

SZERVES KÉMIA

- A **szerves kémia** a kémia azon ága, mely a széntartalmú vegyületekkel foglalkozik.
- Az elnevezés onnan ered, hogy sokáig azt hitték csak az élő szervezet képes előállítani az őket felépítő szénvegyületeket. .

Szerves vegyületek jellemzése

- Berzelius (1808): szerves anyagokat az elő szervezetek „életerejé” hozza létre.



dicián → oxálsav



Wöhler kísérletei alapján megdőlt az az alapelv, a „vis vitális” elmélet, mely a szerves és szervetlen kémiát elválasztotta. Ennek ellenére a kémia tudományának „szervetlen” és „szerves” kémiára való elkülönítése továbbra is megmaradt.

- A napjainkig megismert mintegy 10 millió vegyületből, 9 millió széntartalmú...

- A szervetlen vegyületek felépítésében valamennyi ismert elem részt vesz, míg a szerves vegyületek felépítésében csak néhány elem vesz részt.
- A legfontosabbak: a C,H,O,N,S.
- A szerves vegyületek közös eleme a szén, ezért a szerves vegyületeket szénvegyületeknek nevezik.

(szén körforgása)

- Szerves kémia az alapja vagy fontos alkotórésze a műanyagiparnak, gyógyszeriparnak, festékiparnak, robbanóanyag-iparnak, élelmiszeriparnak, kőolajiparnak, petrokémiának, stb.
- Természetesen (néhány kivételtől eltekintve) szerves vegyületek képezik az alapját az életfolyamatoknak is.

A szerves vegyületek csoportosíthatók:

- 1. Szénhidrogénekre(melyeket C ésH atomok építenek fel)
- 2. Hetero vegyületekre (a C és H atomokon kívül más atomokat is tartalmaznak)