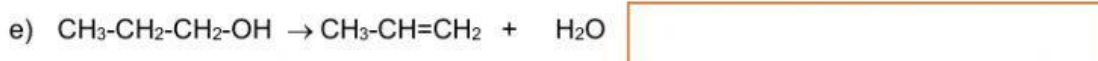
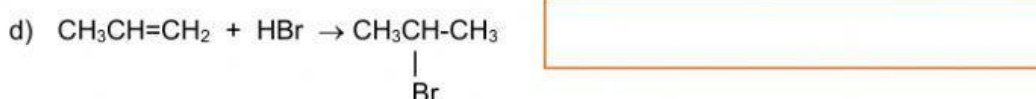
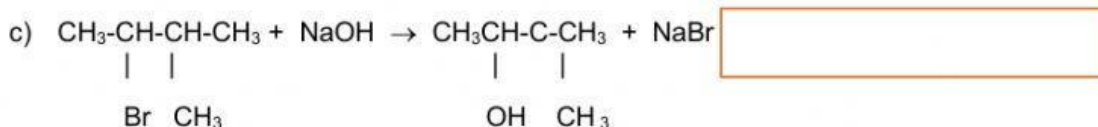
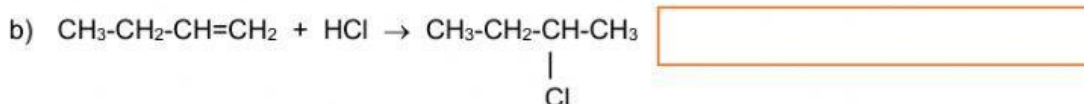
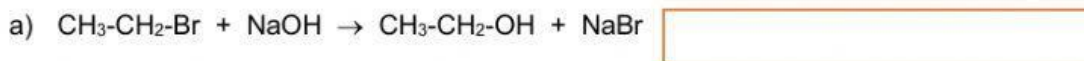


## REACCIONES ORGÁNICAS

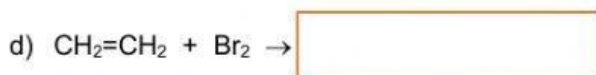
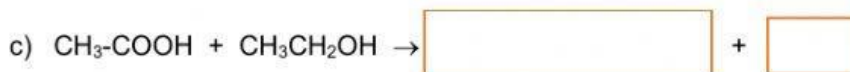
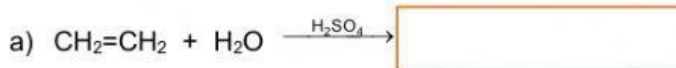
| Primer apellido | Segundo apellido | Nombre(s) | Grupo |
|-----------------|------------------|-----------|-------|
|-----------------|------------------|-----------|-------|

1. Observa y selecciona qué tipo de reacción son los siguientes ejemplos:



2. Busca los productos entre los siguientes compuestos orgánicos y arrástralos a su lugar correspondiente para completar la reacción.

|                                          |                                        |                         |                      |
|------------------------------------------|----------------------------------------|-------------------------|----------------------|
| $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_2\text{CH}_3$ | $\text{Br-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$ | $\text{CH}_3\text{-Cl}$ | $\text{H}_2\text{O}$ |
| $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$      | $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Cl}$    |                         | $\text{HCl}$         |



3. Arrastra las etiquetas de los productos para completar cada reacción.

|                                  |                                             |                         |
|----------------------------------|---------------------------------------------|-------------------------|
| $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3$ | $\text{CH}_3\text{-CH(I)-CH}_3$             | $2 \text{ CO}_2$        |
| $\text{CH}_3\text{CH=CH}_2$      | $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CH(Br)-CH}_3$ | $\text{H}_2\text{O}$    |
| $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$  |                                             | $2 \text{ H}_2\text{O}$ |

- a)  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + 3 \text{ O}_2 \longrightarrow$   +
- b)  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{HI} \longrightarrow$
- c)  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
- d)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} \longrightarrow \text{KCl} +$    $+ \text{H}_2\text{O}$
- e)  $\text{CH}_3\text{CH=CHCH}_3 + \text{HBr} \longrightarrow$
- f)  $\text{CH}_3\text{CH(OH)CH}_2\text{CH}_3 + \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{H}_2\text{O} +$