

Mononitro Percepción

6,6 dimetil - 1,1,1,1-tetra

Reacción Sustitución Simple

Cuando una reacción implica un elemento que desplace a otro en un compuesto, se llama reacción de sustitución simple o reacción de reemplazo simple. También se utiliza el nombre de "reacción de desplazamiento". Por ejemplo, una tira de cobre sumergida en una solución de nitrato de plata desplazará átomos de plata, produciendo nitrato de cobre y precipitación de cristales del metal plata.

Si el metal zinc se sumerge en un ácido, desplazará al hidrógeno del ácido

$$\text{Cu(s)} + 2\text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Ag(s)} + \text{Cu(NO}_3)_2(\text{aq})$$

Generalmente, los ácidos activos, desplazan el hidrógeno de los ácidos

$$\text{Zn(s)} + 2\text{HCl(aq)} \rightarrow 2\text{H}_2(\text{g}) + \text{ZnCl}_2(\text{aq})$$

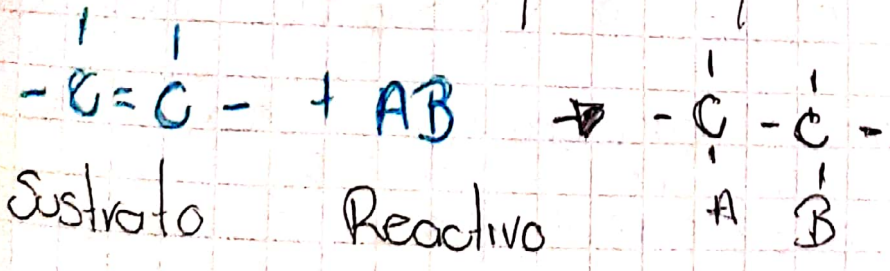
Reacción de adición

Una reacción de adición en química orgánica, es una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra (sustrato) que posee al menos un enlace múltiple formando un único producto, e implicando en el sustrato la formación de dos nuevos enlaces y una disminución en el orden o multiplicidad de enlace

Adiciones electrofílicas (o electrofílicas) se representa por un E^+

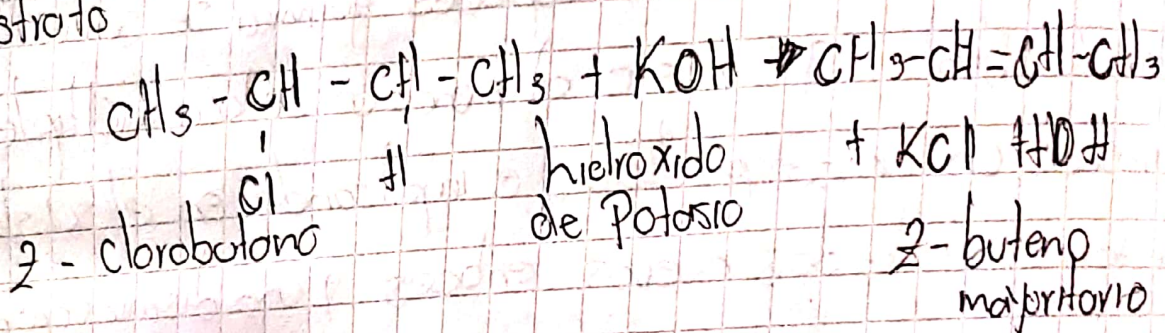
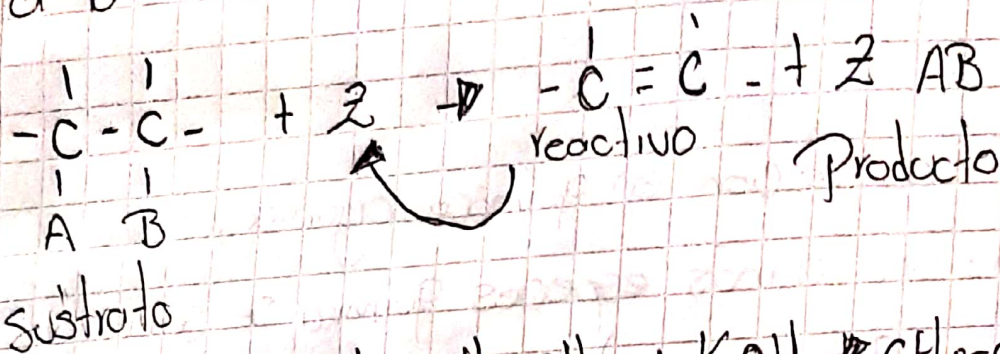
Adiciones Nucleófilas (o Nucleofílicas) se representa por un NU^-

Adiciones radicalarias se representa por un \cdot



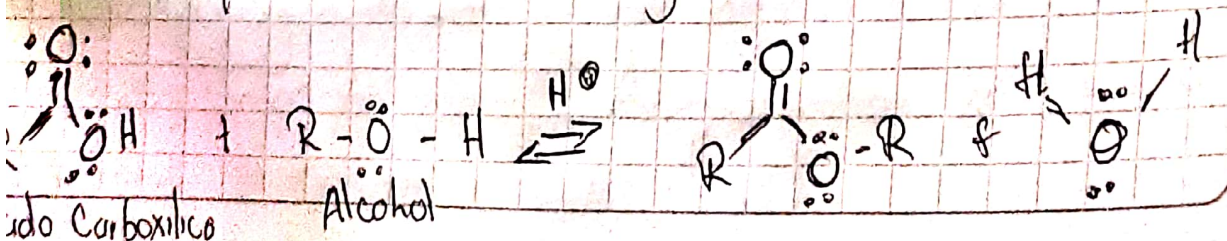
Reacción Por eliminación

Los átomos o grupos de átomos que se encuentran en carbonos adyacentes se eliminan generando un doble o triple enlace es la reacción opuesta a la adición.



Reacción de esterificación

Un ácido carboxílico reacciona con un alcohol para formar un éster y agua. Un éster carboxílico está formado por dos cadenas de carbono: un grupo hidroxilo, el ácido propanoico reacciona con el etanol para formar propanoato de etilo y agua.



Reacción de Combustión

Se basa en la reacción química exotérmica de una sustancia o mezcla de sustancias llamada combustible con el oxígeno. Es característica de esta reacción la formación de una llama, que es la masa gaseosa incandescente que emite luz y calor, que está en contacto con la sustancia combustible.

Combustión de hidrógeno

