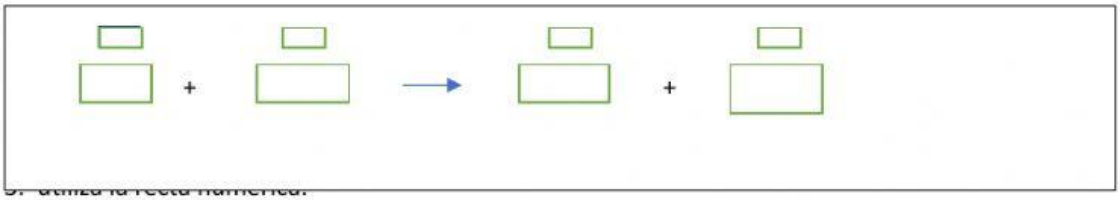
BALANCEO POR OXIDO- REDUCCIÓN

Al hacer reaccionar cobre metálico con ácido nítrico diluido se obtiene monóxido de nitrógeno y nitrato de cobre (II) Y agua.

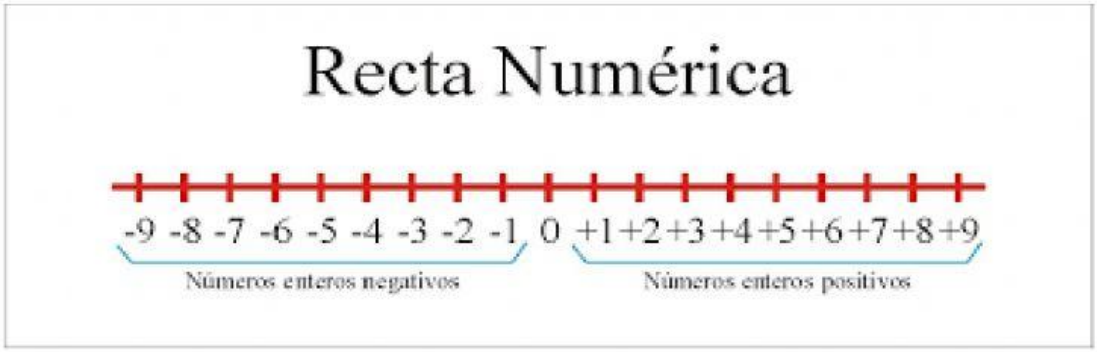
1.Plantear la ecuación:



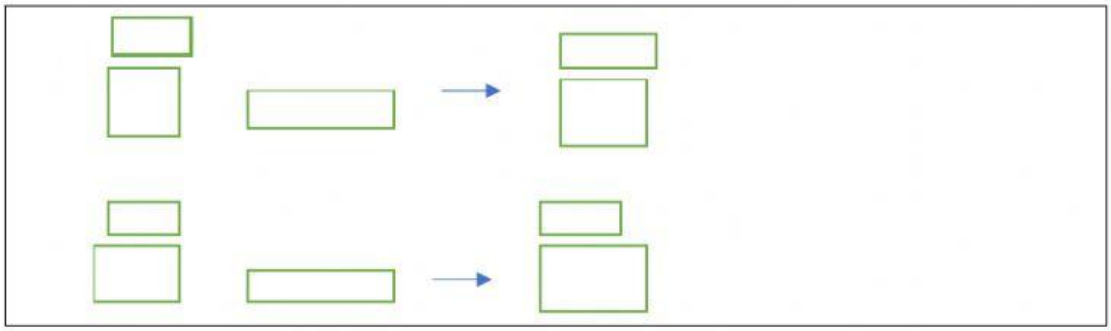
2. asigna los estados de oxidación a cada elemento e identifica los que cambian:



3. utiliza la recta numérica:



4. Obtenga las semirreacciones



LIVEWORKSHEETS

5. Identifica la sustancia que se oxida y la sustancia que se reduce y los agentes.

Sustancia oxidada

sustancia reducida

Agente Reductor

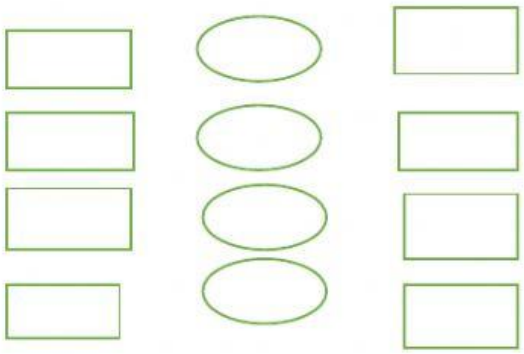
agente oxidante

6. iguala las semirreacciones y elimina los términos.

