

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

34 maximumscore 2

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 90(%).

- berekening van de massaverhouding van water en rodekool: 903 (g) delen, eventueel impliciet, door 1,0 (kg) en de uitkomst delen door 1000 (g kg⁻¹) 1
- berekening van het massapercentage water: de massaverhouding van water en rodekool vermenigvuldigen met 100(%) 1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

Bruisend badpoeder

35 D

36 D

37 maximumscore 2

- naam stof: koolstofdioxide/koolzuur(gas) 1
- veroorzaakt bruisen omdat: deze stof een gas is 1

Opmerking

Wanneer een formule is gegeven in plaats van de naam, het eerste scorepunt niet toekennen.

38 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- uitleg: citroenzuur en zuiveringszout zijn in de verhouding 25 (g) : 25 (g) aanwezig, terwijl ze in de verhouding 7 : 3 reageren. Het citroenzuur is dan eerder op. dus: zuiveringszout is in overmaat.
- uitleg: je hebt eigenlijk meer citroenzuur dan zuiveringszout nodig, dus: als je van beide evenveel hebt, houd je zuiveringszout over.
- uitleg: van citroenzuur en zuiveringszout is evenveel toegevoegd (25 gram), terwijl ze in de verhouding 7 : 3 reageren.

citroenzuur	7	25
zuiveringszout	3	x

dus $25 \times 3 : 7 = 11$; er blijft dan zuiveringszout over.
dus: zuiveringszout is in overmaat.

- juiste uitleg die de notie bevat dat de stoffen in de verhouding 1 : 1 / in de verhouding 25 : 25 in de bruisbal aanwezig zijn 1
- conclusie in overeenstemming met de gegeven uitleg 1

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

39 maximumscore 2

	wel/niet
adsorptiemiddel	niet
indicator	niet
oplosmiddel	wel

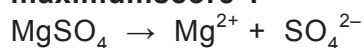
indien drie functies juist	2
indien twee functies juist	1
indien één of geen functie juist	0

Neerslag

40 maximumscore 1

magnesiumsulfaat

41 maximumscore 1



42 maximumscore 2



- een formule met uitsluitend Ba en OH 1
- juiste indices 1

Indien het antwoord 'BaOH₂' is gegeven 1

43 A

44 maximumscore 1

suspensie

45 maximumscore 1

In Binas-tabel 35 staat bij de combinatie van Mg²⁺ en OH⁻ een 's'.

Indien een antwoord is gegeven als 'Mg²⁺ en OH⁻ reageren slecht met elkaar' 0

Opmerkingen

- Wanneer een antwoord is gegeven als 'magnesiumhydroxide is (volgens Binas) slecht oplosbaar', dit goed rekenen.
- Wanneer een antwoord is gegeven als 'Mg²⁺ en OH⁻ zijn samen slecht oplosbaar', dit goed rekenen.