

7. Kémia

3. hét 2020. március 22 – 26

33. óra Vegyületek – vegyületmolekulák

TK. aktuális része; A MF-i feladatok közül tetszőlegesen válasszatok ki feladatokat és gyakoroljatok!

Vegyületek, Vegyületmolekulák

vegyületek:

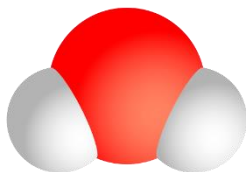
- összetett anyagok, alkotórészeik aránya állandó, változatlan
- alkotórészeikből kémiai reakció során keletkeznek

különböző nem fémes elemek (különböző atomjainak) reakciója során meghatározott összetételű anyagok **vegyületek** keletkeznek

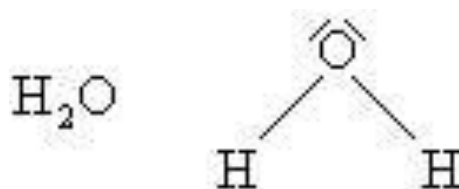
alkotórészek **szám-tömeg** aránya állandó, az adott vegyületre jellemző

Vegyületmolekulák

Víz H₂O



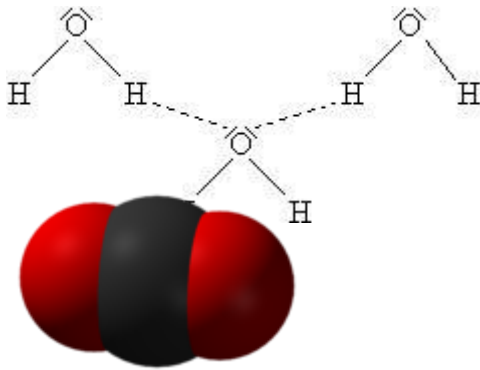
- 2 hidrogénatom-1 oxigénatom kovalens kötéssel történő kapcsolódásakor jön létre



dipólus molekula-poláris molekula: kötése polárisak és a kötések elrendeződése aszimmetrikus. A molekulán belül a töltések eloszlása a meghatározó-) H-nél pozitív-oxigénnél negatív töltés (elektronegativitása mekkora egymáshoz képest)

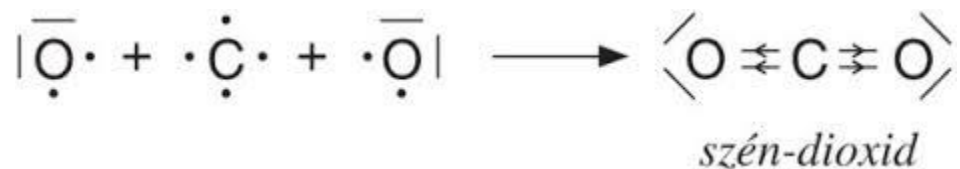
- természetben mindhárom halmazállapotban megtalálható
- fagyás közben csökken a sűrűsége
- 4 °C-on a legnagyobb a sűrűsége

Jég



- 2 oxigénatom-1 szénatom kovalens kötéssel történő kapcsolódásakor jön létre
- gáz halmazállapotú
- apolláris (töltés eloszlás egyenletes)

CO₂



Sósav HCl



- 1 hidrogénatom-1 klóratom kovalens kötéssel történő kapcsolódásakor jön létre
- színtelen, szúrós szagú gáz
- poláris (pozitív-negatív töltési oldal)

HCl

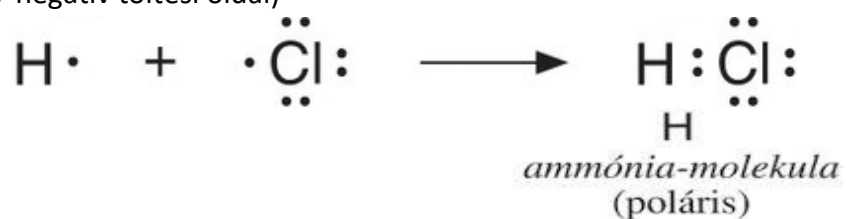


Ammónia NH₃



- 3 hidrogénatom-1 nitrogénatom kovalens kötéssel történő kapcsolódásakor jön létre
- szúrós szagú, gáz
- poláris (pozitív-negatív töltési oldal)

NH₃



34. óra **Hogyan alakulnak ki a vegyületmolekulák? (Olvasmány)**
Az atomok elektronvonzó képessége (Olvasmány)

TK. aktuális részén az olvasmányok elolvasása, füzetben, olvasmányonként 3-4 soros jegyzet készítése!