

ESTEREOQUÍMICA DE LAS REACCIONES DE ELIMINACIÓN E2



En el estado de transición de la eliminación E2 se requiere la formación parcial de un nuevo enlace π , con sus orbitales p paralelos



Los enlaces de los grupos que se van a eliminar (H y X) tienen que estar en el mismo plano: coplanares

Dos posibilidades:

- Los dos enlaces pueden estar al mismo lado del enlace C-C (sin-coplanar)

conformación eclipsada



- Los dos enlaces pueden estar a distinto lado del enlace C-C (anti-coplanar)

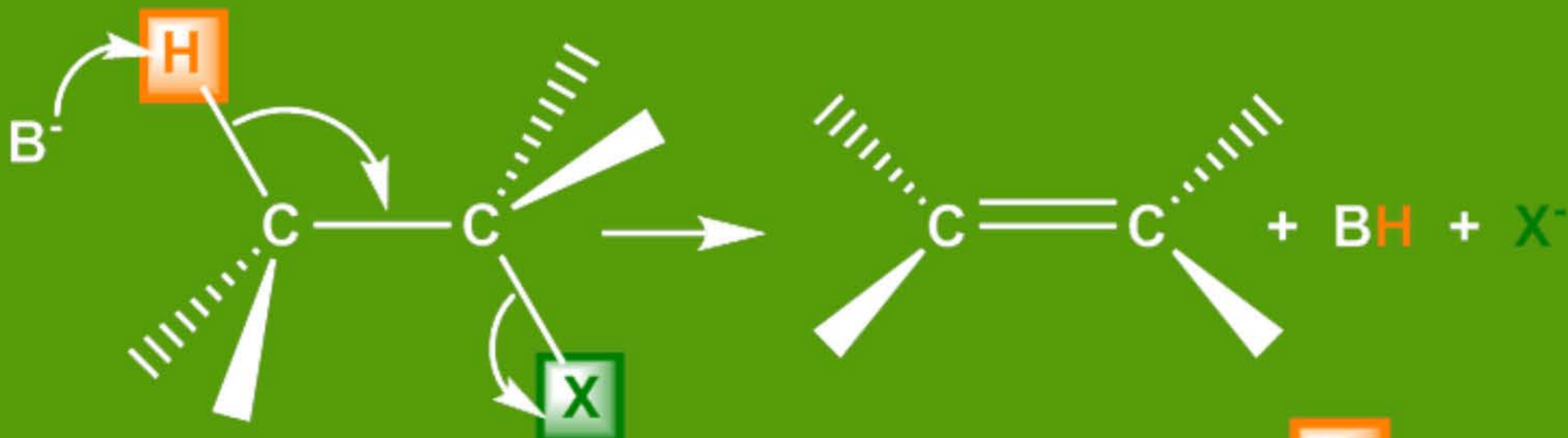
