

**LP Estery přírodních vůní.**

**Úkol**: Připravte estery různých vůní.

**Pomůcky**: zkumavky 25 ml, kádinky 250 ml a vodní lázeň.

**Chemikálie**: koncentrovaná kyselina sírová (w=98%), methanol, pentan-ol, kyselina octová (w=98%), kyselina benzoová a kyselina salicylová.

**Teorie**:

Kyselina octová reaguje s pentan-1-olem v kyselém prostředí za vzniku pentylacetátu a vody.

1. Zapište chemickou reakcí:

Kyselina benzoová reaguje s methanolem v kyselém prostředí za vzniku methyl-benzoátu a vody:

1. Zapište chemickou reakcí:

Kyselina salicylová reaguje s methanolem v kyselém prostředí za vzniku methyl-salicylátu a vody:

1. Zapište chemickou reakcí:

Většina esterů jsou kapaliny příjemné vůně a často vodní po ovoci. Estery vzniklé reakcí kyselin s methanolem jsou uvedeny pouze demonstrační.

**Úkoly**:

1. Napište obecné schéma esterifikace:
2. V odborné literatuře vyhledejte využití esterů v běžném životě.