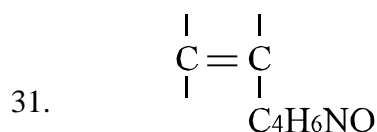


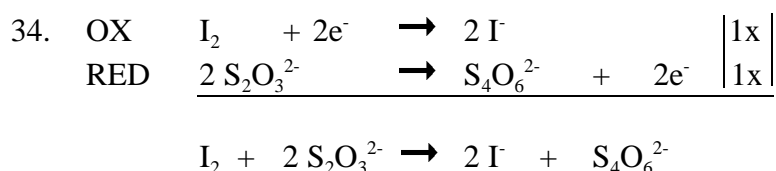
Eindexamen scheikunde havo 2002-II

© havovwo.nl

Betadine



32. Er is sprake van evenwicht wanneer van een omkeerbare reactie de snelheid van de heengaande reactie gelijk is aan die van de terugaande reactie.
33. Wanneer tijdens de bepaling het jood uit het evenwicht wordt weggenomen, loopt het evenwicht naar rechts af. Al het jood zal op die manier bepaald worden.



35. 58 druppels hebben : $V = 2,0 \text{ mL}$
63 druppels hebben : $V = (63/58) \times 2,0 = 2,17 \text{ mL}$

2,17 mL oplossing reageert met 10,0 mL 0,015 M $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ -opl.
daarin : $10,0 \times 0,015 = 0,15 \text{ mmol S}_2\text{O}_3^{2-}$

0,15 mmol $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ reageert met $0,15/2 = 0,075 \text{ mmol I}_2$
0,075 mmol I_2 zat in 2,17 mL opl.
in 30 mL zat dus : $(30/2,17) \times 0,075 = 1,04 \text{ mmol I}_2$

dat is : $1,04 \times 254 = 263 \text{ mg} = 0,26 \text{ g I}_2$