

## Karta pracy 1

Zadanie 1. Podaj wzór:

- a) tlenek glinu
- b) tlenek chromu(VI)
- c) tlenek fosforu(V)
- d) telurowodór
- e) wodorek magnezu

Zadanie 2. Podaj nazwę:

- a)  $K_2O$
- b)  $Fe_2O_3$
- c)  $PbO_2$
- d)  $CaH_2$
- e)  $H_2Se$

Zadanie 3. Napisz reakcję otrzymywania:

- a) tlenku cezu
- b) tlenku azotu(V)
- c) tlenku miedzi (II)
- d) wodoru wapnia
- e) chlorowodoru

Zadanie 4. Podaj wzory trzech tlenków:

- a) niemetali
- b) rozpuszczalnych w wodzie, dających kwasy
- c) rozpuszczalnych w wodzie dających zasady
- d) nierozpuszczalnych w wodzie

Zadanie 5. Dokoncz reakcje:

- a)  $SO_3 + H_2O \rightarrow$
- b)  $FeO + H_2O \rightarrow$
- c)  $Cu + H_2O \rightarrow$
- d)  $Na_2O + H_2O \rightarrow$

7. Uczeń wykonał doświadczenia:

- a) do probówki z wodą i fenoloftaleiną dodał tlenek magnezu
- b) do probówki z wodą i oranżem metylowym tlenek siarki (IV)

Napisz obserwacje i wnioski

## Karta pracy 2

Exercise 8.

Read and repeat

Non-metals:

O - oxygen

Cl - chlorine

S - sulphur

H - hydrogen

Metals:

Cu - copper

Hg - mercury

Ca - calcium

Fe - iron

Zn - zinc

Na - sodium

K - potassium

Mg - magnesium

Al - aluminium

Sn - tin

Pb - lead

Sr - strontium

Li - lithium

Exercise 9.

Match the symbols of chemical formulas to their names.

Kolumna I

1. FeO

2. MgO

3. Cu<sub>2</sub>S

4. AlCl<sub>3</sub>

5. CuCl<sub>2</sub>

Kolumna II

a) aluminium chloride

b) cupric(II) chloride

c) magnesium oxide

d) iron(II) oxide

e) cupric(I) sulphide