

Cd. do tematu sole- wpisać do zeszytu

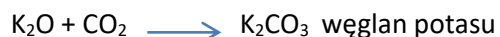
4. Nazwa wodorosoli- przedrostek „wodoro”, nazwa anionu, nazwa kationu np.  $\text{KHCO}_3$  – **wodorowęglan** potasu.

5. Sposoby otrzymywania soli

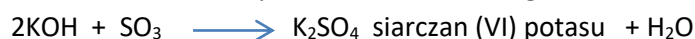
a) metal + niemetal = sól kwasu beztlenowego



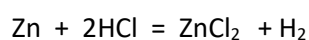
b) tlenek metalu + tlenek kwasowy = sól kwasu tlenowego



c) zasada + tlenek kwasowy = sól kwasu tlenowego + woda



d) metal + kwas = sól + wodór



e) metal 1 + sól 1 = sól 2 + metal 2



f) tlenek metalu + kwas = sól + woda



g) wodorotlenek + kwas = sól + woda

( reakcja zobojętniania )



h) sól 2 + sól 2 = sól 3 + sól 4



i) sól 1 + wodorotlenek 1 = sól 2 + wodorotlenek 2



j) sól 1 + kwas 1 = sól 2 + kwas 2



6. Właściwości soli.

- Substancje krystaliczne, bezbarwne lub różnobarwne
- Wysokie temperatury topnienia
- Różnorodna rozpuszczalność w wodzie
- Elektrolity
- Wiązania jonowe

7. Wykrywanie skał wapiennych – doświadczenie nr 12 (uzupełnij reakcje)



8. Rozkład termiczny wapieni i gaszenie wapna palonego – doświadczenie nr 13 i 14 (uzupełnij reakcje)



9. Rodzaje skał wapiennych i ich zastosowanie.
  - wapień
  - kreda
  - marmur
10. Zjawiska krasowe – stalagmity i stalaktyty
11. Skład wód mineralnych:
  - Kationy : Ca, Mg, Na, K
  - Aniony : Cl, SO<sub>4</sub>, HCO<sub>3</sub>
12. Woda twarda zawiera jony soli różnych metali szczególnie wapnia i magnezu, podczas gotowania tworzy kamień kotłowy.

#### **Zadanie domowe**

Rozwiąż zadania 1-5 strona 112 ( po temacie sole)

### Lekcja

Temat: **Hydraty.**

1. Hydraty ( sole uwodnione) to sole, które zawierają trwale połączone cząsteczki wody.
2. Nazwy hydratów  
  
CaCl<sub>2</sub> · 6 H<sub>2</sub>O chlorek wapnia – woda (1/6) do nazwy soli po kresce wpisuje się słowo **woda** a w nawiasie zapisuje się **stosunek soli do liczby cząsteczek wody**  
Analiza tabeli – wzory sumaryczne i nazwy systematyczne wybranych hydratów.
3. Usuwanie wody z hydratów doświadczenie nr 15 – reakcja otrzymywania gipsu palonego.
4. Etapy przeróbki gipsu
  - Gips
  - Gips palony
  - Zaprawa gipsowa
5. Przykłady zastosowania soli.

#### **Zadanie domowe**

Rozwiąż zadania 1-3 strona 117 ( po hydratách)

#### **Zadanie**

Opracuj **15 zadań testowych z odpowiedziami** do działu –systematyka związków nieorganicznych na oddzielnych kartkach ( tak jak robiliśmy do tej pory)

