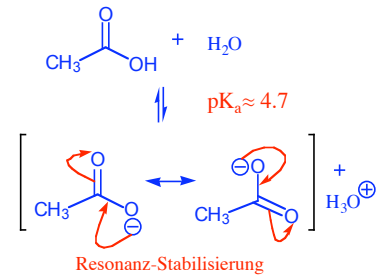
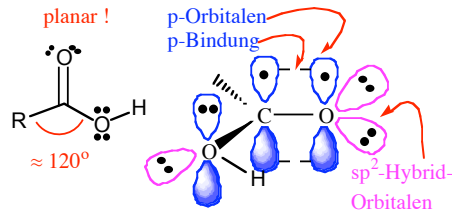
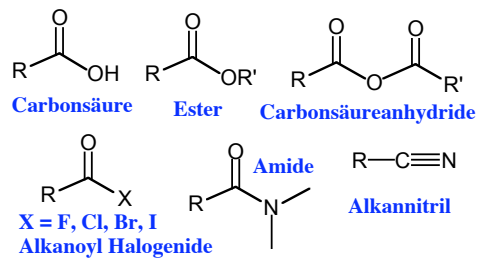
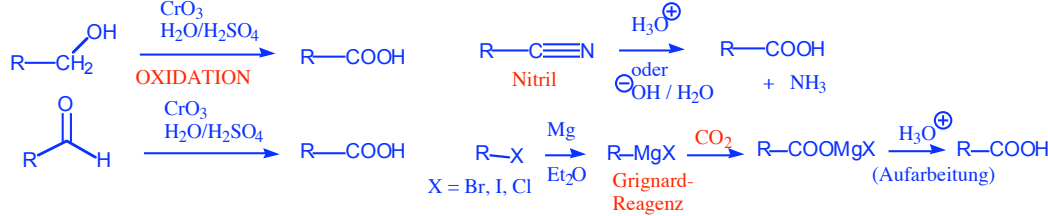


Kapitel 11: Zusammenfassung: Carbonsäuren und ihre Derivate - Nucleophile Substitutionen

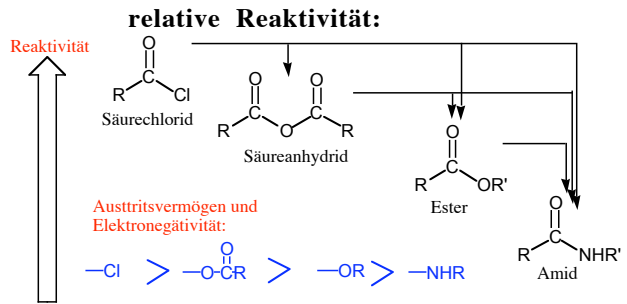
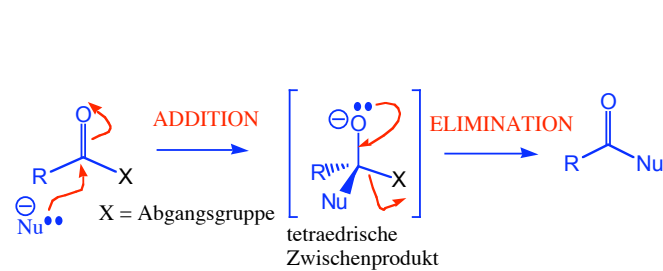
Strukturen: sp^2 -hybridisiert und planar Geometrie: Carbonsäuren sind mittelstarke Säuren:



