Temat: **Rodzaje wiązań chemicznych- cz. 1**

1. Teoria wiązania chemicznego( teoria dubletu i oktetu):

Atomy łączą się w cząsteczki, by w ten sposób uzyskać trwałą konfigurację elektronową najbliższego w układzie okresowym helowca.

1. Elektroujemność- to zdolność atomów do przyjmowania lub przyciągania elektronów.
2. Wiązanie kowalencyjne- niespolaryzowane( atomowe)

Wiązanie to tworzy się miedzy atomami pierwiastków o podobnej elektroujemności. Polega ono na uwspólnianiu elektronów.

∆ E< 0,4( różnica elektroujemności)

Przykłady cząsteczek z wiązaniem niespolaryzowanym: H2, Cl2, O2, N2

1. H2

∆ E = 2,1- 2,1 = 0

1. Cl2

∆ E = 3,0- 3,0 = 0



1. N2

∆ E = 3 -3 = 0

Wzór kropkowy

Wzór kreskowy



1. O2

∆ E = 3,5 -3,5 = 0

