

# Klasa 7 – CHEMIA lekcja z dnia 21. 04 .2020 r.

Temat : **Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego.**

Cel: Porównanie właściwości związków kowalencyjnych i jonowych .

Zapoznaj się z materiałem lekcji zawartym w podręczniku str. 127- 129

## Notatka do zeszytu

### 1. Wiązanie atomowe (kowalencyjne)

**Wiązania atomowe (kowalencyjne) powstają, gdy łączą się ze sobą atomy pierwiastków o takich samych wartościach elektroujemności lub o różnicy elektroujemności mniejszej od 0,4**

- **WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE**

- w stanie gazowym, stałym i ciekłym nie przewodzą prądu elektrycznego
- w stanie stałym tworzą kryształy cząsteczkowe lub kowalencyjne.
- mają wysokie temperatury topnienia.
- słabo rozpuszczalne w wodzie

### 2. Wiązanie atomowe (kowalencyjne) spolaryzowane

**Wiązanie atomowe spolaryzowane jest wiązaniem pośrednim między jonowym a atomowym; powstaje wówczas, gdy łączą się ze sobą atomy pierwiastków różniących się elektroujemnością w zakresie od 0,4 do 1,7.**

- **WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE**

- w stanie stałym i ciekłym nie przewodzą prądu elektrycznego.
- mają niskie temperatury wrzenia i topnienia.
- dobrze rozpuszczalne w wodzie

### 3. Wiązanie jonowe

**Wiązania jonowe występują w układach złożonych z atomów skrajnie różniących się elektroujemnością (>1,7).**

- **WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE**
  - posiadają budowę krystaliczną.
  - w stanie stopionym przewodzą prąd elektryczny – w stanie stałym są praktycznie nieprzewodzące.
  - rozpuszczają się w rozpuszczalnikach polarnych, powstałe roztwory dobrze przewodzą prąd elektryczny.
  - się w w wysokich temperaturach (> 500 C).

**Zadanie domowe załącznik nr. 1**

**TERMIN ODSYŁANIA TYLKO ZADANIA DOMOWEGO 23.04.2020r.**

