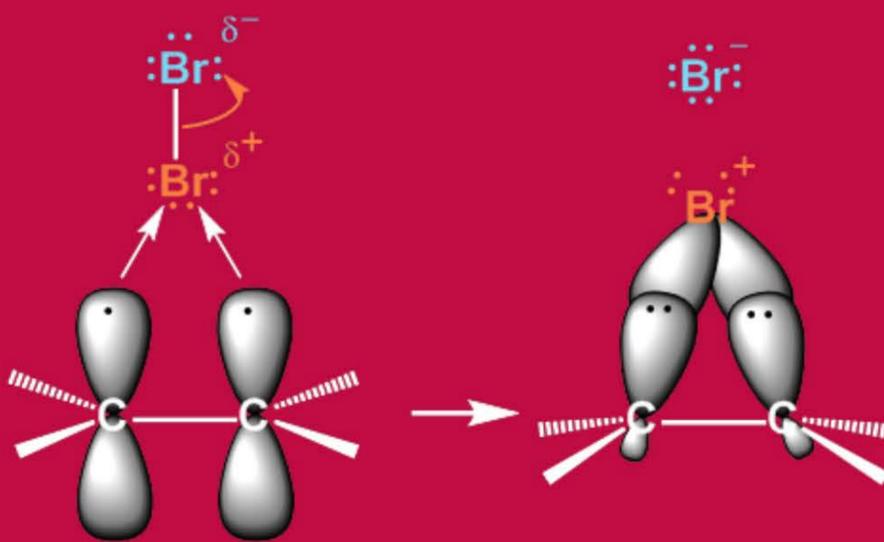
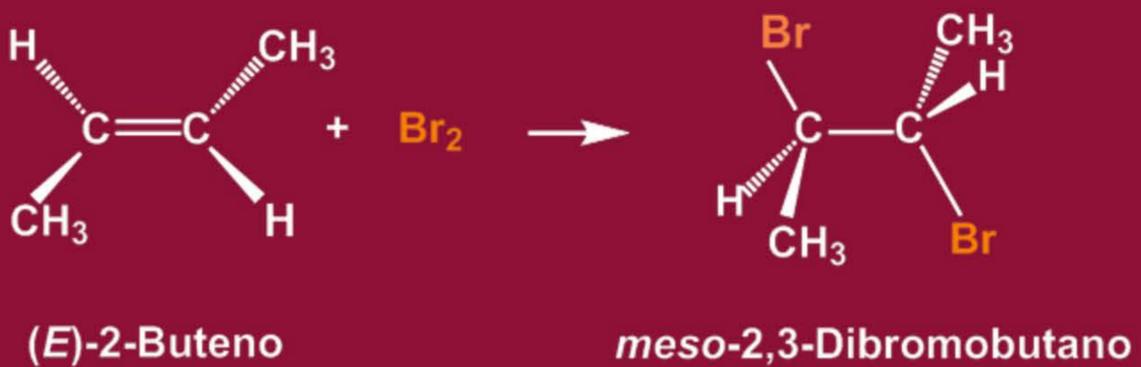
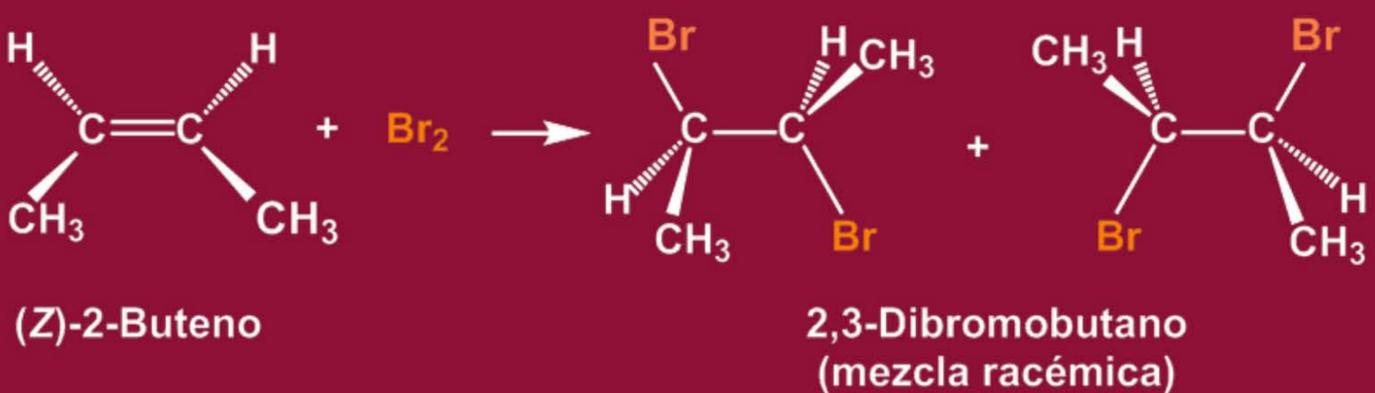
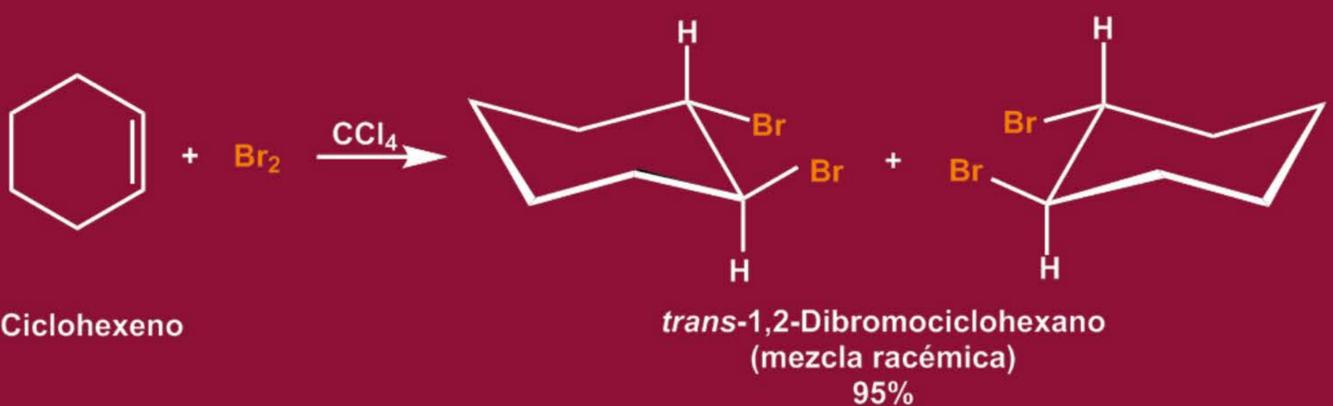


# ESTEREOQUÍMICA "ANTI" EN LA ADICIÓN ELECTRÓFILA



## 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