

Colegio: \_\_\_\_\_

Apellidos, Nombres: \_\_\_\_\_

Grado: \_\_\_\_\_

EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.2

**I SERIE: Realizar lo que se le pide.**

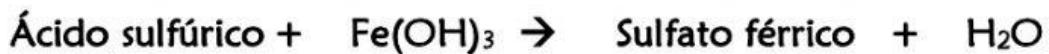
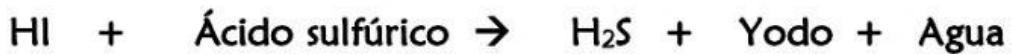
### Balanceo por REDOX

1) Asigna los números de oxidación a cada uno de los elementos químicos.



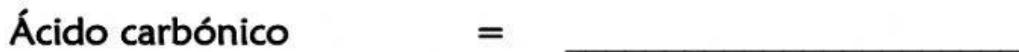
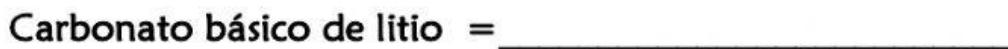
**II SERIE**

Escribir el nombre o la fórmula de lo que se le presenta. Usar el sistema clásico. Escriba a la par de la sustancia el coeficiente aunque no tenga la fórmula, la idea es balancear la ecuación.



### III SERIE

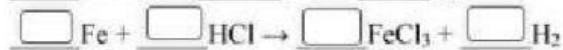
Escriba el nombre o la fórmula del compuesto que se le presente.



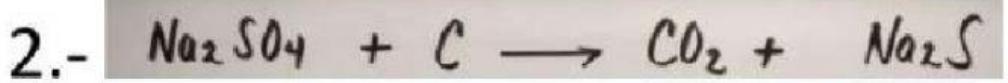
### IV SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones.

**POR TANTEO**



Por el método algebraico



3.-

$$\text{Na: } \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{S : } \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{O: } \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{C: } \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

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

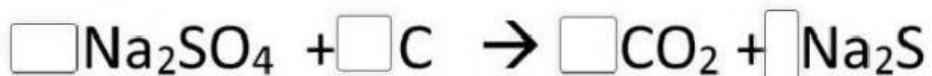
$$5.- \quad a = \boxed{\phantom{00}}$$

$$b = \boxed{\phantom{00}}$$

$$c = \boxed{\phantom{00}}$$

$$d = \boxed{\phantom{00}}$$

6.-



Por el Método Ion electrónico

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: