Nombre: **Grupo:**

Balanceo por el método Redox

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

$$C + HNO_3 \rightarrow N_2 + CO_2 + H_2O$$

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

⇨ ( ) e^- x =

⇨ ( ) e^- x =

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 HNO_3 es el agente

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

$$C + HNO_3 \rightarrow N_2 + CO_2 + H_2O$$

C

N

H

O

LIVEWORKSHEETS