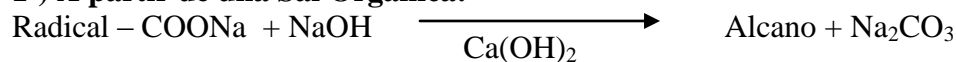


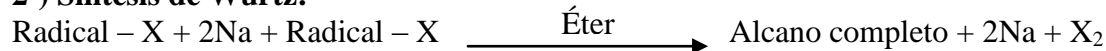
Obj. 4- ALCANOS

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

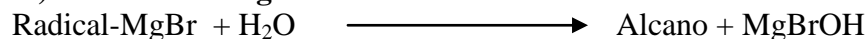
1º) A partir de una Sal Orgánica:



2º) Síntesis de Wurtz:

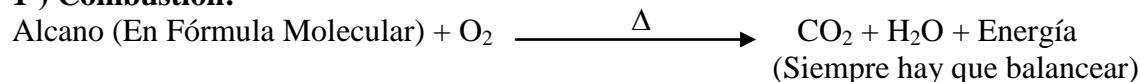


3º) Síntesis de Grignard:



II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

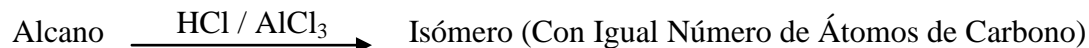
1º) Combustión:



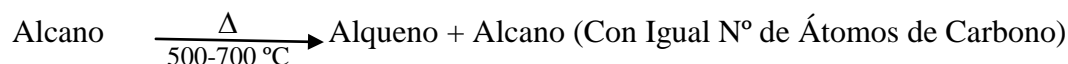
2º) Halogenación:



3º Isomerización:



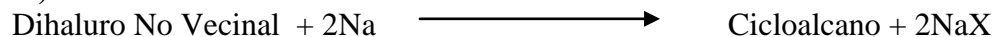
4º Cracking:



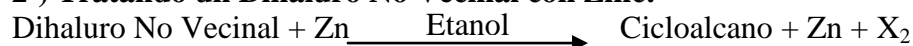
Obj. 5- CICLOALCANOS

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Síntesis de Wurtz:

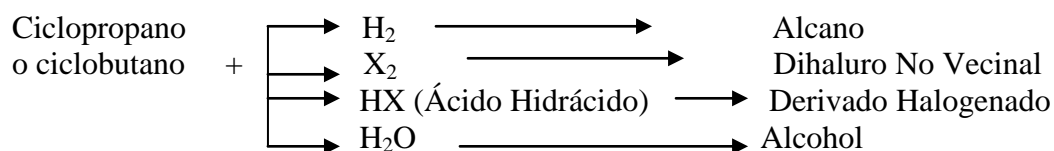


2º) Tratando un Dihaluro No Vecinal con Zinc:

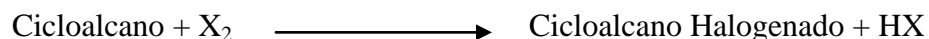


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

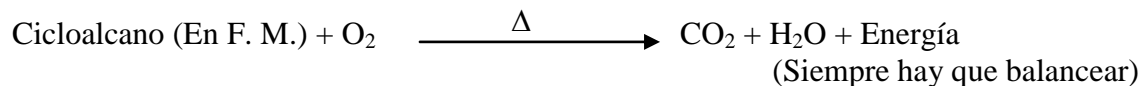
1º) Para Ciclobutano y ciclopropano:



2º) Para Ciclopentano en adelante: Halogenación:



3º Para Todos: Combustión:

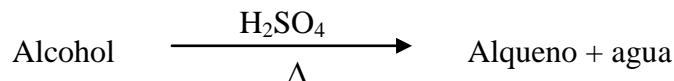


Nota: X= Halógeno: F, Cl, Br, I. HX= Ácido Hidrácido.

