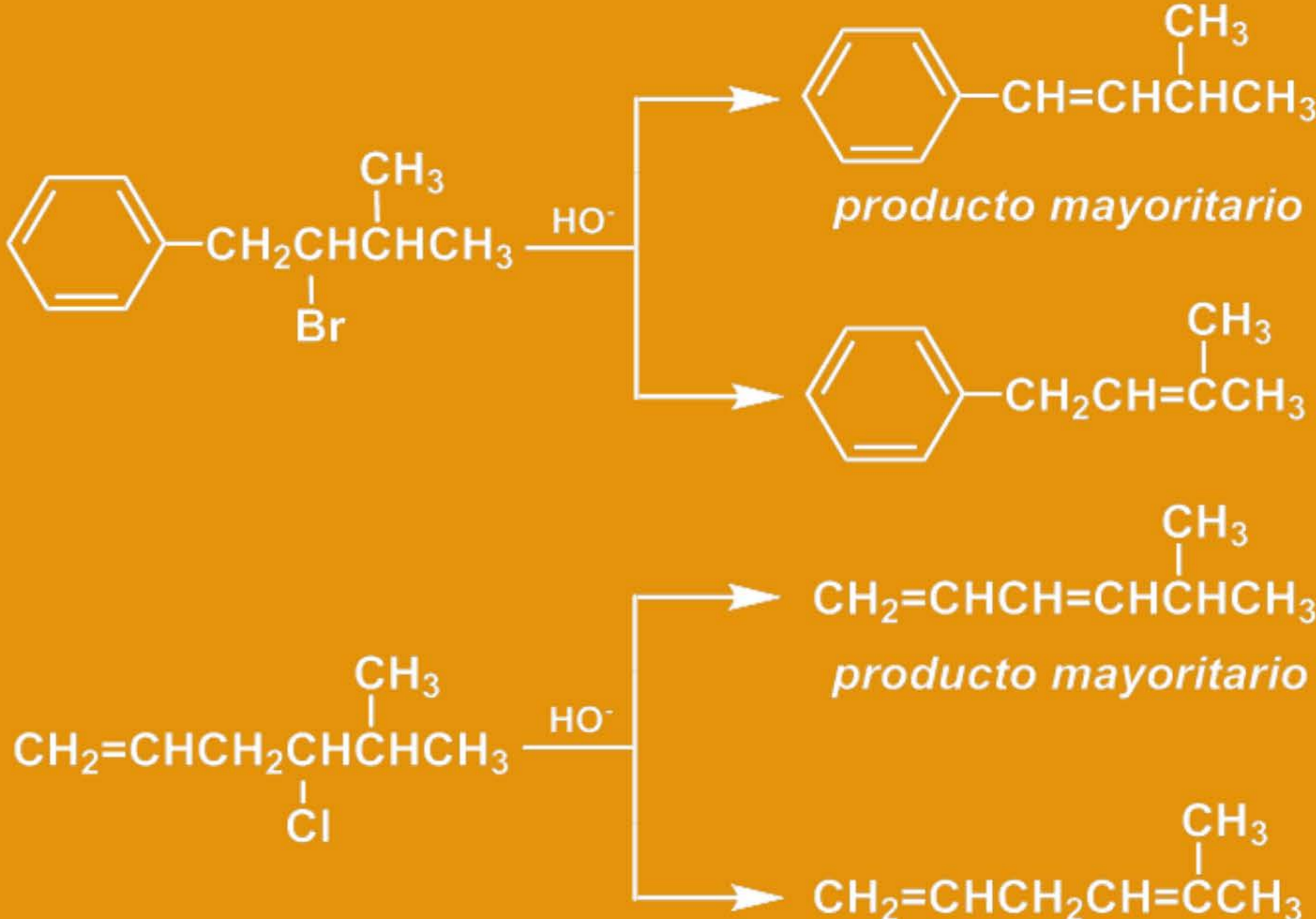


REGIOQUÍMICA DE LAS REACCIONES DE ELIMINACIÓN



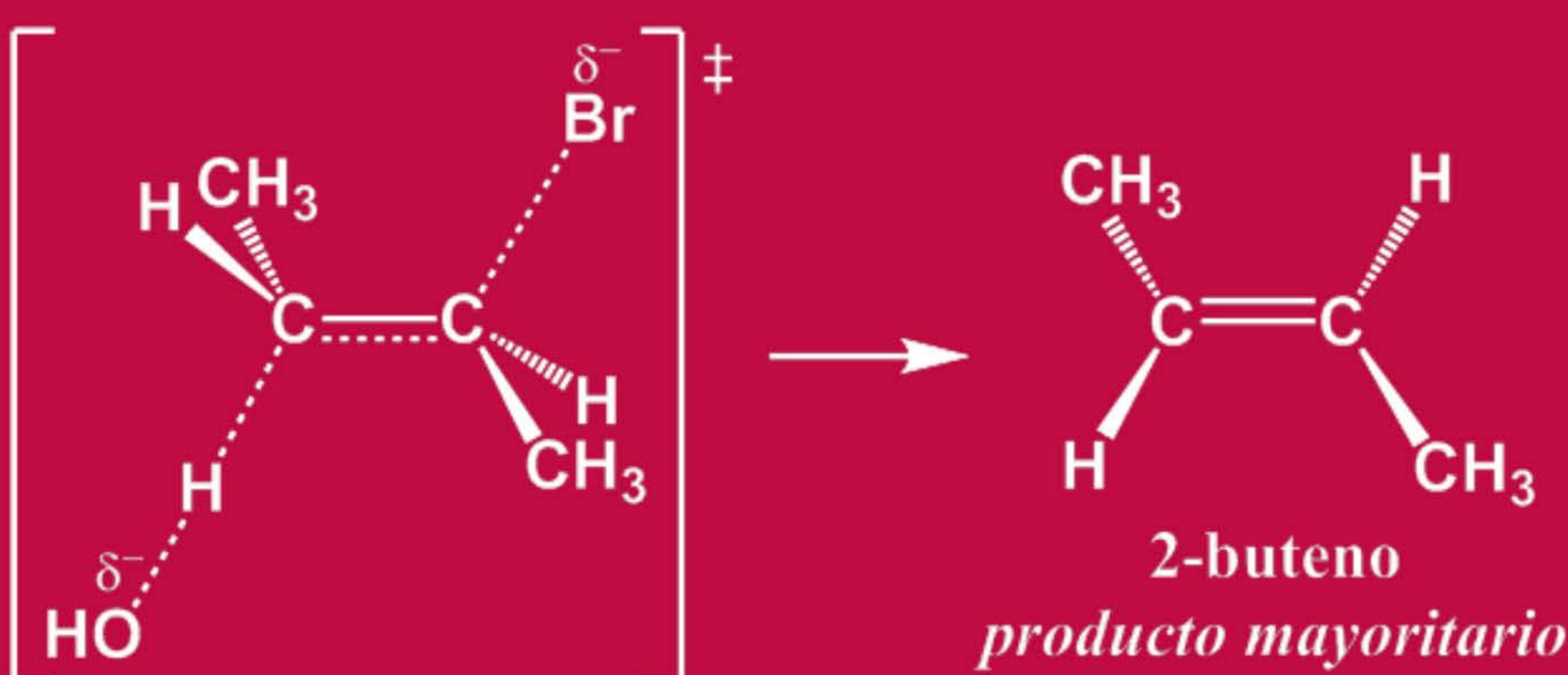
Cuando exista la posibilidad de que un doble enlace ya existente se conjugue con el doble enlace que se forma, la eliminación se orientará siempre en ese sentido



