel reattore batch a volume costante ↗

fx $T = \frac{\Delta p}{[R] \cdot r \cdot \Delta t}$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $87.72807\text{K} = \frac{62\text{Pa}}{[\text{R}] \cdot 0.017\text{mol/m}^3\text{s} \cdot 5\text{s}}$

11) Variazione frazionaria del volume alla conversione completa nel reattore batch a volume variabile ↗

fx $\varepsilon = \frac{V - V_0}{V_0}$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $0.153846 = \frac{15\text{m}^3 - 13\text{m}^3}{13\text{m}^3}$

12) Variazione frazionaria del volume nel reattore batch a volume variabile ↗

fx $\varepsilon = \frac{V - V_0}{X_A \cdot V_0}$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $0.192308 = \frac{15\text{m}^3 - 13\text{m}^3}{0.8 \cdot 13\text{m}^3}$



13) Velocità di reazione nel reattore batch a volume costante

fx $r = \frac{\Delta p}{[R] \cdot T \cdot \Delta t}$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(9dfdaff1d86ba3c1f8353b4d1b61b8c5_img.jpg\)](#)

ex $0.017546 \text{ mol/m}^3\text{s} = \frac{62 \text{ Pa}}{[\text{R}] \cdot 85 \text{ K} \cdot 5 \text{ s}}$

14) Volume alla conversione completa nel reattore batch a volume variabile

fx $V = V_0 \cdot (1 + \varepsilon)$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(2b376d1a92330ab09dad2665d2f89bf5_img.jpg\)](#)

ex $15.21 \text{ m}^3 = 13 \text{ m}^3 \cdot (1 + 0.17)$

15) Volume iniziale del reattore alla conversione completa in un reattore batch a volume variabile

fx $V_0 = \frac{V}{1 + \varepsilon}$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(c444627dab9fee9a1550c053ffaaaae2_img.jpg\)](#)

ex $12.82051 \text{ m}^3 = \frac{15 \text{ m}^3}{1 + 0.17}$

16) Volume iniziale del reattore nel reattore batch a volume variabile

fx $V_0 = \frac{V}{1 + \varepsilon \cdot X_A}$

[Apri Calcolatrice !\[\]\(06a315363e7801bba8c7489a6694af19_img.jpg\)](#)

ex $13.20423 \text{ m}^3 = \frac{15 \text{ m}^3}{1 + 0.17 \cdot 0.8}$



17) Volume nel reattore batch a volume variabile 

fx
$$V = V_0 \cdot (1 + \varepsilon \cdot X_A)$$

Apri Calcolatrice 

ex
$$14.768\text{m}^3 = 13\text{m}^3 \cdot (1 + 0.17 \cdot 0.8)$$



Variabili utilizzate

- **A** Coefficiente stechiometrico del reagente
- **C_A** Concentrazione del reagente A (*Mole per metro cubo*)
- **N₀** Numero totale di moli inizialmente (*Neo*)
- **N_A** Numero di moli di reagente A non reagito (*Neo*)
- **N_{A0}** Numero di moli di reagente A alimentato (*Neo*)
- **N_T** Numero totale di talpe (*Neo*)
- **p_A** Pressione parziale del reagente A (*Pascal*)
- **p_{A0}** Pressione parziale iniziale del reagente A (*Pascal*)
- **p_R** Pressione parziale del prodotto R (*Pascal*)
- **p_{R0}** Pressione parziale iniziale del prodotto R (*Pascal*)
- **r** Velocità di reazione (*Mole per metro cubo secondo*)
- **R** Coefficiente stechiometrico di prodotto
- **T** Temperatura (*Kelvin*)
- **V** Volume nel reattore batch a volume variabile (*Metro cubo*)
- **V₀** Volume iniziale del reattore (*Metro cubo*)
- **V_{solution}** Volume di soluzione (*Metro cubo*)
- **X_A** Conversione dei reagenti
- **Δn** Coefficiente stechiometrico netto
- **Δp** Pressione parziale netta (*Pascal*)
- **Δt** Intervallo di tempo (*Secondo*)
- **ε** Variazione frazionaria del volume
- **π** Pressione totale (*Pascal*)



- **T_{T0}** Pressione totale iniziale (Pascal)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Costante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Misurazione:** **Tempo** in Secondo (s)
Tempo Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Temperatura** in Kelvin (K)
Temperatura Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Ammontare della sostanza** in Neo (mol)
Ammontare della sostanza Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Volume** in Metro cubo (m^3)
Volume Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Pressione** in Pascal (Pa)
Pressione Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Concentrazione molare** in Mole per metro cubo (mol/ m^3)
Concentrazione molare Conversione unità ↗
- **Misurazione:** **Velocità di reazione** in Mole per metro cubo secondo (mol/ $m^3 \cdot s$)
Velocità di reazione Conversione unità ↗



Controlla altri elenchi di formule

- Nozioni di base sull'ingegneria delle reazioni chimiche
[Formule](#) ↗
- Nozioni di base sul parallelo
[Formule](#) ↗
- Nozioni di base sulla progettazione del reattore e dipendenza dalla temperatura dalla legge di Arrhenius
[Formule](#) ↗
- Forme di velocità di reazione
[Formule](#) ↗
- Formule importanti nelle basi dell'ingegneria delle reazioni chimiche [Formule](#) ↗
- Formule importanti nel reattore batch a volume costante e

- variabile Formule ↗
- Formule importanti nel reattore discontinuo a volume costante per primo, secondo [Formule](#) ↗
- Formule importanti nella progettazione dei reattori
[Formule](#) ↗
- Formule importanti nel pot-pourri di reazioni multiple [Formule](#) ↗
- Equazioni di prestazione del reattore per reazioni a volume costante [Formule](#) ↗
- Equazioni di prestazione del reattore per reazioni a volume variabile [Formule](#) ↗

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

