

## 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.

#### Strukturní vzorce

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](mailto:zs.bukovany@volny.cz) , nebo přinést do školy 25.2. v 10.00 hod.