

DERIVÁT UHLOVODÍKU

Je to sloučenina odvozená od uhlovodíku náhradou atomu vodíku jiným atomem nebo skupinou atomů- tzv. charakteristickou skupinou.

Mezi deriváty patří:

- halogenderiváty
- alkoholy a fenoly
- karbonylové sloučeniny
- karboxylové kyseliny
- estery

HALOGENERIVÁTY

Jsou to deriváty uhlovodíků, ve kterých charakteristickou skupinu tvoří atomy halogenů tj. fluor F, chlor Cl, brom Br, jod I.

Obvykle se používají jako rozpouštědla, chladicí kapaliny, k výrobě plastů, v lékařství. Mnoho z nich je jedovatých.

Zástupci halogenderivátů

1) freony (např. freon12 CCl_2F_2)

vzhled a vlastnosti: bezbarvý nereaktivní plyn, bez zápachu, způsobuje úbytek ozónu

užití: hnací plyn sprejů, chladicí kapalina v mrazících zařízeních

2) tetrachlormethan CCl_4

užití: rozpouštědlo

3) tetrafluorethylen $\text{CF}_2 = \text{CF}_2$

užití: výroba plastu teflonu