

## Reacciones Oxido-reducción

Aprendizajes esperados:

- Identifica el cambio químico en algunos ejemplos de reacciones de óxido-reducción en actividades experimentales y en su entorno.
- Relaciona el número de oxidación de algunos elementos con su ubicación en la Tabla periódica.

Nombre: \_\_\_\_\_

De acuerdo a lo previsto en clase contesta el siguiente crucigrama



Vertical:

- 3.- Reactivo que esta siendo oxidado y, por lo tanto, está causando que algo se reduzca.
- 4.- Reactivo que se está reduciendo y, por lo tanto, esta causando que algo más se oxide.
- 5.- Tipo de reacción química en donde se transfieren electrones dentro de dos especies.

Horizontal:

- 1.- Se utiliza para saber como se comparten los electrones dentro de un átomo o una molécula.
- 6.- "Ganancia de electrones es Reducir" "Perdida de electrones es oxidación"
- 7.- "Siempre que ha Oxidación hay Perdida de Electrones"