

Colegio: _____

Apellidos, Nombres: _____

Grado: _____

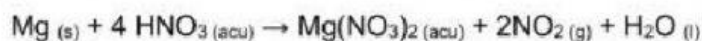
EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.2

I SERIE

OXIDACIÓN Y REDUCCIÓN

1. Revisa las siguientes reacciones químicas, ya se encuentran balanceadas, en el cuadro asignado para cada una de ellas coloca el estado de oxidación de cada elemento estando en reactivos y en productos. El estado de oxidación es por cada átomo del elemento. Posteriormente responde las preguntas de cada reacción.

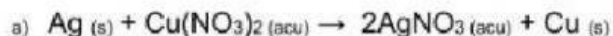
Ejemplo:



ELEMENTO	REACTIVO	PRODUCTO
Mg	0	+2
H	+1	+1
N	+5	+4
O	-2	-2

¿Cuál elemento se oxidó? Magnesio.

¿Cuál elemento se redujo? Nitrógeno.



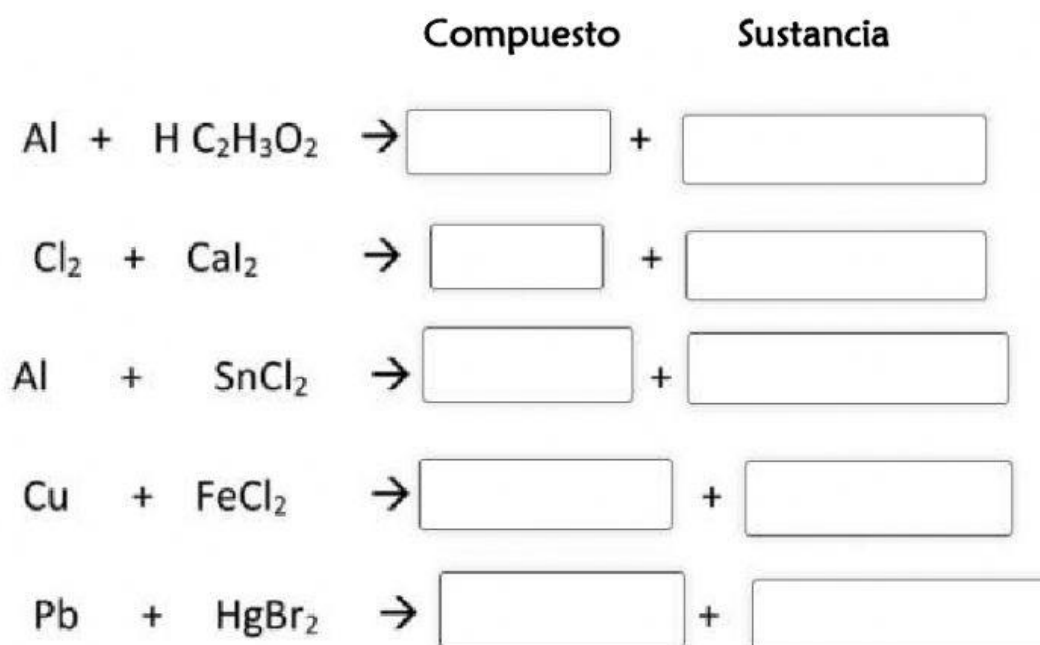
ELEMENTO	REACTIVO	PRODUCTO
Ag	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Cu	<input type="text"/>	<input type="text"/>
N	<input type="text"/>	<input type="text"/>
O	<input type="text"/>	<input type="text"/>

¿Cuál elemento se oxidó? .

¿Cuál elemento se redujo? .

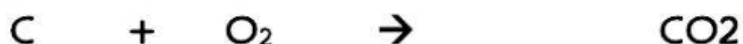
II SERIE

Utilice la Serie electromotriz (o de actividad) o la serie de los halógenos y la tabla periódica para predecir los productos. Deberá de responder únicamente de acuerdo con el siguiente ejemplo:



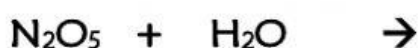
III SERIE

Predecir los productos teniendo en cuenta las sustancias que se están combinando. Guíese por el siguiente ejemplo:



REACTIVOS

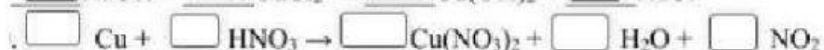
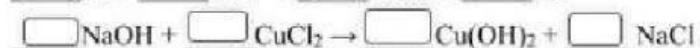
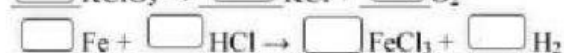
PRODUCTOS



IV SERIE

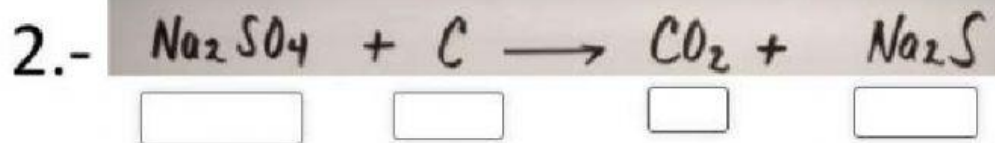
Balancear las siguientes ecuaciones.

POR TANTEO



Por el método algebraico





3.-

Na: =

S: =

O: =

C: =

La letra que me resuelve más ecuaciones: **a = 1**

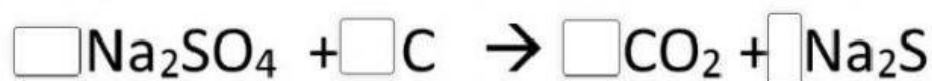
5.- a =

b =

c =

d =

6.-



Por el Método Ion electrón

Al trabajar, para balancear la siguiente reacción química por el Método Ion-electrón.



Determine:

Cantidad de moléculas de Agua usadas:

Cantidad de Iones hidrógeno agregados: