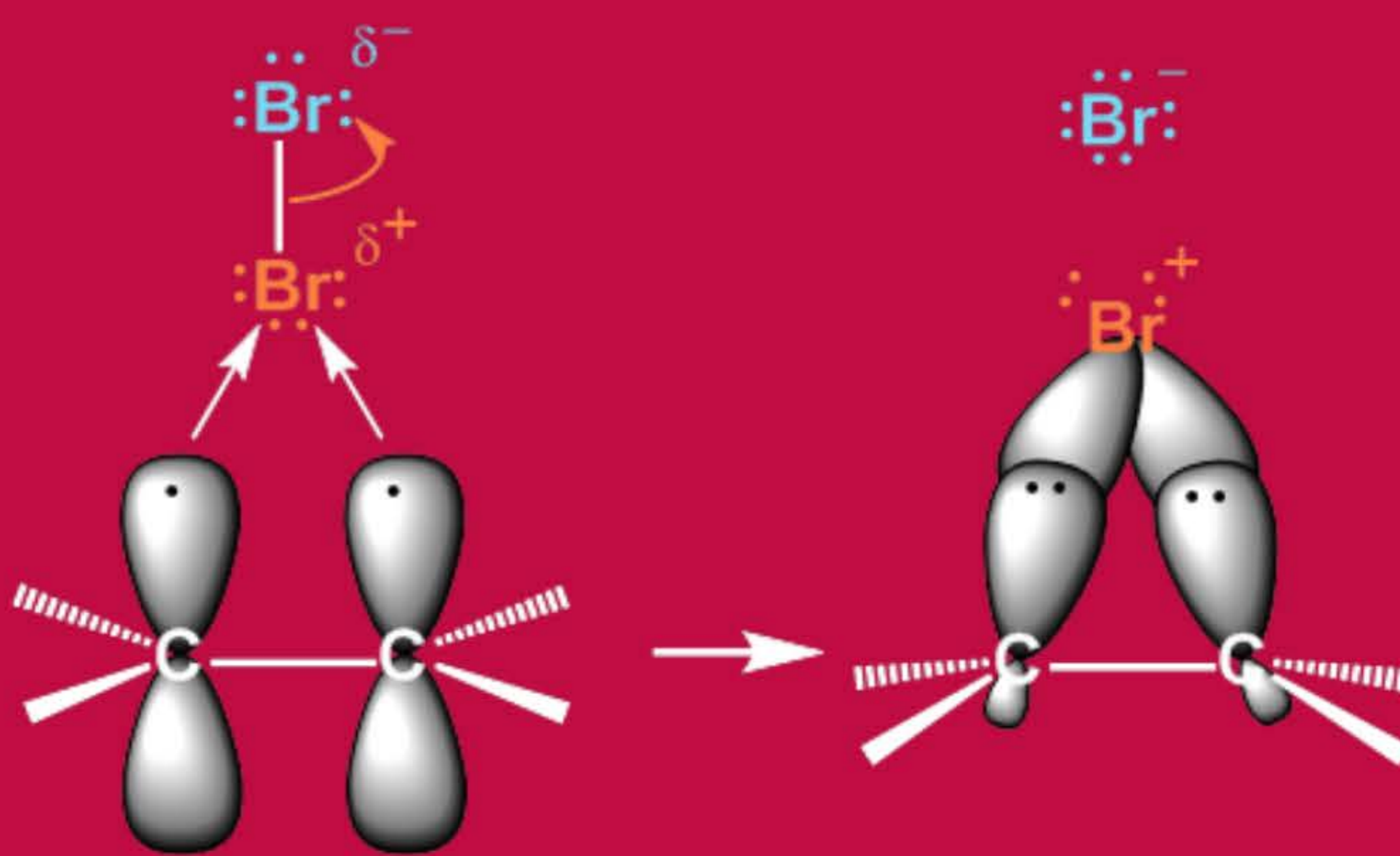
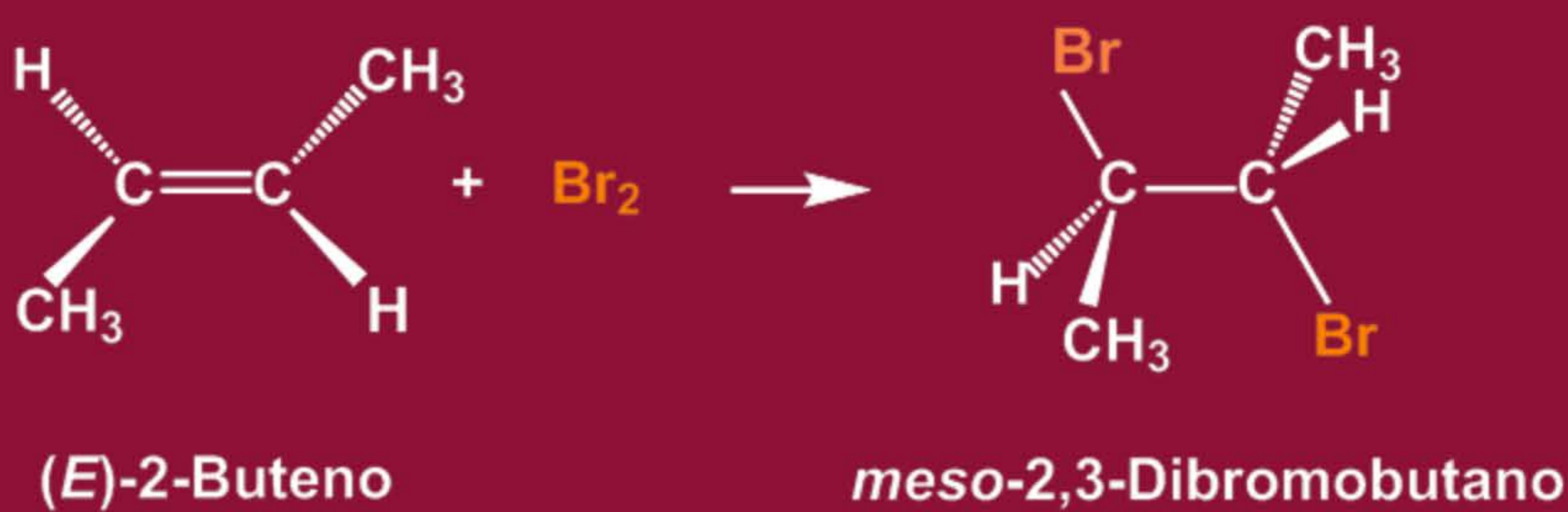
