

QUÍMICA ORGÁNICA.

angel gabriel ojeda attuzar

QUÍMICA ORGÁNICA

Oxidación de alcanos

La combustión de los alcanos es una de las reacciones orgánicas más importantes.



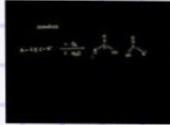
Reacciones de combustión

La combustión es un proceso general de todas las moléculas orgánicas, en la cual los átomos de carbono de la molécula se combinan con el oxígeno convirtiéndose en moléculas de dióxido de carbono (CO₂) y los átomos de hidrógeno en agua líquida (H₂O).



Oxidación de alquenos

La ruptura oxidante 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.



Oxidación de alquinos

Los alquinos son oxidados por los mismos reactivos que los alquenos. En condiciones más vigorosas el alquino sufre ruptura oxidativa.

Comienza con el desarrollo.

Una vez que se aprueben los diseños UX/UIC, comienza con el proceso de desarrollo.

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 (R-CH(OH)₂), antes de que pueda ser oxidado a ácido carboxílico.

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, ya que cada constituyente de la molécula se comporta más o menos como si estuviera aislado.

Oxidación de aminas

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