

Brons

- 1
 - 18,3 mL 0,101 M $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ bevat : $18,3 \times 0,101 = 1,848$ mmol $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$
 - 1,848 mmol $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ reageert met $(1,848 / 2)$ mmol I_2 reageert met 1,848 mmol Cu^{2+}
dat is : $1,848 \times 63,55 = 117,5$ mg Cu^{2+}
 - dat is : $(117,5 / 150) \times 100 \% = 78,3$ massa-%
- 2 Tin en lood staan in dezelfde groep in het periodiek systeem en hebben dus gelijksoortige eigenschappen. Als er onder de gegeven omstandigheden SnO_2 ontstaat, zou er onder dezelfde omstandigheden mogelijk ook PbO_2 kunnen ontstaan.
- 3 Geconcentreerd salpeterzuur staat als oxidator boven Pb als reductor : de reactie kan lopen. Geconcentreerd salpeterzuur staat als oxidator onder Pb^{2+} als reductor waarbij PbO_2 ontstaat. De reactie zal niet lopen, er ontstaat geen PbO_2 .
- 4
$$\text{Pb}^{2+} + 2 \text{I}^- \rightarrow \text{PbI}_2$$
- 5 De leerling heeft geen gelijk, want de vorming van PbI_2 heeft geen invloed op de gevormde hoeveelheid I_2 (en er werd een overmaat I^- gebruikt).
- 6
 - laat het brons reageren met salpeterzuur
 - filtreer het ontstane mengsel en voeg aan het filtraat een ionsoort toe waarmee Pb^{2+} zal neerslaan maar niet Cu^{2+} . Bijvoorbeeld sulfaat- of bromide-ionen.
 - als het brons lood bevat, zal er een neerslag ontstaan