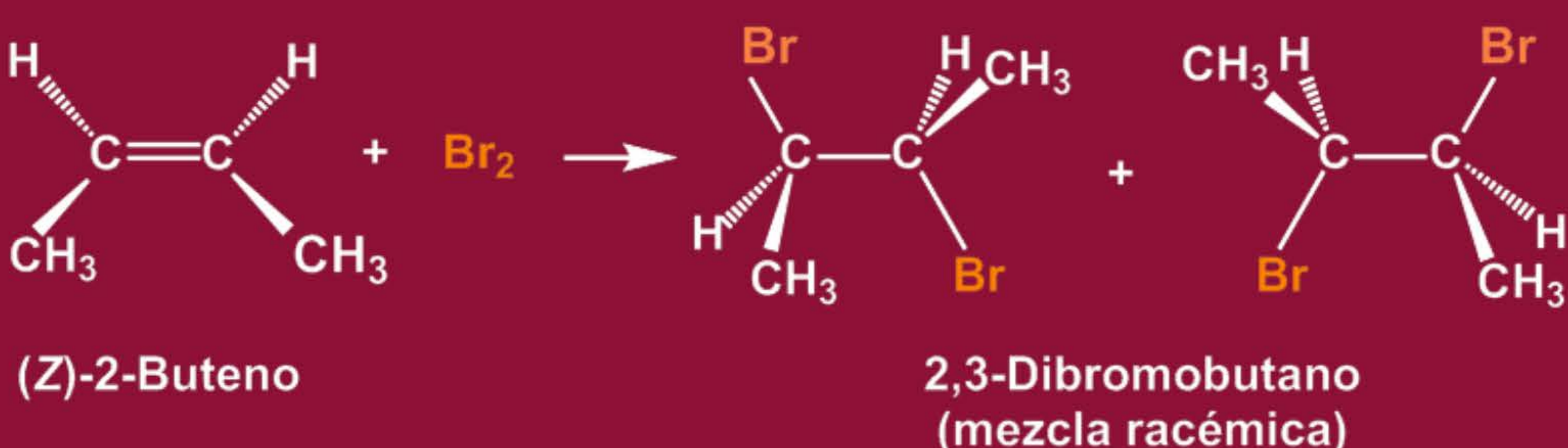
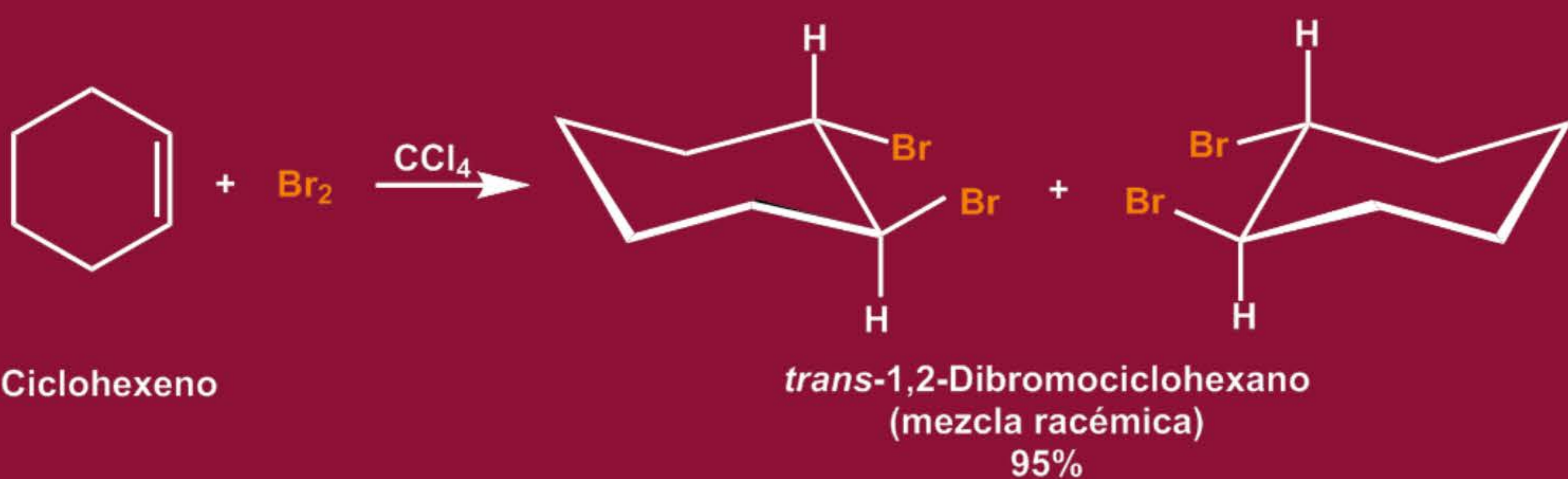


