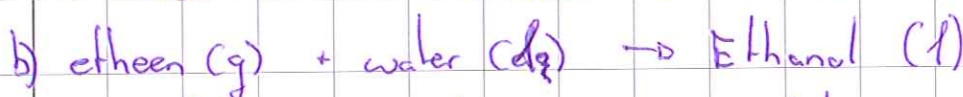


Uitwerkingen Oefenopgaven Vaardigheden hoofdstuk 7

- ① a) Natriumoxide (s) + water (l) → waterstof (g) + Natriumhydroxide (aq)
 b) kopersulfide (s) + waterstofchloride (aq) → koperchloride (s) + waterstofsulfide (g)
 c) gebluste kalk (s) → waterdamp (g) + Calciumoxide (s)

② a) $M = 3900 \text{ mg}$ $C = \frac{M}{V}$
 $V = 1300 \text{ mL}$ $= \frac{3900}{1300} = 3,0 \text{ mg/mL}$



c) $28 \text{ kg} + 18 \text{ kg} \rightarrow 46 \text{ kg}$

d) $C = 100 \text{ mg/mL}$ $m = C \cdot V$
 $V = 0,05 \text{ mL}$ $= 100 \cdot 0,05$
 $m = ?$ $= 5 \text{ mg}$



~~Max 3,0 gr per 100 gr oplossing~~

~~das 10 gr oplossing heeft max. $\frac{3,0}{10} = 0,3 \text{ gr waterstofperoxide}$~~

b) $0,265 \text{ gr} \rightarrow 0,14 \text{ gr} + 0,125 \text{ gr}$

c) in een 10 gr oplossing

d) $M\% = \frac{0,265}{10} \times 100\% = 2,65\%$

④

~~Bes~~

e) Salicylzuur + ethaanzuurhydride \rightarrow Aspirine + ethaanzuur

2) Ethaanzuur + keteen \rightarrow ethaanzuurhydride

f)

