



REACCIONES DE OXIDACIÓN

DANIEL BERNABÉ MORALES MORALES

ARREDA JIMENEZ EDUARDO ENRIQUE
UNIVERSIDAD DEL SURESTE

Licenciatura en Nutrición

QUIMICA ORGANICA

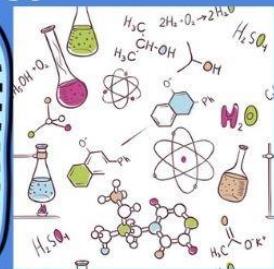
Tapachula, Chiapas

28 de noviembre de 2023

REACCIONES DE OXIDACION

reacciones de oxidacion en quimica organicaa

una reaccion de oxidacion-reduccion redox, es una reaccion en la que hay una transferencia de electrones entre especies quimicas (los atomos, los iones o las moléculas que intervienen en la reaccion)

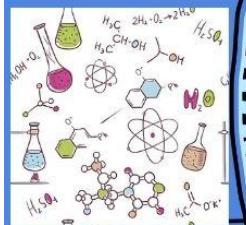


OXIDACION DE ALCANOS

es una de las reacciones organicas mas importantes: la combustionn de gas natural naftas(gasolona) y gasoil o feuloil implica en su mayor parte la combustion de alcanos

REACCION COMBUSTION

es un tipo de reaccion quimica exotermica que origina un proceso de oxidacion rapida de elementos combustibles que estan formados principalmente por carbono hidrogeno y en ocasiones por azufre



OXIDACION DE ALQUENOS

los alquenos experimentan una serie de reacciones en las que se oxida el doble enlace C=C para los compuestos organicos una forma convencional de determinar si se produce la oxidacion o reduccion es verificar el numero de enlaces C-O o los enlaces C-H

RUPTURA OXIDATIVA CON PERMANGANATO DE POTASIO

el permanganato de potasio (KMnO₄) es un compuesto quimico. es un fuerte agente oxidante tanto solido como solucion acuosa.



OXIDACION DE ALQUINOS

se pueden oxidar suave o fuertemente dependiendo del ambiente de reaccion dado que los alquinos son menos estables que los alquenos las condiciones de reaccion pueden ser mas suaves.

OXIDACION DE CADENAS LATERALES COMPUESTOS AROMATICOS

cuanado un compuesto tiene un grupo alquilo directamente unido a un grupo arilo se trata con un agente oxidante fuerte como el acido cromico, el carbono bencilico se oxida a un grupo acido carboxilico que permanece unido al grupo arilo

OXIDACION AMINAS

para la oxidacion de una amina terciaria por reactivos como el peroxido de hidrogeno H₂O₂ o acidos peroxicarbonicos RCOOOHRCOOOH que pueden suministrar un atomo de oxigeno con seis electrones el producto esperado es un oxigeno de

OXIDACION ALCOHOLES

los alcoholes primarios se oxidan parcialmente en aldehidos, utilizando la destilacion y un exceso de alcohol tambien pueden oxidarse totalmente a acidos carboxilicos los alcoholes secundrios se oxidan en cetonas

LINKOGRAFIA

- <https://es.khanacademy.org/science/ap-chemistry-beta/x2eef969c74e0d802:chemical-reactions/x2eef969c74e0d802:oxidation-reduction-redox-reactions/a/oxidation-number#:~:text=Una%20reacci%C3%B3n%20de%20oxidaci%C3%B3n%20y%20reducci%C3%B3n%20intervienen%20en%20la%20reacci%C3%B3n>
 - <https://www.quimica.es/enciclopedia/Oxidaci%C3%B3n.html>
 - <https://www.studysmarter.es/resumenes/quimica/quimica-organica/reacciones-de-oxidacion/>
 - <https://www.cancer.gov/espanol/publicaciones/diccionarios/diccionario-cancer/def/oxidacion-reduccion>