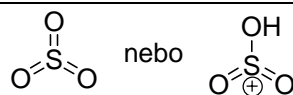

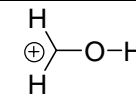
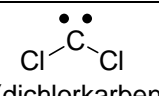


Reakce	Typický substrát	Reagent	Elektrofil	Konečný produkt
Halogenace	Ar-H	X ₂ + Lewisova kyselina	X-X - AlCl ₃ (X = Br, Cl)	Ar-X
Nitrace	Ar-H	HNO ₃ + H ₂ SO ₄	O=N=O ⁺	Ar-NO ₂
Sulfonace	Ar-H	konc. H ₂ SO ₄ nebo oleum (H ₂ SO ₄ + SO ₃)	 nebo 	Ar-SO ₃ H
Friedelova-Craftsova alkylace	Ar-H	R-X + Lewisova kyselina (AlCl ₃)	R ⁺ (R může přesmykovat)	Ar-R (často dochází k polyalkylacím aromátu)
Friedelova-Craftsova acylace	Ar-H	RCOX + Lewisova kyselina (X = halogen, RCOO)	R-C=O ⁺	Ar-COR
Kopulace	Aminy, fenoly	Diazoniová sůl (vzniká z Ar'-NH ₂ + HNO ₂)	Ar'-N=N ⁺	Ar'-N=N-Ar

Reakce	Typický substrát	Reagent	Elektrofil	Meziprodukt	Konečný produkt
Gattermanova-Kochova formylace	Aromatické uhlovodíky	CO, HCl, AlCl ₃ , CuCl	H-C=O ⁺	ArCHO	ArCHO
Gattermanova formylace	Fenoly	Zn(CN) ₂ , HCl	H-C=N-H ⁺	ArCH=NH	ArCHO
Hoeschova reakce	Fenoly	RCN, HCl, Zn ²⁺	R-C=N-H ⁺	ArRC=NH	ArCOR
Chlormethylace	Jakékoliv aromáty	CH ₂ =O, HCl		ArCH ₂ OH	ArCH ₂ Cl
Kolbeho-Schmidtova reakce	Fenoláty	NaOH, CO ₂	CO ₂	ArCO ₂ Na	ArCO ₂ H
Reimerova-Tiemannova reakce	Fenoly	CHCl ₃ , NaOH	 (dichlorkarben)	ArCHCl ₂	ArCHO