



UDS

Mi Universidad

ALUMNA:

Cesia Ovalle Méndez

MATERIA:

Química Orgánica

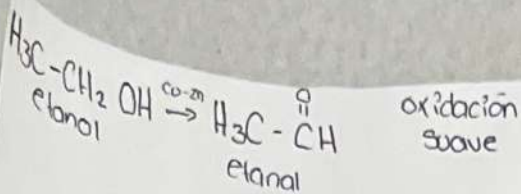
Primer Cuatrimestre

ING:

Arreola Jimenez Eduardo Enrique

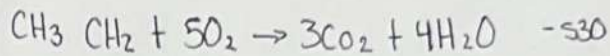
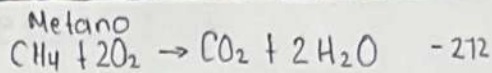
FECHA:

27 - 11 - 2024



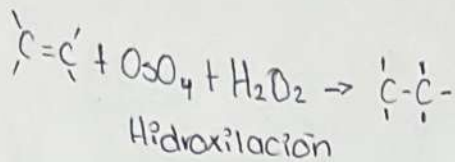
REACCIONES DE OXIDACIÓN EN QUÍMICA ORGÁNICA.

Estas reacciones llevan el nombre de oxidación pero en realidad no implican la transferencia de electrones.



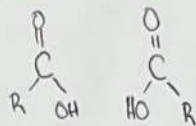
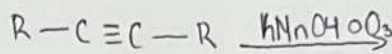
OXIDACIÓN DE ALCANOS.

Es una reacción química en la que los alcanos se combinan con el oxígeno para formar dióxido de carbono y agua, liberando energía en forma de calor.



OXIDACIÓN DE ALQUENOS.

Es una reacción química que se da cuando un elemento más electronegativo que el carbono es añadido a la molécula haciendo que el doble enlace del carbono pierda densidad.

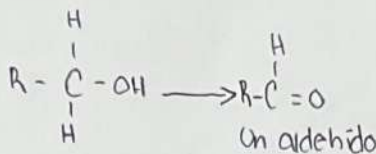


OXIDACIÓN DE ALQUINOS.

Se descompone mediante la ruptura de sus dobles enlaces carbono-carbono formando compuestos con menor cantidad de carbono y mayores grados de oxidación.

OXIDACIÓN DE ALCOHOLES.

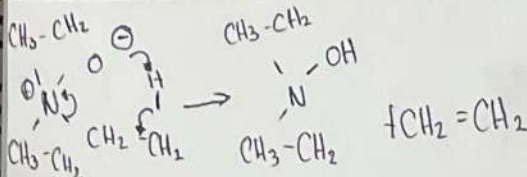
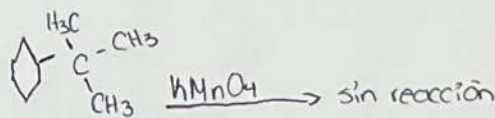
Es una reacción orgánica muy común, según el tipo de alcohol y el oxidante empleado, los alcoholes se pueden convertir en aldehídos, en cetonas o en ácidos carboxílicos.



Un alcohol

OXIDACIÓN DE CADENAS LATERALES DE COMPUESTOS AROMÁTICOS.

El anillo aromático y un átomo de carbono de una cadena lateral pueden sobrevivir a una oxidación vigorosa con permanganato para formar una sal.

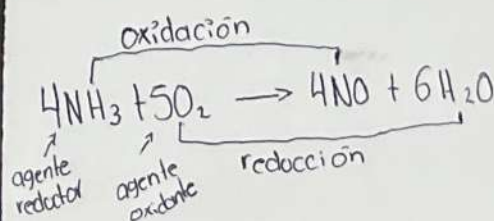


OXIDACIÓN DE AMINAS

Las aminas son fácilmente oxidables al entrar en contacto con el aire u oxidantes como peróxido de hidrógeno o permanganato.

PRINCIPALES AGENTES OXIDANTES.

Es un reactivo que elimina electrones de otros reactivos durante una reacción redox.



LINK

<https://espanol.libretexts.org>