**Klasa VII**

Temat: **Ćwiczenia utrwalające wiadomości o wiązaniach, wzorach związków**

**chemicznych i reakcjach.**

Do powtórzenia i utrwalenia dla uczniów:

* ustalanie wzorów sumarycznych i strukturalnych związków chemicznych na podstawie wartościowości pierwiastków, ustalanie rodzaju wiązania
* tworzenie nazw związków chemicznych
* zapisywanie równań reakcji chemicznych.

**Zadania**

1. Ustal wzór i oblicz masę cząsteczkową tlenku potasu.

**……………………………………………………………………………………………………………**

1. Podaj sposób odczytywania zapisu 3 H2.

**……………………………………………………………………………………………………**

1. Zaznacz zestaw substancji, w których występuje wiązanie jonowe.

**A.** H2O, CO2, HCl **C.** KCl, CaF2, LiBr

**B.** Na2O, NH3, MgCl2 **D.** H2, O2, N2

1. Wskaż wzór sumaryczny tlenku cyny(IV).

**A.** Sn4O2 **B.** SnO **C.** SnO2 **D.** Sn2O4

1. Wskaż poprawnie zapisane wartości kolejnych współczynników stechiometrycznych  
   równania reakcji chemicznej: ... C + ... O2 → ... CO.

**A.** 1, 1, 1 **B.** 2, 1, 2 **C.** 1, 2, 1 **D.** 2, 2, 1

1. W reakcji chemicznej 128 g miedzi z tlenem powstało 160 g tlenku miedzi(II). Oblicz masę użytego tlenu i podaj stosunek masy miedzi do masy tlenu w otrzymanym związku chemicznym.
2. Napisz wzór elektronowy i wzór strukturalny cząsteczek: **A.** H2O i **B.** O2.

Określ rodzaj wiązania chemicznego w tych cząsteczkach.   
**A.**  **B.**

H2O – wiązanie O2 – wiązanie

1. Napisz równanie reakcji chemicznej przedstawionej zapisem słownym oraz sposób jego odczytywania.

**tlenek ołowiu(IV) + węgiel → tlenek węgla(II) + ołów**

…………………………………………………………………..………………………………………

…………………………………………………………………..………………………………………