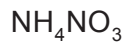


Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Kunstmest

11 maximumscore 2



- NH_4 1
- NO_3 1

Indien een formule als ' $\text{NH}_4(\text{NO}_3)_2$ ' is gegeven 1

12 A

13 D

14 maximumscore 3

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 41 (gram).

- berekening van de hypothetische hoeveelheid K_2O : 710 (g) delen door 100(%) en vermenigvuldigen met 7,0(%) 1
- berekening van de massaverhouding K in K_2O : $2 \times 39,1$ (u) delen door de som van $2 \times 39,1$ (u) en 16,0 (u) 1
- berekening van het aantal gram kaliumionen: de hypothetische hoeveelheid K_2O vermenigvuldigen met de berekende massaverhouding K in K_2O 1

of

- berekening van de hypothetische hoeveelheid K_2O : 710 (g) delen door 100(%) en vermenigvuldigen met 7,0(%) 1
- berekening van de massaverhouding K in K_2O : $2 \times 39,1$ (u) delen door de som van $2 \times 39,1$ (u) en 16,0 (u) en de uitkomst vermenigvuldigen met 100(%) 1
- berekening van het aantal gram kaliumionen: de hypothetische hoeveelheid K_2O vermenigvuldigen met de berekende massaverhouding K in K_2O en de uitkomst delen door 100(%) 1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

15 C

16 C