Kyslíkaté deriváty uhlovodíků str. 66-67

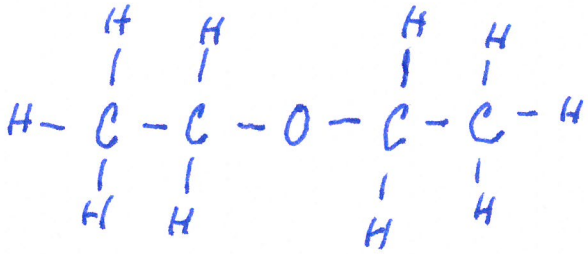
Zápis do sešitu

Kyslíkaté deriváty uhlovodíků

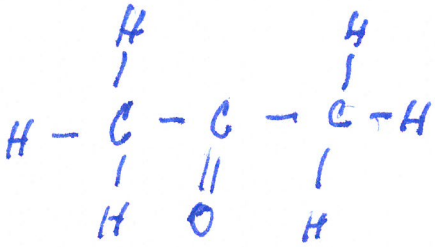
Vznikají nahrazením vodíku v molekule uhlovodíku kyslíkem. Éter a aceton jsou těkavé a hořlavé kapaliny s narkotickým účinkem. Použití – lepidla, rozpouštědla, ředidla do barev. Aceton při reakci s halogeny vytváří plyn.
K běžným slzným plynům patří bromaceton, bromacetofenon, chloracetofenon.
Formaldehyd je plyn štiplavého zápachu, používá se k výrobě plastů, lepidel a k konzervaci biologických materiálů.

<u>Strukturní vzorce</u>

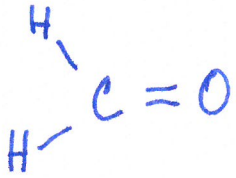
Éter(diethylethér)



Aceton



Formaldehyd



Naučit se strukturní vzorec acetonu, formaldehydu.
Co znamená výraz karcinogenní látka-napiš. Opakování: napiš strukturní vzorec-ethandiol, ethanol, propantriol odevzdat do 28.2. na zs.bukovany@volny.cz , nebo přinést do školy 25.2. v 10.00 hod.