

1. Odczytaj zapisy:

3 N

2 N₂

2 Fe

4 Cl

2 ZnS

5 H₂O

4 Cl₂O

Podaj liczbę atomów w cząsteczce

4 Cl₂

3 P₄

5 K₂O

2 Cl₂O₅

3 H₂SO₄

3. Napisz wzory sumaryczne związków chemicznych o następujących nazwach:

a) chlorek chromu(III); **b)** siarczek srebra(I); **c)** tlenek manganu(IV);
d) jodek ołowiu(II); **e)** bromek miedzi(I); **f)** tlenek boru(III).

4. Napisz wzory sumaryczne związków chemicznych, w których jeden z pierwiastków chemicznych przyjmuje podaną wartościowość.

a) Na(I) i S

d) As(V) i O

b) Cr(III) i Cl

e) Cl(VII) i O

c) Si(IV) i H

f) Pb(II) i I

Podaj nazwy związków chemicznych:

BeS

CaBr₂

NaF

SnO₂

PbS₂

FeBr₃

ZnO

Napisz za pomocą symboli pierwiastków lub wzorów związków chemicznych:

- a) dwa atomy wapnia
- b) trzy cząsteczki wodoru
- c) cztery cząsteczki chlorku srebra(I)
- d) dwie cząsteczki tlenku węgla(II)
- e) pięć cząsteczek siarczku żelaza(III)

Napisz wzory strukturalne związków chemicznych o podanych:

- a) wzorach sumarycznych: HI, Br₂O, SO₃, CH₄, I₂O₇
- b) bromowodór, tlenek węgla(II), tlenek azotu(IV)