conformación alternada



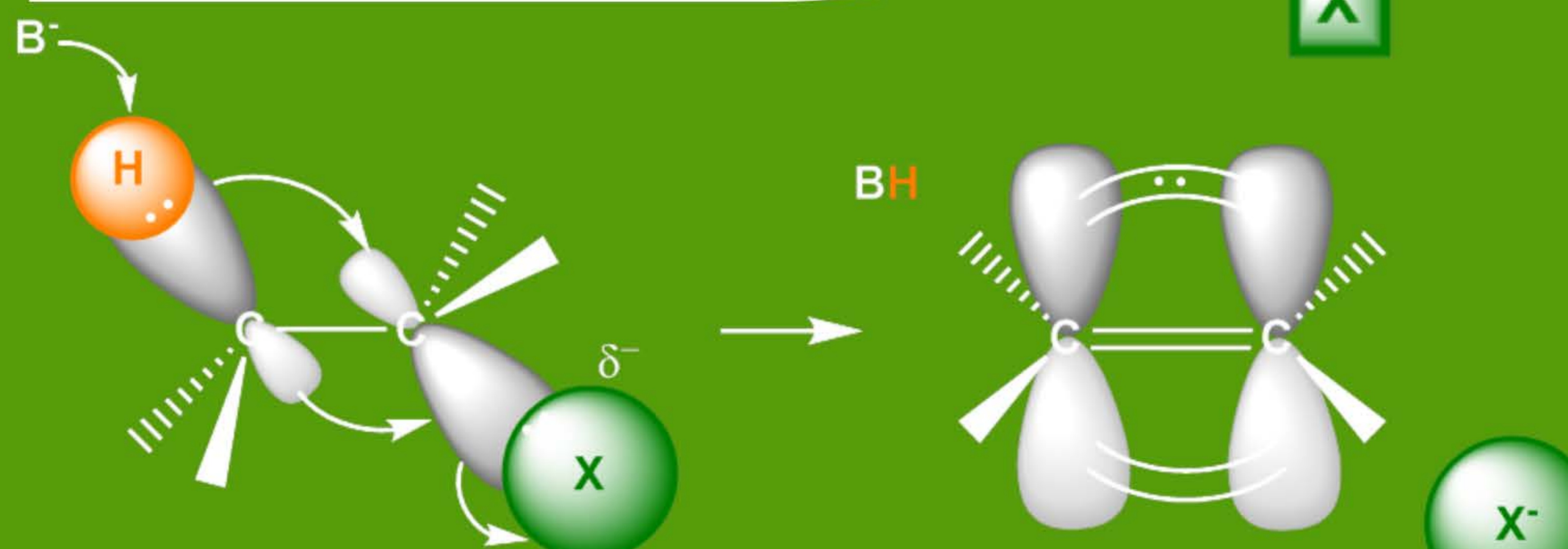
La eliminación *anti* está favorecida frente a la eliminación *syn*

A Eliminación E2 *anti-coplanar*

Es la más común en las reacciones E2

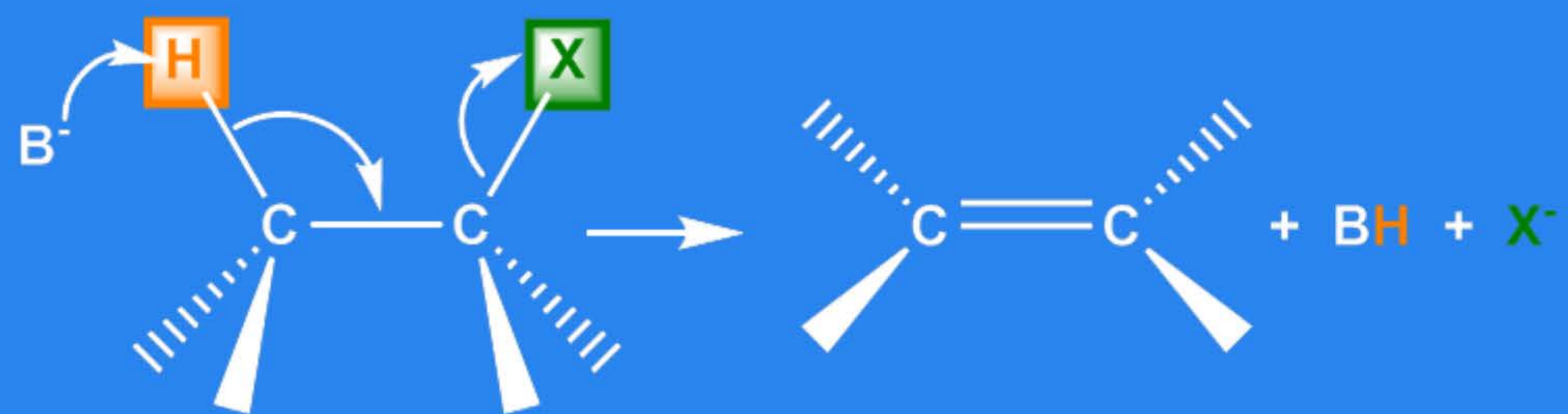


El estado de transición para la disposición anti-coplanar es una conformación alternada, con la base lejos del grupo saliente. En la mayoría de los casos, este estado de transición tiene menor energía que el correspondiente a la eliminación *sin-coplanar*

