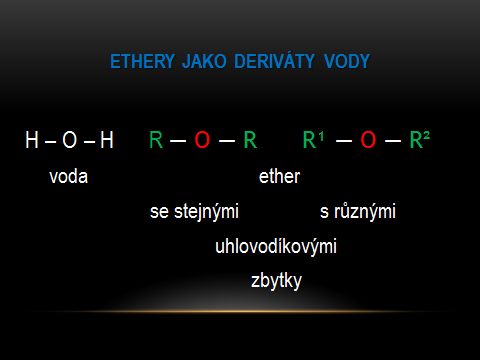
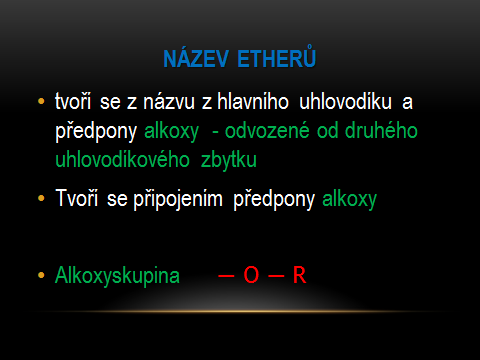
**Ethery**

* Jsou to kyslíkaté deriváty uhlovodíků – na atomu kyslíku (O) jsou vázány 2 uhlovodíkové zbytky (R)
* Ethery lze také považovat za deriváty vody
* Atom kyslíku může být vázán na aromatický kruh – potom hovoříme o tzv. heterocyklických sloučeninách

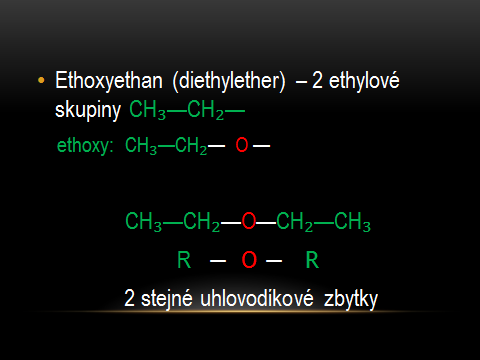


**Názvosloví etherů**

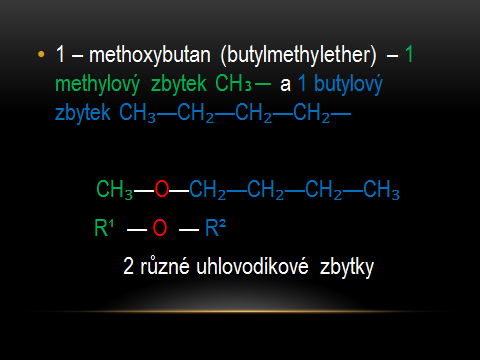
****

**Příklady tvoření vybraných etherů**

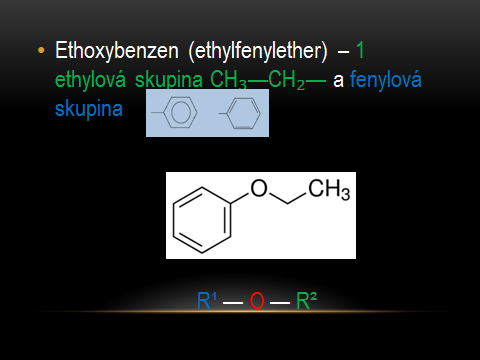
* **Příklad etheru se stejnými uhlovodíkovými zbytky**

****

* **Příklad etheru s různými uhlovodíkovými zbytky**

****

* **Příklad etheru, který patří mezi heterocyklické sloučeniny – fenyl v názvu je uhlovodíkový zbytek od benzenu**



**Vlastnosti a využití etherů**

* Většina etherů jsou kapalné látky – dimethylether je za běžných podmínek plyn
* Narkotické účinky, toxické látky
* Směs diethyletheru se vzduchem je extremně hořlavá
* Sterilizace lékařských nástrojů, jako organická rozpouštědla