

 GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
	Versión	001
	Fecha	18/03/2020
	Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Décimo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	23 de marzo 2021	Fecha de entrega	26 de marzo 2021
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Balanceo por oxido reducción		

Contextualización

¿Qué es una reacción redox?

Una reacción redox (o de oxidación-reducción) es un tipo de reacción química en donde se transfieren electrones entre dos especies.

Las reacciones de óxido reducción están presentes en nuestro entorno la mayoría de ellas nos sirven para generar energía. Todas las reacciones de combustión son de óxido reducción. Este tipo de reacciones se efectúan cuando se quema la gasolina al accionar el motor de un automóvil, durante la incineración de residuos sólidos, farmacéuticos y hospitalarios, así como en la descomposición de sustancias orgánicas de los tiraderos a cielo abierto, los cuales generan metano que, al estar en contacto con el oxígeno de la atmósfera, produce la combustión.

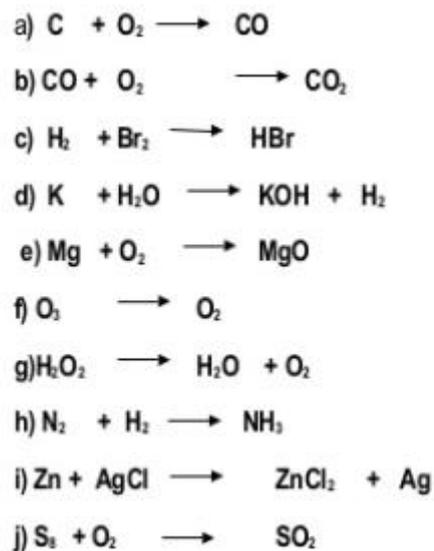
Una reacción de óxido reducción se da con la pérdida o ganancia de electrones, lo cual incluye cualquier reacción inorgánica (oxidación o reducción de metales), orgánica (combustión de combustible ya sea gasolina, madera o carbón) e incluso en seres vivos donde la reacción óxido reducción se manifiesta en el metabolismo (el consumo y transformación de alimentos en energía).

Una reacción de óxido reducción se da con la pérdida o ganancia de electrones, lo cual incluye cualquier reacción inorgánica (oxidación o reducción de metales), orgánica (combustión de combustible ya sea gasolina, madera o carbón) e incluso en seres vivos donde la reacción óxido reducción se manifiesta en el metabolismo (el consumo y transformación de alimentos en energía).

https://oa.uqto.mx/oa/oa-rg-0001375/clase_3_balanceo_por_el_mtodo_de_xido_reduccion.html

Descripción de la actividad sugerida

Para las siguientes reacciones, identifica las especies que ganan o pierden electrones y los agentes oxidantes y reductores, el tipo de compuesto y el tipo de reacción.



Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://es.slideshare.net/lisetramirez1/tarea-tanteo-yredox>

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.