

IONES CARBENIO: ESTABILIDAD



C

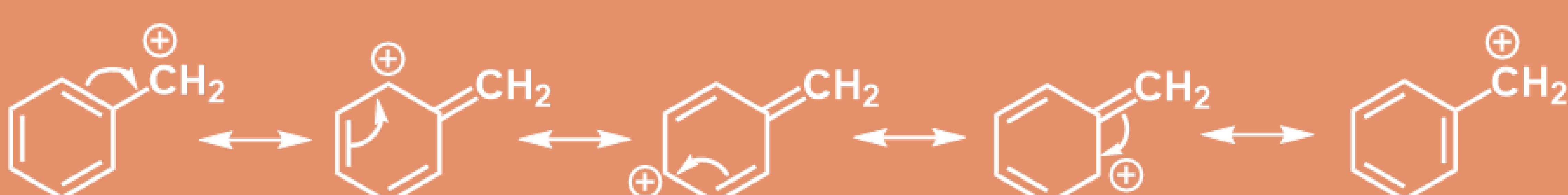
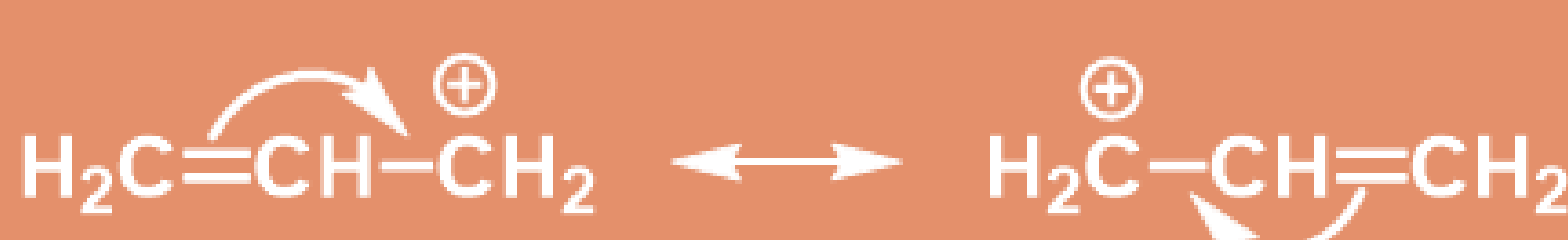
ESTABILIDAD



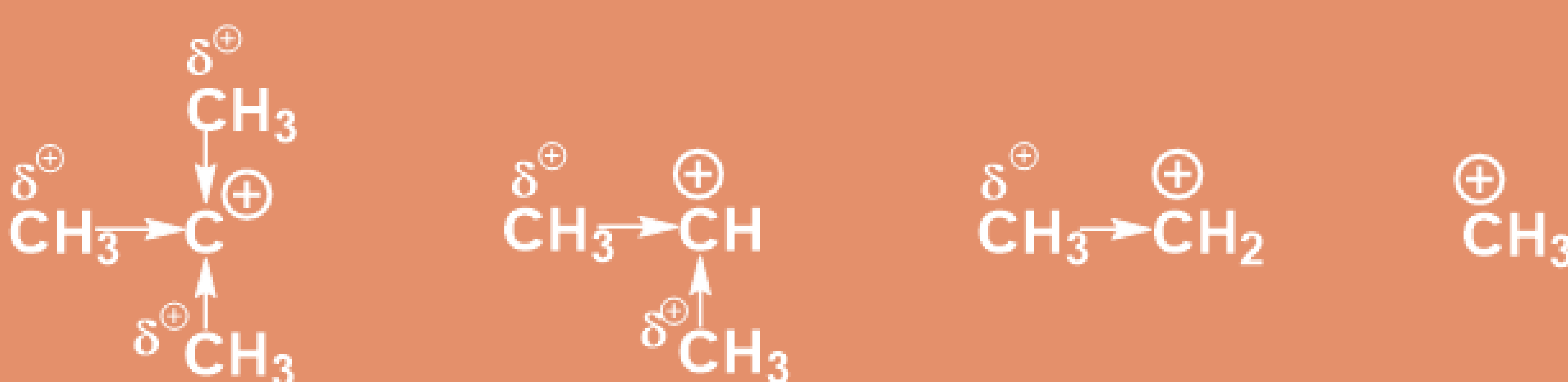
Los iones carbenio son **inestables**. Su estabilidad crece con el grado de **dispersión/deslocalización** de la carga positiva

Posibilidades de deslocalización de la carga:

