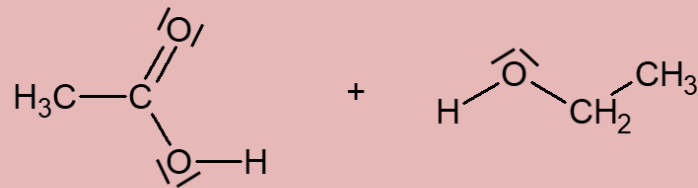


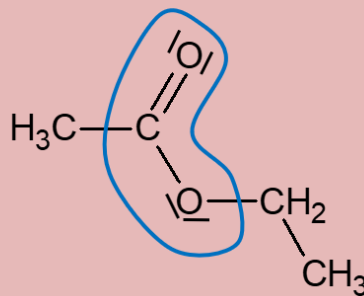
19. Eine wichtige Reaktion der Carbonsäuren: Die Esterkondensation

Datum

Versuch₁: Essigsäure wird mit Ethanol versetzt und unter Zugabe einer katalytischen Menge Schwefelsäure erhitzt.

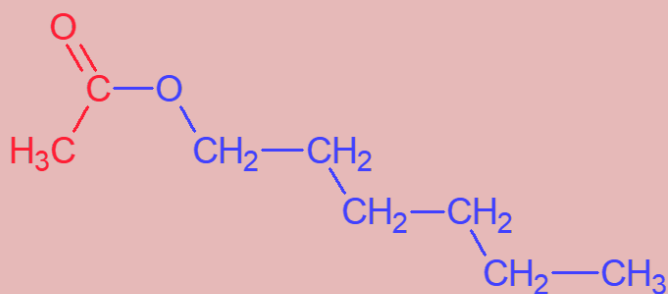


Beobachtung: Nach kurzer Zeit ist der Geruch von Klebstoff (Essigsäure-ethyl-ester) wahrnehmbar.

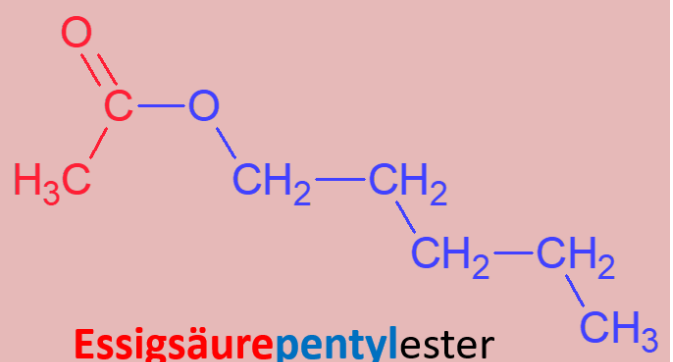


Mechanismus: Man spricht von einer Kondensation, weil zwei größere Moleküle unter Abspaltung einer kleinen Gruppe (H_2O) verknüpft werden.

Viele Ester kommen als natürliche Geruchs- und Geschmacksstoffe in Früchten vor. Chemisch hergestellt wurden früher viele als künstliche Aromastoffe verwendet.



Essigsäurehexylester



Essigsäurepentylester

