

Atomy i cząsteczki zw.chem.

1. Ustal wzór związku chemicznego na podstawie podanej wartościowości.
Obok wzoru związku chemicznego zapisz jego nazwę.



2. Obok nazwy napisz wzory cząsteczek następujących związków chemicznych.

-tlenek węgla IV –

-tlenek sodu -

-tlenek siarki VI –

-tlenek glinu –

-siarczek II potasu –

-chlorek I glinu -

-tlenek fosforu V –

-tlenek wapnia –

3. Określ typ wiązań między atomami w cząsteczkach następujących związków chemicznych/wykorzystaj elektroujemności podane w układzie okresowym.



4. Przedstaw graficznie typ wiązań w związkach z pyt.3.

5. Odczytaj zapisy:



5. Zapisz za pomocą symboli i wzorów.

- atom węgla -

- cząsteczka chloru - 5 atomów ołowiu,-

**-2 cząsteczki azotu zbudowane z dwóch atomów,-
-Cząsteczka tlenku żelaza złożona z dwóch atomów żelaza i trzech atomów tlenu.-**

6. Ile i jakich atomów znajduje się w następującej ilości związków chemicznych.

-N₂ -

-5H₂O -

- 3 P₂ O₅ -

- 2 ZnO -

,Oblicz masy cząsteczkowe następujących związków chemicznych .Pod wzorami napisz nazwy tych związków

K₂ O

Cu O

Al₂ O₃

Pb O₂

P₂O₅

H₂O

Mn₂O₇

