

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

Deodorant

41 A

42 A

43 B

44 **maximumscore 2**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Het begrip zilverionen, want zilvercitraat is een zout / bestaat uit metaaldeeltjes en niet-metaaldeeltjes.
- Het is een verbinding van zilverdeeltjes met andere deeltjes, dus het begrip zilvermoleculen kan niet juist zijn, het zal dus zilverionen moeten zijn.
- Het kan geen moleculaire stof zijn, omdat de stof metaalatomen bevat; dus het zijn zilverionen.

- juiste uitleg 1
- conclusie in overeenstemming met de gegeven uitleg 1

45 **maximumscore 3**

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 63,1(%)

- berekening van de molecuulmassa van zilvercitraat: $3 \times 107,9$ (u) optellen bij $6 \times 12,0$ (u) en bij $5 \times 1,0$ (u) en bij $7 \times 16,0$ (u) 1
- berekening van de massaverhouding van zilver en zilvercitraat: $3 \times 107,9$ (u) delen door de molecuulmassa van zilvercitraat 1
- berekening van het massapercentage zilver: de massaverhouding vermenigvuldigen met 100(%) 1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

46 D