

RADICALES LIBRES: ESTRUCTURA Y FORMACIÓN



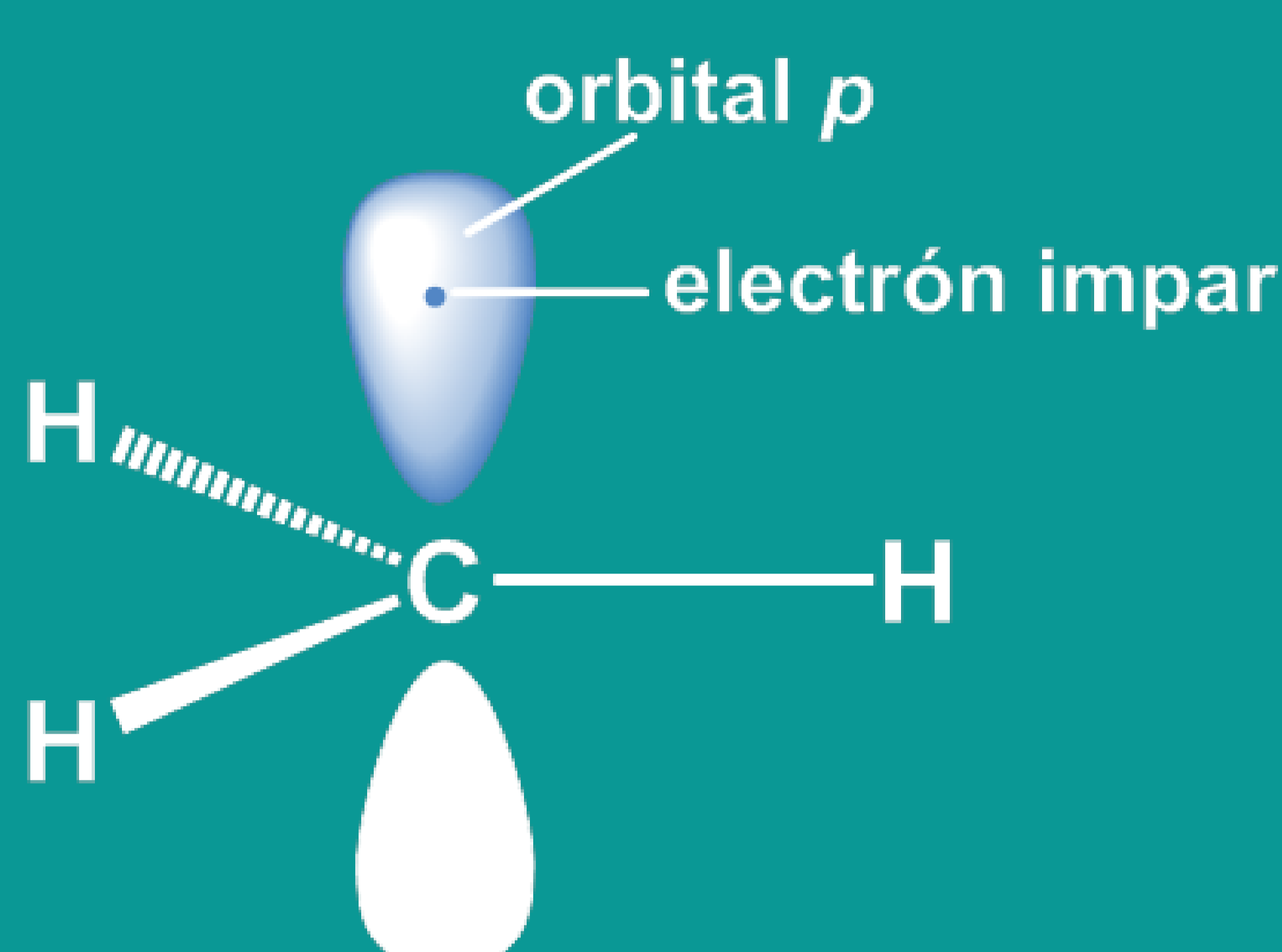
Un radical libre es una especie intermedia con un electrón impar. En el caso de radicales carbonados tienen tres ligandos.

