

Substitutie vs. Eliminatie

RX	Reactie	Commentaar
methyl CH_3X	$\text{S}_{\text{N}}2$	$\text{S}_{\text{N}}1$ komt niet voor; methylokation te onstabiel
primaair RCH_2X	$\text{S}_{\text{N}}2$	De hoofdreactie met goede nucleofielen / zwakke basen zoals I^- en CH_3CO_2^-
	E_2	De hoofdreactie met sterke, sterisch gehinderde basen, zoals $\text{tert-BuO}^-\text{K}^+$ 1° kationen zelden gevormd; $\text{S}_{\text{N}}1$ en E_1 reacties zelden gezien
secundair R_2CHX	$\text{S}_{\text{N}}2$	De hoofdreactie met basen / nucleofielen waarvan pK_{aH} (van geconjugeerde zuur) ≤ 11 ; vb. I^- en CH_3CO_2^-
	E_2	De hoofdreactie met basen / nucleofielen waarvan $\text{pK}_{\text{aH}} \geq 11$; vb. HO^- en $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-$
	$\text{S}_{\text{N}}1/\text{E}_1$	Met zwakke nucleofielen in polaire protische solventen zoals water, methanol, ethanol, ...
tertiair R_3CX	E_2	De hoofdreactie met sterke basen zoals HO^- en RO^-
	$\text{S}_{\text{N}}1/\text{E}_1$	Hoofdreacties met zwakke nucleofielen
	$\text{S}_{\text{N}}2$	Zelden waargenomen; extreme sterische hinder rond 3° koolstof