

Prawo stałości składu związku chemicznego

Grupa B

imię i nazwisko ucznia

data

klasa

1. Oblicz stosunek masowy pierwiastków chemicznych w podanych tlenkach. Skorzystaj z układu okresowego.

Wzór związku chemicznego	Stosunek masowy
NO	$\frac{mN}{mO} = \frac{K}{K} = \frac{K}{K}$
CuO	$\frac{mCu}{mO} = \frac{K}{K} = \frac{K}{K}$
SO ₂	$\frac{mS}{2mO} = \frac{K}{K} = \frac{K}{K}$

2. Wiedząc, że stosunek masowy magnezu do tlenu w tlenku magnezu wynosi: $\frac{mMg}{mO} = \frac{3}{2}$, przedstaw na diagramie liczbę gramów magnezu i tlenu (1 kratka = 1 g), które przereagują (zamaluj kratki).

a) 3 gramy magnezu

i

3 gramy tlenu

b) 4 gramy magnezu

i

2 gramy tlenu

3. Oblicz zawartość procentową tlenu w tlenku siarki(VI) SO₃.

Obliczanie masy cząsteczkowej SO₃, jeżeli $m_S = 32$ u, a $m_O = 16$ u:

$$m_{SO_3} = \underline{\hspace{10em}}$$

Obliczanie zawartości procentowej tlenu w SO₃:

 u SO₃ stanowi 100%

 u tlenu stanowi $x\%$

$$x = \underline{\hspace{10em}}$$

Odpowiedź: Tlenek siarki(VI) zawiera % tlenu.