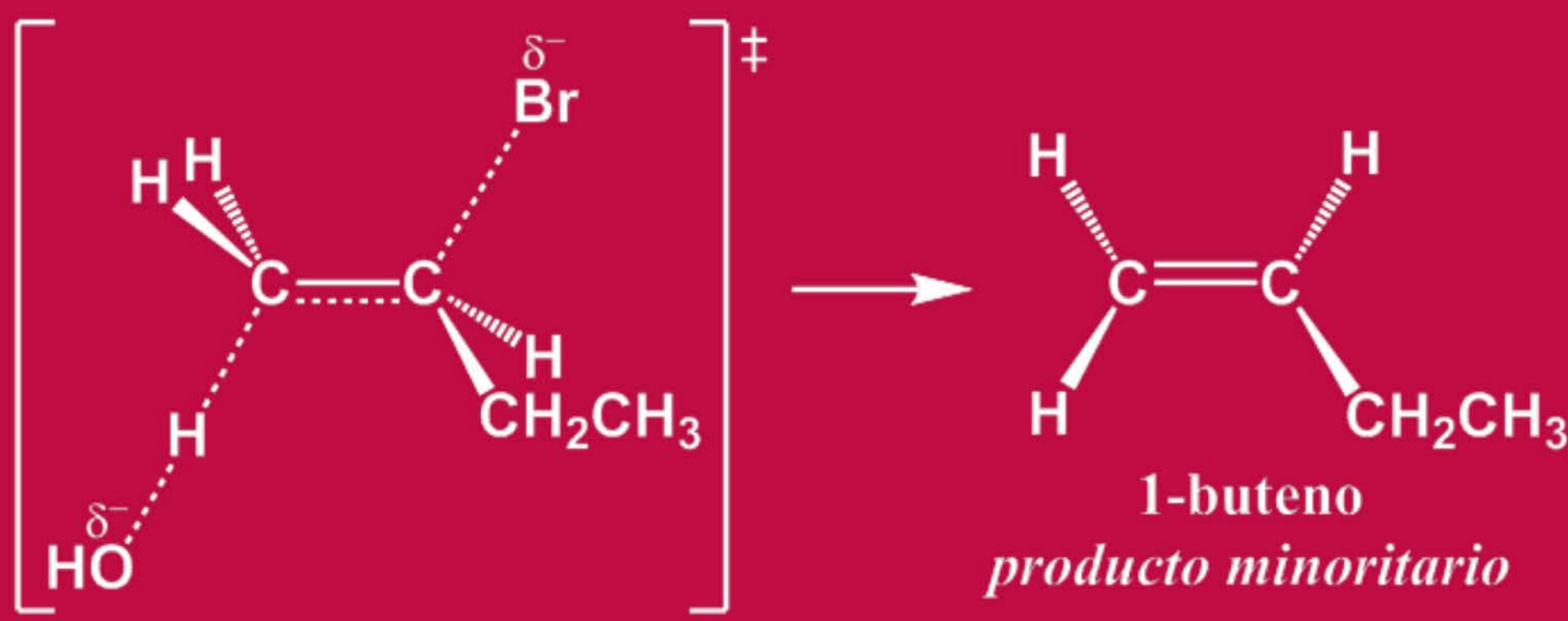
A REGLA DE SAYTZEV

Formación del alqueno más sustituido

Reacciones E2

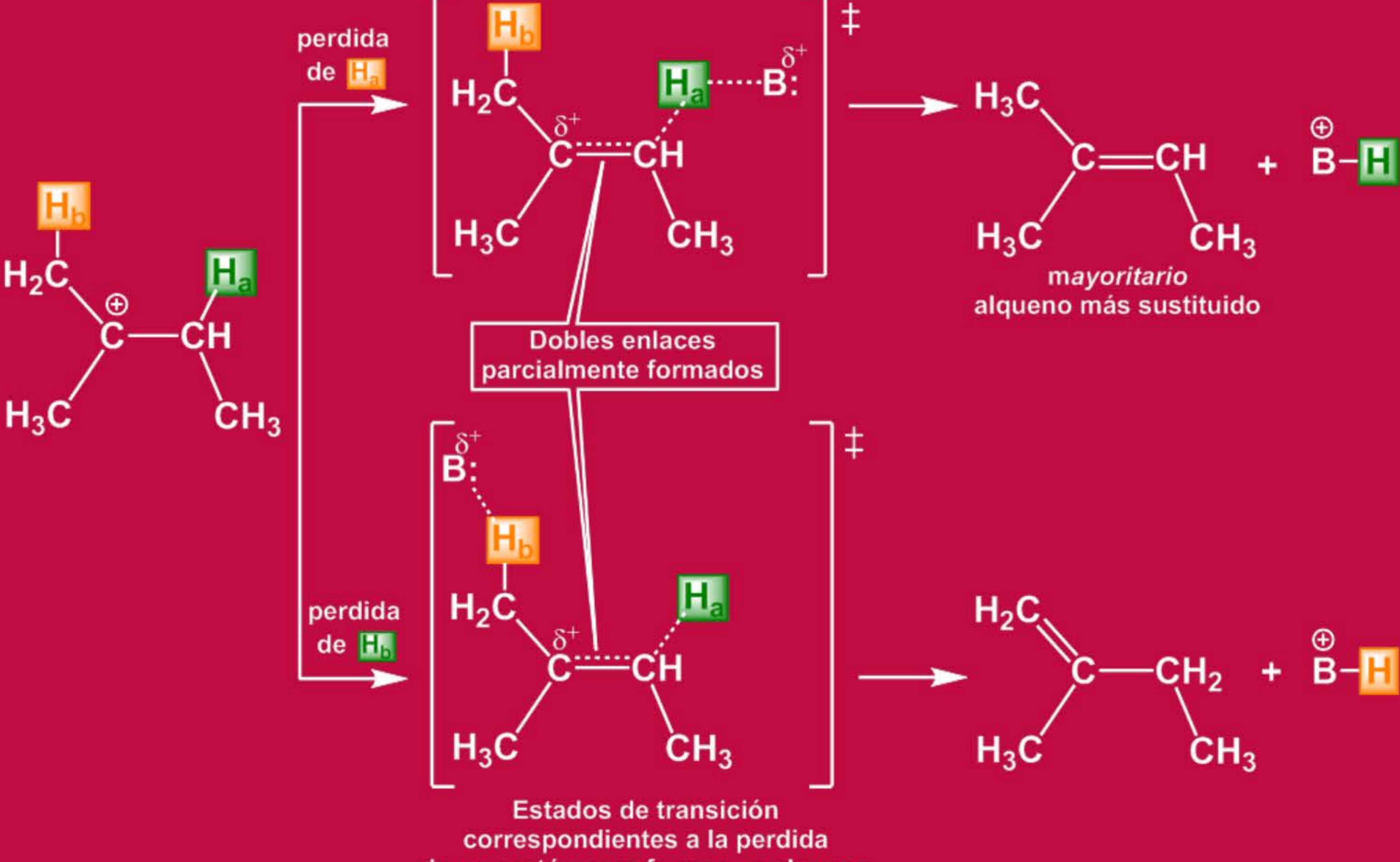


Estado de transición (ET) asociado a la formación del 2-buteno. Es el ET que presenta menor energía y se asemeja al alqueno más sustituido (alqueno más estable)



ET asociado a la formación del 1-buteno. Es el ET que presenta mayor energía y se asemeja al alqueno menos sustituido (alqueno menos estable)

