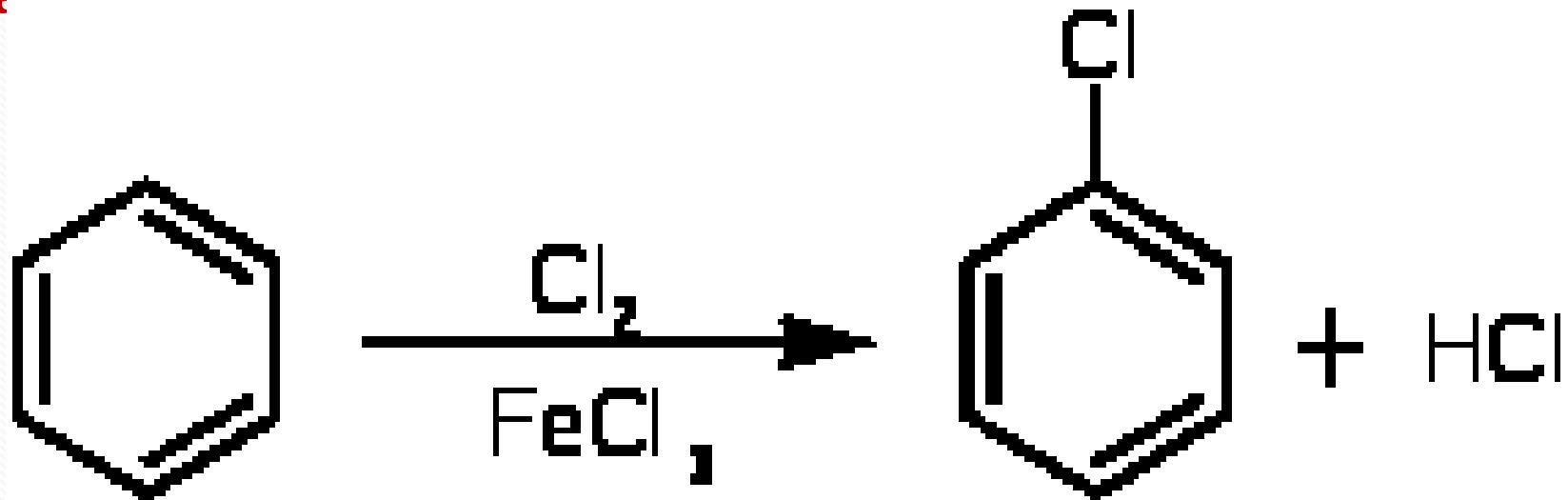


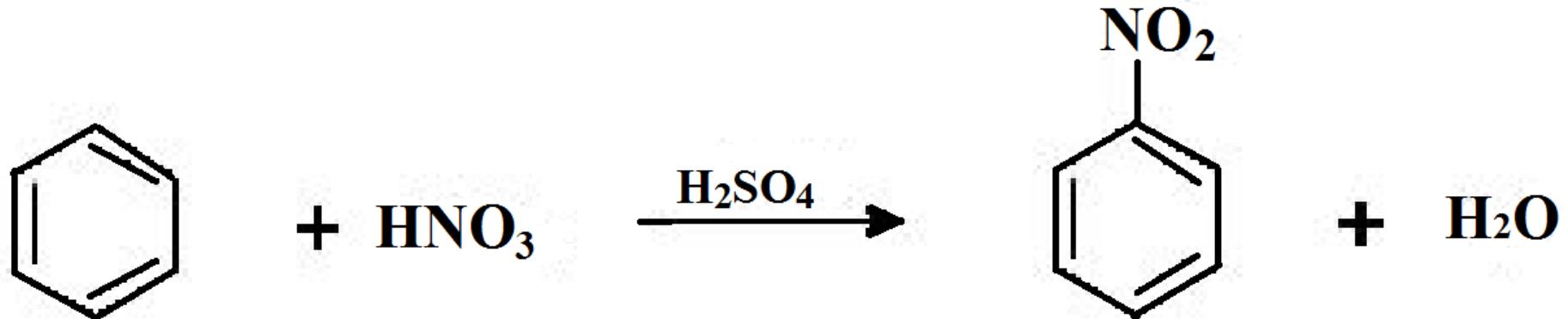
Deriváty uhlovodíků

Vyhledejte ve slovníku cizích slov význam slova „derivát“ a vysvětlete význam pojmu uhlovodíkový derivát:

- *Derivát = sloučenina odvozená od základní molekuly látky; odvozenina.*
- *Jako tzv. uhlovodíkové deriváty (deriváty uhlovodíků) označujeme sloučeniny, které z uhlovodíků vznikají při takových reakcích, kdy je některý z atomů vodíku (na molekule uhlovodíku) nahrazen atomem jiného prvků.*



!!! POZOR: u některých derivátů uhlovodíků může být atom vodíku na molekule uhlovodíků nahrazen celou skupinou atomů jiných prvků !!!

