Chemia klasa7, 5.01.22r

*Witam serdecznie. Dzisiaj kolejna Nasza lekcja. Proszę przeczytać,przeanalizować i przepisać notatkę do zeszytu.*

**Temat: Wiązanie kowalencyjne**

1.W tworzeniu wiązań chemicznych najważniejszą rolę odgrywają elektrony walencyjne (znajdujące się na ostatniej powłoce elektronowej atomu).

2.Wiazanie kowalencyjne tworzone jest za pomocą wspólnej pary elektronowej.

Wiązanie to można przedstawić na pomocą kreski łączącej atomy lub kropek.

**H ̶ H**  **H •• H**

3.Odczytywanie symboli i wzorów chemicznych

 H $H\_{2}$

Symbol chemiczny wodoru wzór dwuatomowej cząsteczki wodoru

W postaci cząsteczek dwuatomowych występują także : $N\_{2, }$ $O\_{2}$ ,F2, Cl2 , Br2

 Wzór cząsteczki czteroatomowejP4

Wzór cząsteczki ośmioatomowej S8