

Nombre:

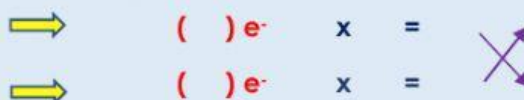
Grupo:

Balanceo por el método Redox

a) Asigna números de oxidación a cada una de las especies químicas



b) Identifica cuales son los elementos que cambiaron su número de oxidación y cuantos electrones se ganaron o perdieron.



c) Escribe el **nombre del elemento** que se **oxida** y el del que se **reduce**.

El _____ se oxida porque aumenta su número de oxidación y pierde e⁻

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

d) Escribe cual es el agente oxidante y cual es el agente reductor.

El **carbono** es el agente

El **HNO₃** es el agente

e) Balancea la ecuación utilizando los resultandos como coeficientes y buscando por tanteo los faltantes.

