

Colegio: _____

Apellidos, Nombres: _____

Grado: _____

EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.2

I SERIE: Realizar lo que se le pide.

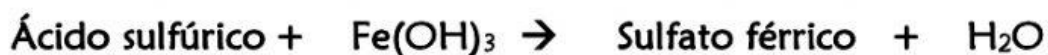
Balanceo por REDOX

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.

H_2SO_4 = _____

NaOH = _____

$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ = _____

HClO_4 = _____

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ = _____

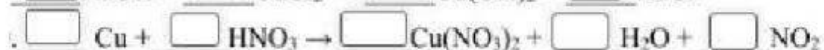
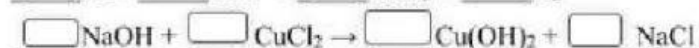
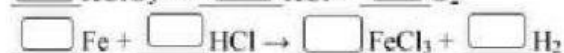
Carbonato básico de litio = _____

Ácido carbónico = _____

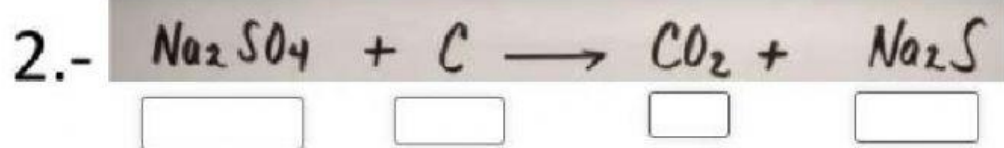
IV SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones.

POR TANTEO



Por el método algebraico



3.-

Na: =

S : =

O: =

C: =

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

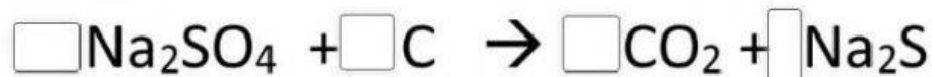
5.- a =

b =

c =

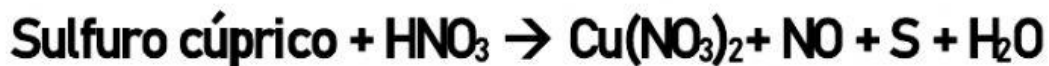
d =

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: