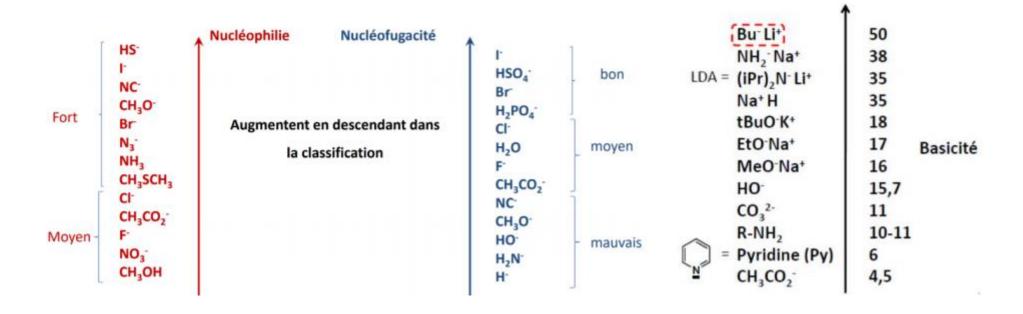
<u>SN2</u>		<u>SN1</u>	
1 étape → Etat de transition (non isolable).		2 étapes → Intermédiaire réactionnelle (isolable). Carbocation	
Inversion de Walden, attaque en anti (180°)		1ère étape : Lente/réversible, cinétiquement déterminante.	
Cinétique d'ordre 2 -> Dépend de la concentration en <b>nucléophile</b> + <b>électrophile</b> .		2 <sup>eme</sup> étape : rapide, on obtient un <b>mélange racémique</b> .	
		Cinétique d'ordre 1 → Dépend de la concentration en électrophile.	
→ Stéréospécifique.			
	<u>Favorisé par :</u>	<u>Favorisé par :</u>	
	-Peu encombré -Carbone primaire -Bon nucléophile -Solvant polaire aprotique -Nucléofuge moyen	-Carbone tertiaire -Bon nucléofuge -nucléophile fort -Solvant polaire protique	
<u>E2</u>		<u>E1</u>	
1 étape → Etat de transition (non isolable).		2 étapes → Intermédiaire réactionnelle (isolable).	
Nucléofuge arraché en antipériplanaire.		1ère étape : Lente/réversible, cinétiquement déterminante.	
Sous contrôle <u>cinétique</u> .		2eme étape : rapide, on obtient un mélange racémique.	
Cinétique d'ordre 2 → Dépend de la concentration en <b>nucléophile</b> + base.		Sous contrôle <u>thermodynamique</u> .	
		→ Règle de Zaitsev (+ substitué) // Alcène E	
→ Alcène E	<u>Favorisé par :</u>	<u>Favorisé par :</u>	
	-Carbone primaire -Chaleur -Base Forte -Nucléofuge moyen -Solvant Polaire Aprotique	-Carbone tertiaire -Chaleur -Base faible-moyenne -Bon nucléofuge -Solvant Polaire Protique	



<u>Les Bases fortes</u>: BuO-K+; MetONa; BuLi; LDA; EtONa

**Les Bases faibles** : Pyridine