Nazwisko i imię

semestr

**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.

\_\_\_\_ + \_\_\_\_ e → F

Ca → Ca2+ + \_\_\_\_ e

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