7. obtenga los coeficientes iniciales



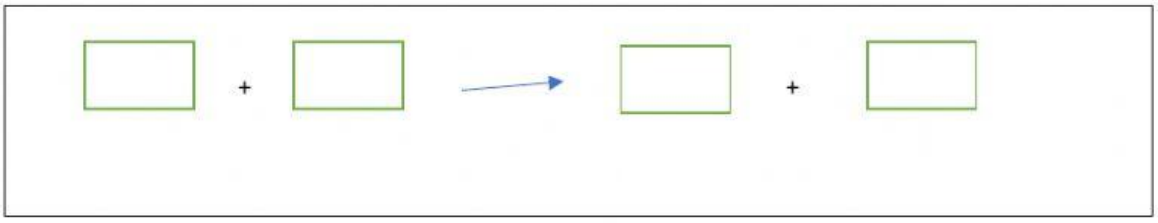
8. Culmine el balanceo por tanteo



LIVEWORKSHEETS

EJERCICIO 2

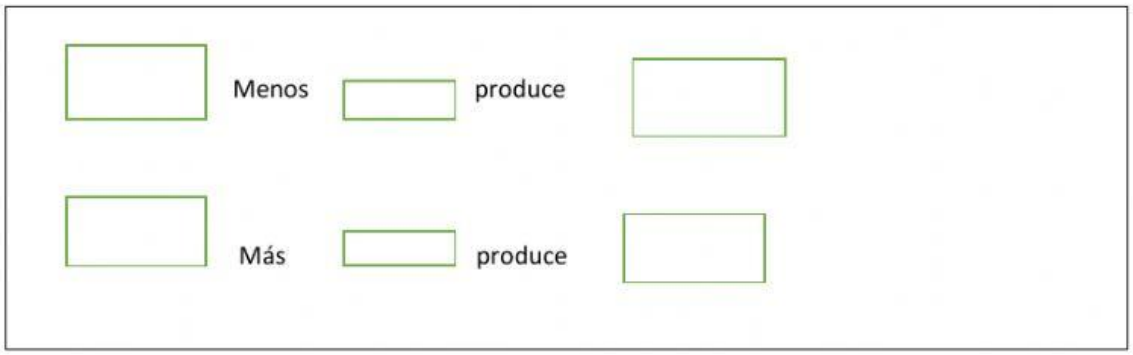
Al hacer reaccionar sulfuro de plomo II con el oxigeno del aire a altas temperaturas se forma el oxido de plomo II y el Dióxido de azufre. Plantee la ecuación.



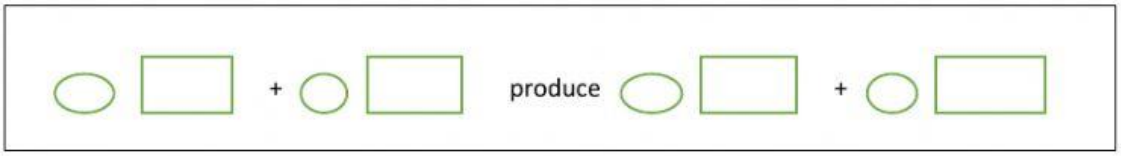
Determine el agente oxidante y el agente reductor



Planteo las semirreacciones



La ecuación balanceada es:



LIVEWORKSHEETS

EJERCICIO 3



Planteo las semirreacciones:



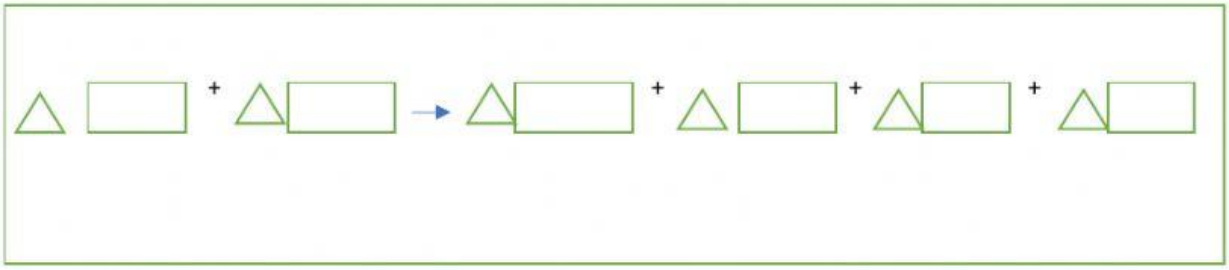


Igualamos las semirreacciones:





Formulo la ecuación balanceada



LIVEWORKSHEETS

EJERCICIO 4

$$\square\ KI + \square\ KMnO4 + \square\ H2SO4 \rightarrow \square\ I2 + \square\ MnSO4 + \square\ K2SO4 + \square\ H2O$$

Planteo las semirreacciones:





Igualamos las semirreacciones





La Ecuación balanceada es:

$$\square\ KI + \square\ KMnO4 + \square\ H2SO4 \rightarrow \square\ I2 + \square\ MnSO4 + \square\ K2SO4 + \square\ H2O$$

LIVEWORKSHEETS