

Chemie

Informatie voor de vragen chemie

| | |
|--|---|
| De algemene gaswet | $p.V = n.R.T$ |
| De constante van Avogadro | $6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ |
| De molaire gasconstante | $8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$ |
| Het molair gasvolume bij 273 K en $1,01 \cdot 10^5 \text{ Pa}$ | $22,4 \text{ L.mol}^{-1}$ |

| | | | | |
|--------|------|------|------|------|
| x | 2 | 3 | 5 | 7 |
| log(x) | 0,30 | 0,48 | 0,70 | 0,85 |

Notatie van de fase waarin een stof voorkomt

| fase | afkorting | voorbeeld |
|-------------------|-----------|------------------------------------|
| vast | s | NaCl (s) |
| vloeibaar | l | H ₂ O (l) |
| gasvormig | g | NH ₃ (g) |
| opgelost in water | aq | SO ₄ ²⁻ (aq) |

Oplosbaarheid van ionverbindingen in water

| | |
|---|---|
| Zijn allen goed oplosbaar | |
| Verbindingen van Na ⁺ , K ⁺ en NH ₄ ⁺ Nitraten Acetaten | |
| Zijn goed oplosbaar | met uitzondering van die van ... |
| Chloriden | Ag ⁺ en Hg ⁺ |
| Bromiden | Ag ⁺ en Hg ⁺ |
| Jodiden | Ag ⁺ , Hg ⁺ en Hg ²⁺ |
| Sulfaten | Ba ²⁺ en Pb ²⁺ |