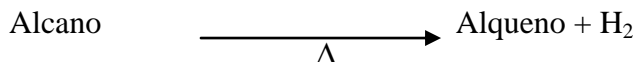
Obj. 6- ALQUENOS

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

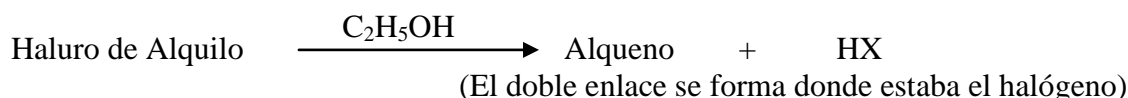
1º) Por Deshidratación de alcoholes:



2º) Deshidrogenación de Alcanos:

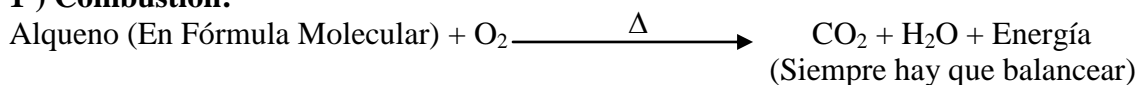


3º) Deshidrohalogenación de Haluros de Alquilo (Derivado Halogenado):

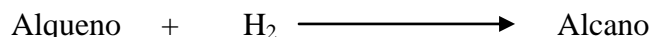


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

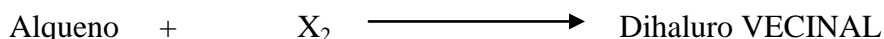
1º) Combustión:



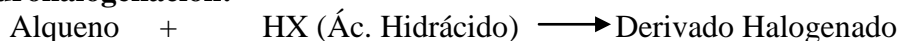
2º) Hidrogenación:



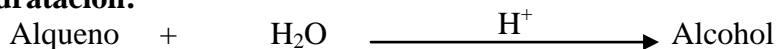
3º) Halogenación:



4º) Hidrohalogenación:



5º) Hidratación:



NOTA: Todas las reacciones para las propiedades químicas son de ADICIÓN, y los elementos y compuestos se añaden SÓLO en el sitio donde estaba originalmente el doble enlace.

Obj. 7- ALQUINOS

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Doble Deshalogenación de DIHALURO VECINAL:

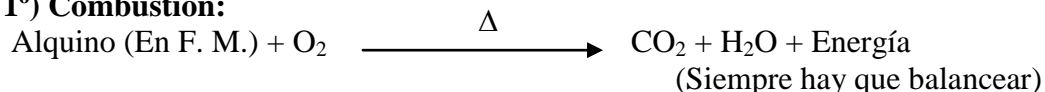


2º) Por Deshalogenación de Tetrahaluros VECINALES:

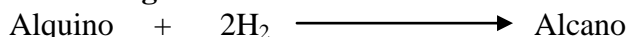


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

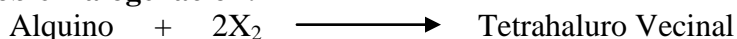
1º) Combustión:



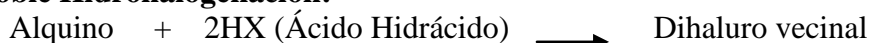
2º) Doble Hidrogenación:



3º) Doble Halogenación:



4º) Doble Hidrohalogenación:



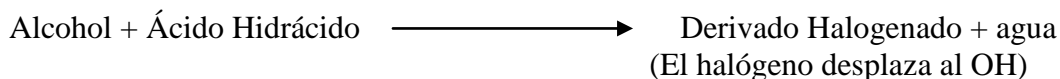
Obj. 10- DERIVADOS HALOGENADOS (R-X)

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

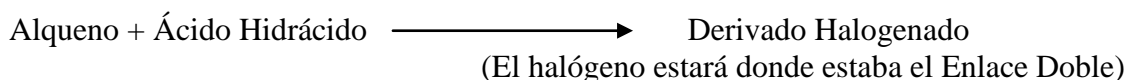
1º) Por Reacción directa de Alcano con Halógeno:



2º) Por Reacción de un Alcohol con un Ácido Hidrácido:

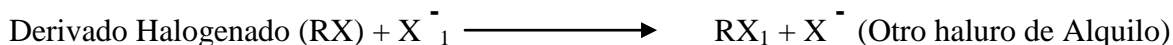


3º) Adición de un Ácido Hidrácido a un Alqueno:

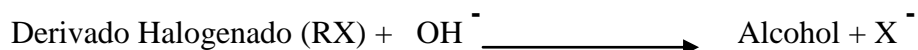


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

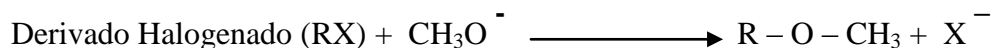
1º) Sustitución de un Halógeno por otro:



2º) Formación de Alcoholes:



3º) Formación de Éteres:



4º) Formación de Ésteres:



5º) Formación de Aminas:



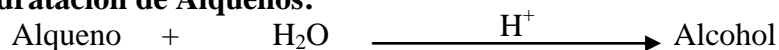
6º) Formación de Alcanos:



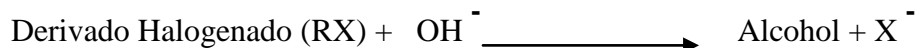
Obj. 11- ALCOHOLES

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Hidratación de Alquenos:



2º) A Partir de un Derivado Halogenado:

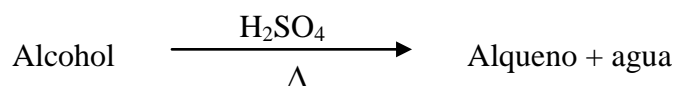


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

1º) Adición de Ácido Hidrácido:



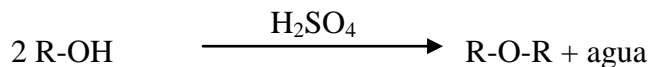
2º) Formación de Alquenos por Deshidratación:



Obj. 12- ÉTERES

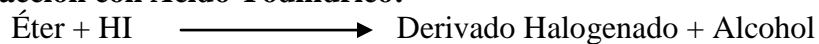
I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Por Deshidratación de alcoholes:



II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

1º) Reacción con Ácido Yodhídrico:

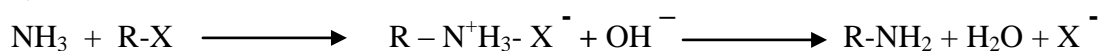


Obj. 13- AMINAS

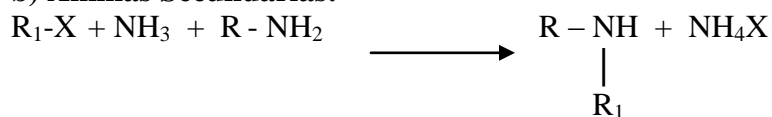
I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Alquilación del Amoníaco con Haluros de Alquilo (Derivados Halogenados):

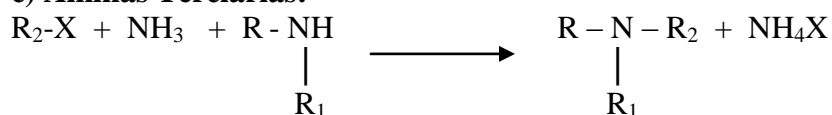
a) Aminas Primarias:



b) Aminas Secundarias:

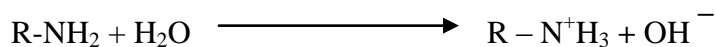


c) Aminas Terciarias:

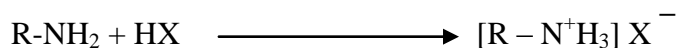


II- PROPIEDADES QUÍMICAS:

1º) Adición de un Protón del Agua:



2º) Adición de un Protón de un Ácido Hidrácido:

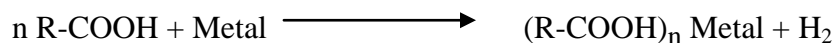


Obj. 14- ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

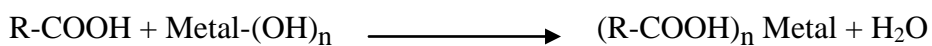
I- PROPIEDADES QUÍMICAS:

1º) Formación de Sales:

a) Al reaccionar con un metal:



b) Al reaccionar con una base:



n = Valencia del Metal

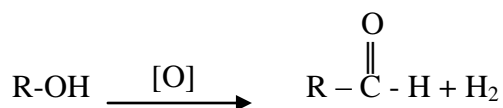
2º) Formación de Derivados:



ALDEHÍDOS Y CETONAS

I- MÉTODOS DE PREPARACIÓN U OBTENCIÓN:

1º) Oxidación de Alcoholes Primarios para obtener Aldehídos:



2º) Oxidación de Alcoholes Secundarios para obtener Cetonas:

