

1. Ordnung (-o, -p Dirigierend; +M-Effekt)

Aktivierend: -NH₂, -OH, -OR (alle -I-Effekt) | -O⁻, -Alkyl (+I, wird von +M-Effekt ausgl.

Desaktivierend: -X, -CH₂Cl (alle -I-Effekt, wird nicht von +M ausgeglichen)

Azokupplung	Reaktion von Diazoniumsalzen mit aktivierten Aromaten zu Azo-Verbindungen
Benzidin-Umlagerung	Umsetzung von N,N'-Diphenylhydrazinen (Hydrazobenzol) zu Benzidin
Birch-Reduktion	Reduktion von Aromaten zu 1,4-Dienen
Cannizzaro-Reaktion	Disproportionierung von Aldehyden in Alkohole und Carbonsäuren
Claisen-Umlagerung	Ether->Alkohol über [3,3]sigmatrope Umlagerung
Diels-Alder-Reaktion	[2+4]-Cycloaddition von Dienen
Friedel-Crafts-Alkylierung	Alkylierung durch elektrophile aromatische Substitution
Friedel-Crafts-Acylierung	Acylierung durch elektrophile aromatische Substitution
Gabriel-Synthese	Synthese primärer Amine aus Alkylhalogeniden und Phthalimidkalium
Gattermann-Koch-Synthese	Synthese von acylierten Aromaten mit Alkylnitrilen, HCl und Lewis-Säuren
Grignard-Reaktion	Umsetzungen von Grignard-Reagenzien mit Elektrophilen
Hofmann-Abbau	Abbau von Carbonsäureamiden zu Aminen
Horner-Wadsworth-Emmons-Reaktion	Trimethylphosphit, Halogenalkylester, NaH -> (E)-Alken
Kolbe-Schmitt-Reaktion	Synthese von o-Hydroxybenzoesäure aus CO ₂ + Alkaliphenolaten
Michael-Addition	1,4-Addition von Nucleophilen an α-β-ungesättigte Carbonylverbindungen
Ozonolyse	1,3-Cycloaddition von Ozon an Alkene und nachfolgende Umsetzungen;
Reimer-Tiemann-Reaktion	Synthese aromatischer Aldehyde mit Chloroform über ein Dichlorcarben
Sandmeyer-Reaktion	Einführung verschiedener Substituenten (z. B. -Br, -SH, -CN) in Aromaten via Aryldiazoniumsalze meist in Gegenwart von Cu(I)-Ionen
Schiemann-Reaktion	Fluorierung von Aromaten (Anilin) mit HBF ₄
Tschitschibabin-Reaktion	S _{N,Ar} ->2- oder 4-Aminopyridinen mit Natriumamid als Nucleophil
Tschugajew-Reaktion	Terminale Alkene (durch Pyrolyse von alkylierten Xanthogenaten)
Vilsmeier-Haack-Reaktion	Formylierungsreaktion eines aktivierten Aromaten mit N-alkylierten Formamiden und Phosphoroxichlorid (POCl ₃)
Wagner-Meerwein-Umlagerung	H ⁺ -Katalysierte, nucleophile [1,2]-Umlage
Wittig-Reaktion	Olefinierung von Aldehyden und Ketonen mittels Phosphoryliden
Wolff-Kishner-Reaktion	Desoxygenierung von Aldehyden und Ketonen via Hydrazone

2. Ordnung: (-m Dirigierend; -I, -M-Effekt; Desaktivieren)

-NH₃⁺, -NR₃⁺, -NO₂, -CN, -SO₃H, -Carbonyl, -Carboxyl, -Amid, -Ester

1. Ordnung (-o, -p Dirigierend; +M-Effekt)

Aktivierend: -NH_2 , -OH , -OR (alle -I -Effekt) | -O^- , -Alkyl (+I, wird von +M-Effekt ausgl.)

Desaktivierend: -X , $\text{-CH}_2\text{Cl}$ (alle -I -Effekt, wird nicht von +M ausgeglichen)

2. Ordnung: (-m Dirigierend; -I, -M-Effekt; Desaktivieren)

-NH_3^+ , -NR_3^+ , -NO_2 , -CN , $\text{-SO}_3\text{H}$, -Carbonyl , -Carboxyl , -Amid , -Ester