Ch 9 – estery (úkol č. 10)

Zdravím vás.

Dnes trošku „naťukneme“ estery…. Mimochodem to jsou látky, které jsou hojně v přírodě.

Jsou součástí tuků a vosků…. Patří mezi ně i různé parfemovací látky (esence, tresti). Co třeba rumová esence v pralinkách??? Asi už všichni víme, že to není pravý rum….

………………………………………………………………………………………………………………………………………….

Zápis:

Estery karboxylových kyselin

* **estery** = organické sloučeniny vznikající reakcí karboxylové kyseliny s alkoholem
* **esterifikace** = reakce *karboxylové kyseliny* a *alkoholu*, vzniká *ester* a *voda*

Př.: CH3CO**OH** + C2H5O**H**  CH3COOC2H5 + **H2O**

 kys. octová ethanol ethylester voda

 kyseliny octové

!!! zapamatujeme si, z čeho vzniká voda při esterifikaci – červeně zvýrazněné!!!

(pozn: slovo ethylester vzniká spojením alkoholového zbytku a slova ester.)

* mezi estery patří: parfemovací látky = kapaliny (esence, tresti)

 vosky = rostlinné, živočišné (např. včelí vosk)

 tuky

…………………………………………………………………………………………………………………………………………..

Úkol: pošlete rovnice ke kontrole do 21. 5.!!!

Zapište chemickou rovnicí (esterifikaci) přípravu:

1. methylesteru kyseliny máselné (tj. ester methanolu a kyseliny máselné):

 (pozn. voní po jablkách a ananasu)

1. ethylesteru kyseliny mravenčí (tj. ester ethanolu a kyseliny mravenčí):

(pozn. rumová esence v pralinkách)

………………………………………………………………………………………………………………………………………….

Mějte se!