Reacciones E1

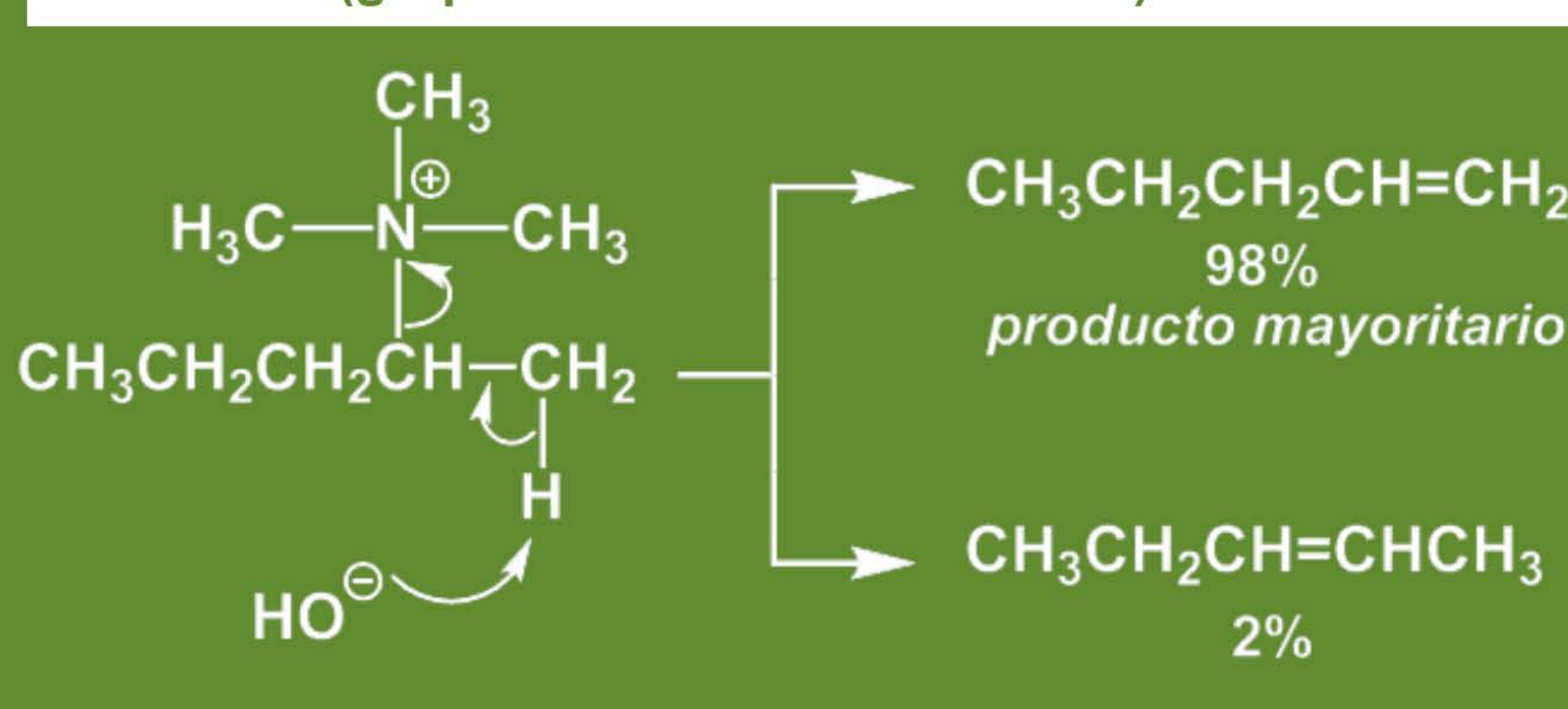


En el ET de la etapa en la que se forma el alqueno, el doble enlace está parcialmente formado y el ET para la formación del alqueno más sustituido (perdida de H_a) tendrá una energía más baja que el correspondiente a la formación del alqueno menos sustituido (perdida de H_b)

