

Antwoorden opgaven

- 1 a 0,0103 g/L  
b 0,0318 g/L  
c 0,838 g/L  
d 0,017 g/L  
e  $3,42 \times 10^{-7}$  g/L  
f  $1,93 \times 10^{-4}$  g/L
- 2 a  $6,1 \times 10^{-7}$   
b  $1,08 \times 10^{-3}$   
c  $1,6 \times 10^{-6}$   
d  $5,3 \times 10^{-6}$
- 3 a  $4,8 \times 10^{-7}$  mol/L  
b  $3,6 \times 10^{-8}$  mol/L  
c  $1,1 \times 10^{-6}$  mol/L
- 4  $5,5 \times 10^{-4}$  mol/L
- 5 Ja ionenproduct  $> K_s$
- 6  $\text{pH} < 4,6$
- 7 0,018 mg
- 8  $\text{pH} > 11,0$
- 9  $\text{pH}$ -verlaging wil zeggen: meer  $\text{H}_3\text{O}^+$ .  
Dan verschuift het volgende evenwicht naar rechts:  $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{CO}_3^{2-} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O} + \text{HCO}_3^-$   
dus  $[\text{CO}_3^{2-}]$  wordt kleiner, het 'oplos-evenwicht' van  $\text{MgCO}_3$  verschuift dan ook naar rechts, er lost meer op.
- 10 a  $3,4 \times 10^{-5}$   
b nee
- 11 a  $1,0 \times 10^{-2}$  mol/L  
b  $1,3 \times 10^{-4}$  mol/L  
c  $1,4 \times 10^{-6}$  mol/L
- 12 0,00563 mol/L
- 13 2,31 % (m/m)
- 14 19,40 % (m/m)