

## Toelatingsexamen Arts/Tandarts

### 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	$8,31 \text{ J.K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$
Het molair gasvolume bij 273 K en $1,01 \cdot 10^5 \text{ Pa}$	$22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$

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 allen goed oplosbaar	
Verbindingen van $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ en $\text{NH}_4^+$ Nitraten Acetaten	
Zijn goed oplosbaar	met uitzondering van die van ...
Chloriden	$\text{Ag}^+$ en $\text{Hg}^+$
Bromiden	$\text{Ag}^+$ en $\text{Hg}^+$
Jodiden	$\text{Ag}^+$ , $\text{Hg}^+$ en $\text{Hg}^{2+}$
Sulfaten	$\text{Ba}^{2+}$ en $\text{Pb}^{2+}$