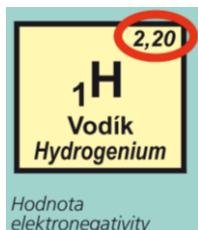


1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.24-29)

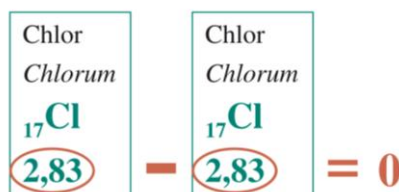
Elektronegativita

Elektronegativita je schopnost atomu určitého prvku přitahovat vazebný elektronový pár. Podle rozdílu hodnot elektronegativity atomů sloučených prvků dělíme chemickou vazbu na **nepolární**, **polární** a **iontovou**.



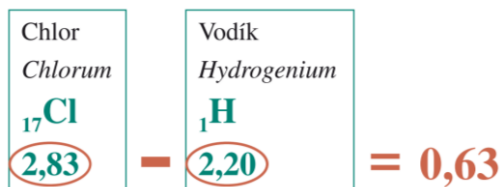
1. **Nepolární vazba**

V molekulách složených ze stejných atomů je rozdíl hodnot jejich elektronegativit nulový. Vazba mezi těmito atomy se nazývá nepolární. Sloučeniny s tímto typem chemické vazby nazýváme **nepolární sloučeniny**.



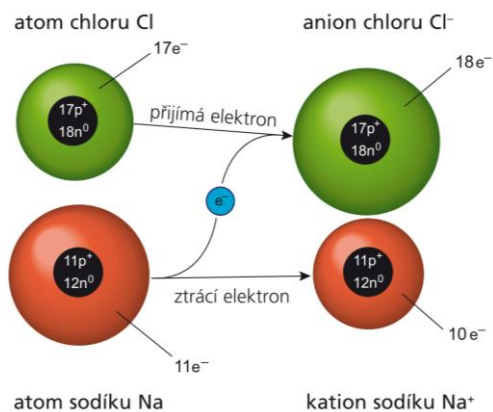
2. **Polární vazba**

Chemická vazba mezi dvěma atomy jejichž rozdíl hodnot elektronegativit sloučených atomů je menší než 1,7. Sloučeniny s touto vazbou označujeme jako **polární sloučeniny**.



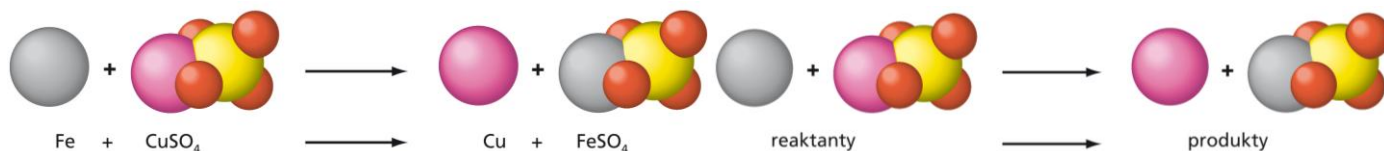
3. **Iontová vazba**

Pokud je rozdíl hodnot elektronegativit sloučených atomů větší než 1,7, dochází k odtržení valenčního elektronu od atomu prvku s nižší elektronegativitou. Elektron přijímá prvek atomu s vyšší elektronegativitou. Vznikají tak **ionty**. Kladně nabitý ion se nazývá **kationt**, záporně nabitá ion **anion**. Sloučeniny s touto vazbou nejsou tvořeny molekulami, ale ionty a nazývají se **iontové sloučeniny**.



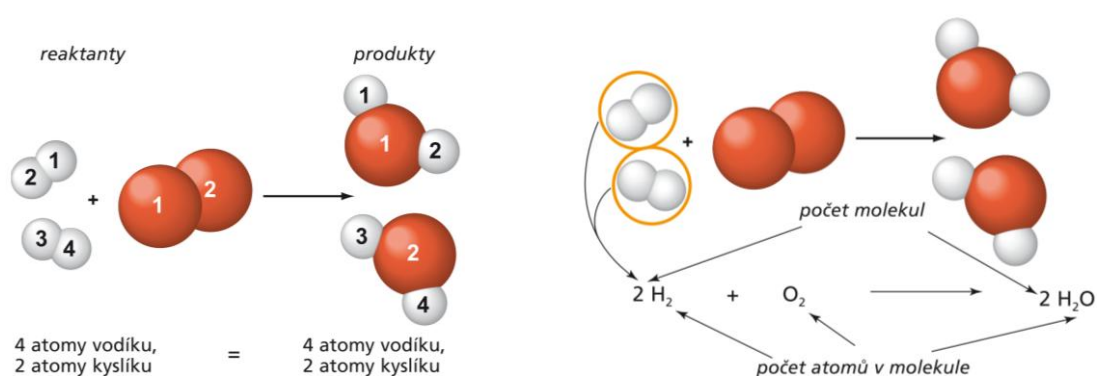
Chemické reakce

Chemické reakce jsou děje, při nichž zanikají původní chemické vazby a vznikají nové chemické vazby. Chemické látky, které do reakce vstupují, se nazývají **reaktanty**, chemické látky, které při reakci vznikají, se nazývají **produkty**.



Při chemické reakci **zanikají původní chemické vazby a vznikají nové chemické vazby**.

Hmotnost reaktantů je vždy stejná jako hmotnost produktů. Počet a druh atomů v reaktantech musí být vždy stejný jako počet a druh atomů v produktech. Tento vztah se nazývá **zákon zachování hmoty (hmotnosti)**.



Chemickou reakci zapisujeme **chemickou rovnicí**. Na levou stranu chemické rovnice zapisujeme reaktanty, na pravou stranu chemické rovnice produkty.

2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.14/ 1,2,3,4,5 + slovníček

str.15/ slovníček