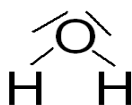


## Kémia 7. osztály

**Feladat:** Olvasd el figyelmesen 2-szer a szöveget, utána a megadott kérdésekre próbálj írásban válaszolni! Mindegyik válasz a szövegben megtalálható.

### A molekulák képződése

A **molekulák** 2 vagy több atomból álló semleges kémiai részecskék, melyekben az atomokat erős kovalens kötés kapcsolja össze. **A molekulák típusai:** a.) **Elemmolekulák:** csak 1 féle atomból épülnek föl, pl. hidrogénmolekula  $H_2$ , oxigénmolekula  $O_2$ . b.) **Vegyületmolekulák:** 2 vagy többféle atomból épülnek föl, pl. vízmolekula  $H_2O$ , ammóniamolekula  $NH_3$ . A molekulákban az atomokat kovalens kötések kapcsolják össze. **Kovalens kötés:** atomok között közös elektronpárral kialakított elsőrendű kémiai kötés, mely az atomok között erős vonzó kölcsönhatást biztosít. A molekulák képződése energia-felszabadulással járó folyamat. A molekulák jelölésére képleteket használunk. **2 féle molekulaképlet van:** **1. Összegképlet:** mely megmutatja, hogy a molekula mely atomból hányat tartalmaz, pl.  $H_2O$ . **2. Szerkezeti képlet:** mely feltünteti a kötő és nemkötő elektronpárokat is.



1. Hány atomból állhat egy molekula? Húzd alá a szövegben!

2. Sorold fel a molekulák típusait! Írd le!

3. Húzd alá a szövegben a kovalens kötés fogalmát!

4. Mit mutat meg a molekula összegképlete? Karikázd be a szövegben!