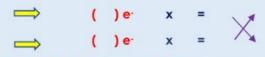
Nombre: Grupo:

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.

