



UDES

Mi UNIVERSIDAD

INFOGRAFIA

Nombre del alumno: Aranza Montserrat Pizano Gómez

Licenciatura: Nutrición

Cuatrimestre: 1º

Tema: Reacciones de Oxidación

Parcial: 4º

Materia: Química Orgánica

Asesor: Eduardo Enrique Arreola Jiménez

Tapachula, Chiapas a 28 de Noviembre de 2024

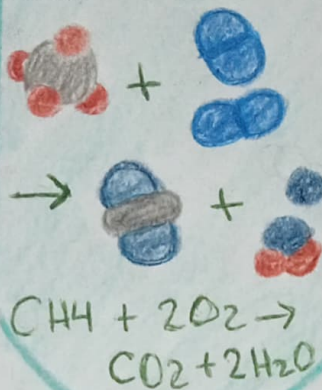
Reacciones Redox

Una sustancia pierde electrones y se oxida, mientras que otra gana electrones y se reduce.



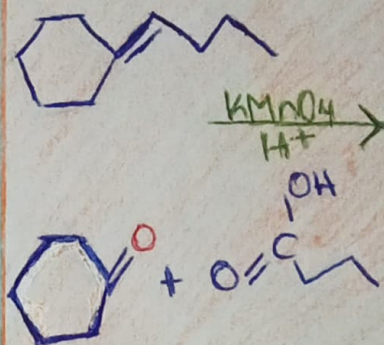
OXIDACIÓN DE ALCANOS

Sucede una combustión, se libera dióxido de carbono, agua y libera energía en forma de calor.



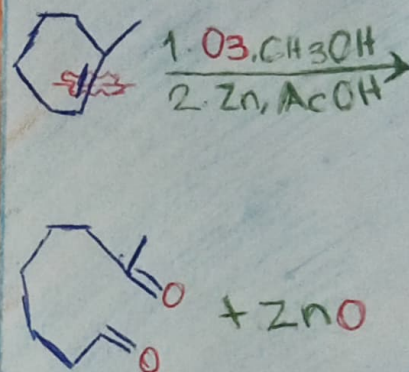
OXIDACIÓN DE ALQUENOS

Se oxidan formando diálcoholes.



OSONÓLISIS DE ALQUENOS

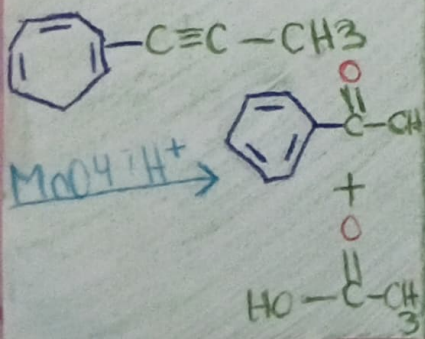
Se rompe el doble enlace formando aldehídos y cetonas.



REACCIONES DE OXIDACIÓN

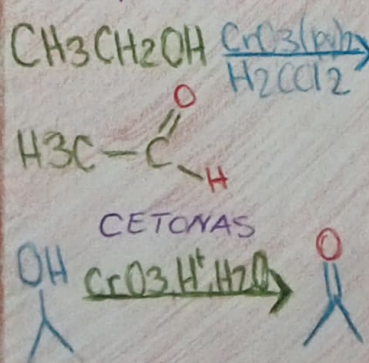
OXIDACIÓN DE ALQUINOS

Se usa permanganato de potasio y se obtiene ácido etanoico, ácido metanoico, bixóxido de manganeso, hidróxido de potasio y agua.



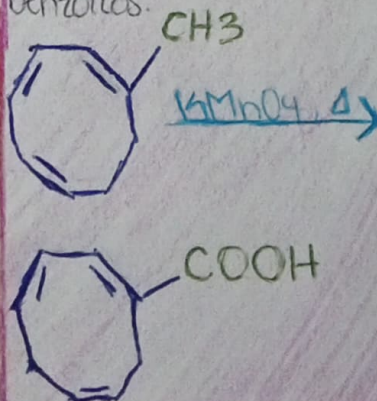
OXIDACIÓN DE ALCOHOLES

Forma compuestos carbonílicos. Alcoholes primarios forman aldehídos. Alcoholes secundarios forman cetonas.



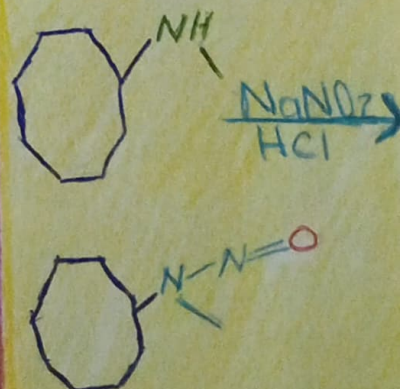
OXIDACIÓN

DE CADENAS LATERALES DE COMPUESTOS AROMÁTICOS. Con permanganato de potasio o dicromato de potasio se forman ácidos benzoicos.



OXIDACIÓN DE AMINAS

Se oxidan a mezclas complejas, hidroxilaminas y óxidos de amina.



BIBLIOGRAFIA

- 1- Antología Química Orgánica, Unidad 4 Reacciones de Oxidación, UDS

LINKOGRAFIA

- 1- Visor de libros. (sif). Madrid.org.
<https://www.educar.madrid.org/web/iefisica-y-quimica-ies-isidra-de-guzman/quimica-2-bachillerato-1-book/quimica-organica>
- 2- Álvarez, D.O. (sif-a). Oxidación - Qué es, concepto, tipos y reducción
<https://elconcepto.de/oxidacion/>
- 3- Oxidación de alquinos. (sif). Prezi.com.
<https://prezi.com/gn1khqjom4t/oxidacion-de-alquinos/>