

Sprawdzian wiedzy z chemii dla sem. I p cz. 2

Adam Hekner

1. Dopasuj typ wiązania chemicznego (A–C) do odpowiedniego wzoru sumarycznego. 2 p.

A. wiązanie kowalencyjne niespolaryzowane

B. wiązanie kowalencyjne spolaryzowane

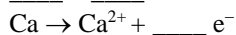
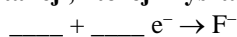
C. wiązanie jonowe

Cl₂ _____

HCl _____

Na₂O _____

2. Uzupełnij schemat powstawania jonów podczas tworzenia wiązania jonowego. Napisz wzór sumaryczny substancji, której kryształ jonowy jest zbudowana z tych jonów. 2 p.



Wzór substancji: _____

3. Zaznacz zestaw, w którym znajdują się wyłącznie wzory sumaryczne drobin z wiązaniem koordynacyjnym. 1 p.

A. H₂S, NO₂, HBr

B. CO₂, NO₂, SO₃

C. HNO₃, H₃O⁺, NH₄⁺

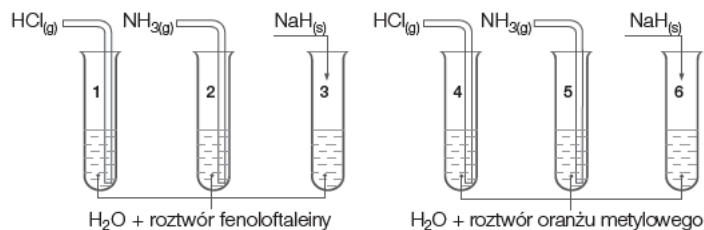
D. NH₃, CO₂, SO₂

4. Podkreśl wszystkie właściwości wodorotlenku sodu. 2 p.

ciecz • substancja stała • jest higroskopijny • trudno rozpuszcza się w wodzie

• bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie • jest żrący • rozpuszczanie go w wodzie jest procesem egzoenergetycznym • rozpuszczanie go w wodzie jest procesem endoenergetycznym

5. Podkreśl poprawne uzupełnienia obserwacji dotyczących przeprowadzonego doświadczenia chemicznego. 2 p.



Zawartość probówek 2. i 3. zabarwiła się na **A / B / C / D**, natomiast zawartość probówki 4. – na **A / B / C / D**. W probówkach 1., 5. i 6. barwa wskaźników nie uległa zmianie.

A. żółto

B. malinowo

C. czerwono

D. zielono

6. Jeden ze związków tlenu i wodoru posiada silne właściwości utleniające. Uzasadnij możliwość stosowania jego roztworu do dezynfekcji ran. 1 p.

2,6 pkt – dop

3,6 pkt – dst

6,0 pkt – db

7,6 pkt – bdb

9,5 pkt – cel