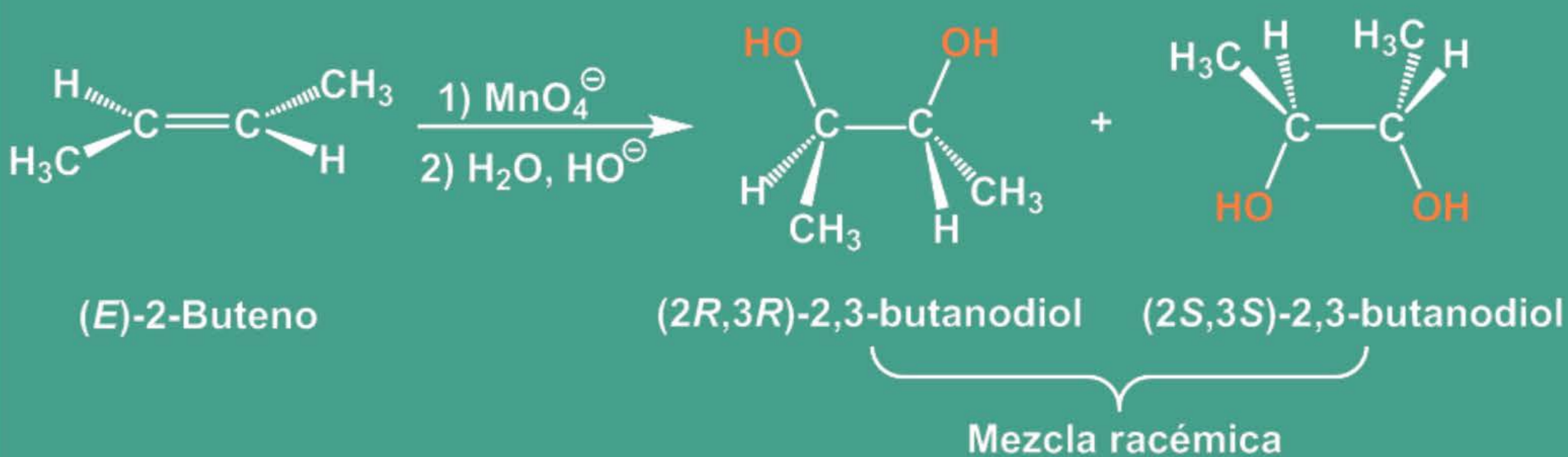
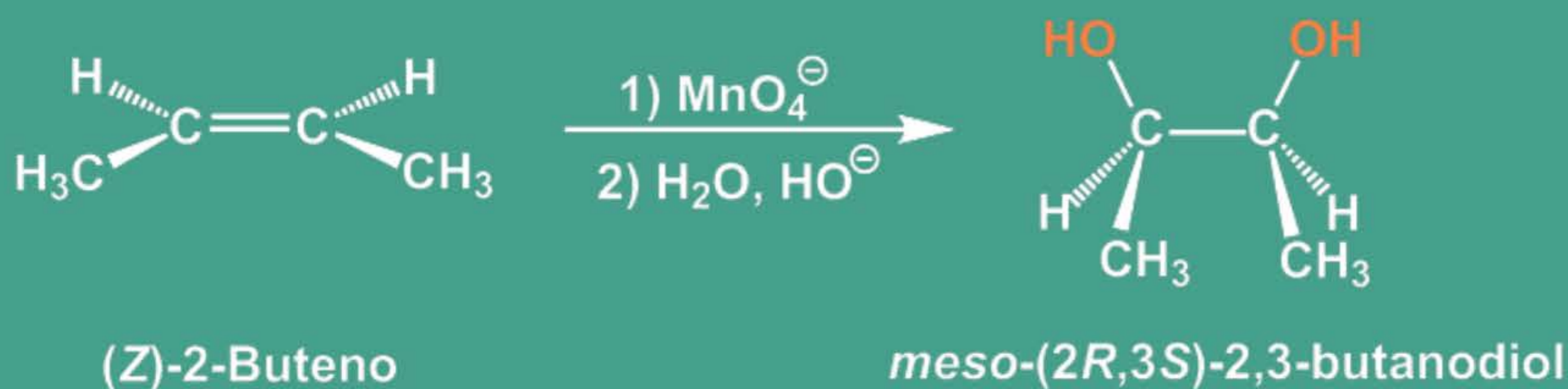


