

Scheikunde HAVO 1975 –HER Uitwerkingen OV

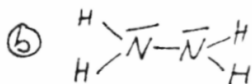
① ②

	deeltjes	bindingstype
atoomrooster	atomen P	covalentebinding
molekuulrooster	molekuleu P ₄	van der Waalsbinding

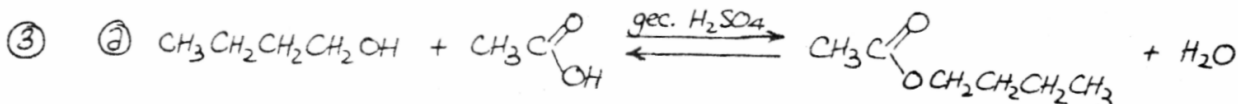
⑥ De van der Waalskrachten in het rooster van P₄ zijn zwakker dan de krachten die de P-atomen in roode fosfor bij elkaar houden. P₄ lost daarom het beste op.

②

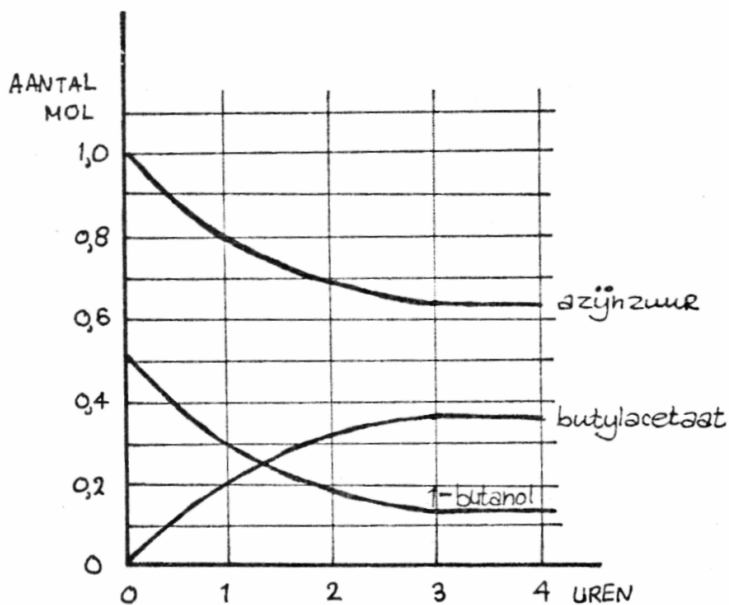
② NH₂OH



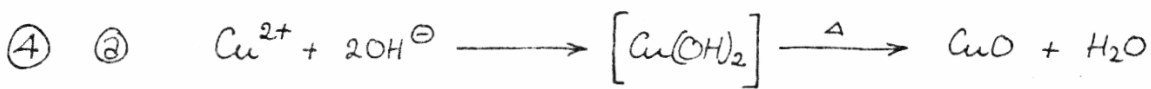
⑧ In D1 zou CH₅⁺ moeten staan. CH₄ heeft echter geen vrije elektronen beschikbaar om een H te binden. Het ion CH₅⁺ bestaat dus niet.



⑥ ③

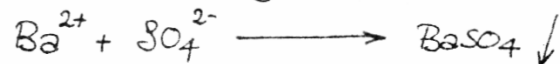


- d) Na 3 min, want dan treedt geen verandering meer op in de concentraties van de aan de reactie deelnemende stoffen.
- e) Wanneer water wordt toegevoegd zal de reactiesnelheid van de reactie naar links toenemen. De reactie naar links heeft dan (tijdelijk) de overhand. Het evenwicht verschuift naar links.



b) Indicator met omslagtraject in gebied boven pH 7, bijv. fenolftaleïne

c) Toevoegen van een (aangezuurde) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ oplossing.



d) 1 Mol $\text{CuO} = 79,5$ gram $\longrightarrow 159$ mg $\text{CuO} = 2 \cdot 10^{-3}$ Mol CuO
 Daarin zit $2 \cdot 10^{-3}$ Mol Cu , dat is $2 \cdot 10^{-3} \cdot 63,5 = 127 \cdot 10^{-3}$ gram Cu
 In $0,508$ gram $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ zit dus $0,127$ gram Cu .
 Dit is een massapercentage van $\frac{0,127}{0,508} \cdot 100\% = 25\%$.

e) De massa van het neerslag wordt dan groter, zodat het lijkt of meer CuO is ontstaan. Het berekende massa % wordt dan groter.