

Voorkennistoets

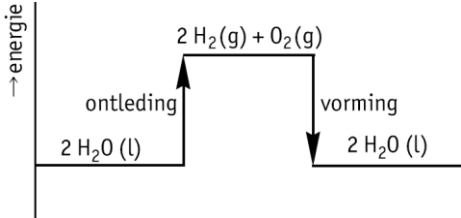
5 Evenwichten

Uitwerkingen

- 1 a elektrolyse
b $2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2 \text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

- 2 a knalgas
b $2 \text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

- 3 a Er is energie nodig, dus endotherm.
b Er komt energie vrij, dus exotherm.

- 4 a 

- b De manier van reageren is anders omdat je een verschillende energiebron kiest.

- 5 a vorming glucose: $6 \text{CO}_2(\text{g}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{s}) + 6 \text{O}_2(\text{g})$
verbranden: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{s}) + 6 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 6 \text{CO}_2(\text{g}) + 6 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

- b Koolstof wordt gebonden tot glucose en later weer omgezet in koolstofdioxide:
koolstofkringloop

- c Bij een kringloop doorloopt een element diverse stappen waarbij vaak de reactieproducten weer beginstoffen worden.

- 6 a Oplosbaarheid neemt toe.
b Oplosbaarheid neemt af.

- 7 a Er is dan een verschil in activeringsenergie.
b zeer lage activeringsenergie