

النسبة المئوية لكتلة العنصر

يستفيد الكيميائيون من حساب النسب المئوية للعناصر في مركبٍ ما في تحديد صيغته الجزيئية.

مثال (1):

حساب النسب المئوية الكتلية للكربون والهيدروجين في الميثان .

الكتلة الذرية للهيدروجين = 1

الكتلة الذرية للكربون = 12

الحل:

أولاً: نحسب الكتلة المولية للميثان.

$CH_4 = 1 (C) + 4 (H)$ الكتلة المولية للميثان (

$CH_4 = 1 (12) + 4 (1)$ الكتلة المولية للميثان (

$CH_4 = (12) + (4) = 16$ الكتلة المولية للميثان غ/مول

$$\frac{\text{كتلة الكربون في } CH_4}{\text{الكتلة المولية لـ } CH_4} \times 100\% = \text{النسبة المئوية الكتلية للكربون في } CH_4$$

$$\frac{12}{16} \times 100\% = \text{النسبة المئوية الكتلية للكربون في } CH_4$$

النسبة المئوية الكتلية للكربون = 75%

$$\frac{\text{كتلة الهيدروجين في } CH_4}{\text{الكتلة المولية لـ } CH_4} \times 100\% = \text{النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في } CH_4$$

$$\frac{4}{16} \times 100\% = \text{النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في } CH_4$$

النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين = 25%

أو:

النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين = 100% - 75% = 25%

مثال (2):

احسب النسب المئوية الكتلية للكربون والأكسجين في ثاني أكسيد الكربون .

الكتلة الذرية للأكسجين = 16

الكتلة الذرية للكربون = 12

الحل:

أولاً: نحسب الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون.

$(O) 2 + (C) 1 = CO_2$ الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون (

$16) 2 + (12) 1 = CO_2$ الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون (

$(32) + (12) = CO_2$ الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون (

$44 = CO_2$ الكتلة المولية لثاني أكسيد الكربون غ/مول

$$\%100 \times \frac{\text{كتلة الكربون في } CO_2}{\text{الكتلة المولية لـ } CO_2} = \text{النسبة المئوية الكتلية للكربون في } CO_2$$

$$\%100 \times \frac{12}{44} = \text{النسبة المئوية الكتلية للكربون في } CO_2$$

النسبة المئوية الكتلية للكربون = 27% تقريباً.

$$\%100 \times \frac{\text{كتلة الأكسجين في CO}_2}{\text{الكتلة المولية لـ CO}_2} = \text{النسبة المئوية الكتلية للأكسجين في CO}_2$$

$$\%100 \times \frac{32}{44} = \text{النسبة المئوية الكتلية للأكسجين في CO}_2$$

النسبة المئوية الكتلية للأكسجين = 73% تقريباً.

أو:

$$\%73 = \%100 - \%27 = \text{النسبة المئوية الكتلية للأكسجين}$$

مثال (3):

عند تحليل عينة من مركب مجهول يتكون من الكبريت والأكسجين فقط، فإذا علمت أن كتلة الكبريت في العينة = 1,6 غرام وكتلة الأكسجين في العينة = 2,4 غرام، احسب النسب المئوية الكتلية للكبريت والأكسجين في المركب.

الحل:

كتلة الكبريت في العينة = 1,6 غ.

كتلة الأكسجين في العينة = 2,4 غ

كتلة العينة = 2,4 + 1,6 = 4 غ

$$\%100 \times \frac{\text{كتلة الكبريت في العينة}}{\text{كتلة العينة}} = \text{النسبة المئوية الكتلية للكبريت}$$

$$\%100 \times \frac{1,6}{4} = \text{النسبة المئوية الكتلية للكبريت}$$

= 40% النسبة المئوية الكتلية للكبريت

$$\text{النسبة المئوية الكتلية للأكسجين} = \frac{\text{كتلة الأكسجين في العينة}}{\text{كتلة العينة}} \times 100\%$$

$$\text{النسبة المئوية الكتلية للأكسجين} = 100\% \times \frac{2,4}{4}$$

$$= 60\% \text{ النسبة المئوية الكتلية للأكسجين}$$

أو:

$$100\% \text{ النسبة المئوية الكتلية للأكسجين} = 40\% - 60\%$$