



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Belangrijke formules in de basisprincipes van chemische reactie-engineering Formules

Rekenmachines!

Voorbeelden!

Conversies!

Bladwijzer calculatoratoz.com, 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 17 Belangrijke formules in de basisprincipes van chemische reactie-engineering Formules

Belangrijke formules in de basisprincipes van chemische reactie-engineering ↗

1) Aantal mol reactant gevoed met behulp van reactantconversie ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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

2) Concentratie voedingsreactant ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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

3) Reactantconcentratie met behulp van reactantconversie ↗

fx $C = C_o \cdot (1 - X_A)$

Rekenmachine openen ↗

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



4) Reactantconcentratie van eerste orde onomkeerbare reactie

fx $C = e^{-k' \cdot \Delta t} \cdot C_o$

Rekenmachine openen 

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

5) Reactantconcentratie van onomkeerbare reactie van de tweede orde met gelijke reactantconcentratie met behulp van tijd

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

Rekenmachine openen 

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

6) Reactantconversie met behulp van het aantal mol gevoede reactant

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

Rekenmachine openen 

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



7) Reactantconversie met behulp van molaire voedingssnelheid van reactant ↗

fx $X_A = 1 - \frac{F_A}{F_{A_0}}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

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

8) Reactantconversie met behulp van reactantconcentratie ↗

fx $X_A = 1 - \left(\frac{C}{C_0} \right)$

[Rekenmachine openen ↗](#)

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

9) Reactiesnelheid in gas-vast systeem ↗

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

[Rekenmachine openen ↗](#)

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



10) Reactiesnelheid in reactor

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

[Rekenmachine openen !\[\]\(d3fb9f94af8b26d1c844efa9a98805b0_img.jpg\)](#)

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

11) Reactiesnelheid op basis van volume reagerende vloeistof

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

[Rekenmachine openen !\[\]\(e1d6102fe77919492c04879c8450f1f5_img.jpg\)](#)

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

12) Reactietijdinterval van gas-vast systeem met behulp van reactiesnelheid

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

[Rekenmachine openen !\[\]\(ab4e2b3fc7e7887b7a72f548aa6f5e60_img.jpg\)](#)

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

13) Reactietijdinterval van reactor met reactiesnelheid

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

[Rekenmachine openen !\[\]\(5abce1a84a655b073239ab33e1199487_img.jpg\)](#)

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



14) Reactietijdinterval van reagerende vloeistof met behulp van reactiesnelheid ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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

15) Reactorvolume met behulp van reactiesnelheid ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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

16) Reagerend vloeistofvolume met behulp van reactiesnelheid ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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

17) Vast volume met reactiesnelheid ↗

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

Rekenmachine openen ↗

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



Variabelen gebruikt

- C Reactantconcentratie (*Mol per kubieke meter*)
- C_{Ao} Concentratie van sleutelreagens A in de feed (*Mol per kubieke meter*)
- C_0 Initiële reactantconcentratie (*Mol per kubieke meter*)
- F_A Molaire stroomsnelheid van niet-gereageerde reactant (*Mol per seconde*)
- F_{Ao} Molaire voedingssnelheid van reactant (*Mol per seconde*)
- k' Tariefconstante voor eerste-ordereactie (*1 per seconde*)
- k'' Tariefconstante voor reactie van de tweede orde (*Kubieke meter / mol seconde*)
- N_A Aantal mol niet-gereageerde reactant-A (*Wrat*)
- N_{Ao} Aantal mol Reactant-A Fed (*Wrat*)
- r Reactiesnelheid (*Mol per kubieke meter seconde*)
- V_{fluid} Vloeistofvolume (*Kubieke meter*)
- v_0 Volumetrische stroomsnelheid van voeding naar reactor (*Kubieke meter per seconde*)
- $V_{reactor}$ Reactorvolume (*Kubieke meter*)
- V_{solid} Vast volume (*Kubieke meter*)
- X_A Omzetting van reactanten
- Δn Verandering in aantal moedervlekken (*Wrat*)
- Δt Tijdsinterval (*Seconde*)



Constanten, functies, gebruikte metingen

- **Constante:** e , 2.71828182845904523536028747135266249
Napier's constant
- **Meting:** **Tijd** in Seconde (s)
Tijd Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Hoeveelheid substantie** in Wrat (mol)
Hoeveelheid substantie Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Volume** in Kubieke meter (m^3)
Volume Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Volumetrische stroomsnelheid** in Kubieke meter per seconde (m^3/s)
Volumetrische stroomsnelheid Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Molaire stroomsnelheid** in Mol per seconde (mol/s)
Molaire stroomsnelheid Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Molaire concentratie** in Mol per kubieke meter (mol/m^3)
Molaire concentratie Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Reactiesnelheid** in Mol per kubieke meter seconde (mol/m^3*s)
Reactiesnelheid Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Eerste orde reactiesnelheidsconstante** in 1 per seconde (s^{-1})
Eerste orde reactiesnelheidsconstante Eenheidsconversie ↗
- **Meting:** **Tweede orde reactiesnelheidsconstante** in Kubieke meter / mol seconde ($m^3/(mol*s)$)
Tweede orde reactiesnelheidsconstante Eenheidsconversie ↗



Controleer andere formulelijsten

- Basisprincipes van chemische reactietechniek Formules 
- Basisprincipes van parallel Formules 
- Basisprincipes van reactorontwerp en temperatuurafhankelijkheid uit de wet van Arrhenius Formules 
- Vormen van reactiesnelheid Formules 
- Belangrijke formules in de basisprincipes van chemische reactie-engineering Formules 
- Belangrijke formules in Batch Reactor met constant en variabel volume Formules 
- Belangrijke formules in Batch Reactor met constant volume voor eerste, tweede Formules 
- Belangrijke formules bij het ontwerpen van reactoren Formules 
- Belangrijke formules in Potpourri van meerdere reacties Formules 
- Reactorprestatievergelijkingen voor reacties met constant volume Formules 
- Reactorprestatievergelijkingen voor variabele volumereacties Formules 

DEEL dit document gerust met je vrienden!

PDF Beschikbaar in

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

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

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

