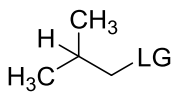
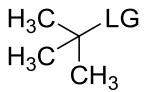
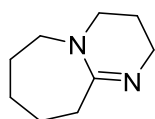


Substrát	Slabý nukleofil (ROH, H ₂ O)	Nebazický nukleofil (HS ⁻ , RS ⁻ , CN ⁻ , N ₃ ⁻ , I ⁻)	Bazický malý nukleofil (HO ⁻ , RO ⁻ , RC≡C ⁻ , NH ₂ ⁻)	Objemná nenukleofilní báze (DBU, <i>t</i> -BuO ⁻)
H ₃ C-LG methyl	nereaguje	S _N 2	S _N 2	nereaguje (nebo velmi pomalu S _N 2)
H ₃ C-CH ₂ -LG 1°	nereaguje	S _N 2	S _N 2	E2
 1° objemnější	nereaguje	S _N 2	E2	E2
H ₃ C-CH(CH ₃)-LG 2°	S _N 1 nebo E1 pomalu	S _N 2	E2	E2
 3°	S _N 1 nebo E1	S _N 1 nebo E1	E2	E2



DBU

1,8-diazabicyklo[5.4.0]undec-7-en

S_N2:

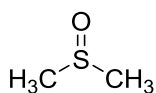
Stereochemie: 100% inverze konfigurace

Substrát: CH₃ > 1° > 2° >>> 3°

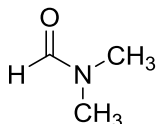
Nukleofil: je třeba silný nukleofil, obvykle anion

LG: nejčastěji X⁻ nebo sulfonáty (OH ve formě H₂O v kyselém prostředí; kompatibilita s nukleofilem!)

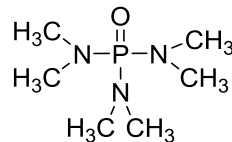
Rozpouštědlo: polární aprotické (aceton, DMF, DMSO, HMPA, CH₃CN)



DMSO
dimethylsulfoxid



DMF
N,N-dimethylformamid



HMPA
hexamethylfosforamid

S_N1:

Stereochemie: racemizace

Substrát: 3° > 2° >>> 1° a CH₃. Allylické nebo benzylické mohou reagovat i pokud jsou 1°

Nukleofil: obvykle slabý (H₂O, ROH)

LG: nejčastěji X⁻ nebo sulfonáty (OH ve formě H₂O v kyselém prostředí)

Rozpouštědlo: polární protické (RCOOH, H₂O, ROH)

E2

Stereochemie: C–H a C–LG vazby jsou v anti uspořádání

Substrát: 1°, 2° nebo 3°. V případě 1° musí být substrát nebo báze stericky náročný

Báze: obvykle silná

LG: nejčastěji X⁻ nebo sulfonáty

Rozpouštědlo: polární protické nebo aprotické

E1

Stereochemie: *E* vs *Z* alken

Substrát: 3° > 2° >>> 1° a CH₃. Allylické nebo benzylické mohou reagovat i pokud jsou 1°

Báze: obvykle slabá

LG: nejčastěji X⁻ nebo sulfonáty (OH ve formě H₂O v kyselém prostředí)

Rozpouštědlo: polární protické