

Nombre:

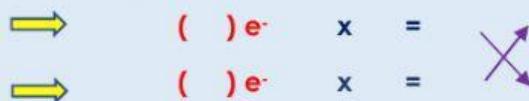
Grupo:

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 **carbono** se oxida porque aumenta su número de oxidación y pierde e^-

El **HNO₃** 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 resultados como coeficientes y buscando por tanteo los faltantes.



C

N

H

O