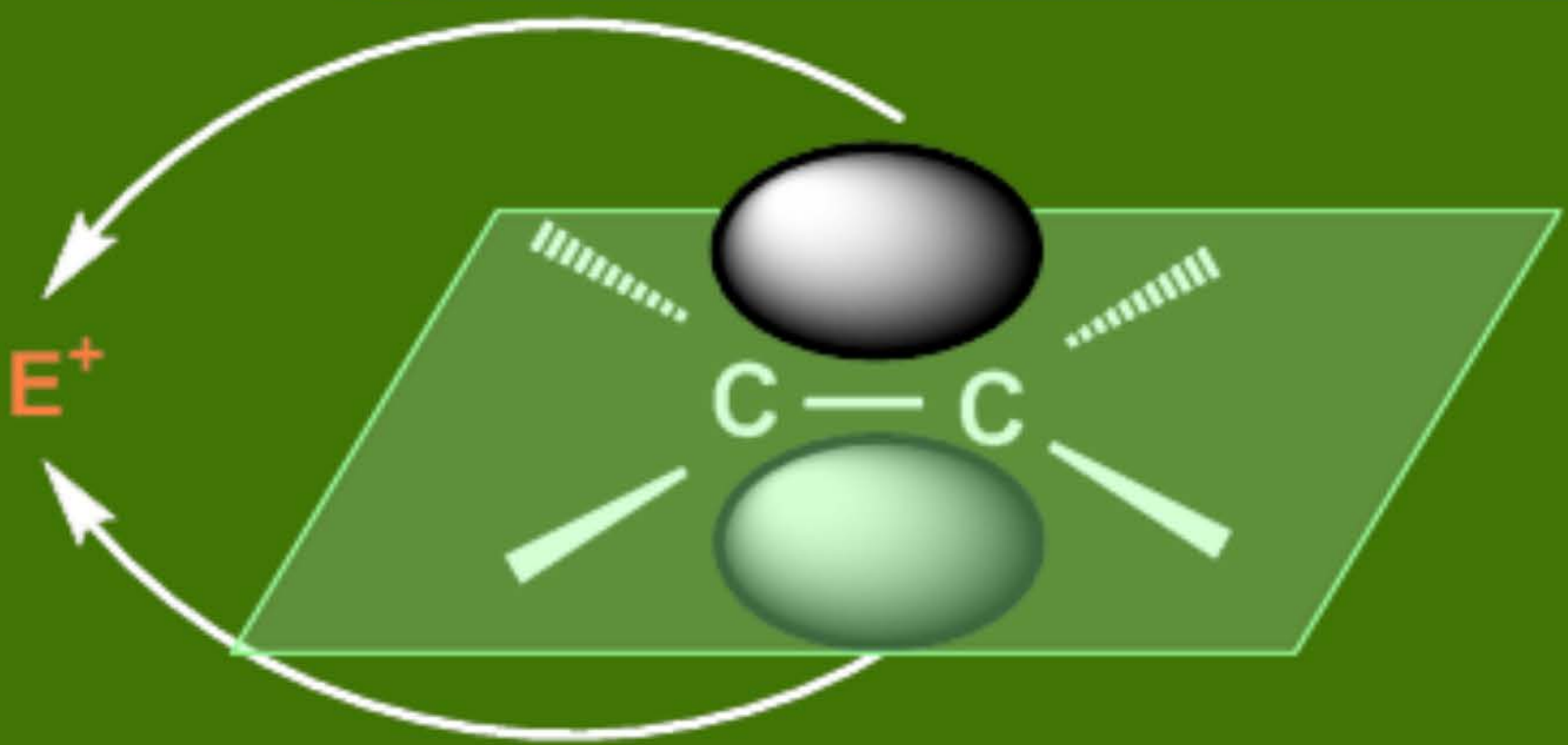


# ESTEREOQUÍMICA DE LAS REACCIONES DE ADICIÓN ELECTRÓFILA



Disposición planar de los átomos de carbono del doble enlace y de los átomos unidos a estos carbonos con un orbital  $\pi$  perpendicular a dicho plano, siendo la densidad electrónica asociada a este enlace  $\pi$  máxima por arriba y por debajo del plano del doble enlace

