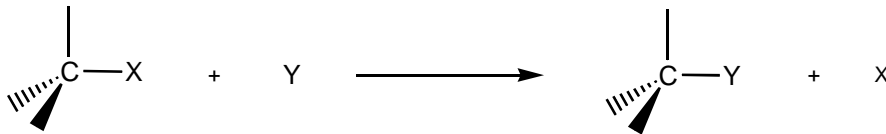
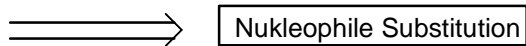
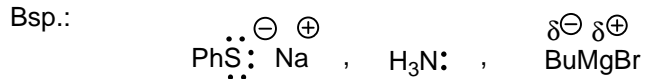


1. Substitutionstypen:



Klassifizierung der Substitution je nach Natur von Y:

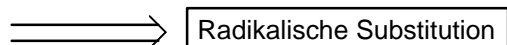
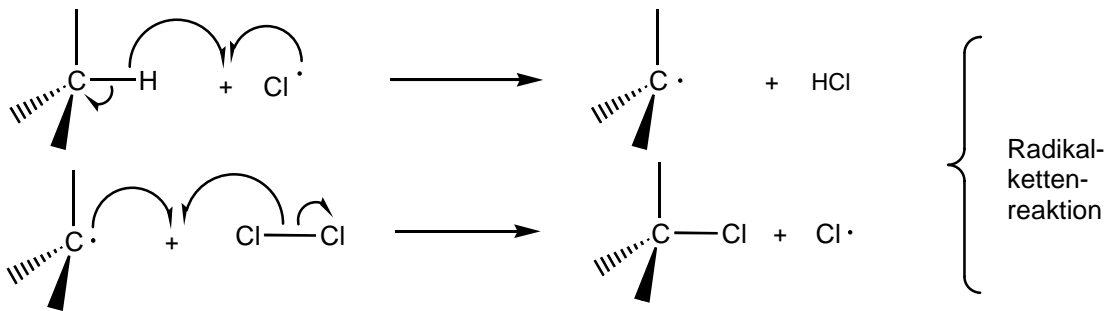
- Y kann ein Nucleophil sein: (ersetzt das Nucleophil X => Lewis - Base):



- Y kann ein Elektrophil sein: (ersetzt das Elektrophil X => Lewis- oder Brönstedt - Säure)



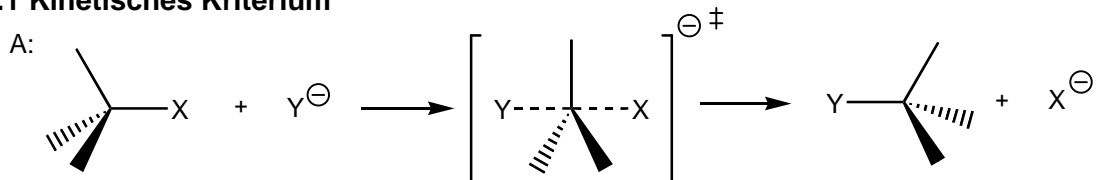
- Y kann ein Radikal sein: (ungepaartes Elektron)



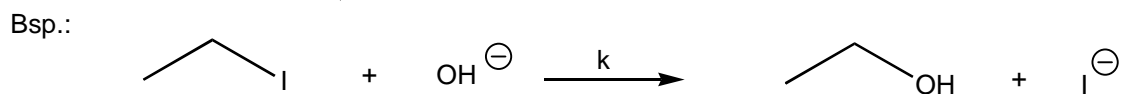
2. Nucleophile aliphatische Substitution

2.1 Klassifizierung

2.1.1 Kinetisches Kriterium



\Longrightarrow assoziativer Mechanismus



$-\text{d}[\text{Et-I}]/\text{dt} = k[\text{Et-I}][\text{OH}^-]$ Geschwindigkeit hängt von $[\text{Et-I}]$ und $[\text{OH}^-]$ ab!

$\text{S}_{\text{N}}2$ Substitution: Kinetik 2. Ordnung