

# 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 <sub>2</sub> O (l)
gasvormig	g	NH <sub>3</sub> (g)
opgelost in water	aq	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> (aq)

## Oplosbaarheid van ionverbindingen in water

Zijn allen goed oplosbaar	
Verbindingen van Na <sup>+</sup> , K <sup>+</sup> en NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> Nitraten Acetaten Chloraten	
Zijn goed oplosbaar	met uitzondering van die van ...
Chloriden Bromiden Jodiden Sulfaten	Ag <sup>+</sup> en Hg <sup>+</sup> Ag <sup>+</sup> en Hg <sup>+</sup> Ag <sup>+</sup> , Hg <sup>+</sup> , Hg <sup>2+</sup> en Pb <sup>2+</sup> Ba <sup>2+</sup> en Pb <sup>2+</sup>
Zijn slecht oplosbaar	met uitzondering van die van ...
Hydroxiden	Na <sup>+</sup> , K <sup>+</sup> en Ba <sup>2+</sup>