



*Nombre del Alumno* Montero Gómez María Fernanda

*Nombre del tema* Reacciones de oxidación

*Parcial* 4to

*Nombre de la Materia* Química Orgánica

*Nombre del profesor* Venegas Castro María de los Ángeles

*Nombre de la Licenciatura* Nutrición

*Cuatrimestre* 1ero

# Reacciones de oxidación

Ruptura oxidativa con ozono

Es

La reacción de alquenos con ozono

Para formar aldehídos, cetonas y mezclas de ambos

La etapa de reducción y ozonolisis.

Rompe los alquenos uniéndose a cada carbono un oxígeno

Oxidación de alquinos

Es

La causa de una ruptura en el triple enlace a formación de ácidos.

Al oxidarlo

Se usa

Permanganato de potasio

Obteniendo

Agua, hidróxido de potasio etc.

Oxidación de alcoholes

Forma compuestos carbonilos

Se obtiene

- ♥ Aldehídos
- ♥ Oxidación de alcoholes secundarios
- ♥ Formación de cetonas

Alquílenos a ácidos benzoicos.

Oxidación de aminas

Son

Compuestos nitrogenados derivados del amoniaco

Se clasifican

Según el número de grupos alquilo

En caliente oxidan

Oxidación de cadenas laterales de compuestos aromáticos

Un sustituyente o grupo químico unido

Grupo funcional o la cadena principal

De la.

Molécula orgánica

Permanganato y la dicromata de potasio

←

# Reacciones de oxidación

Reacciones de oxidación en química orgánica

Aumentó

La proporción de oxígeno y las reacciones de oxidación-reducción.

Los más comunes

- ♥ Oxidación de alquenos
- ♥ Combustión
- ♥ Ozono lisis
- ♥ Oxidación de alcoholes
- ♥ Oxidación y reducción de aldehídos cetonas.

Oxidación de alcanos

Reacciones de combustión

Combustión

Son

Las reacciones orgánicas más importantes

Si contienen

La masa material que contiene este proceso.

Implica

La combustión

Oxidación de alquenos

Es

La reacción de unos alquenos con un permanganato de

Si no se toman

Precauciones en la oxidación

Puede ser más

Profunda o armarse aldehído o cetonas

Ruptura oxidativa con permanganato de potasio

Es

La reacción de unos alquenos con permanganato de potasio

En

Condiciones energéticas fuertes

Producen

La ruptura de la molécula