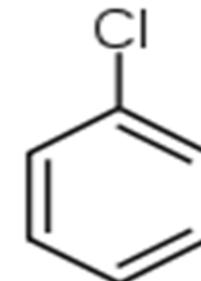


- *Vodíkový atom na molekule benzenu je nahrazen **nitroskupinou** ($-\text{NO}_2$), kterou poskytuje kyselina dusičná (HNO_3).*
- *Kyselina sírová (H_2SO_4) v reakci vystupuje jako katalyzátorová složka nitrační směsi.*

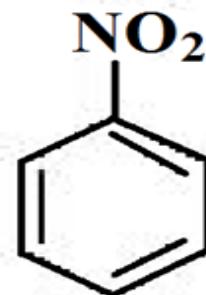
? Jak a podle čeho rozlišujeme deriváty uhlovodíků ?

➤ Deriváty uhlovodíků systematicky rozdělujeme podle toho, kterými atomy (nebo skupinami atomů) je atom vodíku v molekule uhlovodíku nahrazen do tří základních skupin.

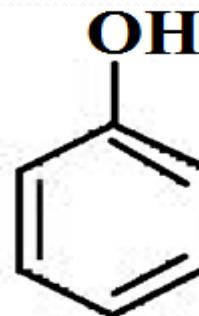
➤ 1. **Halogenové deriváty uhlovodíků**



➤ 2. **Dusíkaté deriváty uhlovodíků**



➤ 3. **Kyslíkaté deriváty uhlovodíků**

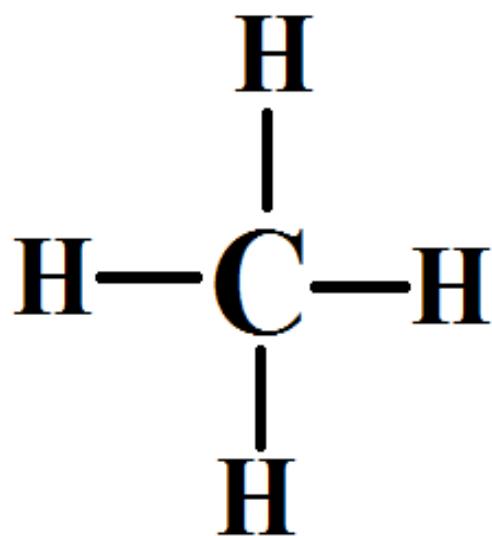


Popište z kterých základních částí se skládá molekula každého uhlovodíkového derivátu:

- 1) Z tzv. **UHLOVODÍKOVÉHO ZBYTKU** – což je část molekuly uhlovodíku, která zůstane po odtržení jednoho atomu vodíku.
 - Název uhlovodíkového zbytku nese koncovku **-yl**.
- 2) Z tzv. **CHARAKTERISTICKÉ SKUPINY** - což je atom nebo skupina atomů, které nahrazují odtržený atom vodíku v molekule uhlovodíku.
 - Charakteristická skupina pak určuje chemické vlastnosti derivátu uhlovodíku.

Mechanismus vzniku uhlovodíkového zbytku

uhlovodík

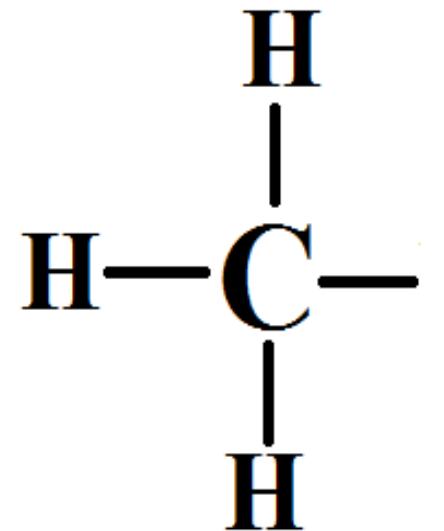


methan

odtržením atomu
vodíku vzniká



uhlovodíkový
zbytek



methyl