

Vraag	Antwoord	Scores
26	maximumscore 2 Een voorbeeld van een juist antwoord is: 20,3 (K) - 273 = -253 (°C)	
	<ul style="list-style-type: none"> • het kookpunt van waterstof in K juist • omrekening van K naar °C juist 	1 1
	indien het antwoord 20,3 - 273 = -252 is gegeven	1
	<i>Opmerking</i> <i>De significantie bij deze berekening niet beoordelen.</i>	
27	maximumscore 2 Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $1,1 \cdot 10^2$ (kg).	
	<ul style="list-style-type: none"> • berekening van het aantal kg C per ton bruinkool: 65(%) delen door 100(%) en de uitkomst vermenigvuldigen met 1000 (kg) • berekening van het aantal kg H₂ dat kan ontstaan: het berekende aantal kg C vermenigvuldigen met $2 \times 1,0$ (u) en delen door 12,0 (u) en de uitkomst vermenigvuldigen, eventueel impliciet, met 2 gedeeld door 2 	1 1
	<i>Opmerkingen</i> – <i>De significantie bij deze berekening niet beoordelen.</i> – <i>Wanneer beide coëfficiënten zijn weggelaten, dit niet aanrekenen.</i>	
28	maximumscore 1 Voorbeelden van een juist antwoord zijn: – Er komt een broeikasgas/CO ₂ vrij. – Het maken van waterdamp kost (veel) energie. – Bruinkool is een fossiele brandstof.	

In het krijt staan

29	maximumscore 2 Voorbeelden van een juist antwoord zijn: – Er verandert niets aan (de chemische samenstelling van) het krijt of het bord bij het vegen met een droge doek, dus het is geen chemische reactie. – Er ontstaan geen nieuwe stoffen, dus het is geen chemische reactie. – Het krijt wordt alleen maar verplaatst, dus het is geen chemische reactie.	
	<ul style="list-style-type: none"> • juiste uitleg • conclusie in overeenstemming met de gegeven uitleg 	1 1

Vraag	Antwoord	Scores
30	C	
31	A	
32	maximumscore 3 Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 4,3 (mg/mL).	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal gram azijn in 60 mL: 60 (mL) delen, eventueel impliciet, door 1,0 (mL) en de uitkomst vermenigvuldigen met 40 (mg) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het totale volume van het gemaakte mengsel: 60 (mL) optellen bij 500 (mL) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal mg azijnzuur per mL mengsel: het berekende aantal mg azijn delen door het berekende totale volume 	1
	indien een berekening als $(60 \times 40) : 500 = 4,8$ is gegeven	2
	<i>Opmerking</i> <i>De significantie bij deze berekening niet beoordelen.</i>	
33	maximumscore 3 $2 \text{ H}^+ + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	
	<ul style="list-style-type: none"> uitsluitend H^+ en CaCO_3 voor de pijl 	1
	<ul style="list-style-type: none"> uitsluitend Ca^{2+}, H_2O en CO_2 na de pijl 	1
	<ul style="list-style-type: none"> het aantal deeltjes van elk element voor en na de pijl gelijk en de coëfficiënten weergegeven in zo klein mogelijke gehele getallen 	1
34	maximumscore 1 Ac^-	
35	B	
Kunststof testen		
36	maximumscore 1 monomeer/monomeren	
	indien een antwoord als 'koolwaterstoffen' is gegeven	0
37	B	
38	B	
39	A	