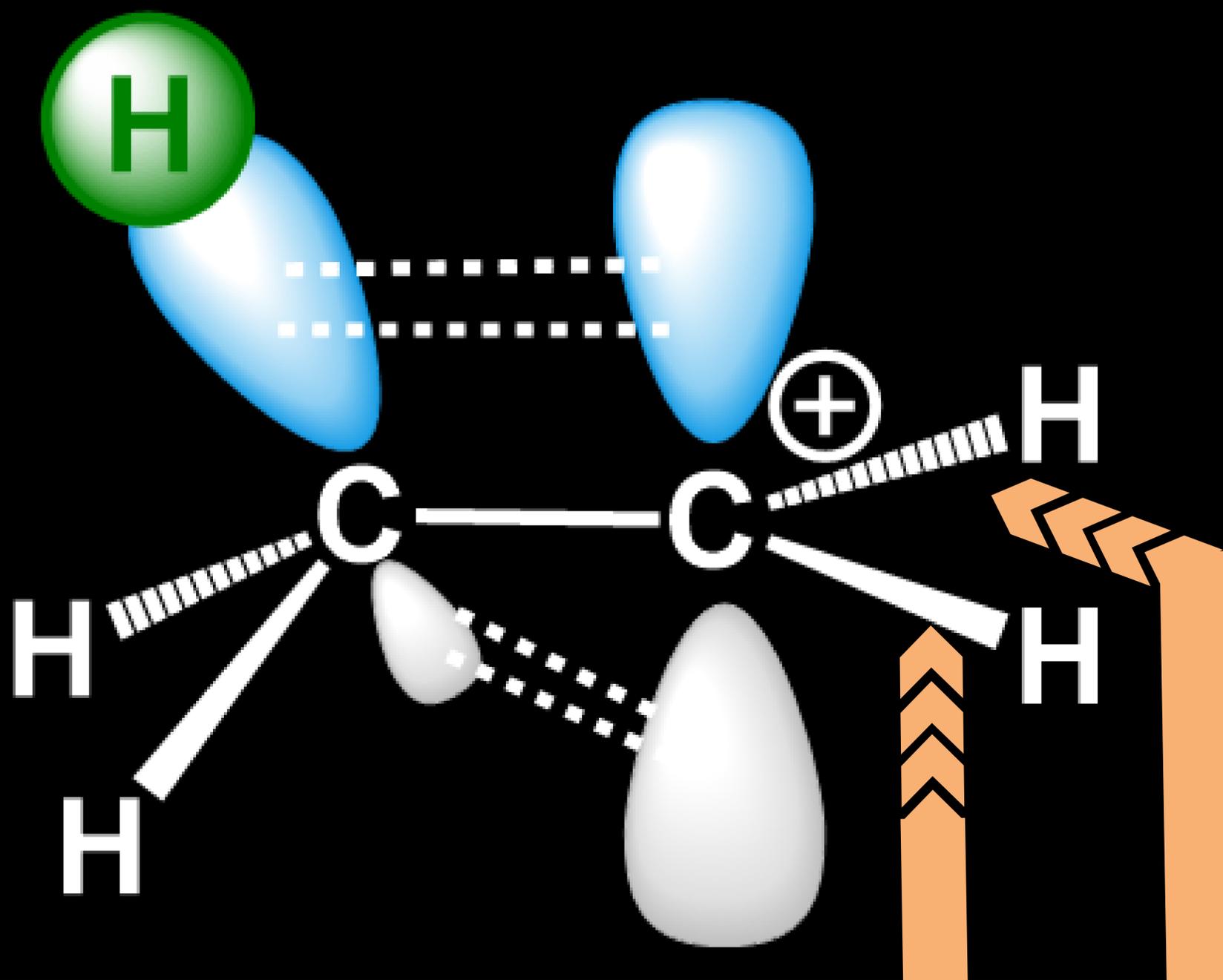


# ¿Qué es la hiperconjugación?



El solapamiento entre un orbital  $p$  vacío y un enlace sigma adyacente se llama **HIPERCONJUGACIÓN**.

Los grupos alquilo adyacentes al carbono positivo tienen enlaces sigma entre el carbono y el hidrógeno. El par de electrones en este enlace sigma se deslocaliza en el orbital  $2p$  vacío del átomo de carbono cargado positivamente, estabilizando al átomo de carbono electrón deficiente.



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.

