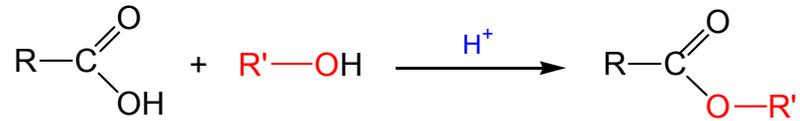


Ester und ihre Reaktionen

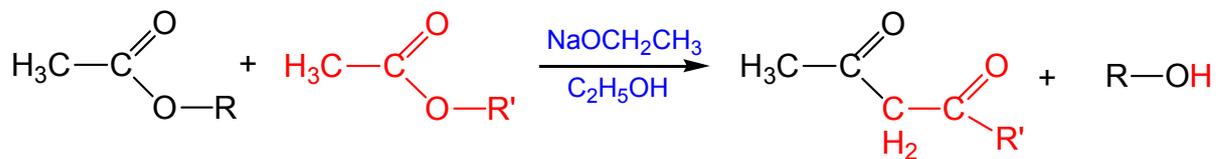
Übersicht

Veresterung



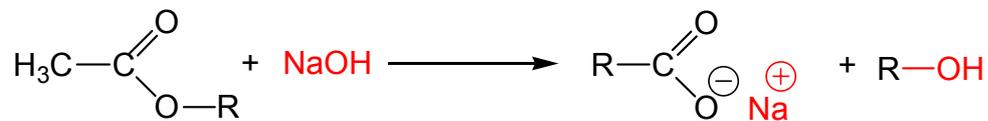
organ. Säure + Alkohol + Säure

Claisen-Kondensation



2 Ester + Natriumethoxid + Ethanol

Verseifung (Esterspaltung)

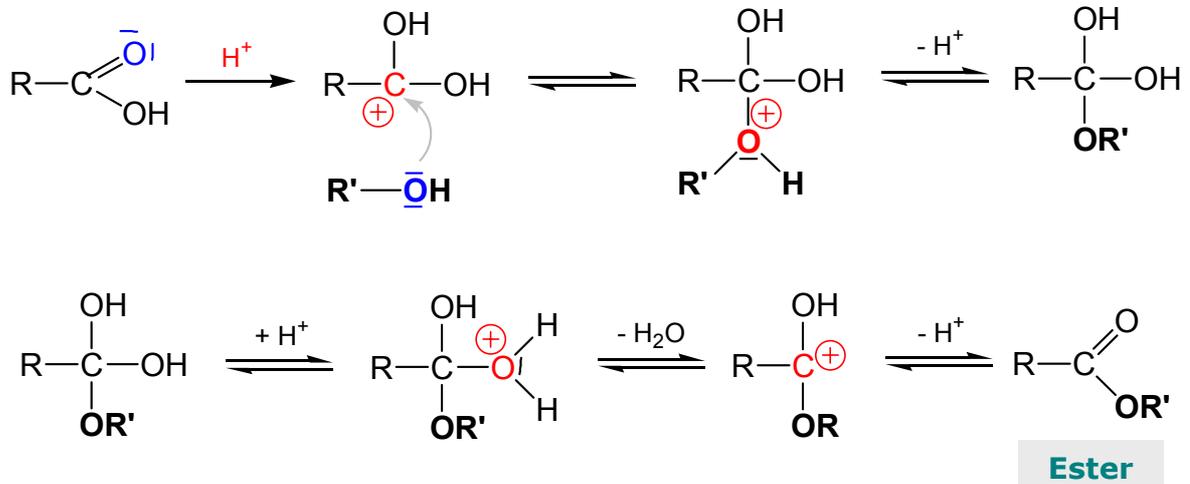


Ester + NaOH (+Wärme)

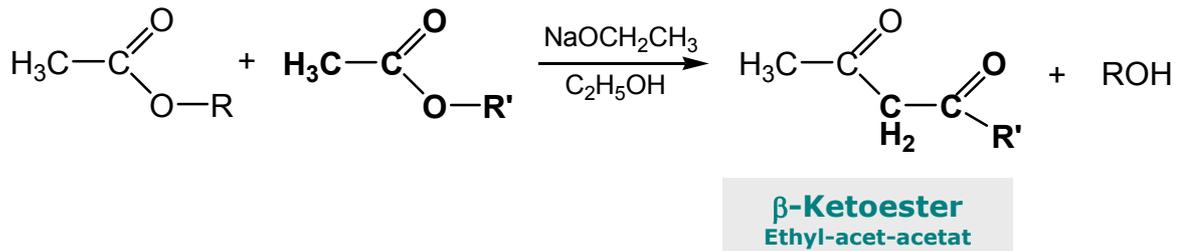
Ester und ihre Reaktionen

Reaktionsmechanismen

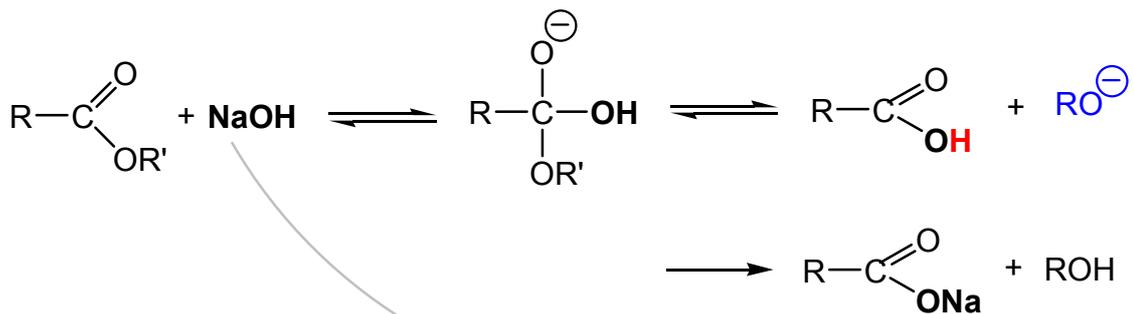
Veresterung



(Claisen-Kondensation)



Verseifung



RO^- (Alkoholat-Anion) ist eine sehr starke Base. Man kann sie nicht isolieren, da sie sehr schnell alle verfügbaren Protonen aus der Umgebung an sich zieht und zum Alkohol (ROH) wird. Deswegen ist auch der letzte Reaktionsschritt der Verseifung irreversibel.

Vorkommen: Fette sind natürliche Triester (Glycerin + 3 Fettsäuren)