

## Productie van kaliumpermanganaat

- 21 Het manganat-ion staat een elektron af. Dat wordt opgenomen door de positieve elektrode.
- 22  $2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$
- 23 - per 1 mol gevormd  $\text{MnO}_4^-$  ontstaat 1 mol elektronen  
- per 1 mol elektronen ontstaat 1 mol  $\text{OH}^-$   
Er ontstaat 1 mol opgelost KOH.