Deriváty uhľovodíkov- halogénderiváty

* Zlúčeniny, ktoré sú odvodené od uhľovodíkov
* Vznikajú nahradením vodíka alebo viacerých vodíkov halogénom- F, Cl, Br, I

**- Halogény aj vo vzorci aj v názve usporiadame podľa abecedy**

* Chlórmetán ( 1 atóm vodíka nahradíme chlórom)- vzorec CH3Cl
* Dichlórmetán ( 2 atómy vodíka nahradíme chlórom)- vzorec CH2Cl2
* Trichlórmetán ( 3 atómy vodíka nahradíme chlórom)- vzorec CHCl3- chloroform- nehorľavá prchavá kvapalina, využitie- pri výrobe prostriedkov na ničenie škodcov
* Difluórdichlórmetán- ( podľa abecedy **halogény** aj vo vzorci aj v názve !!!!)- CCl2F2- freón
* Brómtrifluórmetán- ( podľa abecedy **halogény** aj vo vzorci aj v názve !!!!)-CBr F3- halón
* všetky halogénderiváty sú ekologické jedy, ich výroba a použitie sa postupne obmedzuje