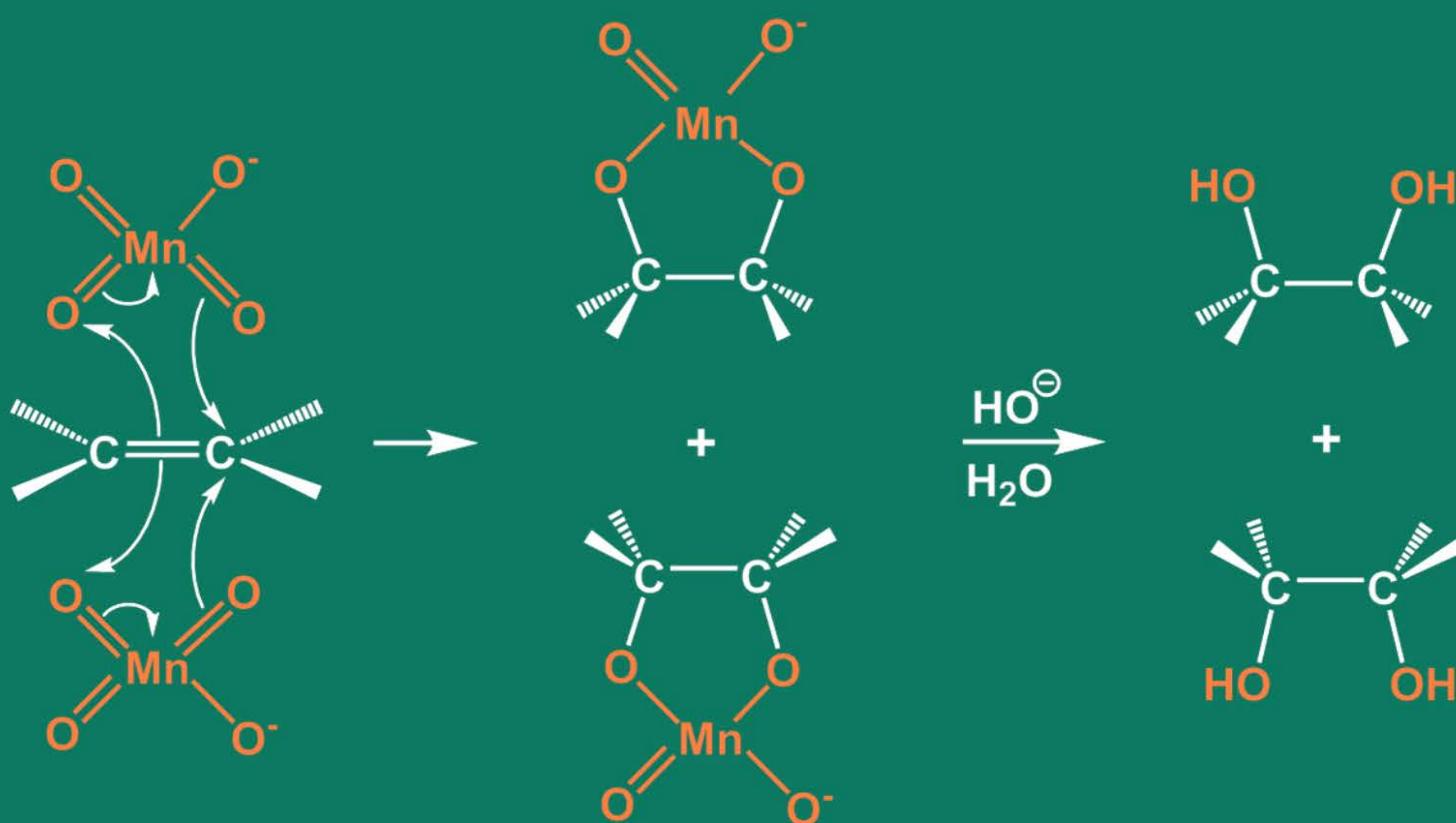
# ESTEREOQUÍMICA "SIN" EN LA ADICIÓN ELECTRÓFILA



## EJEMPLOS DE ADICIÓN ELECTRÓFILA CON ESTEREOQUÍMICA SIN



El resultado estereoquímico de estos procesos es la consecuencia de la entrada de los dos hidroxilos por el mismo lado del doble enlace



La disposición SIN de los grupos es consecuencia de la formación de un intermedio cíclico, el cual se rompe en unas condiciones determinadas para dar el glicol