

【問題】 S<sub>N</sub>1反応とS<sub>N</sub>2反応の相違点を反応形式、反応速度、および立体化学の観点から簡単に述べよ。

反応形式: S<sub>N</sub>1反応とS<sub>N</sub>2反応はともに求核置換反応

反応速度: S<sub>N</sub>1反応の反応速度は、基質の濃度のみに依存（1分子反応）

S<sub>N</sub>2反応の反応速度は、基質と求核剤の濃度に依存（2分子反応）

立体化学: S<sub>N</sub>1反応は立体反転と立体保持が半々（ラセミ化）

S<sub>N</sub>2反応は立体反転

