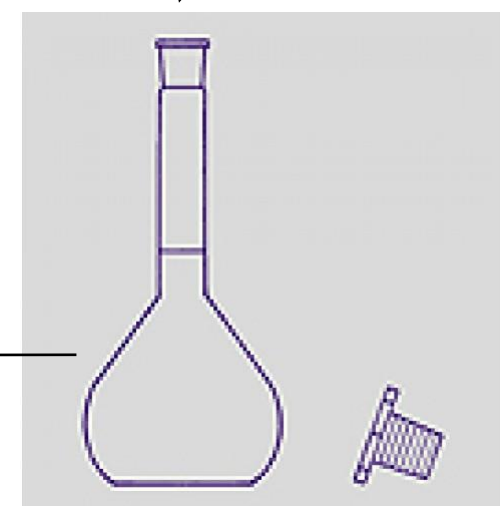
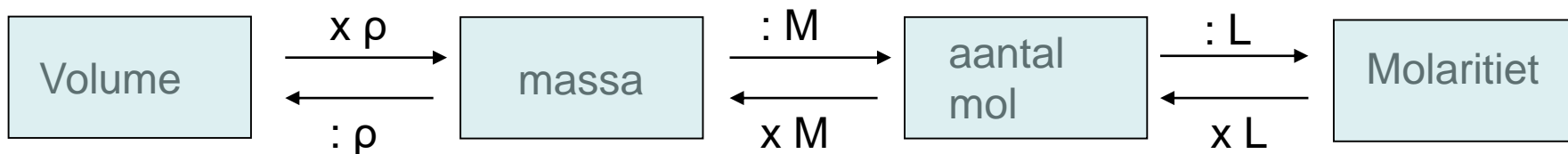


25,00 ml van de 10 x verdunde azijnzuur oplossing





Hoeveel mol is 40 g azijnzuur?

g	40	60
mol	?	1

$$? = 40 \times 1 : 60 = 0,667 \text{ mol}$$

Hoeveel mol OH⁻ bevat 17,35 mL van een 0,09916 M natronloogoplossing?

mol	?	0,09916
L	17,35 10 ⁻³	1

$$? = 17,35 \cdot 10^{-3} \times 0,09916 : 1 = 1,72 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

Wat is de molariteit van 1,72 10⁻³ mol azijnzuur in 25,00 ml water?

$$M = \frac{\text{aantal mol}}{\text{aantal L}} = \frac{1,72 \cdot 10^{-3}}{25,00 \cdot 10^{-3}} = 0,0688 \text{ M}$$

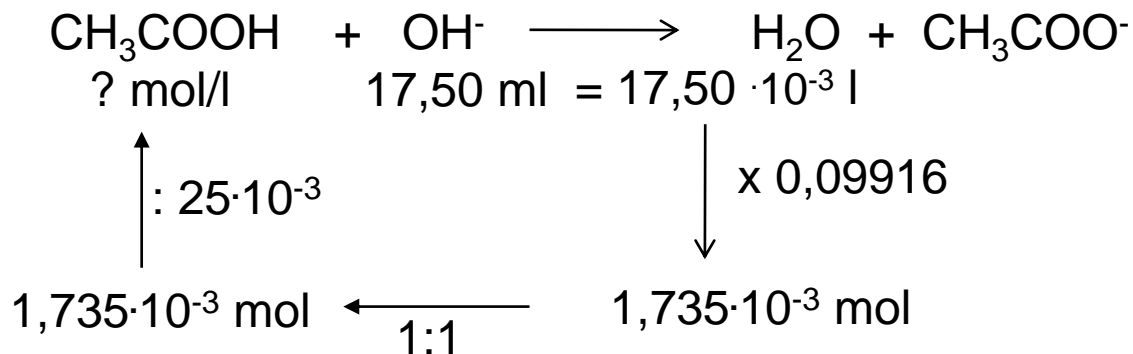
rekenen

Wat is de concentratie azijnzuur die zit in natuurazijn?

Volgens de Warenwet moet dit $4\text{g}/100\text{cm}^3 = 40\text{ g/l} \xrightarrow{\cdot 60} 0,667\text{ mol/l}$

Concentratie natronloog (titratievloeistof) = 0,09916 Molair. Er is 17,35 ml toegedruppeld

1. Stel RV op.
2. Wat is gegeven en wat wordt gevraagd?
3. Bepaal de molverhouding tussen gevraagde en gegeven stof. 1:1
4. Gegeven stof omrekenen naar aantal mol.
5. Mol gevraagde stof
6. Gevraagde stof omrekenen naar gevraagde hoeveelheid



7. Antwoord (controle, significantie)

De molariteit van het getitreerde azijnzuur is 0,0694 mol/l. Hij was 10 x verdund. Dus de oorspronkelijke concentratie van natuurazijn was 0,694 mol/l.