

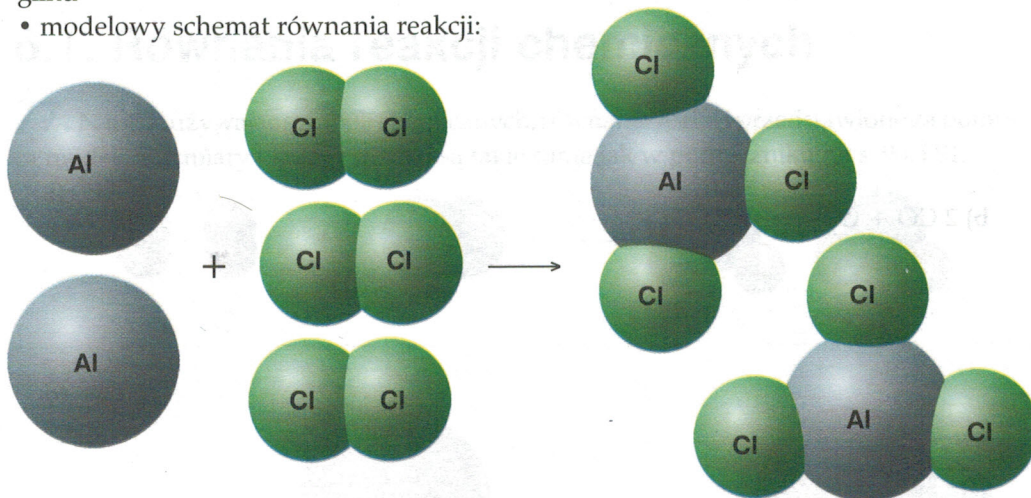
79. Uzupełnij punkty **b**, **c** i **d** na podstawie schematu w punkcie **a**.

a) synteza chłorku glinu

- zapis słowny przebiegu reakcji: **glin + chlor $\longrightarrow$ chlorek glinu**
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

$$\text{Al} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{Al}^{\text{III}}\text{Cl}_3^{\text{I}}$$
- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

$$2 \text{Al} + 3 \text{Cl}_2 \longrightarrow 2 \text{AlCl}_3$$
- opis równania reakcji: 2 atomy glinu i 3 cząsteczki chloru tworzą 2 cząsteczki chłorku glinu
- modelowy schemat równania reakcji:



b) reakcja siarki z tlenem (spalanie siarki w tlenie)

- zapis słowny przebiegu reakcji: _____
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

- opis równania reakcji: _____
- modelowy schemat równania reakcji: _____

c) reakcja rozkładu

- zapis słowny przebiegu reakcji: _____
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

- opis równania reakcji: _____
- modelowy schemat równania reakcji: _____

d) reakcja tlenienia

- zapis słowny przebiegu reakcji: _____
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

- opis równania reakcji: _____
- modelowy schemat równania reakcji: _____

c) reakcja rozkładu wody

- zapis słowny przebiegu reakcji: _____
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

- opis równania reakcji: _____

- modelowy schemat równania reakcji:

d) reakcja tlenku miedzi(II) z wodorem

- zapis słowny przebiegu reakcji: _____
- zapis z wykorzystaniem symboli chemicznych i określenie wartościowości pierwiastków:

- ustalenie współczynników stechiometrycznych:

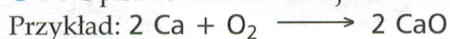
- opis równania reakcji: _____

- modelowy schemat równania reakcji:

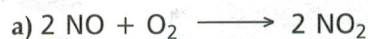
80. Ustal współczynniki stechiometryczne w równaniach reakcji chemicznych.



81. Opisz równania reakcji chemicznych według wzoru.



2 atomy wapnia i 1 cząsteczka tlenu tworzą 2 cząsteczki tlenku wapnia.



82. Na podstawie poniższych zapisów słownych napisz równania reakcji chemicznych.

a) 1 cząsteczka chlorku magnezu i 2 atomy sodu tworzą 2 cząsteczki chlorku sodu i 1 atom magnezu

b) 2 cząsteczki tlenku węgla(II) i 1 cząsteczka tlenu tworzą 2 cząsteczki tlenku węgla(IV)

c) 1 cząsteczka wodoru i 1 cząsteczka tlenku srebra(I) tworzą 2 atomy srebra i 1 cząsteczkę wody

83. Za pomocą s

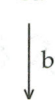
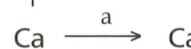
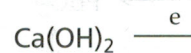
a) tlenek srebra

b) żelazo + chl

c) siarka + glin

84. Uczeń ułoży

nij współczynniki chemicznych.



Typ reakcji chemi



Typ reakcji chemi



Typ reakcji chemi



Typ reakcji chemi



Typ reakcji chemi