

H₂S-verwijdering

31. - 600 mL 0,103 M I₂-opl. bevat : $600 \times 0.103 = 61,8 \text{ mmol I}_2$
- 61,8 mmol I₂ reageert met 61,8 mmol H₂S
dat is : $61,8 \times (2,0 + 32,1) = 2,11 \times 10^3 \text{ mg H}_2\text{S}$
- maximaal te zuiveren : $(2,11 \times 10^3 / 20,0) = 1,05 \times 10^2 \text{ m}^3 \text{ gasmengsel}$
32. Het zwavel is vast, men kan filtreren of centrifugeren (of laten bezinken), en vervolgens afschenken.
33. aan de positieve elektrode : $2 \text{ I}^- \rightarrow \text{I}_2 + 2 \text{ e}^-$
aan de negatieve elektrode : $2 \text{ H}^+ + 2 \text{ e}^- \rightarrow \text{H}_2$
34. Waterstof kan gebruikt worden als brandstof. Het is een schone brandstof :
Het enige reactieproduct is water.