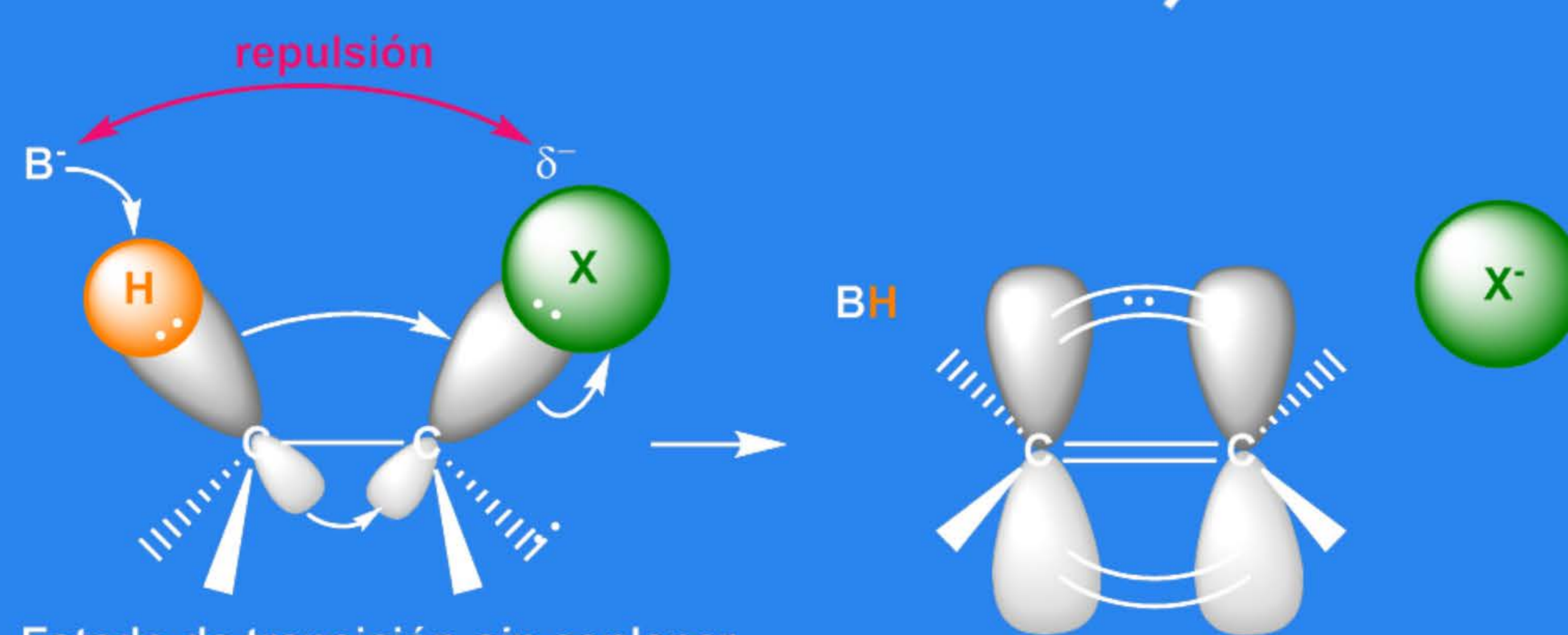


Estado de transición *anti-coplanar*

B Eliminación E2 *sin-coplanar*



El estado de transición para la eliminación sin-coplanar es una conformación eclipsada. Además de la energía más alta resultante de las interacciones eclipsadas, en el estado de transición hay interferencias entre la base y el grupo saliente.



Estado de transición *sin-coplanar*