



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



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

# Niet mengbare vloeistoffen Formules

Rekenmachines!

Voorbeelden!

Conversies!

Bladwijzer [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://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 19 Niet mengbare vloeistoffen Formules

## Niet mengbare vloeistoffen ↗

### 1) Dampdruk van vloeistof die een niet mengbaar mengsel vormt met water ↗

**fx** 
$$(P_B^\circ) = \frac{W_B \cdot (P^o_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$0.25 \text{ Pa} = \frac{0.1 \text{ g} \cdot 0.53 \text{ Pa} \cdot 18 \text{ g}}{0.12 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}$$

### 2) Dampdruk van water dat een niet mengbaar mengsel vormt met vloeistof ↗

**fx** 
$$(P^o_{\text{water}}) = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$0.53 \text{ Pa} = \frac{0.12 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 18 \text{ g}}$$



### 3) Gedeeltelijke dampdruk van niet mengbare vloeistof gegeven Partiële druk van andere vloeistof ↗

**fx** 
$$(P_A^\circ) = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^\circ)}{M_A \cdot W_B}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$2.700408\text{Pa} = \frac{0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g} \cdot 0.25\text{Pa}}{14.72\text{g} \cdot 0.1\text{g}}$$

### 4) Gewicht aan water dat nodig is om een niet-mengbaar mengsel met vloeistof te vormen gegeven Gewicht ↗

**fx** 
$$W_{\text{water}} = \frac{W_B \cdot (P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$0.12\text{g} = \frac{0.1\text{g} \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$$

### 5) Gewicht van de vloeistof vereist om een niet-mengbaar mengsel met water te vormen ↗

**fx** 
$$W_B = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$0.1\text{g} = \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}{0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}$$



## 6) Gewicht van vloeistof in mengsel van 2 niet-mengbare vloeistoffen gegeven Gewicht van andere vloeistof ↗

**fx**  $W_A = \frac{(P_A^\circ) \cdot M_A \cdot W_B}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.499925g = \frac{2.7Pa \cdot 14.72g \cdot 0.1g}{0.25Pa \cdot 31.8g}$

## 7) Moleculaire massa van vloeistof die een niet mengbaar mengsel vormt met water ↗

**fx**  $M_B = \frac{(P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}} \cdot W_B}{(P_B^\circ) \cdot W_{\text{water}}}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $31.8g = \frac{0.53Pa \cdot 18g \cdot 0.1g}{0.25Pa \cdot 0.12g}$

## 8) Moleculaire massa van vloeistof in mengsel van twee niet-mengbare vloeistoffen gegeven Gewicht van vloeistoffen ↗

**fx**  $M_A = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^\circ)}{(P_A^\circ) \cdot W_B}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $14.72222g = \frac{0.5g \cdot 31.8g \cdot 0.25Pa}{2.7Pa \cdot 0.1g}$



## 9) Totale dampdruk van mengsel van gegeven partiële druk van één vloeistof ↗

**fx**  $P = (P_B^\circ) + \left( \frac{(P_B^\circ) \cdot W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A} \right)$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $2.950408\text{Pa} = 0.25\text{Pa} + \left( \frac{0.25\text{Pa} \cdot 0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g}}{0.1\text{g} \cdot 14.72\text{g}} \right)$

## 10) Totale druk van het mengsel van twee niet-mengbare vloeistoffen ↗

**fx**  $P = (P_A^\circ) + (P_B^\circ)$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $2.95\text{Pa} = 2.7\text{Pa} + 0.25\text{Pa}$

## 11) Totale druk van mengsel van vloeistof met water gegeven Dampdruk van water ↗

**fx**  $P_{\text{tot}} = (P^{\circ}_{\text{water}}) + \left( \frac{W_B \cdot (P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B} \right)$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.78\text{Pa} = 0.53\text{Pa} + \left( \frac{0.1\text{g} \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.12\text{g} \cdot 31.8\text{g}} \right)$



## 12) Totale druk van mengsel van water met vloeistof gegeven Dampdruk



**fx**  $P_{\text{tot}} = (P_B^{\circ}) + \left( \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^{\circ}) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}} \right)$

[Rekenmachine openen](#)

**ex**  $0.78 \text{ Pa} = 0.25 \text{ Pa} + \left( \frac{0.12 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 18 \text{ g}} \right)$

## 13) Verhouding van gedeeltelijke dampdruk van 2 niet-mengbare vloeistoffen gegeven gewicht en molecuulmassa



**fx**  $P_{A:B} = \frac{W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A}$

[Rekenmachine openen](#)

