

## Chemie – zadání práce (16. 3. a 18. 3.)

### Reakce karboxylových kyselin

- Učebnice strana 67
- Zápis do sešitu:

**Estery** – jsou organické sloučeniny, které vznikají reakcí karboxylové kyseliny s alkoholem

kyselina + alkohol → ester + voda  
**ESTERIFIKACE**

kys. octová + ethanol → ethylester kys. octové + voda

CH<sub>3</sub>COOH + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH → CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O

kys. mravenčí + methanol → methylester kys. mravenčí + voda

kys. octová + methanol → methylester kys. octové + voda

kys. mravenčí + ethanol → ethylester kys. mravenčí + voda

### **ethylester kyseliny octové**

- bezbarvá, ve vodě nerozpustná, příjemně vonící látka
- používá se jako rozpouštědlo

Mezi estery patří:

**tuky** (estery vyšších mastných kyselin a glycerolu)

**vosky** (estery vyšších mastných kyselin a vyšších alkoholů)

DÚ: V čem se shodují a čím se liší reakce označované jako esterifikace a neutralizace? Uveď příklad esterifikace a neutralizace.

Řešení zaslat do 19. 3. na: [netolicka.marketa@benesovka.cz](mailto:netolicka.marketa@benesovka.cz)