

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	$\text{NaCl}_{(s)}$
vloeibaar	l	$\text{H}_2\text{O}_{(l)}$
gasvormig	g	$\text{NH}_3_{(g)}$
opgelost in water	aq	$\text{SO}_4^{2-}_{(aq)}$

Oplosbaarheid van ionverbindingen in water

Zijn goed oplosbaar	met uitzondering van die van
Nitraten	
Acetaten	
Chloraten	
Chloriden	Ag^+ en Hg^+
Bromiden	Ag^+ en Hg^+
Jodiden	Ag^+ , Hg^+ , Hg^{2+} en Pb^{2+}
Sulfaten	Ba^{2+} , Pb^{2+} , Sr^{2+} en Hg^+
Zijn slecht oplosbaar	met uitzondering van die van
Hydroxiden	Na^+ , K^+ en Ba^{2+}
Sulfiden	Na^+ , K^+ en NH_4^+
Sulfieten	Na^+ , K^+ en NH_4^+
Carbonaten	Na^+ , K^+ en NH_4^+
Fosfaten	Na^+ , K^+ en NH_4^+