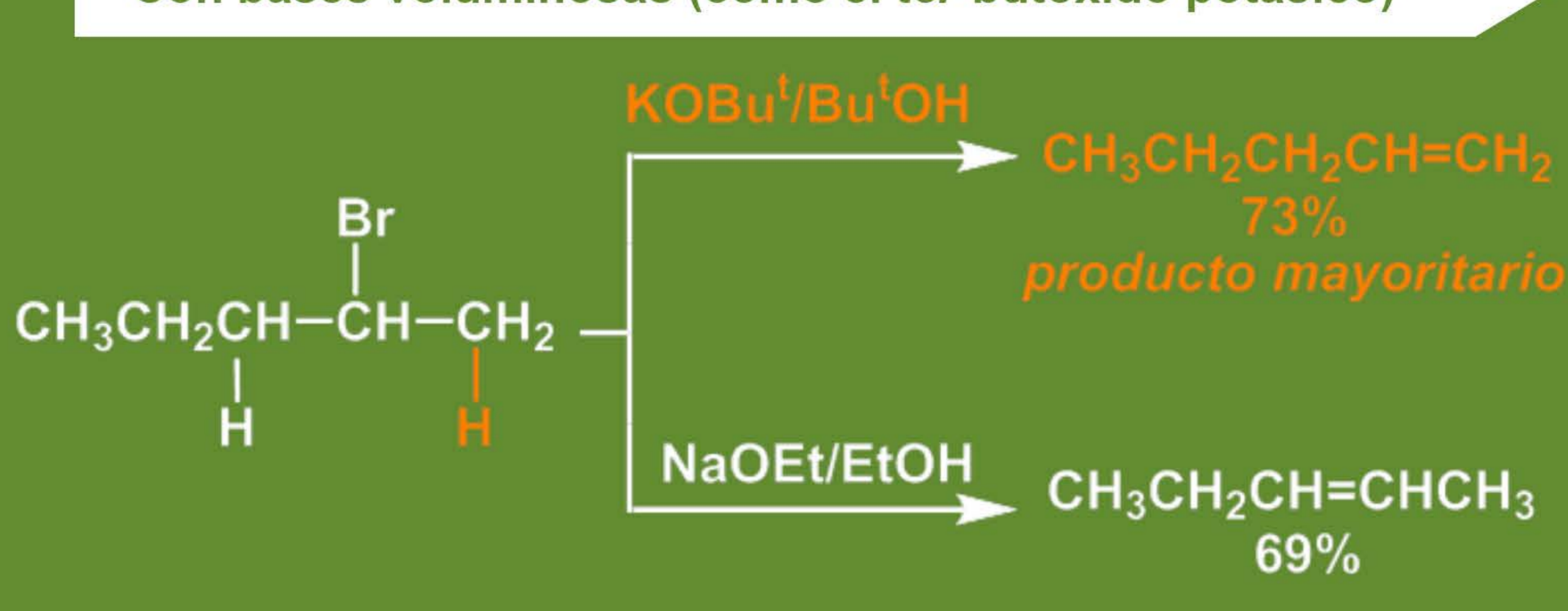
B REGLA DE HOFMANN

Formación del alqueno menos sustituido

- Con sales de amonio cuaternarias y sales de sulfonio ternarias (grupos salientes voluminosos)

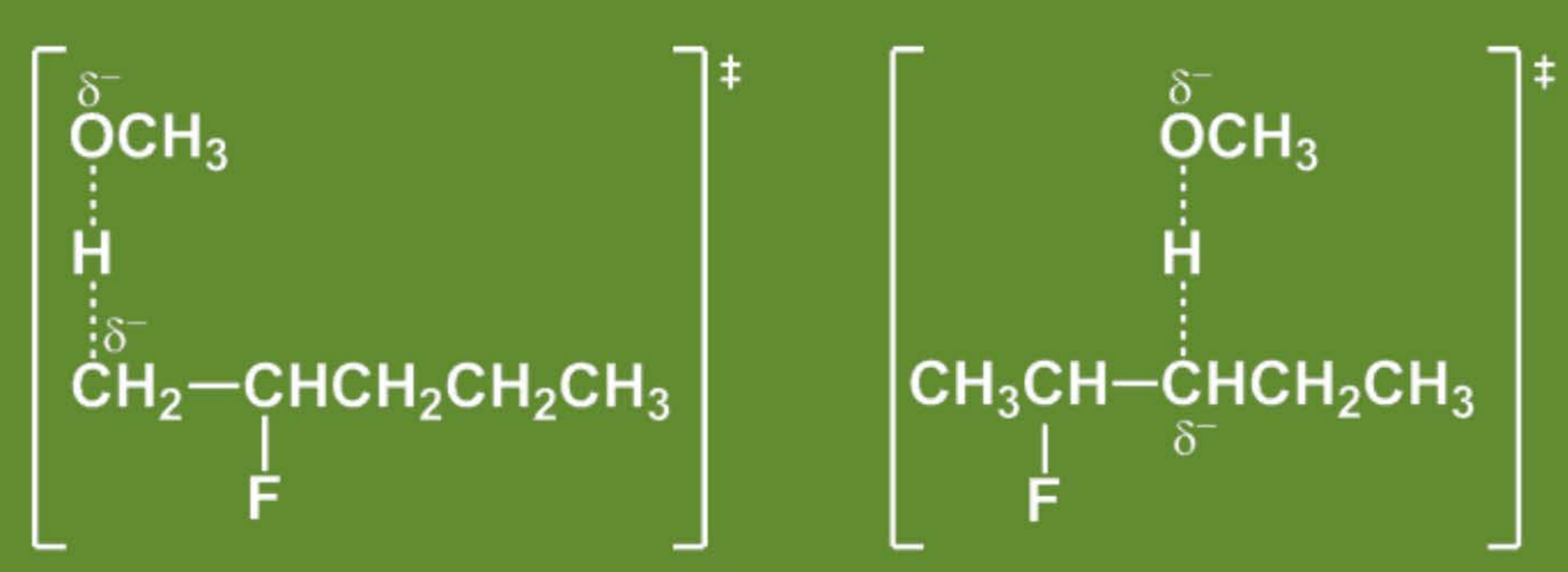


- Con bases voluminosas (como el *ter*-butóxido potásico)



- Con grupos salientes malos como el F- (la base más fuerte de todos los iones haluro y por lo tanto el peor grupo saliente de ellos)

El estado de transición (ET) es similar a un carbanión (el carbanión más estable es el menos sustituido)



ET que conduce al 1-penteno *más estable*

ET que conduce al 2-penteno *menos estable*