

2020.03.23-03.29. /Kémia 7. osztály

Kölcsönhatások a molekulák között

A molekulában az atomokat elsőrendű kötés, a kovalens kötés tartja össze.

A molekulák között ennél jóval gyengébb kötőerők, úgynevezett másodrendű kémiai kötések alakulnak ki. Ezek erőssége határozza meg, hogy egy anyag molekulái közönséges hőmérsékleten és nyomáson szétrepkednek, egymáson elgördülnek vagy kristályrácsba rendeződnek. Apoláris molekula: amelyek elektroneloszlása egyenletes. Poláris molekula: amelyek elektroneloszlása egyenlőtlen. Az apoláris molekulák között gyengébb, a poláris molekulák között erősebb kölcsönhatások alakulnak ki, ami meghatározza az anyag halmazállapotát.

Az oldódás alapelve: hasonló a hasonlóban oldódik jól. Tehát a poláris molekulákból álló anyag a poláris molekulákból álló oldószerben, és az apoláris molekulákból álló anyag az apoláris molekulákból álló oldószerben oldódik jól. A víz molekulái polárisak, a benzin molekulái apolárisak.

Feladat:

- 1.Milyen kötés tartja össze az atomokat a molekulában? Írd le!
- 2.Milyen kötések alakulnak ki a molekulák között t! Írd le!
3. Húzd alá a szövegben az oldódás alapelvét!
4. Mi jellemző az apoláris molekulára? Keretezd be a szövegben!