

## Azijnzuur in azijn

17 B

18 maximumscore 2

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

- $46,0 \times 100 : 1000 = 4,60$  (en dat is meer dan 4)
- $4 \times 1000 : 100 = 40$  (en dat is minder dan 46)

- berekening van het aantal mg azijnzuur in 100 mL azijn:  
46,0 (mg per mL) vermenigvuldigen met 100 (mL per 100 mL) 1
- berekening van het aantal g azijnzuur in 100 mL azijn:  
het aantal mg azijnzuur in 100 mL azijn delen door 1000 ( $\text{mg g}^{-1}$ ) 1

of

- berekening van de Warenwetnorm in mg azijnzuur per 100 mL:  
4 (gram per 100 mL) vermenigvuldigen met 1000 ( $\text{mg g}^{-1}$ ) 1
- berekening van de Warenwet-norm in mg azijnzuur per mL: de Warenwet-norm in mg azijnzuur per 100 mL delen door 100 (mL per 100 mL) 1

*Opmerkingen*

- *De significantie bij deze berekening niet beoordelen.*
- *Wanneer een berekening is gegeven als '46,0 mg/mL = 46,0 g/L = 4,60 g / 100 mL', dit goed rekenen.*

19 maximumscore 1

hydroxide(ion)

Indien een formule is gegeven in plaats van de naam 0

20 maximumscore 2

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 87 (mg per mL).

- berekening van de verhouding van de massa toegevoegd natronloog voor de bekende oplossing van 60 mg/mL en de massa toegevoegd natronloog voor de schoonmaakazijn: 16,95 (g) delen door 11,64 (g) 1
- berekening van het aantal mg opgelost azijnzuur per mL: de berekende massaverhouding toegevoegd natronloog vermenigvuldigen met 60 (mg/mL) 1

21 F

22 E

23 A

24 A