A

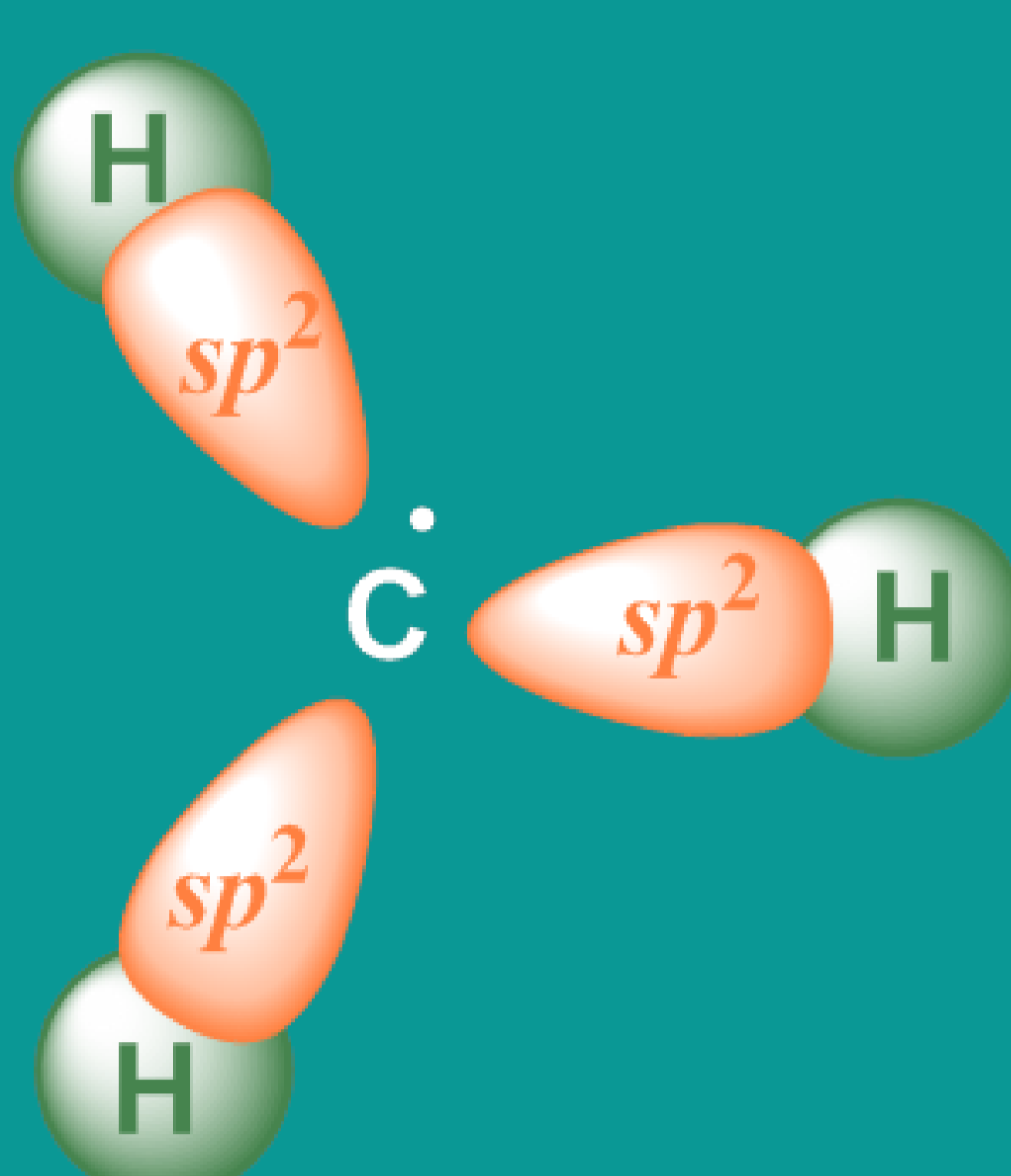
ESTRUCTURA



Los radicales libres pueden ser considerados como especies planas, bien porque posean una hibridación sp^2 en su carbono radicalario, con el electrón desapareado en el orbital p sin hibridar.

