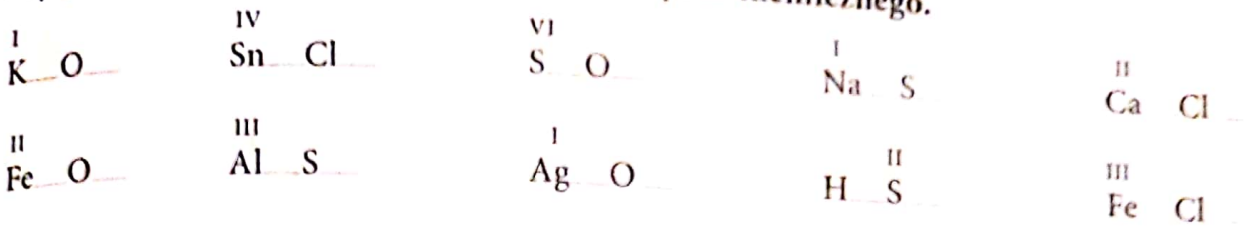
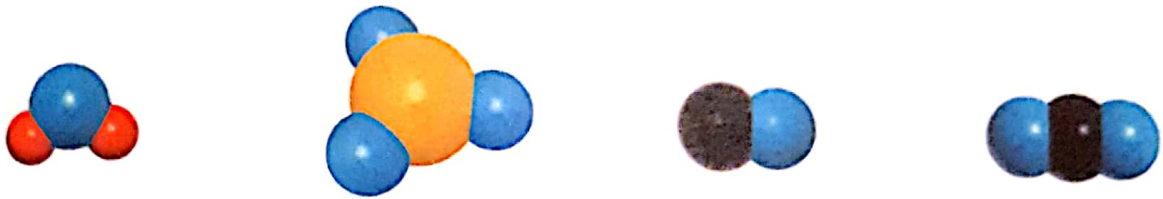


14 Dopisz brakujące wartościowości pierwiastków oraz indeksy stechiometryczne, tak aby powstał poprawny wzór sumaryczny związku chemicznego.



15 Podpisz modele cząsteczek związków chemicznych. Nazwy wybierz spośród podanych.
 woda • tlenek węgla(IV) • siarkowodór • tlenek węgla(II) •
 tlenek siarki(IV) • tlenek siarki(VI)



Modele: atomu węgla atomu tlenu atomu wodoru atomu siarki

16 Uzupełnij tabelę.

Zapis	Sposób odczytywania	Liczba atomów każdego z pierwiastków chemicznych
N_2	jeden cząsteczka azotu	dwa atomy azotu
$7 N$		
	trzy cząsteczki azotu	
$2 As_2O_3$		

17 Napisz nazwy systematyczne lub wzory sumaryczne związków chemicznych o podanych wzorach lub nazwach.

Jeżeli pierwiastek chemiczny ma więcej niż jedną wartościowość, należy to uwzględnić w nazwie.

- Li_2O - _____ chlorek magnezu - _____
 Cl_2O - _____ tlenek żelaza(III) - _____
 ZnS - _____ siarczek potasu - _____
 FeO - _____ tlenek chloru(III) - _____
 Cu_2O - _____ chlorek sodu - _____

