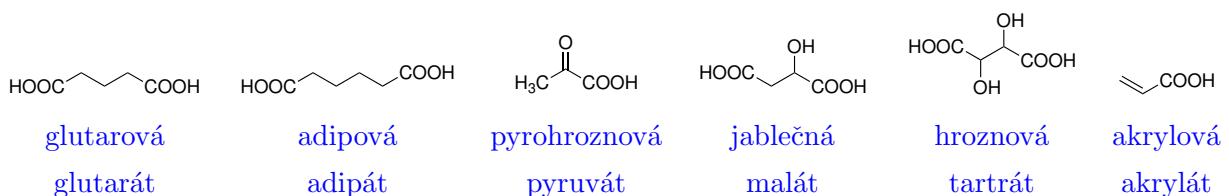
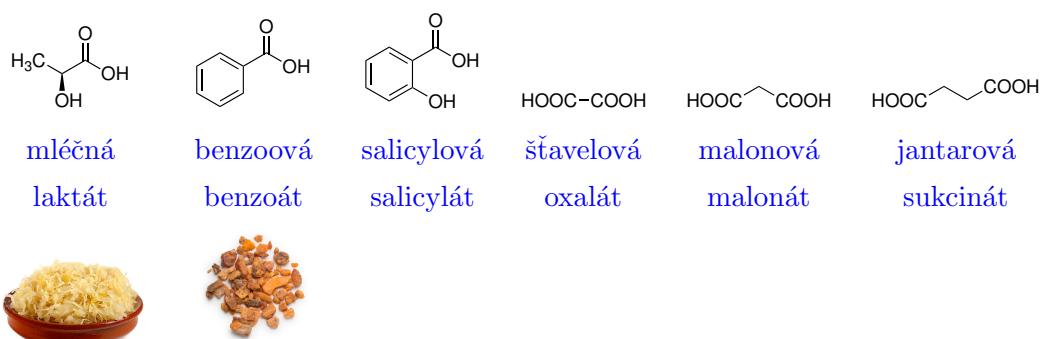
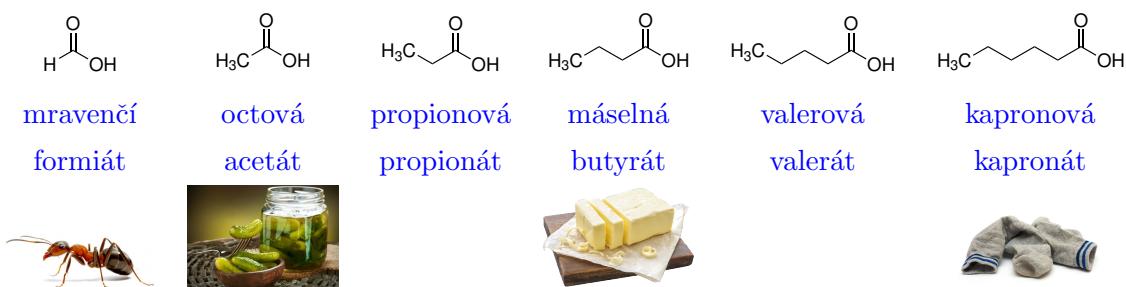
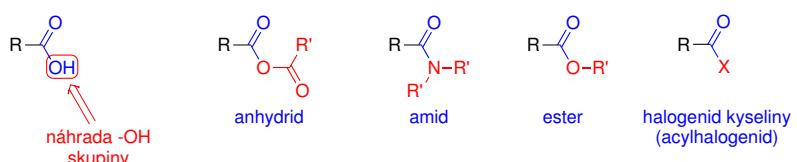


Karboxylové kyseliny a jejich deriváty

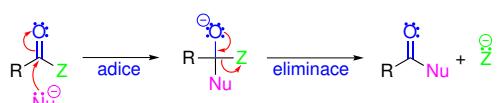
Triviální názvy karboxylových kyselin a solí (esterů):



Funkční deriváty karboxylových kyselin

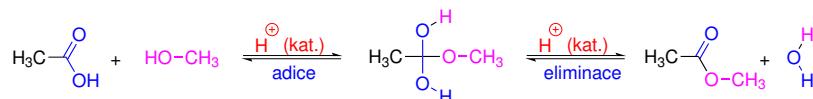


Nukleofilní acylová substituce

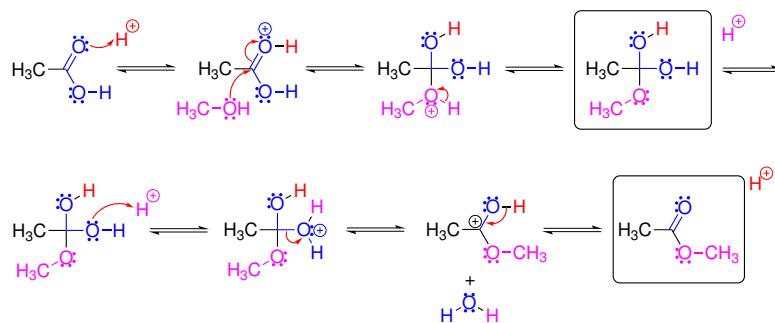


Probíhá adičně-eliminačním mechanismem. Nukleofilní acylovou substitucí lze převádět funkční deriváty mezi sebou – snadno lze z derivátu reaktivnějšího připravit derivát méně reaktivní.

Esterifikace:



Mechanismus:



Esters

Table of esters and their smells

	from the alcohol (first word)										
	methyl 1 carbon	ethyl 2 carbons	propyl 3 carbons	2-methyl propyl-	butyl 4 carbons	pentyl 5 carbons	hexyl 6 carbons	benzyl benzene ring	heptyl 7 carbons	octyl 8 carbons	nonyl 9 carbons
methanoate 1 carbon	ETHEREAL BACARDÍ			ETHEREAL							?
ethanoate 2 carbons											
propanoate 3 carbons											?
2-methyl propanoate 4 carbons, branched				ETHEREAL BACARDÍ							?
butanoate 4 carbons											?
pentanoate 5 carbons					ETHEREAL						?
hexanoate 6 carbons											?
benzanoate benzene ring											?
heptanoate 7 carbons											?
salicylate from salicylic acid											?
octanoate 8 carbons											?
nonanoate 9 carbons											?
cinnamate											?
decanoate 10 carbons											?

from the carboxylic acid (second word)

Thioestery

