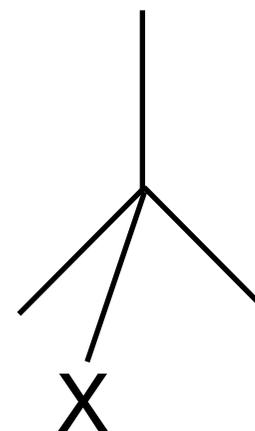
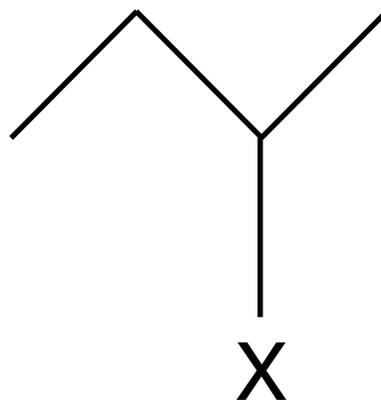
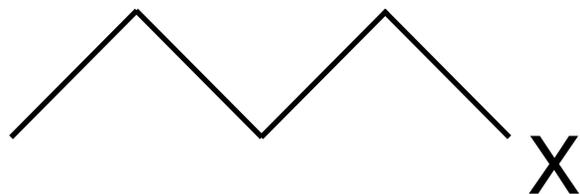


Vier Faktoren, die eine besondere Rolle spielen

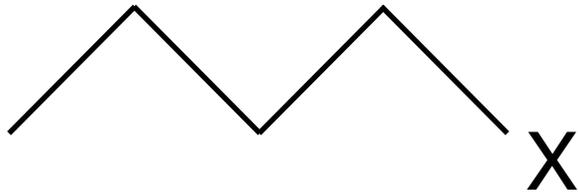
- [Art des organischen Substrats](#)
- [Einfluss des Lösemittels](#)
- [Art und Konzentration des Nucleophils](#)
- [Art der nucleofugen Gruppe](#)

Dies sind Verweise auf die Homepage von U. Helmich, dort werden die einzelnen Faktoren näher erläutert.

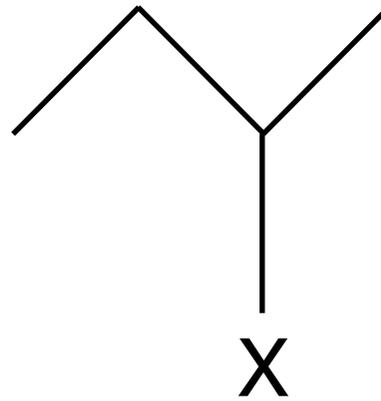
Art des organischen Substrats



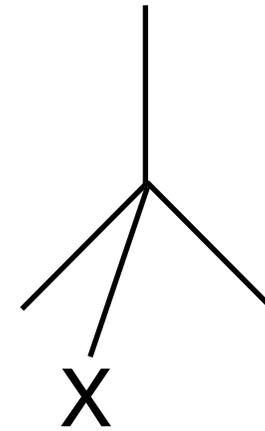
Art des organischen Substrats



X hängt an einem primären C-Atom

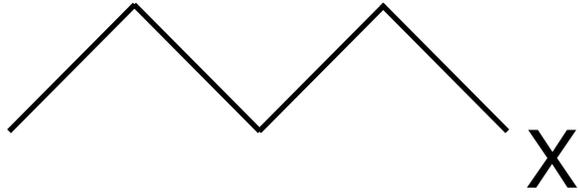


X hängt an einem sekundären C-Atom



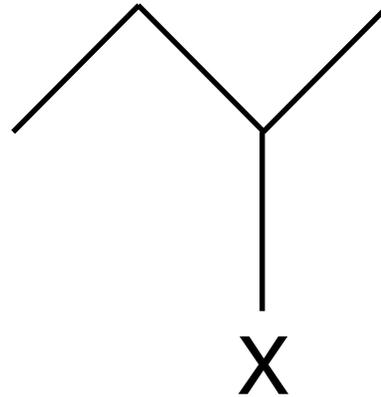
X hängt an einem tertiären C-Atom

Art des organischen Substrats



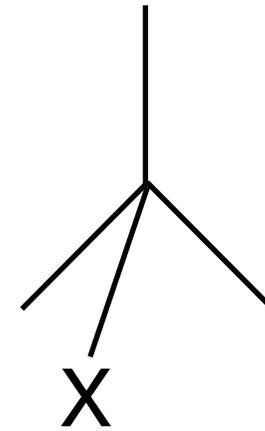
X hängt an einem primären C-Atom

SN2: schnell
SN1: sehr langsam



X hängt an einem sekundären C-Atom

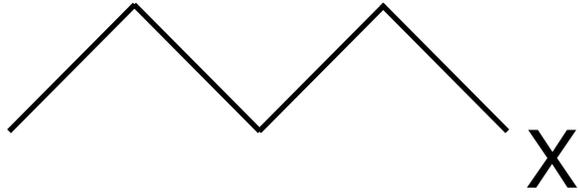
SN2:
SN1:



X hängt an einem tertiären C-Atom

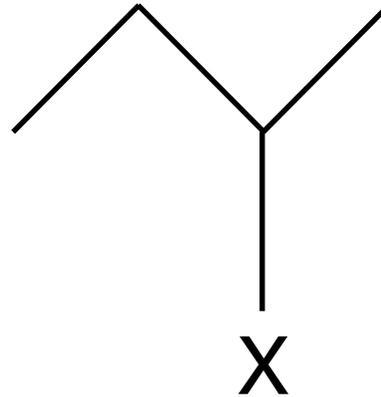
SN2:
SN1:

Art des organischen Substrats



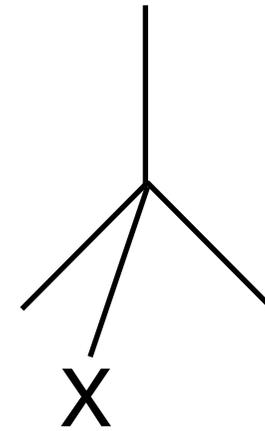
X hängt an einem primären C-Atom

SN2: schnell
SN1: sehr langsam



X hängt an einem sekundären C-Atom

SN2: gemäßigt
SN1: gemäßigt



X hängt an einem tertiären C-Atom

SN2: sehr langsam
SN1: schnell

Art des Lösemittels

Der wichtigste Schritt der S_N1-Reaktion ist die Abspaltung eines Anions.

Polare Lösemittel wie Wasser stabilisieren dieses Anion (Hydrathülle).

Daher begünstigen polare Lösemittel den S_N1-Mechanismus.

Drei wichtige polare Lösemittel:

Art des Lösemittels

Der wichtigste Schritt der S_N1-Reaktion ist die Abspaltung eines Anions.

Polare Lösemittel wie Wasser stabilisieren dieses Anion (Hydrathülle).

Daher begünstigen polare Lösemittel den S_N1-Mechanismus.

Drei wichtige polare Lösemittel:

- Wasser
- Ethanol
- Aceton

Art des Lösemittels

Der wichtigste Schritt der S_N1-Reaktion ist die Abspaltung eines Anions.

Polare Lösemittel wie Wasser stabilisieren dieses Anion (Hydrathülle).

Daher begünstigen polare Lösemittel den S_N1-Mechanismus.

Drei wichtige polare Lösemittel:

- Wasser
- Ethanol
- Aceton

**Polare Lösemittel
begünstigen S_N1**