

1.- Arrastra hacia la tabla los conceptos que correspondan

Muy reactivos

Los electrones del enlaces sigma son tan fuertes que le dan la propiedad de ser casi inertes

Electrones del enlace pi muy susceptibles a ser atacados por reactivos

Una de las condiciones de reacción es hacerlo en presencia de luz

Sufren reacciones de sustitución

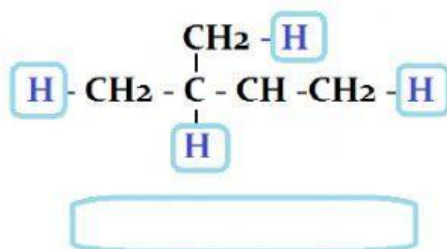
Pocos reactivos

Sufren reacciones de Adición

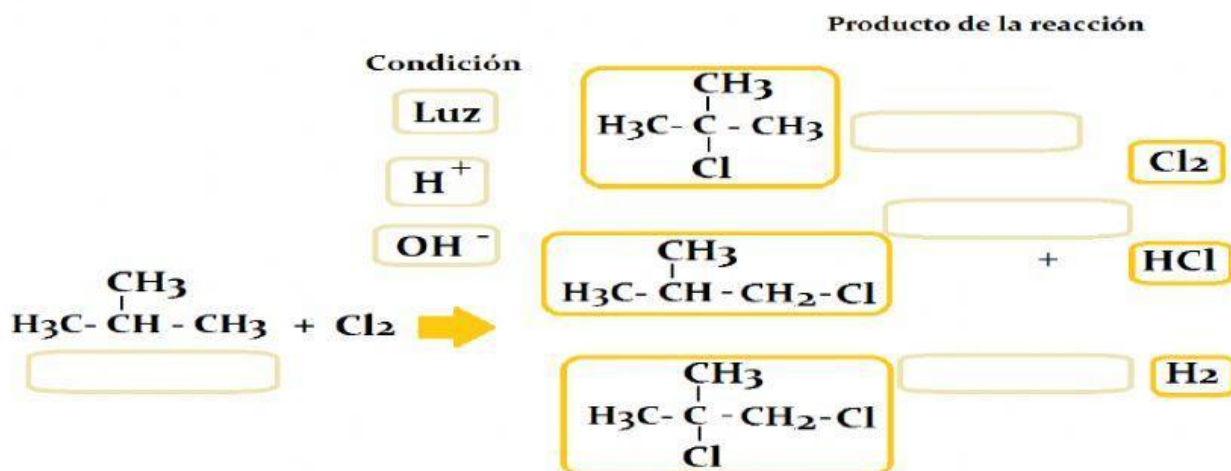
Siguen la regla de Markovnikov

ALCANOS		COMPUESTOS INSATURADOS	

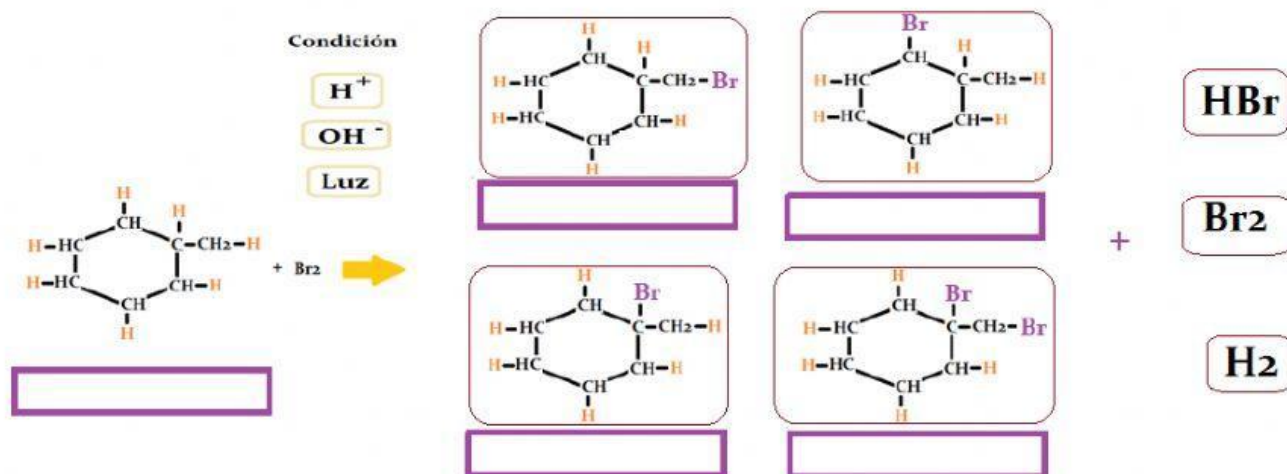
2.- Selecciona el hidrogeno del alcano susceptible a ser reemplazado por un halógeno y dé el nombre del mismo



