

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

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

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

EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.3

I SERIE: Realizar lo que se le pide.

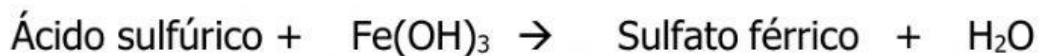
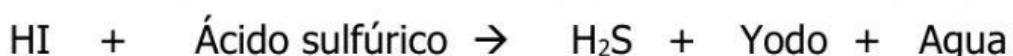
### Balanceso por REDOX

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



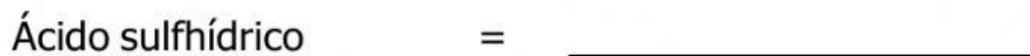
II SERIE

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.



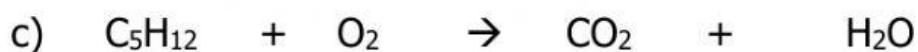
### III SERIE

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



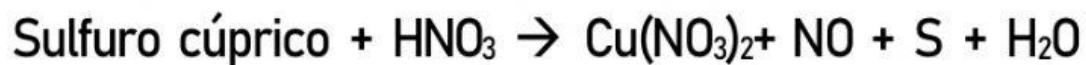
## IV SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones POR TANTEO



Por el Método Ion electrónico

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

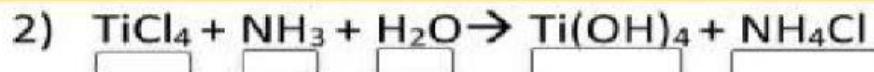
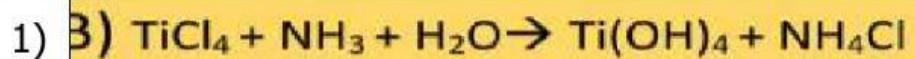


Determine:

Cantidad de moléculas de Agua usadas:

Cantidad de Iones hidrógeno agregados:

Por el método algebraico, usar letra minúscula.



3)

$$\text{Ti} \quad \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}} \quad \text{o} \quad = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{Cl} \quad \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{N} \quad \boxed{\phantom{00}} = \boxed{\phantom{00}}$$

$$\text{H} \quad \boxed{+} = \boxed{\phantom{00}} \quad \boxed{\phantom{00}}$$

4.- La letra que me resuelve más ecuaciones:

$$a = \boxed{1}$$

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

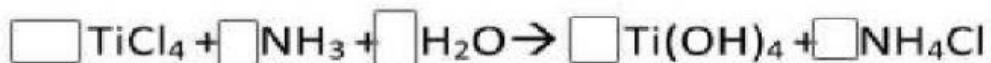
$$b = \boxed{\phantom{00}}$$

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

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

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

6.-



Completar y no balancear	Identificar si es Reacción de: Combinación, descomposición, simple desplazamiento, doble desplazamiento o Neutralización
$\text{CdCO}_3 \rightarrow \quad +$	
$\text{Br}_2 + \text{NaI} \rightarrow \quad +$	
$\text{SO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \quad +$	
$\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \quad + \quad +$	

La estrona, hormona sexual femenina, dio en el análisis el siguiente resultado: 80.0% de carbono, 8.2% de hidrógeno y 11.8% de oxígeno. Se encontró su masa molecular igual a 270 uma. Calcule la fórmula molecular de la estrona.

Escriba su fórmula, en ella se indica la cantidad total de cada elemento.