- Por conjugación con un resto insaturado

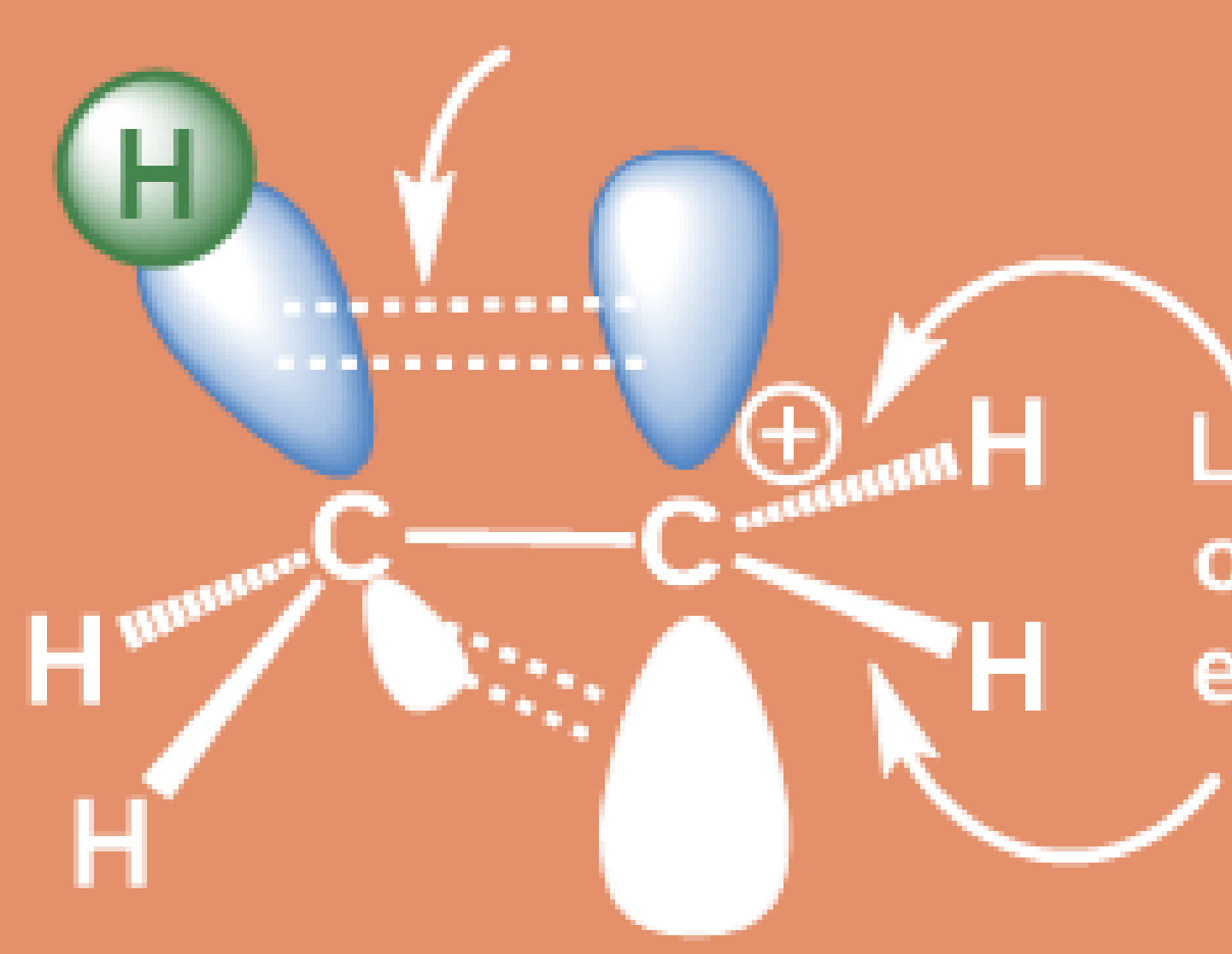


- Por efecto inductivo



- Por hiperconjugación

Deslocalización de electrones desde un enlace C-H adyacente hacia el orbital 2p vacío del átomo de carbono cargado positivamente

