

## Redoxreacties

○1 Welke van de volgende reacties betreft een redoxreactie?

- A  $2 \text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3 \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{s})$
- B  $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3 \text{CO}(\text{g}) \rightarrow 2 \text{Fe}(\text{l}) + 3 \text{CO}_2(\text{g})$
- C  $\text{Na}_2\text{O}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2 \text{Na}^+(\text{aq}) + 2 \text{OH}^-(\text{aq})$
- D  $\text{SO}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(\text{l})$

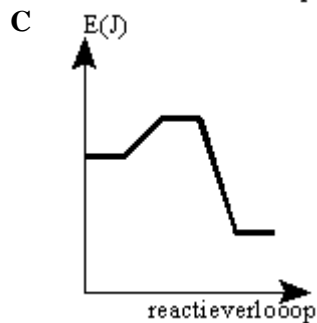
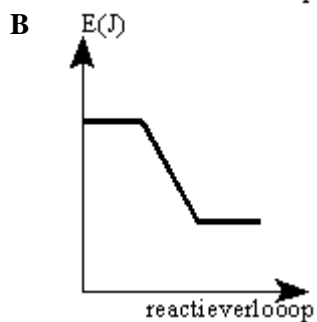
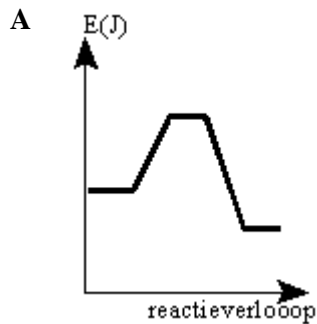
○2 Wat is de lading van de ijzerdeeltjes in een roestvrije spijker?

- A 0
- B 2+
- C 3+
- D zonder reactievergelijking kan je dit niet weten

○3 In de volgende reactie:  $\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{NH}_3$

- A is  $\text{H}_2$  de reductor
- B is  $\text{N}_2$  de reductor
- C wordt  $\text{H}_2$  gereduceerd
- D wordt  $\text{N}_2$  geoxideerd

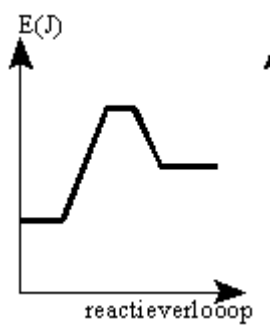
○4 Welk energiediagram komt overeen met de verbranding van ether?



Op een fles ether  
vind je dit pictogram



**D**





## Redoxreacties

1	<b>B</b>	De lading van atoomsoort Fe (en C) verandert.
2	<b>A</b>	Een roestvrije spijker bestaat uit een legering met het metaal Fe (een element) als hoofdcomponent.
3	<b>A</b>	H gaat van element naar verbinding (oxidatiegetal gaat van 0 naar 1+).
4	<b>C</b>	Exotherm verloop met lage activeringsenergie (licht ontvlambaar)