

Temat : Prawo stałości składu związku chemicznego – zadania

Mam nadzieję że wczoraj zapoznaliście się z teorią, bo dziś czekają na was mega zadania ▪ ▪

Podaję przykład zadania dotyczącego tematu

Zadanie 1

Jak obliczyć stosunek masowy pierwiastków w związku chemicznym o podanym wzorze?

Oblicz, w jakim stosunku masowym są połączone ze sobą pierwiastki chemiczne w tlenku sodu Na_2O

Krok1 Przeczytaj treść zadania i wypisz dane

Dane

Wzór związku chemicznego Na_2O Szukane $\frac{\text{Na}}{\text{O}}$

Krok 2 Odczytaj z układu okresowego masy atomowe sodu i tlenu

$m_{\text{Na}} = 23\text{u}$, $m_{\text{O}} = 16\text{u}$

Krok 3 Oblicz stosunek masowy sodu do tlenu Na_2O

$\frac{\text{Na}}{\text{O}} = \frac{2 \cdot 23}{16} = \frac{46}{16}$ można skrócić te liczby

$$\frac{\text{Na}}{\text{O}} = \frac{23}{8}$$

Krok 4 napisz odpowiedz

Stosunek masowy sodu do tlenu w tlenku sodu Na_2O wynosi 23:8.

Teraz spróbuj sam zrobić dwa zadania i wyślij mi zdjęcie z zeszytu – oczywiście przepisz to co wyżej.

Zadanie

Oblicz stosunku masowym żelaza do siarki w siarczku żelaza (III) Fe_2S_3

Oblicz stosunku masowym azotu do tlenu w tlenku azotu (V) N_2O_5