

Nombre:

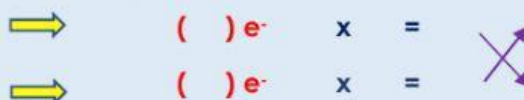
Grupo:

### 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<sup>-</sup>

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 **HNO<sub>3</sub>** es el agente

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

