

COMPARACIÓN ENTRE LOS MECANISMOS E1 Y E2



✓ Fundamentalmente se diferencian por la naturaleza de la base



CARACTERÍSTICAS	E1	E2
Mecanismo	En dos etapas, una lenta y otra rápida. Se forma un ión carbenio como intermedio	En una única etapa
Molecularidad	Unimolecular	Bimolecular
Cinética	De primer orden $v = k[RX]$	De segundo orden $V = k[RX][Base]$
Base	La fuerza de la base no es importante	Se requieren bases fuertes
Disolvente	Se requiere buenos disolventes ionizantes	La polaridad del disolvente no es tan importante
Sustrato	$3^\circ > 2^\circ$	$3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$
Regioquímica	Sigue la regla de Saytzeff	Generalmente sigue la regla de Saytzeff, pero con grupos salientes voluminosos (sales de amonio y sulfonio) o si hay un mal grupo saliente (F^-) o con bases voluminosas sigue la regla de Hofmann.
Estereoquímica	No requiere ninguna geometría particular	Requiere una disposición coplanar de los átomos implicados en el proceso de eliminación, normalmente el estado de transición es anticoplanar.
Reacciones competitivas	S_N1 y transposición	S_N2