

## = Reacciones redox | Química - Educatina =

### Link del video:

[https://www.youtube.com/watch?v=qkLBn7W\\_3g4](https://www.youtube.com/watch?v=qkLBn7W_3g4)

### Descripción del video:

- Explica qué son las reacciones de óxido-reducción, mostrando el intercambio de electrones y el cambio en los números de oxidación. Incluye el desarrollo teórico y ejercicios básicos para comprender las reacciones redox.

### Actividades:

- Enumera tres cambios observados en una reacción redox.
  - Identifica en un ejercicio simple cuál sustancia se oxida y cuál se reduce.
  - Explica con tus propias palabras qué significa que un átomo "pierda" o "gane" electrones en este contexto.
- 

## = Reacciones REDOX | Características generales | Teoría + Ejercicios =

### Link del video:

<https://www.youtube.com/watch?v=DX-Gpl4JftA>

### Descripción del video:

- Se aborda la obtención de números de oxidación tanto en elementos puros como compuestos, para después identificar las reacciones redox y su balanceo. Incluye varios ejemplos con explicación paso a paso.

### Actividades:

- Asigna los números de oxidación en los compuestos dados en el video.
  - Distingue si las reacciones presentadas son redox y justifica por qué.
  - Practica determinar el agente oxidante y reductor en al menos dos reacciones presentadas.
- 

## = Conceptos redox: OXIDACIÓN y REDUCCIÓN, oxidante y reductor =

### Link del video:

[https://www.youtube.com/watch?v=okGr\\_NLoXA0](https://www.youtube.com/watch?v=okGr_NLoXA0)

### Descripción del video:

- Video que explica de forma clara los conceptos fundamentales del proceso de oxidación y reducción, la identificación de agentes oxidantes y reductores, y el uso de números de

oxidación para entender estas transformaciones. Incluye ejemplos para facilitar la comprensión.

**Actividades:**

- Describe qué es un agente oxidante y da un ejemplo del video.
  - Haz un resumen de la mnemotecnica OIL RIG y cómo te ayuda a recordar los procesos.
  - Identifica en un ejemplo cuántos electrones se transfieren y cuál es el cambio en números de oxidación.
- 

**= ¿Qué son las reacciones redox y para qué sirven? - QuimiMundoClases =**

**Link del video:**

<https://www.youtube.com/watch?v=IAmT4edSqi4>

**Descripción del video:**

- Introducción amigable para adolescentes sobre las reacciones redox, su definición, importancia, agentes oxidantes y reductores, y aplicaciones cotidianas. Además, muestra semirreacciones y ejemplos reales.

**Actividades:**

- Enumera tres aplicaciones de las reacciones redox mencionadas.
  - Describe cuál es el papel de un agente reductor en una reacción específica.
  - Realiza un pequeño esquema de semirreacción para una oxidación y otra para una reducción usando un ejemplo del video.
- 

**= ¿Cómo identificar el agente oxidante y reductor en una reacción de óxido-reducción? =**

**Link del video:**

<https://www.youtube.com/watch?v=liB0AtRUeAA>

**Descripción del video:**

- Explicación clara para identificar agentes oxidantes y reductores analizando los cambios en números de oxidación en una reacción redox. Uso de ejemplos concretos para facilitar el aprendizaje.

**Actividades:**

- Practica con un ejemplo del video: identifica quién es el agente oxidante y quién el reductor.
- Explica por qué un aumento en el número de oxidación indica pérdida de electrones.
- Crea dos reacciones simples y señala en ellas los agentes, justificando tu elección según las reglas aprendidas.

