



# 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	$\frac{mN}{mO} = \frac{\dots}{\dots} = \frac{\dots}{\dots}$
CuO	$\frac{mCu}{mO} = \frac{\dots}{\dots} = \frac{\dots}{\dots}$
SO <sub>2</sub>	$\frac{mS}{2 mO} = \frac{\dots}{\dots} = \frac{\dots}{\dots}$

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) SO<sub>3</sub>.

Obliczanie masy cząsteczkowej SO<sub>3</sub>, jeżeli  $m_S = 32$  u, a  $m_O = 16$  u:

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

Obliczanie zawartości procentowej tlenu w SO<sub>3</sub>:

           u SO<sub>3</sub> stanowi 100%

           u tlenu stanowi  $x\%$

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

Odpowiedź: Tlenek siarki(VI) zawiera           % tlenu.