

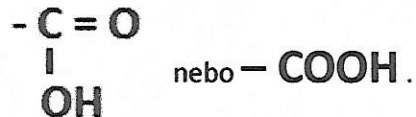
Kyslíkaté deriváty- hydroxideriváty - probráno

- karbonylové sloučeniny- probráno

- karboxylové kyseliny – nyní děláme

Téma: Karboxylové kyseliny

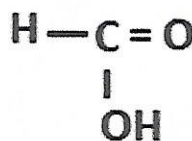
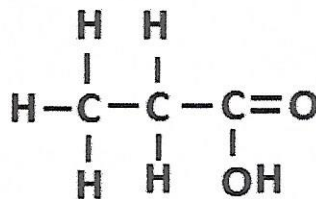
Jsou organické sloučeniny, ve kterých je vázána karboxylová skupina



NÁZVOSLOVÍ: tvořen přídavným jménem (odvozený z názvu uhlovodíku) a zakončená – ová + podst.jména kyselina .

1Př. Methanová kyselina : má 1 uhlík+ organická kyselina –COOH, uhlík je 4vaznýVzorec bude vypadat : H — COOH

jinak napsaný

**2Př. Propanová kyselina : má 3 uhlíky + organická kyselina –COOH, uhlík je 4vazný**Vzorec bude vypadat: $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COOH}$ jinak napsaný

Triviální názvy některých karboxylových kyselin

Triviální název	Systematický název	Vzorec kyseliny
Kyselina mravenčí	Kyselina methanová	HCOH
Kyselina octová	Kyselina ethanová	CH ₃ COOH
Kyselina propionová	Kyselina propanová	CH ₃ CH ₂ COOH
Kyselina máselná	Kyselina butanová	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH

Estery karboxylových kyselin uč.str 67-přečíst!!

Estery jsou organické látky, vznikají reakcí karboxylových kyselin s alkoholem. Reakce karboxylové kyseliny a alkoholu, při níž vznikají estery, se nazývá esterifikace.

Estery jsou v přírodě hojně rozšířeny. Součástí tuků a vosků.

a)Estery nižších karboxylových kyselin – kapaliny, nerozpustné ve vodě, potravinářství, kosmetický průmysl.

b)Estery vyšších karboxylových kyselin - vosky :1. rostlinné- na listech, plodech

(delší uhlíkaté řetězce)

2.živočišné – včelí vosk