

Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Kristallen kweken

38 maximumscore 1

sulfaat(ion)

indien een formule is gegeven in plaats van de naam

0

39 maximumscore 2

- K^+ en Al^{3+}
- 2

1

1

40 maximumscore 2

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 45,5(%).

- berekening van de massa van 12 moleculen water: $2 \times 1,0$ (u) optellen bij 16,0 (u) en de uitkomst vermenigvuldigen met 12
- berekening van het massapercentage water: de berekende massa delen door 474,4 (u) en de uitkomst vermenigvuldigen met 100(%)

1

1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

41 C

42 maximumscore 1

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Dan is het mengsel helder geworden. / niet meer troebel.
- Dan zie je geen (vaste) deeltjes meer (zweven in de vloeistof).

43 C

44 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- De oplosbaarheid van aluin bij 25 °C is lager dan 30 (g/100 mL), dus kan er geen 15 gram oplossen in 50 mL.
- Bij 25 °C kan in 100 mL maar ongeveer 14 gram aluin oplossen, dit is 7 gram in 50 mL, dus niet alle aluin zal oplossen.
- Om 15 gram in 50 mL / 30 gram in 100 mL water op te lossen, is een temperatuur van (iets minder dan) 50 °C nodig. Dus 25 °C is te laag.

- relevante waarde uit het diagram gegeven

1

- juiste toelichting in overeenstemming met de gegeven waarde

1

indien een antwoord is gegeven als 'dan zal niet alle aluin oplossen'

0

indien een antwoord is gegeven als '25 °C is geen heet water'

0

Vraag	Antwoord	Scores
45	B	
46	D	
47	maximumscore 1 II	