


FICHA PEDAGÓGICA

Nombre del video: Reacciones redox

Formato:	Profe Youtuber	
Descripción:	Video explicativo sobre reacciones redox	
Metabuscadores (tags):	Reacciones redox, oxidación, óxido reducción, agente oxidante, agente reductor	
Área: Ciencias Naturales	Asignatura: Química	Nivel: BGU
Autor:	Audra Ambrocio	Contenido específico: Reacciones redox
Fuente:	Definiciones.de. (2019). <i>Reacciones redox</i> . Recuperado de: https://bit.ly/2q3pj7R . Pura química. (s.f.). <i>Reacciones redox</i> . Recuperado de https://bit.ly/2FtHa2r .	
Destreza:	CN.Q.5.1.24. Interpretar y analizar las reacciones de oxidación y reducción como la transferencia de electrones que experimentan los elementos.	
Criterio de evaluación:	CE.CN.Q.5.6. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo a la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones.	

ACTIVIDADES PEDAGÓGICAS

- Los estudiantes se reunirán en parejas y realizarán este trabajo, que expondrán ante el resto de los compañeros.
- Sugiera que respondan estas preguntas y que las presenten de manera creativa, puede ser mediante gráficas, mapa mental, mapa conceptual, etc.
 - Explica la diferencia entre la *reducción de los materiales* y la *oxidación*.
 - Nombra tres elementos que se reduzcan y tres que se oxidan.
 - Nombra por lo menos cuatro agentes oxidantes, y explica su función sobre los materiales con los que actúa.
 - Nombra cuatro elementos reductores y explica su relación sobre los materiales.
 - Explica cómo funciona el proceso químico de los fuegos artificiales y la diferencia con relación a la pólvora.

(Tiempo: 35 minutos)

- Tienes un tiempo de cinco minutos para presentar en una lámina el contenido y cinco minutos para explicarlo frente al resto de los compañeros y el profesor.

(Tiempo: 10 minutos)