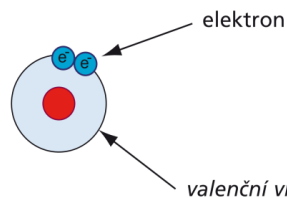


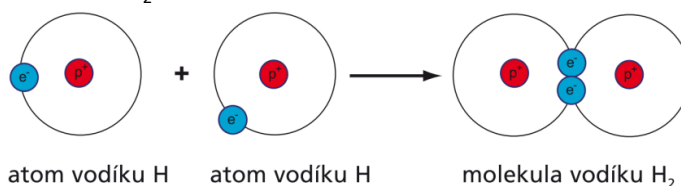
1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.22-24)

**Chemická vazba**

Nejstabilnější jsou atomy tehdy, tvoří-li elektrony v jejich valenční vrstvě dvojice (páry).

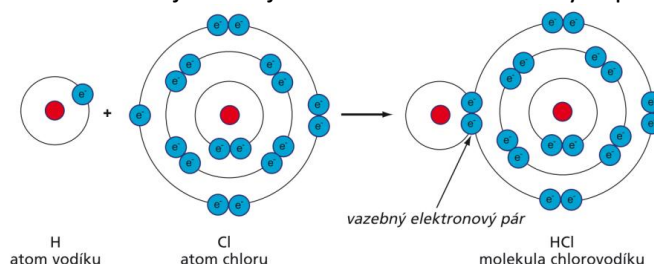


Atom vodíku má ve valenční vrstvě 1 elektron. Dobře se proto spojuje s jinými atomy, které mají ve valenční vrstvě rovněž nepárové (nespárované) elektrony. Takovým atomem může být i další atom vodíku. Vzniká potom dvouatomová částice - molekula vodíku  $H_2$ .



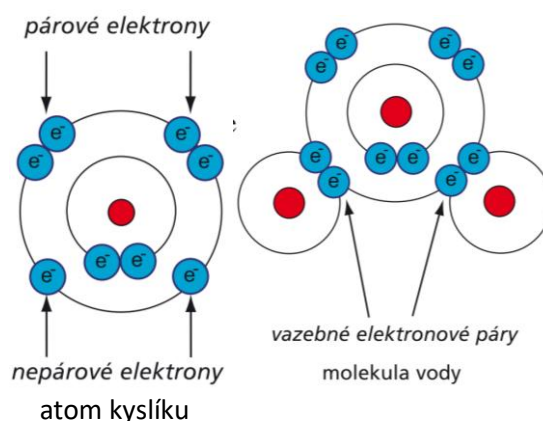
Původně nespárované elektrony z valenční vrstvy (tzv. vazebné elektrony) utvořily **vazebný elektronový pár**. Utvořením vazebného elektronového páru mezi dvěma atomy vzniká **chemická vazba**. Prostřednictvím chemické vazby se atomy spolu slučují a vytvářejí molekuly.

**Molekula** je částice složená ze dvou nebo více sloučených atomů. Molekuly mohou být vytvořeny např. ze sloučených atomů stejného prvku nebo častěji vznikají slučováním atomů různých prvků.



Všechny chemické látky, které jsou sloučené z atomů **dvou nebo více různých prvků**, nazýváme **chemické sloučeniny**. Chemické sloučeniny zapisujeme pomocí **chemických vzorců**.

Atom může vytvářet jednu chemickou vazbu nebo i více chemických vazeb současně. Tato vlastnost se nazývá **vaznost atomu**. Prvky mohou být ve sloučeninách maximálně osmivazné.



- 2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:  
str.13/ 1,2,3,4 + slovníček**