La aproximación más favorable para el electrófilo es por una de estas regiones ricas en electrones, es decir, perpendicular al plano del doble enlace



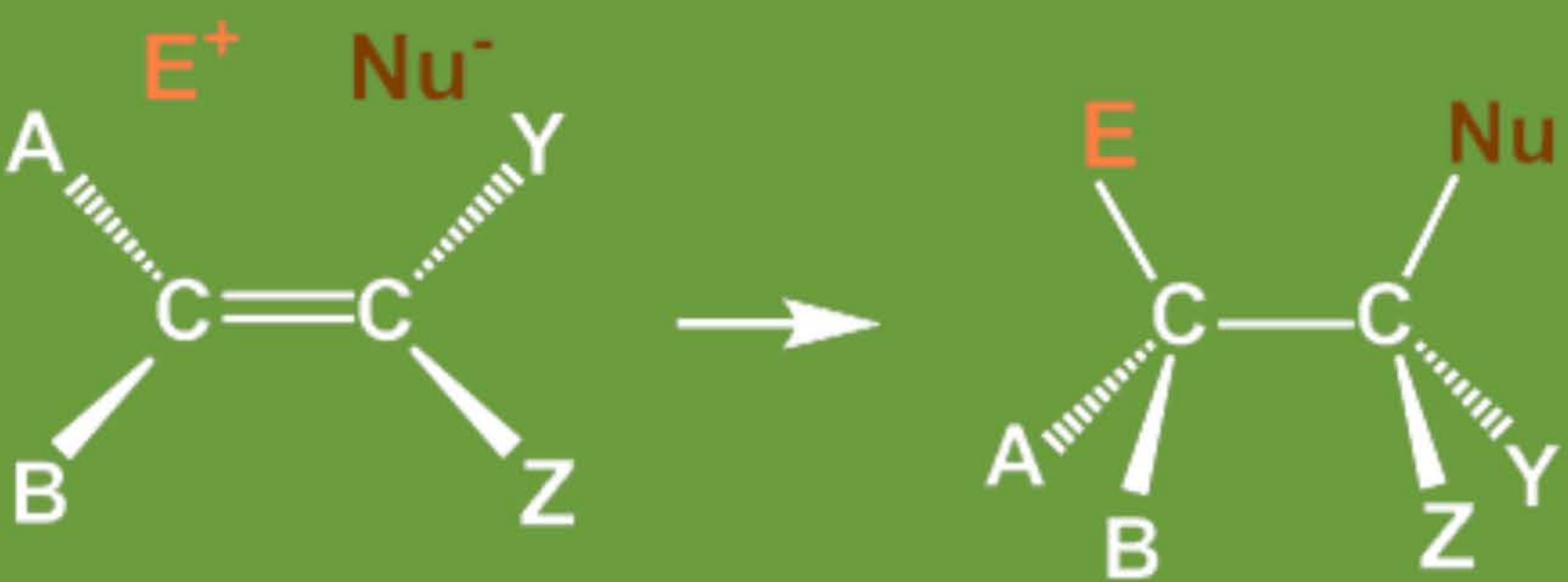
Se adicionan al doble enlace dos átomos o grupos (E-Nu). Las dos partes del reactivo pueden adicionarse al doble enlace desde el mismo lado o desde lados opuestos

## A

### ADICIÓN SIN



Cuando ambos átomos o grupos se adicionan al mismo lado del doble enlace, el proceso se denomina adición *sin* o *cis*



## B

### ADICIÓN ANTI



La adición de los dos componentes del reactivo desde lados opuestos del alqueno se conoce como adición *anti* o *trans*