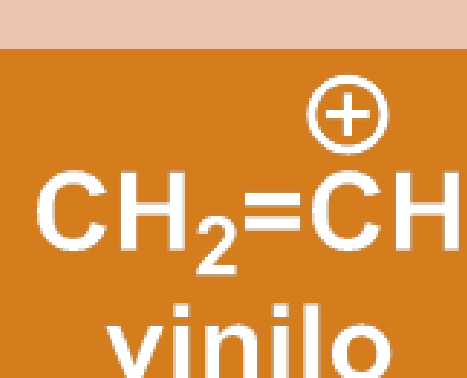
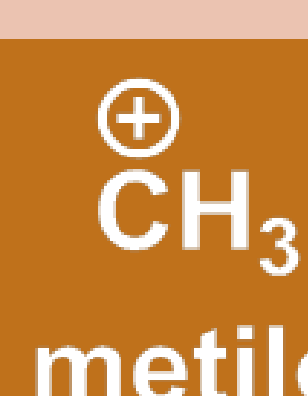
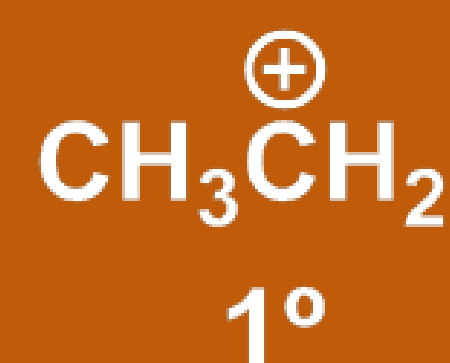
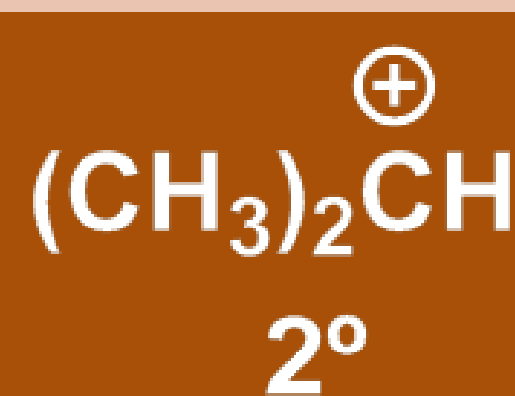
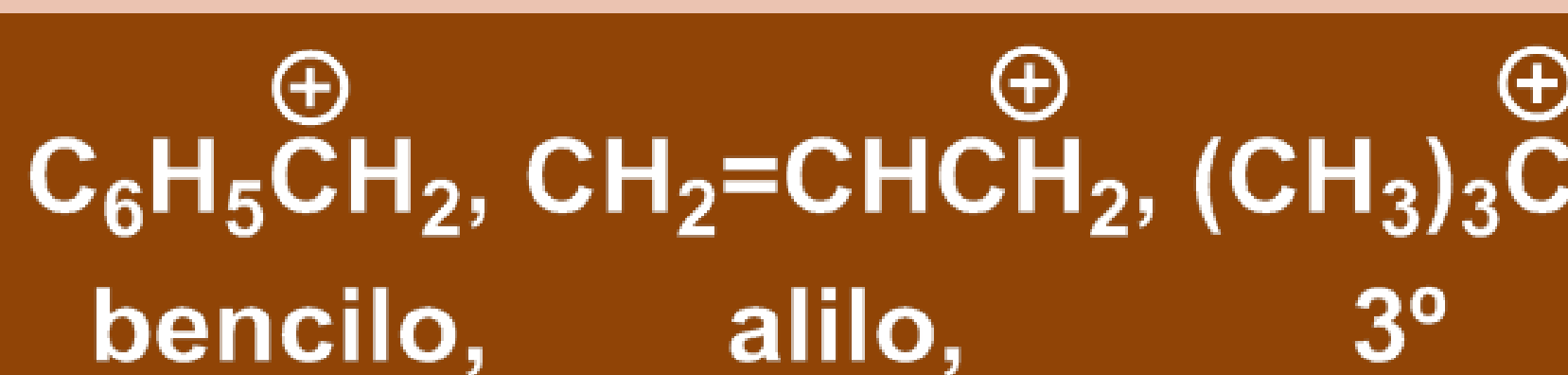


Los orbitales de estos enlaces C-H son perpendiculares al orbital 2p vacío del carbono catiónico. Los electrones que están en estos orbitales no pueden fluir hacia el orbital 2p vacío y no pueden participar en la hiperconjugación

Orden de estabilidad

más estable

menos estable

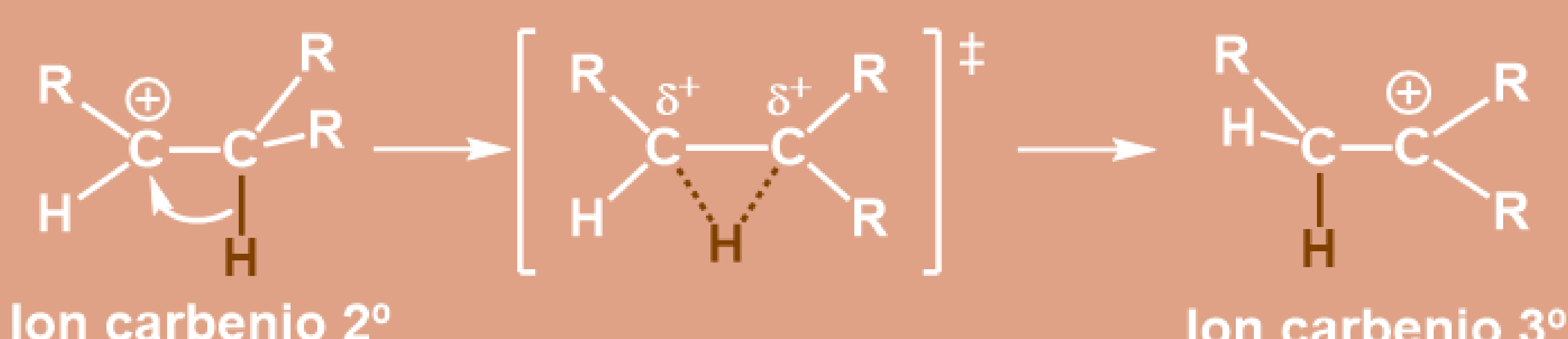


Autoestabilización de iones carbenio

Los iones carbenio se **autotransforman** unos en otros para alcanzar la máxima estabilidad

Mecanismos de autoestabilización de iones carbenio:

- Migración de iones hidruro: mecanismo de Withmore



- Transposición de Wagner Meerwein de grupos alquilo