**ex**  $10.80163 = \frac{0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 14.72 \text{ g}}$

## 14) Verhouding van gedeeltelijke dampdruk van water met vloeistof die een niet-mengbaar mengsel vormt



**fx**  $P_{W:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot M_B}{M_{\text{water}} \cdot W_B}$

[Rekenmachine openen](#)

**ex**  $2.12 = \frac{0.12 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}{18 \text{ g} \cdot 0.1 \text{ g}}$



## 15) Verhouding van gewichten van 2 niet-mengbare vloeistoffen die mengsel vormen ↗

**fx**  $W_{A:B} = \frac{(P_A^\circ) \cdot M_A}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $4.999245 = \frac{2.7\text{Pa} \cdot 14.72\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$

## 16) Verhouding van gewichten van water tot vloeistof die een niet-mengbaar mengsel vormt ↗

**fx**  $W_{W:B} = \frac{(P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $1.2 = \frac{0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$

## 17) Verhouding van moleculaire massa van 2 niet-mengbare vloeistoffen ↗

**fx**  $M_{A:B} = \frac{(P_B^\circ) \cdot W_A}{(P_A^\circ) \cdot W_B}$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex**  $0.462963 = \frac{0.25\text{Pa} \cdot 0.5\text{g}}{2.7\text{Pa} \cdot 0.1\text{g}}$



## 18) Verhouding van moleculaire massa's van water tot vloeistof die een niet-mengbaar mengsel vormt ↗

**fx** 
$$M_{A:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^{\circ})}{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot W_B}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$0.566038 = \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa}}{0.53\text{Pa} \cdot 0.1\text{g}}$$

## 19) Verhouding van partiële druk van 2 niet-mengbare vloeistoffen gegeven aantal mol ↗

**fx** 
$$P_{A:B} = \frac{n_A}{n_B}$$

[Rekenmachine openen ↗](#)

**ex** 
$$10.81818 = \frac{119\text{mol}}{11\text{mol}}$$



# Variabelen gebruikt

- $M_A$  Moleculaire massa van vloeistof A (Gram)
- $M_{A:B}$  Verhouding van moleculaire massa's van 2 niet-mengbare vloeistoffen
- $M_B$  Moleculaire massa van vloeistof B (Gram)
- $M_{water}$  Moleculaire massa van water (Gram)
- $n_A$  Aantal mol vloeistof A (Wrat)
- $n_B$  Aantal mol vloeistof B (Wrat)
- $P$  Totale druk van mengsel van onmengbare vloeistoffen (Pascal)
- $P_A^\circ$  Dampdruk van pure component A (Pascal)
- $P_{A:B}$  Verhouding van partiële drukken van 2 niet-mengbare vloeistoffen
- $P_B^\circ$  Dampdruk van pure component B (Pascal)
- $P_{tot}$  Totale druk van het mengsel van vloeistof met water (Pascal)
- $P_{W:B}$  Verhouding van partiële drukken van water en vloeistof
- $P_{water}^\circ$  Gedeeltelijke druk van zuiver water (Pascal)
- $W_A$  Gewicht van vloeistof A (Gram)
- $W_{A:B}$  Verhouding van gewichten van 2 niet-mengbare vloeistoffen
- $W_B$  Gewicht van vloeistof B (Gram)
- $W_{W:B}$  Verhouding van gewichten van water en vloeistof
- $W_{water}$  Gewicht van water in onmengbaar mengsel (Gram)



# Constanten, functies, gebruikte metingen

- **Meting: Gewicht** in Gram (g)  
*Gewicht Eenheidsconversie* ↗
- **Meting: Hoeveelheid substantie** in Wrat (mol)  
*Hoeveelheid substantie Eenheidsconversie* ↗
- **Meting: Druk** in Pascal (Pa)  
*Druk Eenheidsconversie* ↗



# Controleer andere formulelijsten

- Clausius-Clapeyron-vergelijking Formules ↗
- Depressie in vriespunt Formules ↗
- Hoogte in kookpunt Formules ↗
- Gibb's faseregel Formules ↗
- Niet mengbare vloeistoffen Formules ↗
- Osmotische druk Formules ↗
- Relatieve verlaging van dampdruk Formules ↗
- Van't Hoff-factor Formules ↗

DEEL dit document gerust met je vrienden!

## PDF Beschikbaar in

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

8/16/2023 | 11:35:41 PM UTC

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