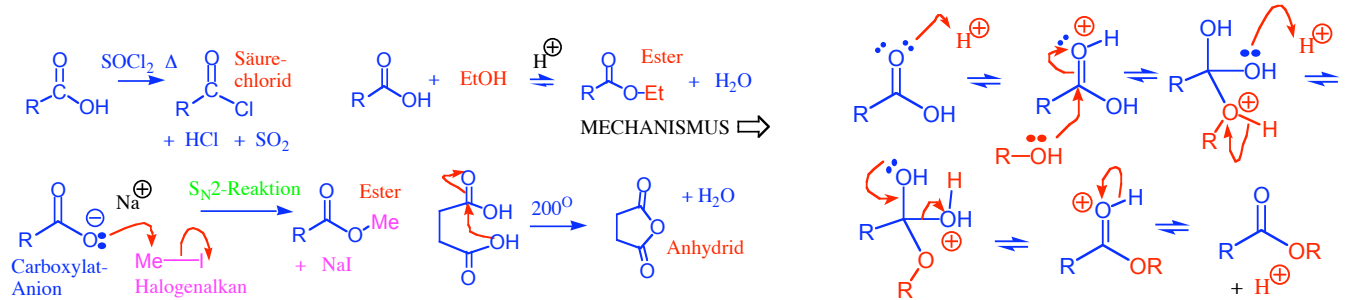
Herstellung von Carbonsäuren: Oxidation (von 1°-Alkohole oder Aldehyde); Hydrolyse von R-CN; Grignard + CO₂ :



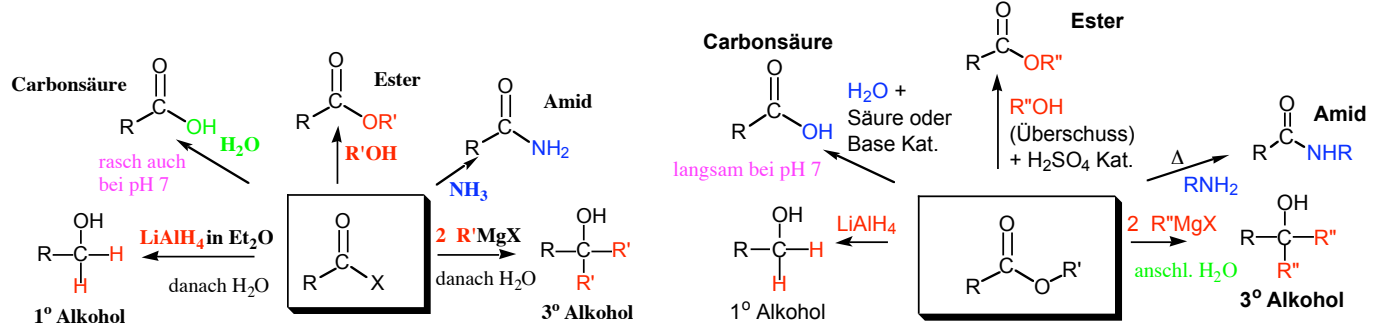
Der allgemeine Additions-Eliminierungs-Mechanismus:



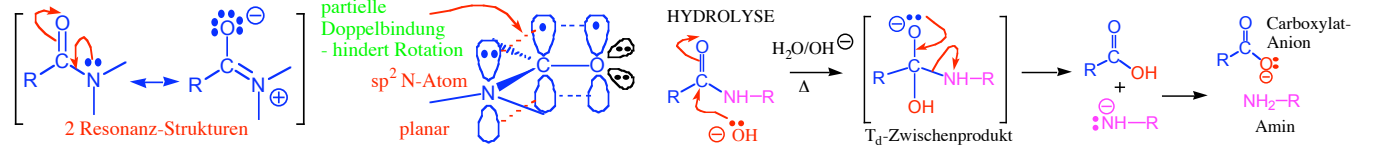
Reaktionen der Carbonsäuren: Bildung von Säurechloride, Anhydride, Estern



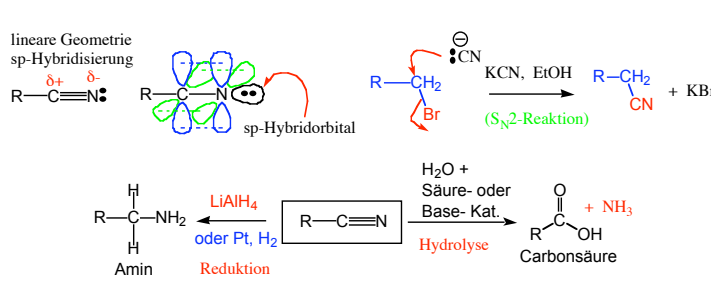
Die Chemie der Alkanoylhalogenide, Carbonsäureanhydride und Estern



Die Struktur und Chemie der Amide (Peptid-Bindung)



Die Chemie der Nitrile



und Thioester sind reaktiver als O-Ester

