

# REACCIONES DE ALQUENOS

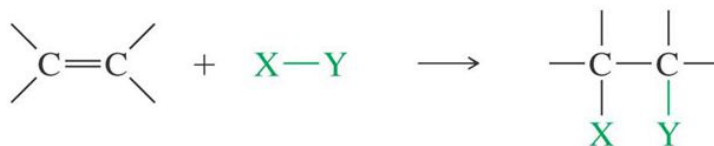
La característica principal de los alquenos es su doble enlace carbono-carbono. Podría considerarse de hecho su grupo funcional y por lo tanto determina las reacciones características que sufren este tipo de compuestos.

Las reacciones son de dos tipos:

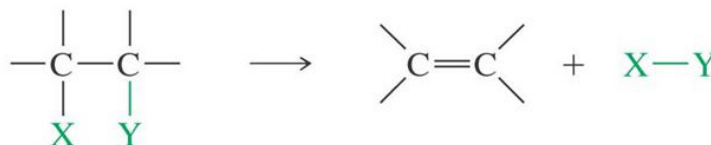
- Las que se llevan a cabo en el doble enlace y por lo tanto se destruye.
- Las que suceden en la molécula, pero no en el doble enlace.

Las reacciones de los alquenos son:

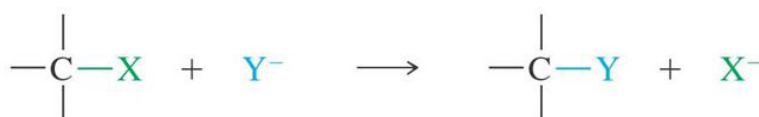
*Adición*



*Eliminación*

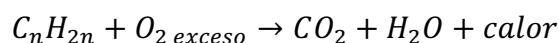


*Sustitución*

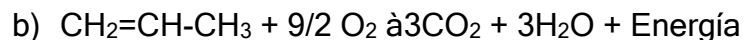
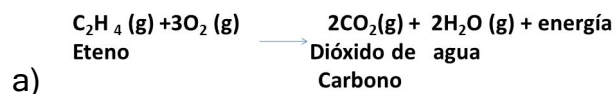


**Reacción de combustión:**

Los alquenos como todo compuesto orgánico son combustibles, por lo tanto, presentan la reacción de combustión en presencia de oxígeno y una chispa. Arden de una manera más luminosa en comparación con los alcanos, originando combustiones tanto completas como incompletas. De manera general se representa de la siguiente manera:



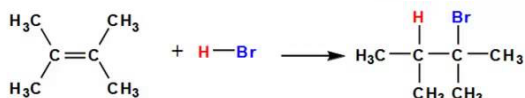
Ejemplos:



Reacción de adición:

Se da cuando dos moléculas se combinan para formar una sola molécula. La adición ocurre en el doble enlace. Estas reacciones pueden ser: electrofílicas, nucleofílicas o por radicales libres. Las reacciones de adición a un doble enlace aislado son electrofílicas o por radicales libres. Ejemplos:

- Hidro halogenación de un alqueno



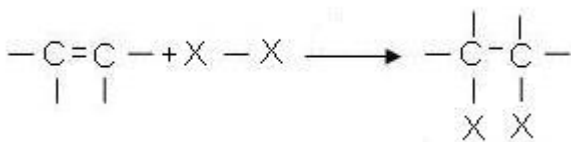
- Hidrogenación de alquenos



Ejemplo:

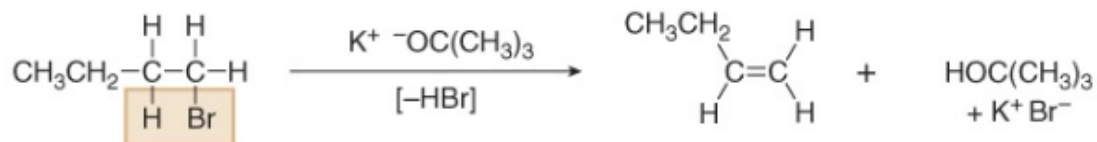


- Halogenación de alquenos



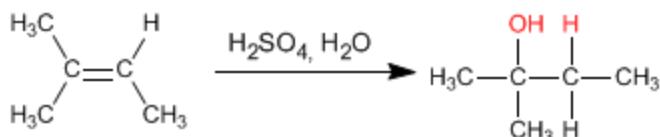
### Reacción de eliminación:

En las reacciones de eliminación dos átomos o grupos de átomos se remueven de una molécula, esto produce ruptura y generación de nuevos enlaces entre esos átomos.



### Reacciones de sustitución:

También se conocen como reacciones de desplazamiento y se realizan cuando un átomo o grupo de átomos es reemplazado por otro átomo o grupo de átomos. Como ejemplo se tiene la reacción de un alqueno con agua, en presencia de ácido sulfúrico, para formar alcoholes.



Los aceites de cocina como el aceite de oliva y el aceite de girasol son ricos en alquenos, lo que los hace ideales para cocinar.

### Referencias:

- Morrison, Robert (1998), Química Orgánica, Pearson Addison Wesley.  
Ocampo G.A (1994), Química 2, Publicaciones CULTURAL.