

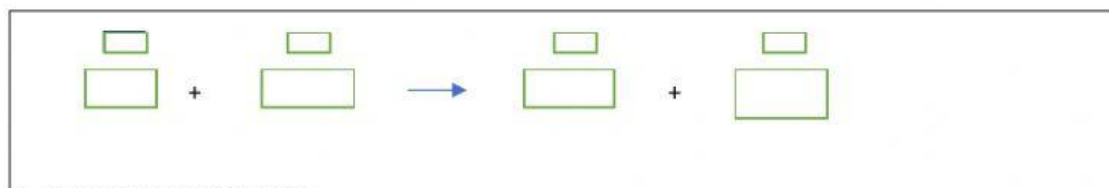
BALANCEO POR OXIDO- REDUCCIÓN

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

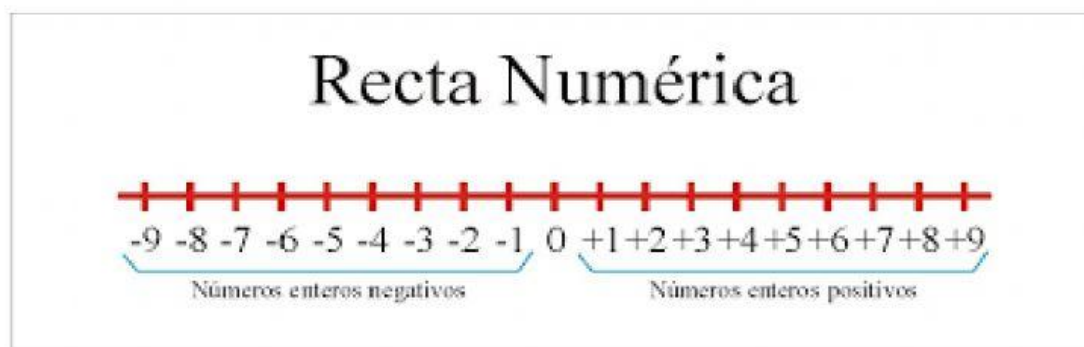
1. Plantear la ecuación:



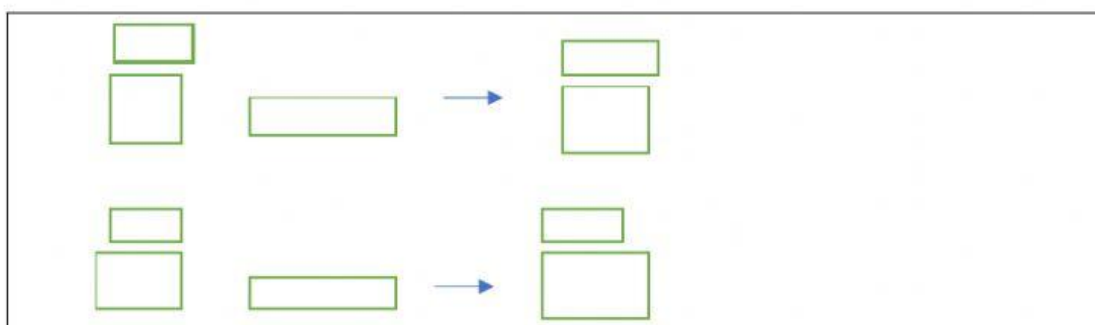
2. asigna los estados de oxidación a cada elemento e identifica los que cambian:



3. Construye la Recta Numérica.



4. Obtenga las semirreacciones



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.

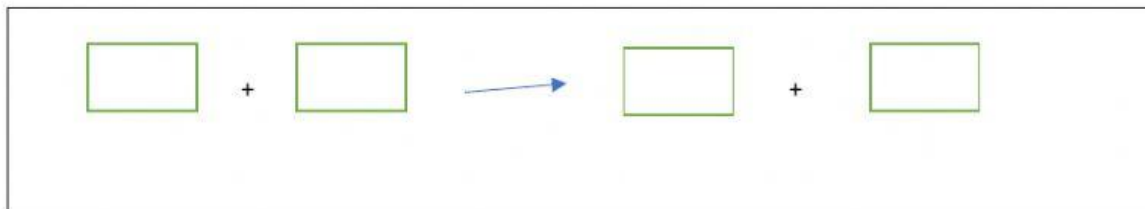
7. obtenga los coeficientes iniciales



8. Culmine el balanceo por tanteo

EJERCICIO 2

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



Determine el agente oxidante y el agente reductor

Sustancia Oxidada	Sustancia Reducida
Agente Reductor	Agente Oxidante

Plantee las semirreacciones

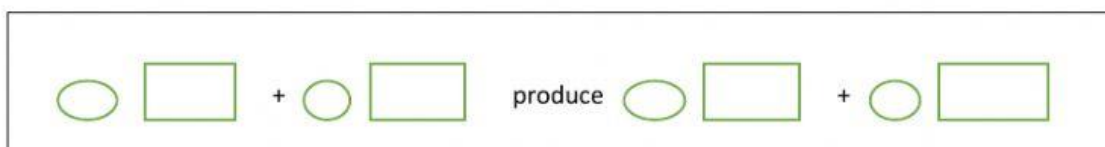
Menos

produce

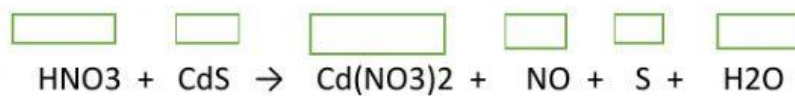
Más

produce

La ecuación balanceada es:



EJERCICIO 3



Planteo las semirreacciones:

Menos produce

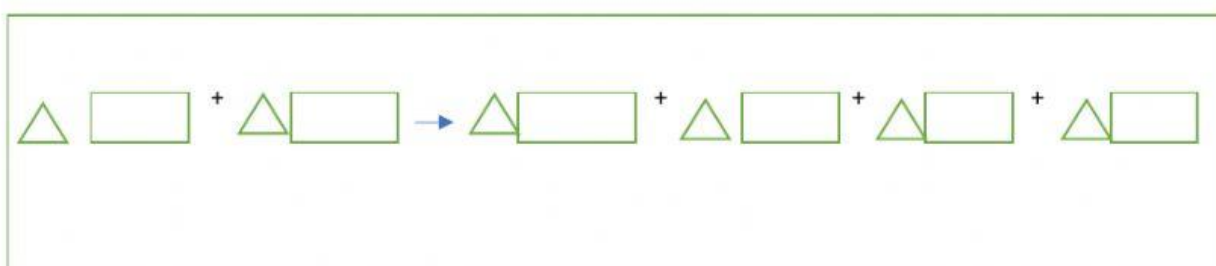
Más produce

Igualemos las semirreacciones:

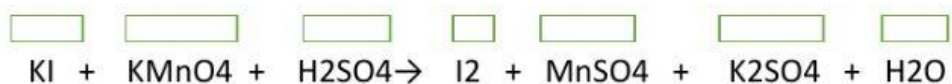
(Menos produce)

(Más produce)

Formulo la ecuación balanceada



EJERCICIO 4



Planteo las semirreacciones:

Menos produce

Más produce

Igualamos las semirreacciones

(Menos produce)

(Más produce)

La Ecuación balanceada es:

