



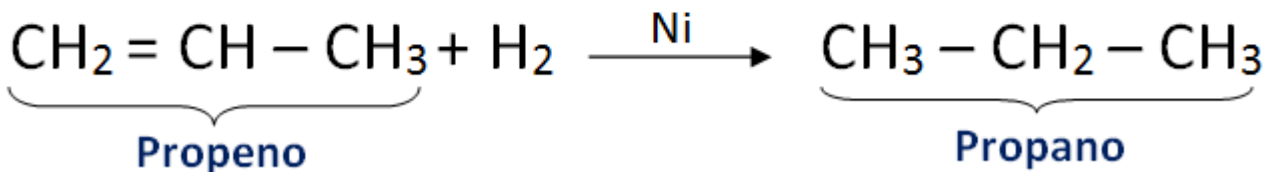
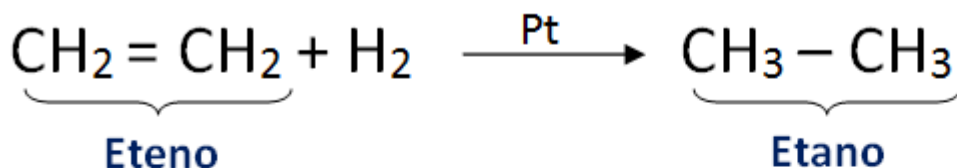
ELVER ANTONIO
RIVAS CÓRDOBA

Reacciones de los alquenos

1. Adición con hidrógeno

Los alquenos pueden hidrogenar en presencia de catalizadores, que son el platino (Pt), paladio (Pd), ó niobio (Nb) finalmente divididos, generando un alcano.

Ejemplos:



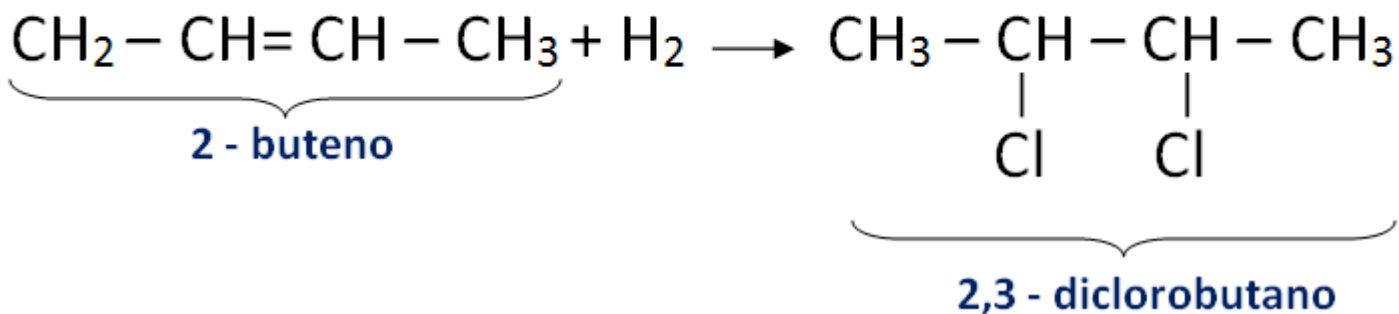
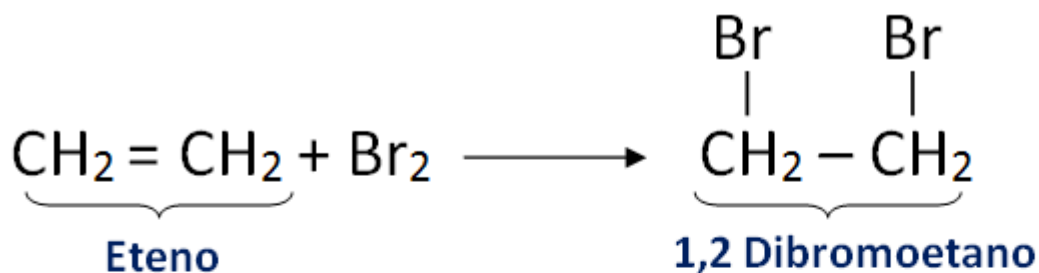
2. Adición con halógenos

Un alqueno puede reaccionar con un halógeno, formando un alcano dihalogenado vecinal; los átomos de halógeno se adicionan en cada carbono que contenía el doble enlace, previo rompimiento de éste.



