

Nombre:

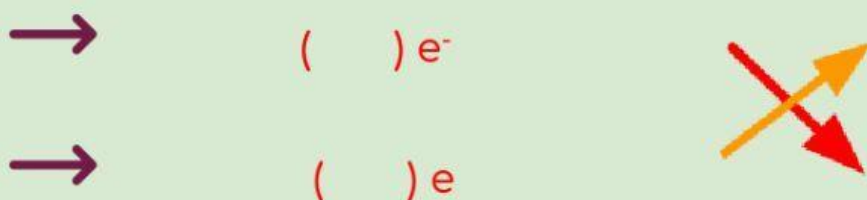
Grupo:

## Balanceo por REDOX

- 1) Asigna los números de oxidación a cada uno de los elementos químicos.



- 2) Identifica cuales son los elementos que cambiaron su número de oxidación y cuántos electrones se ganaron o perdieron.



- 3) Escribe el nombre del elemento que se oxida y el que se reduce.

El \_\_\_\_\_ se oxida porque aumenta su número de oxidación y pierde electrones.

El \_\_\_\_\_ se reduce porque disminuye su número de oxidación y gana electrones.

- 4) Escribe cuál es el agente oxidante y cuál es el agente reductor.

El \_\_\_\_\_ es el agente

El \_\_\_\_\_ es el agente

- 5) Balancea la ecuación utilizando los resultados como coeficientes.



- Sn -

- N -

- H -

- O -