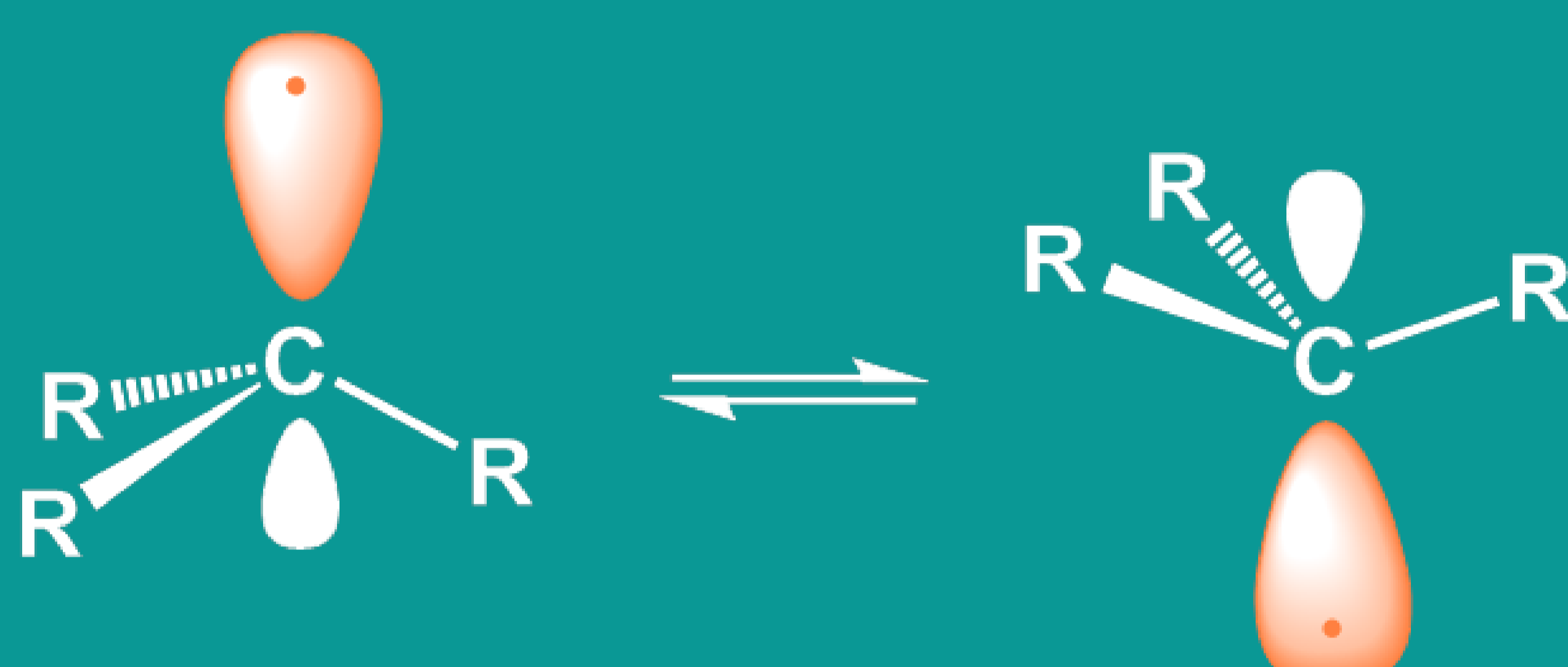


Vista lateral



Vista desde arriba

o bien porque posean hibridación sp^3 y, por consiguiente estructura piramidal, pero en un rápido equilibrio entre dos estructuras equivalentes.



