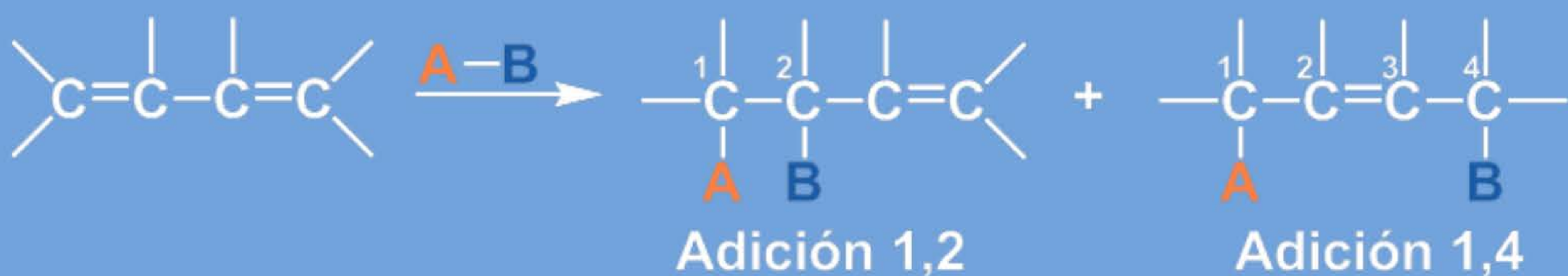


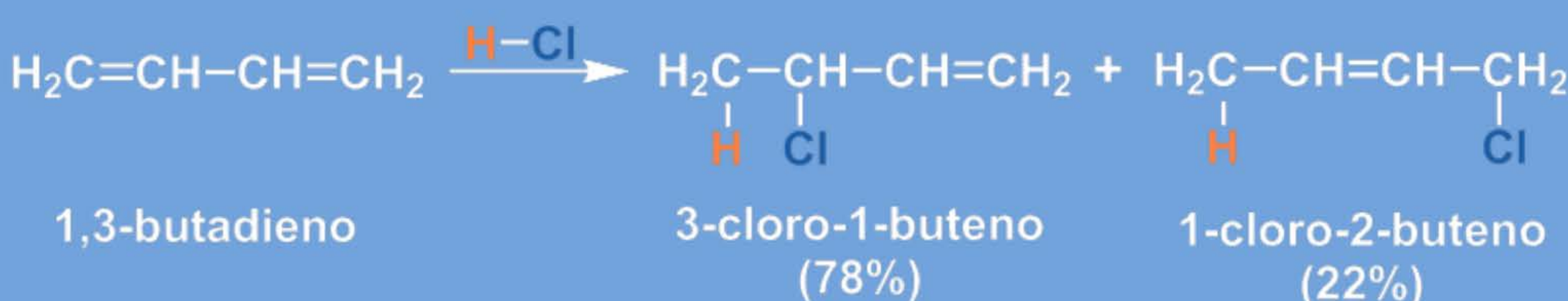
ADICIÓN ELECTRÓFILA A SISTEMAS DIÉNICOS CONJUGADOS



En las adiciones a dienos conjugados un mismo reactivo puede atacar no sólo a un par de carbonos adyacentes (adición 1,2) sino también a los dos carbonos de los extremos del sistema conjugado (adición 1,4)



Ejemplo:

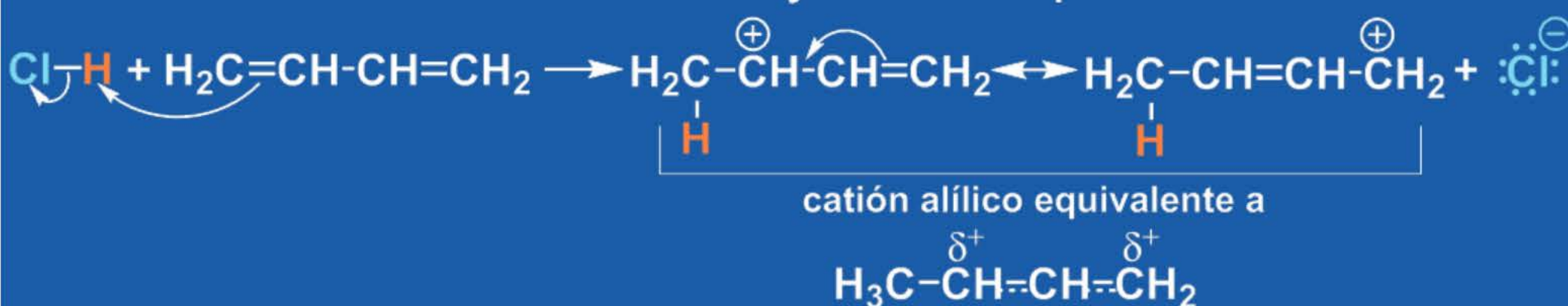


Mecanismo de la reacción que tiene lugar

Las adiciones electrofílicas a dienos conjugados implican cationes alílicos como intermedios, que están estabilizados por resonancia

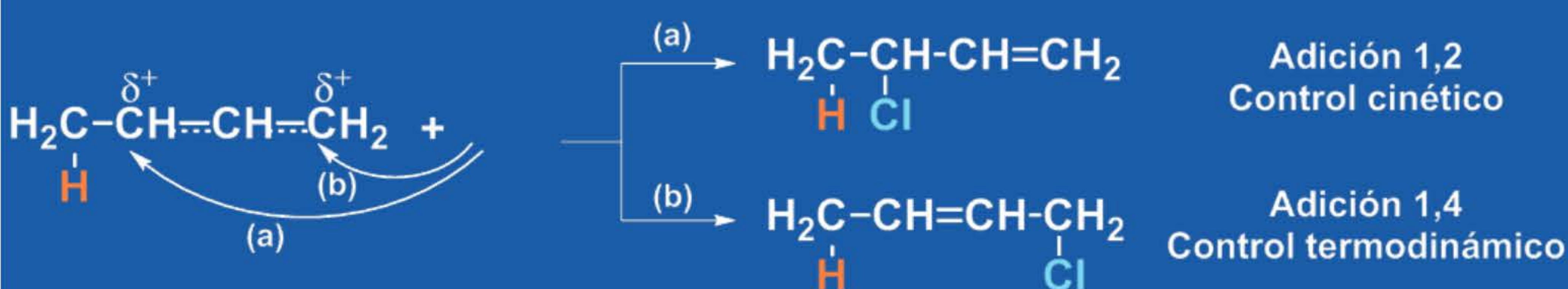
1ª etapa

se forma el ion carbenio más estable:
2º y estabilizado por resonancia



2ª etapa

y estos cationes pueden reaccionar con un nucleófilo en cualquiera de sus dos formas resonantes



Mecanismo de la reacción que no se produce

La adición a uno de los átomos de carbono más internos produciría un ión carbenio primario mucho menos estable, que no podría estar estabilizado por resonancia

