

Informatie voor de vragen Chemie

De algemene gaswet	$p V = n R T$
De constante van Avogadro (N_A)	$6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
De molaire gasconstante (R)	$8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
Het molair gasvolume bij 273 K en $1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$	$22,4 \text{ L mol}^{-1}$
De atomaire massa-eenheid (u)	$1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$

Notatie van de fase waarin een stof of een deeltje voorkomt

fase	notatie	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 goed oplosbaar	met uitzondering van die van
Nitraten Acetaten Chloraten Chloriden Bromiden Jodiden Sulfaten	 Ag ⁺ en Hg ₂ ²⁺ Ag ⁺ en Hg ₂ ²⁺ Ag ⁺ , Hg ₂ ²⁺ , Hg ²⁺ en Pb ²⁺ Ba ²⁺ , Pb ²⁺ , Sr ²⁺ en Hg ₂ ²⁺
Zijn slecht oplosbaar	met uitzondering van die van
Hydroxiden Sulfiden Sulfieten Carbonaten Fosfaten	 Na ⁺ , K ⁺ en Ba ²⁺ Na ⁺ , K ⁺ en NH ₄ ⁺ Na ⁺ , K ⁺ en NH ₄ ⁺ Na ⁺ , K ⁺ en NH ₄ ⁺ Na ⁺ , K ⁺ en NH ₄ ⁺