

Koudmakend mengsel

32 maximumscore 1

2

33 maximumscore 1

hydroxide(-ion)

34 maximumscore 3

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 1,6 (g).

- berekening van de molecuulmassa van NH_4Cl : $14,0$ (u) optellen bij $4 \times 1,0$ (u) en bij $35,5$ (u) 1
- berekening van de massaverhouding van NH_3 en NH_4Cl : de som van $14,0$ (u) en $3 \times 1,0$ (u) delen door de molecuulmassa van NH_4Cl 1
- berekening van het aantal gram NH_3 dat kan ontstaan: de massaverhouding van NH_3 en NH_4Cl vermenigvuldigen met $5,0$ (g) 1

35 maximumscore 2

- handeling(en): wit kopersulfaat toevoegen (aan een beetje mengsel) 1
- waarnemingen: het kopersulfaat wordt blauw 1

36 B

37 maximumscore 2

nummer	waarneming	conclusie
1	X	
2	X	
7		X

indien drie nummers goed 2

indien twee nummers goed 1

indien één of geen nummers goed 0

38 B

39 C

40 A