



Nombre de alumno: Alexa Gabriela Morales Coutiño

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre del trabajo: Súper nota

Materia: Química orgánica

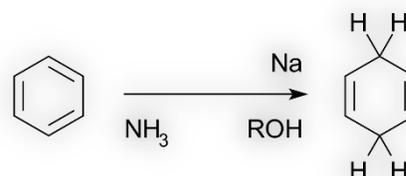
Grado: 1 Cuatrimestre

Grupo: “A”

Comitán de Domínguez Chiapas a 02 de diciembre de 2022

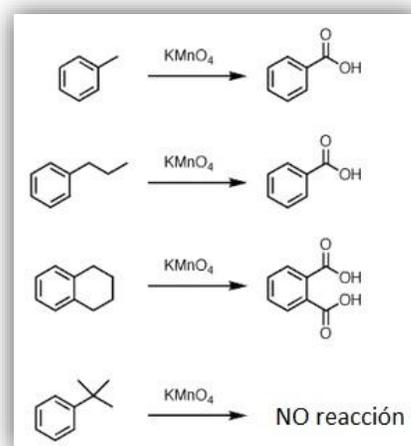
Reacciones de oxidación en química orgánica

- Transferencia individuales de electrones
- Oxidaciones a través de intermediarios éster con ácido acrónico
- Transferencia de átomos de hidrógeno como en **halogenación** por radicales libres



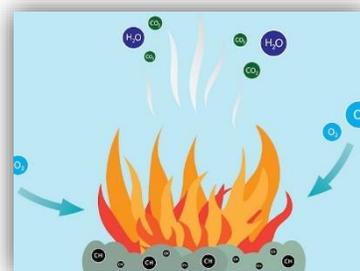
Oxidación de alcanos

La combustión de los alcanos es una de las reacciones orgánicas más importantes. **La combustión de gas natural, naftas (gasolina) o fueloil** implica en su mayor parte la combustión de alcanos. constituye un método industrial de obtención de alcoholes y ácidos



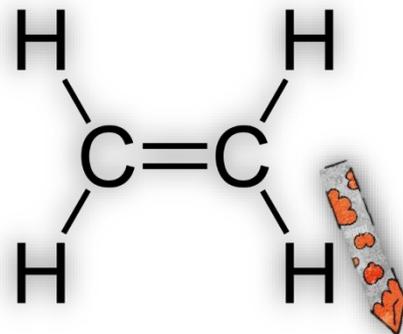
Reacciones de combustión

Reacciones de oxidación de compuestos químicos con el oxígeno del aire, es el principal agente de los procesos térmicos, donde tanto la cinética cuanto el grado de mezcla del combustible y oxidante influyen en el comportamiento de la llama



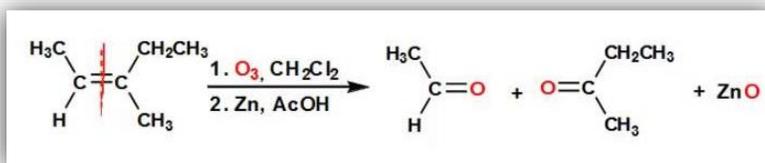
Oxidación de alquenos

Es un procedimiento químico en el cual un alqueno se descompone mediante la ruptura de su/s doble/s enlace/s carbono-carbono formando compuestos con menor cantidad de carbonos y mayores grados de oxidación



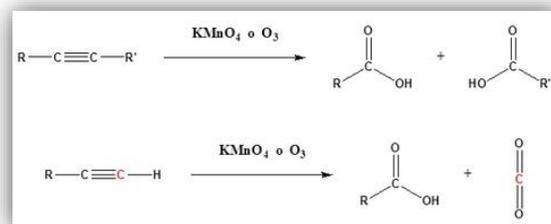
Ruptura oxidativa de ozono

Cuando un alqueno reacciona con ozono a bajas temperaturas formando un ozónido y luego es roto por descomposición reductora o descomposición oxidante



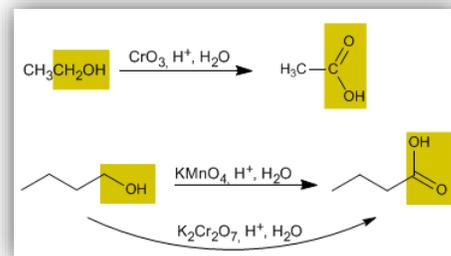
Oxidación de alquinos

Reacción en dos pasos donde un alqueno se convierte en un alqueno con un hidroxilo sustituyente (que puede tautomerizarse a un carbonilo)



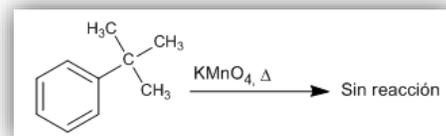
Oxidación de alcoholes

La oxidación directa de los **alcoholes primarios a ácidos carboxílicos** normalmente transcurre a través del correspondiente aldehído, que luego se transforma por reacción con agua en un hidrato de aldehído



Oxidación de cadenas laterales de compuestos aromáticos

La **oxidación de los hidrocarburos** aromáticos con una o más cadenas laterales puede efectuarse de tal forma que el oxígeno actúe solamente sobre estas últimas y sin que se produzcan roturas del anillo bencénico



Oxidación de aminas

Las aminas se oxidan fácilmente, incluso al aire. 2^o, Aminas 2^a se oxidan a hidroxilamina (-NOH). Aminas 3^a se oxidan a óxidos de amina (-N⁺-O⁻)

Bibliografía

Antología UDS Química Orgánica 2022