…….. …….. ……. …… **Karta pracy**

imię i nazwisko ucznia nr w dzienniku klasa data

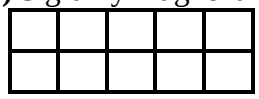
Prawo stałości składu związku chemicznego

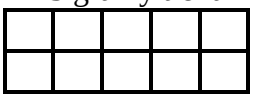
1. Korzystając z układu okresowego, oblicz stosunek masowy pierwiastków chemicznych w podanych tlenkach.

Wzór związku chemicznego	Stosunek masowy
MgO	$\frac{m_{Mg}}{m_O} = \frac{\dots}{\dots} = \frac{\dots}{\dots}$
SO_2	$\frac{m_S}{2\,m_O} = \frac{\dots}{\dots} = \frac{\dots}{\dots}$

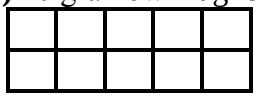
2. Korzystając z obliczonego w zadaniu 1. stosunku masowego pierwiastków w związkach chemicznych, przedstaw na diagramie liczbę gramów magnezu i tlenu (1 kratka = 1 g), które przereagują (zamaluj kratki).

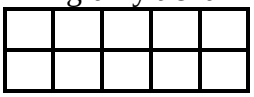
a) 3 gramy magnezu i 3 gramy tlenu





b) 10 gramów magnezu i 4 gramy tlenu





3. W wyniku spalenia w tlenie 8 g siarki powstało 16 g tlenku siarki(IV). Oblicz, ile gramów tlenu wzięło udział w reakcji chemicznej.

siarka + tlen $\longrightarrow$ tlenek siarki(IV)

..... g + ... g $\longrightarrow$ ..... g

Odpowiedź: W reakcji chemicznej wzięło udział ..... g tlenu.

4.* W pewnym tlenku siarki o masie cząsteczkowej 80 u zawartość procentowa siarki (procent masowy) wynosi 40%. Napisz wzór sumaryczny tego tlenku.

Wzór tlenku: .....