



Nombre de alumno:

KARINE ABIGAIL VICENTE VILLATORO

Nombre del profesor:

LIC. LUZ ELENA CERVANTES MONROY

Nombre del trabajo:

ENSAYO

Materia:

QUIMICA ORGANICA

Grado: 1°

Grupo: "A"

INTRODUCCION

Oxidación. Una reacción química es una reacción química en la que átomos, iones o moléculas liberan electrones. Se dice que ha aumentado su estado de oxidación. Aunque esta explicación es suficiente en un sentido práctico, no es del todo correcta porque aunque la transferencia de electrones siempre provocará un cambio en el estado de oxidación, este cambio también puede ocurrir sin transferencia de electrones.

OXIDACION QUIMICA

Existen diferentes tipos de reacción una de esas es la reacción redox que es un tipo de reacción química que se transfieren electrones de dos especies, esta transferencia de electrones se dan cuando hay un cambio en los números de oxidación entre reactivos y los productos, estas reacciones están en todos lados un ejemplo de ello es cuando se consume alimentos y oxígeno ya que estos nos proporcionan energía a nuestro cuerpo. La combustión de alcanos es una de las reacciones orgánicas más importantes

Tenga en cuenta la calidad de los materiales utilizados en este proceso. Gas natural, quema de gasolina el combustible implica principalmente la combustión de alcanos. Sin embargo, este ardor dejará se convierte en una reacción orgánica típica porque el primer reactivo es en realidad una mezcla de alcanos, en segundo lugar debido a los productos de reacción requeridos. Es el calor emitido, no el producto que se obtiene de él. De hecho, el producto por lo general, el proceso de combustión de alcanos no produce los beneficios y su eliminación, por su gran número, constituyen un problema importante.

Sin embargo, en muchos procesos de combustión, como la combustión de gasolina en un motor, no se puede oxidar completamente el carbono, en muchos casos se formará monóxido de carbono. Carbono ($C = O$). Otros productos (como los aldehídos) también se combustiona incompleta de alcanos. Cuando el motor de combustión interna explota, el pistón se acciona golpe hacia adelante. Estas explosiones prematuras provocaron Este fenómeno se llama pica.

La oxidación de alcoholes forma compuestos carboxílicos. Al oxidar alcohol primario, Obtienen aldehídos, mientras que la oxidación de alcoholes secundarios forma cetonas. Oxidación primaria del alcohol a aldehído. La separación de trióxido de cromo y piridina en diclorometano puede separar bien los aldehídos rendimiento de alcohol primario. El trióxido de cromo con piridina y ácido se llama PCC (clorocromato de piridinio) ácido clorhídrico en diclorometano. Este reactivo también convierte alcoholes primarios en aldehídos. Las cadenas laterales en química orgánica y bioquímica son sustituyentes o Un grupo funcional unido a una molécula orgánica o un grupo químico en la cadena principal. El grupo R es una etiqueta general para cadenas laterales. El permanganato de potasio y el dicromato de potasio oxidan el alquilbenceno a ácido ácido benzoico. Esta reacción solo tiene al menos uno en la posición bencilo hidrógeno.

CONCLUSION

La oxidación es el proceso químico por el cual un compuesto libera electrones. Estas reacciones ocurren constantemente a nuestro alrededor, desde la corrosión del metal hasta la metabolización de los alimentos que ingerimos, todas ocurren en nuestro cuerpo.

Generalmente, si un compuesto libera electrones, es porque otro compuesto recibe electrones. Primero hablamos de la reducción del compuesto y luego hablamos de la reacción redox (reducción-oxidación). Un tipo especial de corrosión es la oxidación que experimentan muchos metales. En corrosión, el material se combina con el medio ambiente (humedad, aire, suelo, agua...) para alcanzar un estado inferior

BIBLIOGRAFIA

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/asignatura/c926f788cf82152eabecffede90be915.pdf>

<https://sites.google.com/site/oxidoreduccionparasecundaria/conclusion>