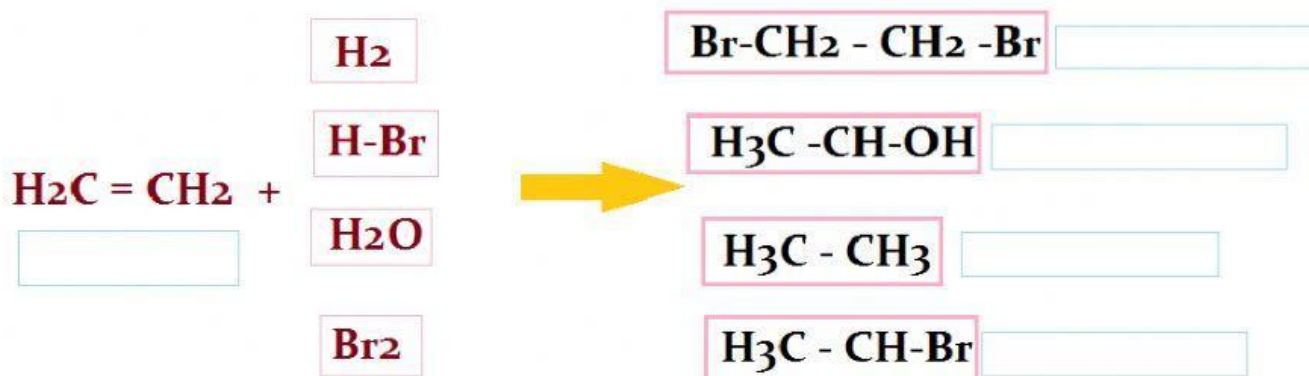
3.- Seleccione la opción correcta con respecto a que condición necesita la reacción para que ocurra, realice lo mismo con respecto a que producto se opciones después de la reacción, de los nombres del alcanos y de los compuesto halogenados



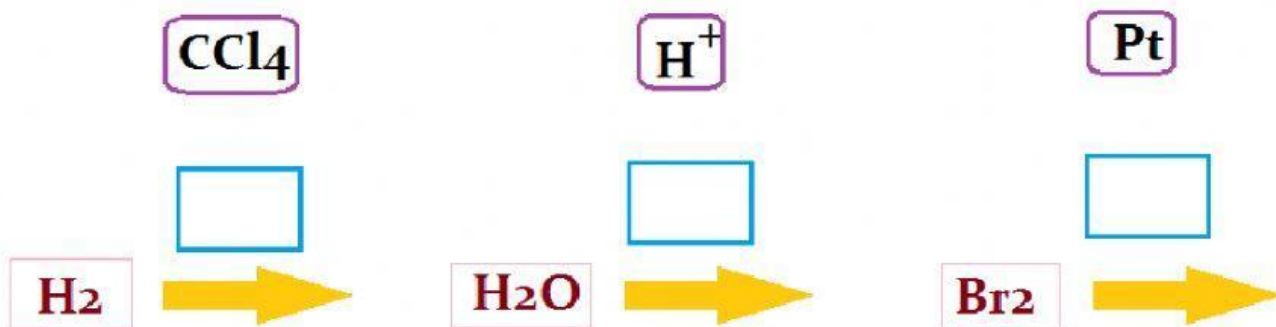
4.- Seleccione la opción correcta con respecto a que condición necesita la reacción para que ocurra, realice lo mismo con respecto a que producto se opciones después de la reacción, de los nombres de los ciclo alcanos y de los compuesto halogenados



5.- Con respecto a la reacción que sufren los alquenos, une con flecha los reactivos con el producto que forma, y nombrar tanto a los alquenos como a los productos



6.- Arrastra la condición de reacción que necesita cada uno de estos reactivos para que ocurra su reacción con el alqueno



7. Con respecto a la regla de Markovnikov elige las opciones correctas

El Hidrógeno va hacia al carbono menos hidrogenado que forme parte del simple enlace

Se produce en compuestos insaturados asimétricos

El Hidrógeno va hacia al carbono menos hidrogenado que forme parte del enlace doble o triple

El Hidrógeno va hacia al carbono más hidrogenado que forme parte del enlace doble o triple

Se produce cuando el reactivo es apolar

Se produce en compuestos insaturados simétricos

Se produce cuando el reactivo es polar

El Hidrógeno va hacia al carbono más hidrogenado que forme parte del simple enlace

8. Une con flecha los reactivos con el nombre de la reacción

Halogenación

Hidratación

Hidrogenación

Hidrohalogenación

$H_2$

$H_2O$

$H-Br$

$Br_2$