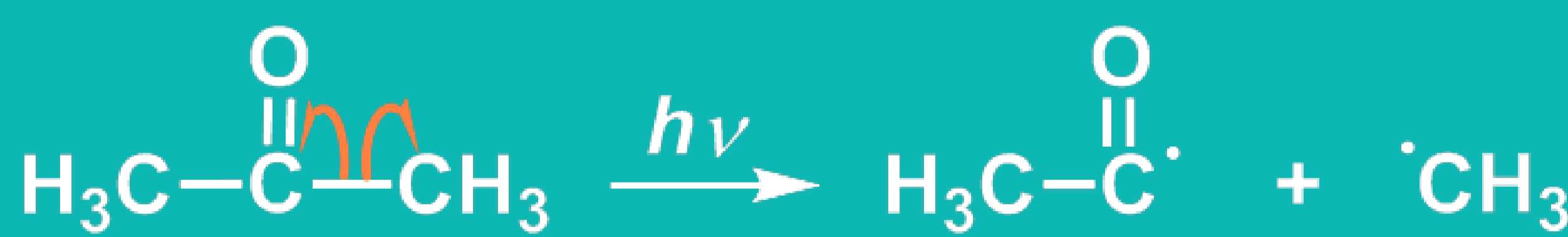
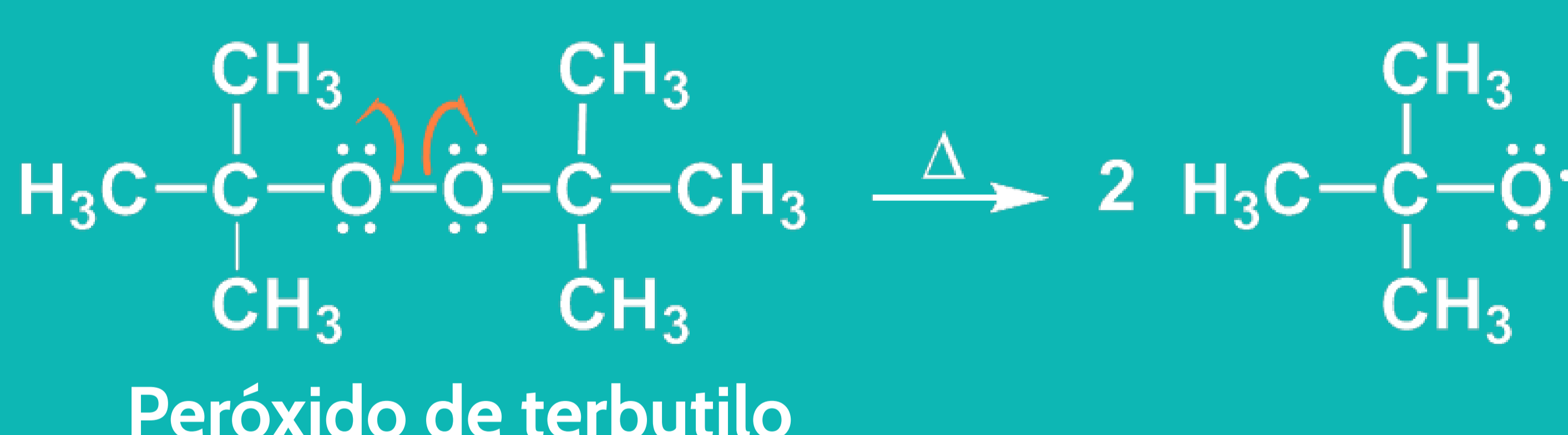
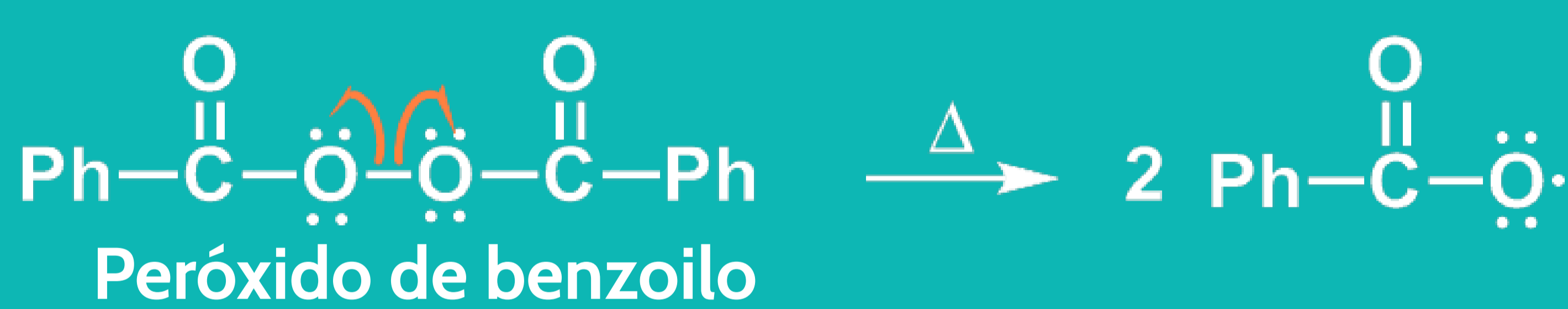
Cuando en el átomo de carbono radicalario existe un doble enlace (intermedios vinílicos) se mantiene la hibridación sp^2 de ese átomo de carbono.

B

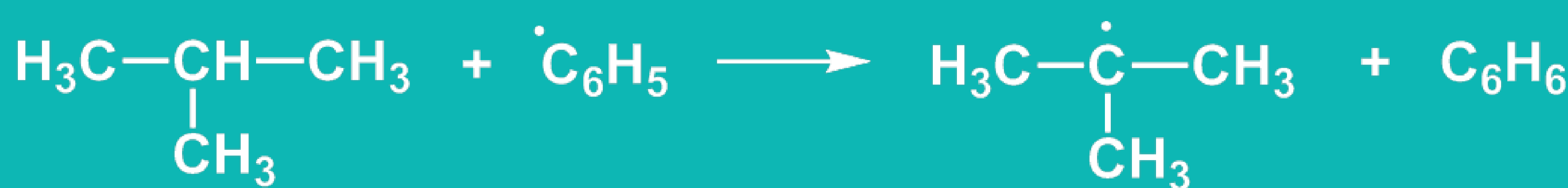
FORMACIÓN



Homólisis térmica o fotólisis



Colisión con otros radicales



Procesos redox

