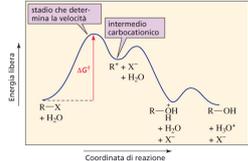
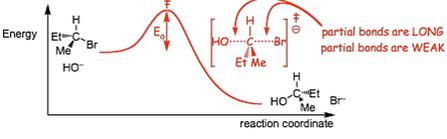


	S_N1	S_N2
cinetica	$v = k[RX]$	$v = k[RX][Nu]$
nucleofilo	debole	forte (MeO ⁻ meglio di MeOH)
reattività del substrato	substrato in grado di formare carbocationi stabili (3°>2°>>1°>metile, 1° e metile praticamente non reagiscono in condizioni S _N 1)	alogenuro alchilico non ingombrato stericamente; metile>1°>2°. Alogenuri 3° praticamente non reagiscono in condizioni S _N 2: in presenza di un Nu debole/base forte si osserva E2
stereochimica	racemizzazione	inversione
riarrangiamenti	SI, se si può formare un carbocatione più stabile	non si osservano
solvente	polare, protico (es. acqua, alcoli)	in teoria un solvente apolare; in pratica uno polare aprotico (DMF, DMSO...)
meccanismo	a più stadi; lo stadio lento è la formazione del carbocatione intermedio	singolo stadio, nessun intermedio
stato di transizione (ST)		
gruppo uscente (GU)	buon GU	buon GU

	E1	E2
cinetica	$v = k[RX]$	$v = k[RX][Nu]$
base	debole	forte, stericamente ingombrata
substrato	3°>2° (1° & metile non danno E1)	3°>2°>1° con basi forti
riarrangiamenti	SI, se si può formare un carbocatione più stabile	non si osservano
prodotti	regola di Zaitsev	<i>Zaitsev</i> : se sono possibili più prodotti alchenilici sarà favorito l'alchene più sostituito (più stabile) <i>Hoffman</i> : il prodotto maggioritario è l'alchene meno sostituito (tBuO ⁻ è spesso usato in questo caso)
solvente	come per S _N 1	come per S _N 2
meccanismo	a più stadi; lo stadio lento è la formazione del carbocatione intermedio	a singolo stadio, nessun intermedio
temperatura	alte T favoriscono E1 su S _N 1 (fattore entropico)	alte T favoriscono E2 su S _N 2 (fattore entropico)
stato di transizione (ST)	come per S _N 1	lo ST deve essere anti-periplanare