ESTEREOQUÍMICA "ANTI" EN LA ADICIÓN ELECTRÓFILA

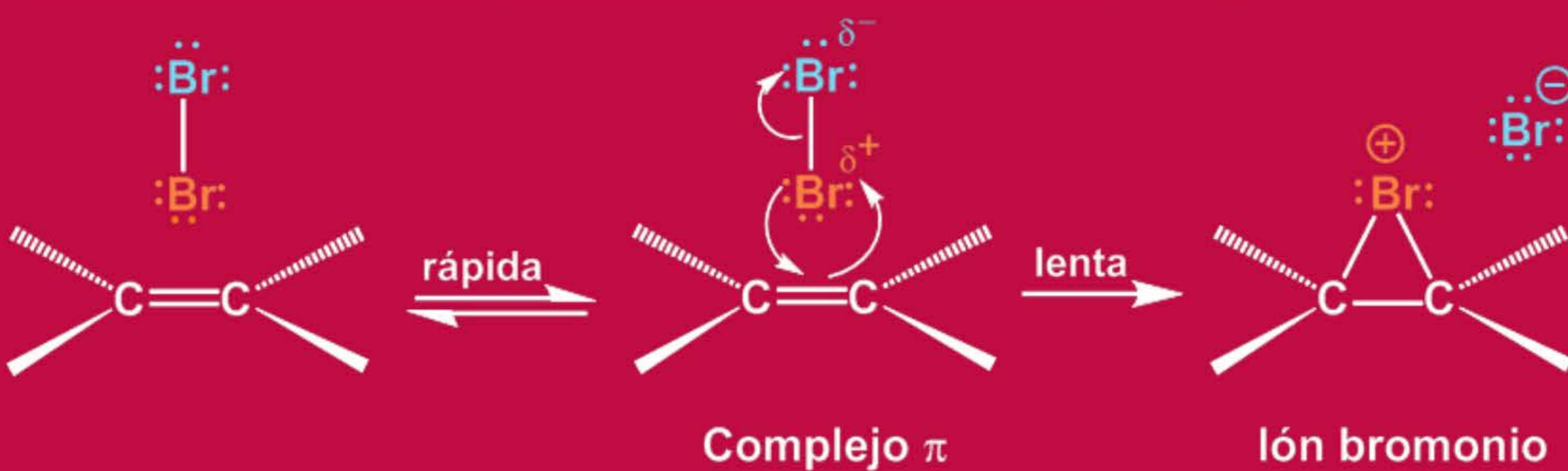


EJEMPLOS DE ADICIÓN ELECTRÓFILA CON ESTEREOQUÍMICA ANTI



Representación mediante orbitales moleculares de la formación del ión bromonio

La formación de este ión bromonio es el origen de la estereoespecificidad *anti* observada para la adición de bromo a un alqueno



El ión bromonio es un intermedio y es atacado por el ión bromuro, por el lado contrario, en uno de los átomos de C del ciclo, rompiéndose uno de los enlaces C-Br del ión bromonio, dando lugar a un dibromuro vecinal



La disposición ANTI de los grupos es una consecuencia estérica del ataque por dos lados opuestos de la molécula