

A VÍZ

1.) Szerkezete

a) Molekulaszerkezet

- V alakú molekula
- A H-O kötések 1050-os szöget zárnak be
- dipólusmolekula

b) Halmazszerkezet

- Molekularácsban kristályosodik
- Legerősebb másodrendű kötés, a hidrogénkötés



2.) Fizikai tulajdonságai

- a) Színtelen, szagtalan
- b) A H-kötés következménye
 - folyadék → a molekulatömegéhez képest magas olvadás- és forráspont
- c) Nagy felületi feszültség

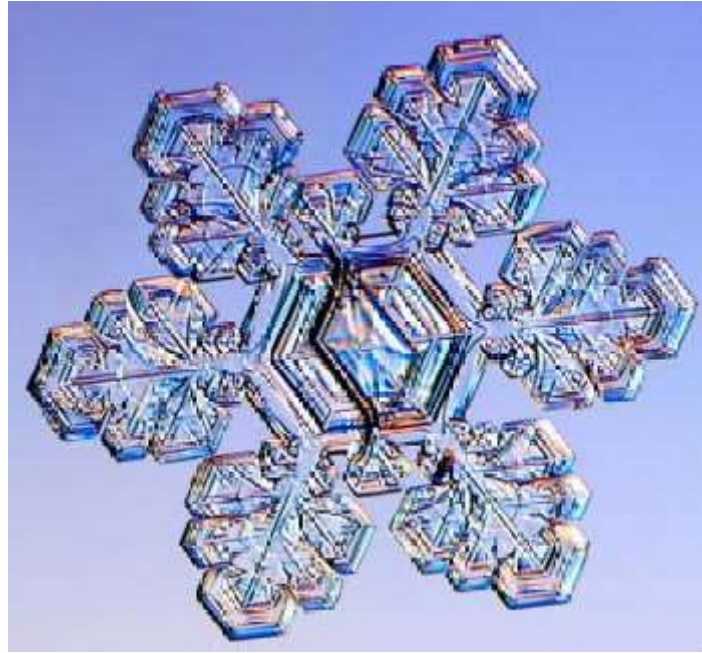


3.) Kémiai tulajdonságai

- a) Amfoter
- b) A desztillált víz semleges
- c) Sav-bázis reakciói
 - $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$ semleges
 - $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cl}^- + \text{H}_3\text{O}^+$ savas
 - $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ lúgos

4.) Előfordulása

- A természetben előforduló vizek keverékek
- A Föld kb. 71 %-a víz
- Kőzetek, ásványok is tartalmazzak vizet



[A víz körforgása](#)

(<https://www.youtube.com/watch?v=CFJdHOw3vRI>)