ELVER ANTONIO
RIVAS CÓRDOBA

Ejemplos:



3. Polimerización

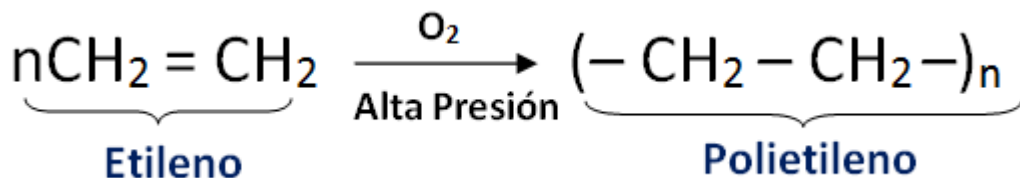
Bajo condiciones apropiadas un alqueno logra reaccionar con otras moléculas similares, formando **polímeros**. Un polímero está formado por un conjunto de moléculas iguales, en muchos casos carios cientos de miles; a la unidad molecular básica se le llama **monómero**.

Hay **polímeros naturales** (caucho, proteínas, etc.), como también gran variedad de **polímeros sintéticos**.

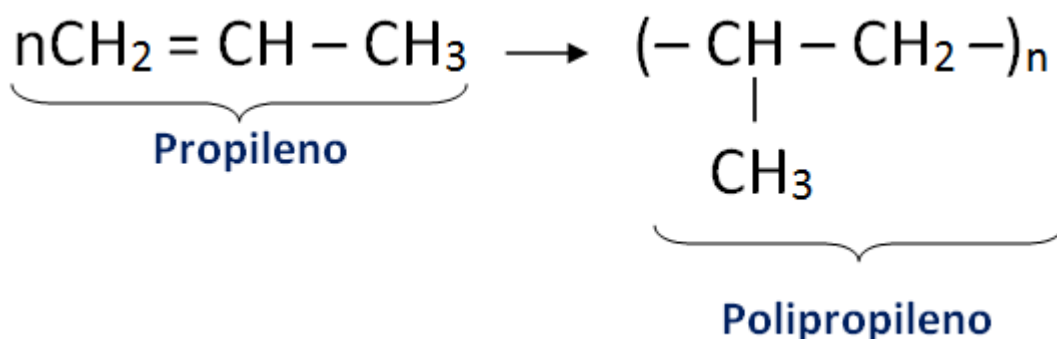
El **etileno** al calentarse con **oxígeno a alta presión**, genera un polímero de **alto peso molecular** llamado **polietileno**.



ELVER ANTONIO
RIVAS CÓRDOBA

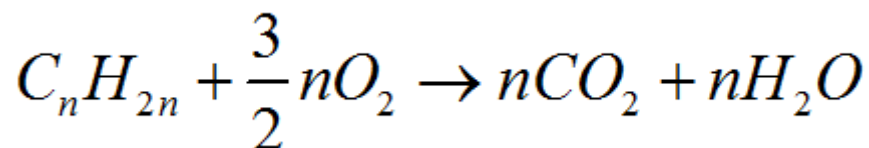


Un **importante polímero** es el “**teflón**”, muy usado en cocinas y parrillas eléctricas, por sus características de ser un aislante eléctrico y conservar su estabilidad hasta 325°C.



4. Combustión

Como todos los hidrocarburos, **los alquenos son combustibles**, ardiendo en presencia de oxígeno.



Ejemplos:

