

Chemie 8 7. část

Učebnice: str32-34

Online hodina 30. 11. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

Zadání:

1. opakování zápis atom, molekula
2. nová látka – chemická vazba, vznik a druhy
3. DÚ z online hodiny

1. Opakování zápisu atomů a molekul

Zapiš dva atomy kyslíku

Zapiš osm molekul látky skládající se ze dvou atomů vodíku, jednoho atomu síry a čtyř atomů kyslíku

Zapiš čtyři atomy dusíku

Zapiš jednu molekuly látky složené z jednoho atomu sodíku, jednoho atomu kyslíku a jednoho atomu vodíku

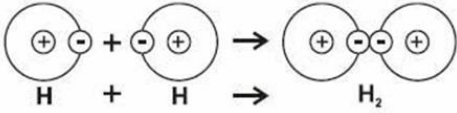
2. Prezentace (klikni na obrázek)

[CH8 - Jak se atomy spojují - 02122020](#)

Zápis do sešitu:

Chemická vazba (nadpis)

Chemická vazba zápis do sešitu

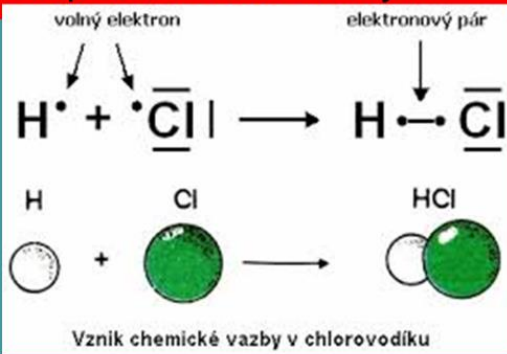


- **chemické vazby** vznikají a zanikají při chemických reakcích

- nespárované elektrony vytvoří vazebný elektronový pár, který společně sdílejí oba atomy

- **spojení atomů pomocí dvojice valenčních elektronů se nazývá chemická vazba.**

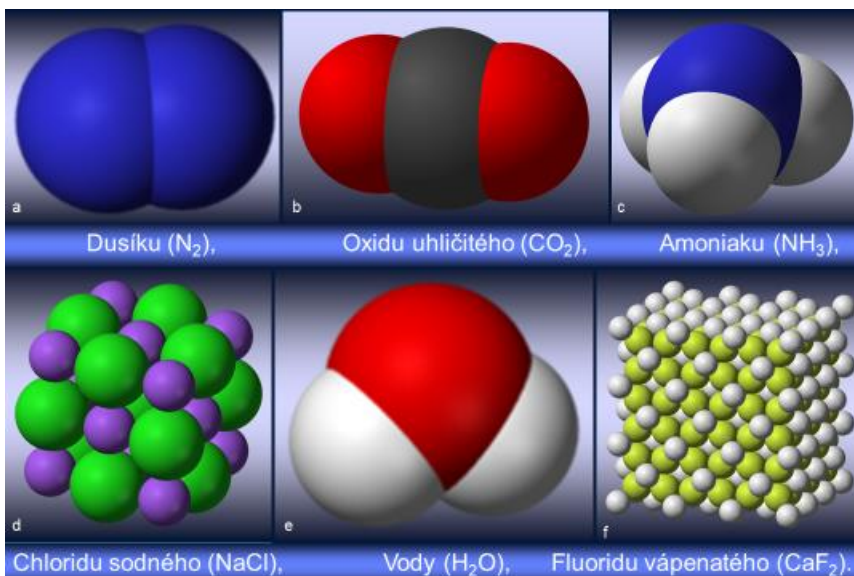
Zápis chemické vazby



3. DÚ z oline hodiny:

- запиš elektronegativitu k jednotlivým prvkům, vypočítej rozdíl elektronegativit, urči druh vazby a kdo z atomů má větší sílu

příklad: oxid dusnatý NO $\overset{2,83}{\text{N}} \overset{3,50}{\text{O}} = 0,67$ VAZBA JE POLÁRNÍ



- Ten, kdo se nezúčastnil (1. 12.) zapíše zápis do sešitu a vypracuje DÚ.
- Vše přinesete na hodinu chemie do školy 8. 12.