

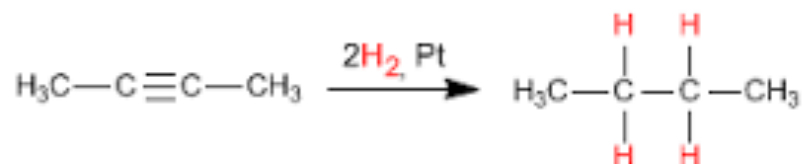
REACCIONES DE ALQUINOS

De la misma manera que la química de los alquenos se debe a la presencia del doble enlace carbono-carbono, la de los alquinos se debe a la presencia del triple enlace carbono-carbono. Al igual que los alquenos, estos compuestos sufren reacciones de adición electrofílica debido a la presencia de electrones presentes en orbitales p. Entre las reacciones más comunes están: adición de hidrógeno, halógeno y halogenuros de hidrógeno (HX).

- **Reacciones de adición:**

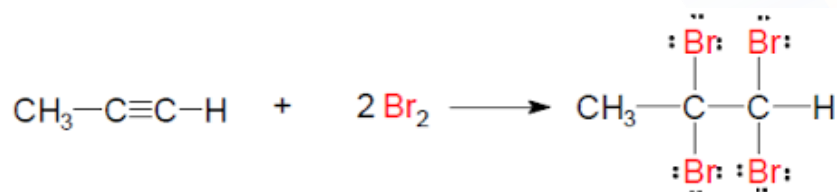
Hidrogenación de alquinos:

En presencia de platino, paladio, níquel o rodio finamente dividido, se adicionan dos moles de hidrógeno al triple enlace de un alquino para dar un alcano.



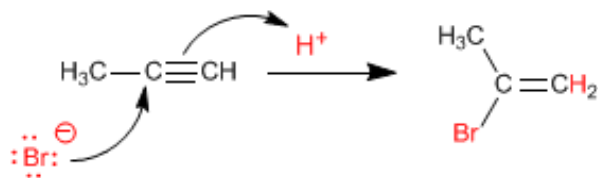
- **Adición de halógenos:**

Los alquinos reaccionan con cloro y bromo para dar tetrahaloalcanos.



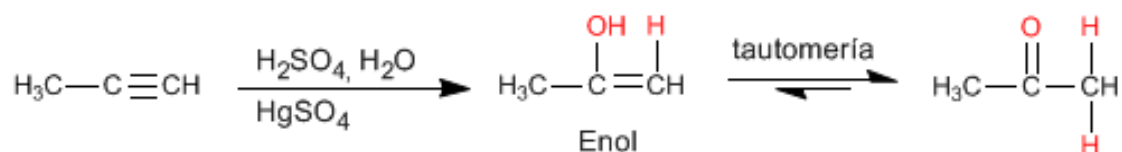
- **Adición de haluros de hidrógeno:**

Los alquinos reaccionan con reactivos electrofílicos como los haluros de hidrógeno y forman haluros de alquenilo.



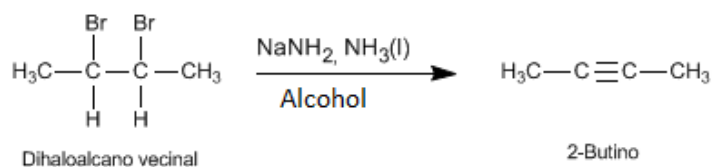
- **Adición de agua:**

La adición directa de agua al acetileno en presencia de sulfato mercúrico y H₂SO₄ acuoso, es un método industrial para la obtención de etanal.

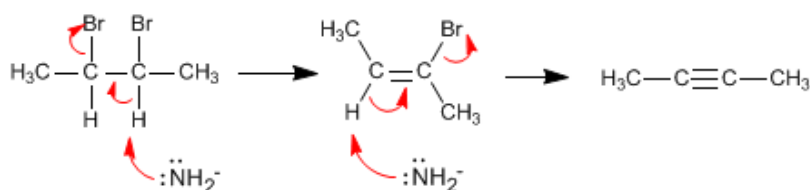


- **Reacciones de eliminación para formar alquinos:**

Esta reacción se emplea para formar alquenos y alquinos. Se necesita un dihalogenuro de alquilo en carbonos vecinos, en presencia de una base en solución alcohólica.



Mecanismo:



Referencias:

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