**Estery**

Ester je

Esterifikace je

Rovnice vzniku esterů:

CH3CO**OH**  + C2H5O**H → H2O** + CH3COOC2H5

Ethylester kyseliny octové

HCO**OH** + CH3O**H → H2O** + HCOOCH3

Vlastnosti esterů:

* nerozpustné ve vodě, rozpustné v organických rozpouštědlech
* rozšířeny v přírodě (vonné složky plodů rostlin), součástí vosků (hlavně tuků)

Využití esterů:

* ethylester kyseliny octové je rozpouštědlo

vzorec:

* ethylester kyseliny mravenčí je rumová esence (v rumových pralinkách)

vzorec:

* butylaster kyseliny octové je ananasová esence
* vzorec: