

A szerves vegyületek általános jellemzői - középszint

A szerves kémia külön tárgyalását a szerves kémiaól az indokolja, hogy a szén különleges tulajdonságaiból fakadóan, a szerves vegyületek száma meghaladja a szerves vegyületekét, és tulajdonságaik is eltérők .	
A szerves vegyületeket főként felépítő elemek összefoglaló neve	organogén elemek
Az organogén elemek a szén , a hidrogén , a oxigén és a nitrogén .	
A szénatom viszonylag nagy elektronegativitása és kis atomtöze miatt könnyen képes kapcsolódni kovalens kötéssel négy másik atomhoz.	
A konstitúció egy molekulában az atomok kapcsolódási sorrendje .	
A konformáció az egymáshoz közvetlenül nem kapcsolódó atomok, atomcsoportok egymáshoz viszonyított térbeli elrendeződése .	
A konstitúciós képlet olyan ábrázolása a molekulának, ahol látszódik az atomok kapcsolódási sorrendje.	
Az izoméria jelensége azt jelenti, hogy adott összegképlethez többféle szerkezeti képlet is tartozik .	
Konstitúciós izomereknek nevezzük azokat a molekulákat, melyeknek összegképletük azonos, de eltérő bennük az atomok kapcsolódási sorrendje (a konstitúció) .	megjegyzés: például a bután és a 2-metilpropán egymásnak konstitúciós izomerjei
Egy homológ sorban egymás után következő molekulák között egy metilén (-CH₂-) csoport a különbség.	
A funkciós csoport a molekula azon része, amely leginkább befolyásolja a molekula viselkedését .	
A szénlánc alakja szerint megkülönböztetünk nyílt és zárt (gyűrűs) láncú vegyületeket.	
A szénatomok közötti kötések alapján megkülönböztetünk telített, telítetlen és aromás vegyületeket.	
Egy szerves vegyület telített , ha szénatomjaik csak egyszeres kötéssel kapcsolódnak .	
Egy szerves vegyület telítetlen , ha van legalább két olyan szénatom, melyek	

kétszeres vagy háromszoros kötéssel kapcsolódnak egymással.	
Az aromás szerves vegyületekben gyűrűsen delokalizált pí-elektronrendszer van.	