

Colegio: _____

Apellidos, Nombres: _____

Grado: _____

EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.3

I SERIE: Realizar lo que se le pide.

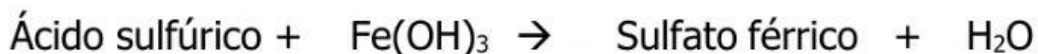
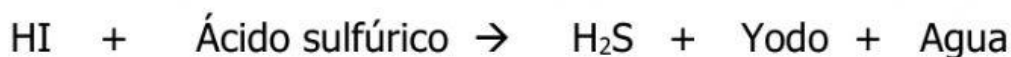
Balances por REDOX

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 = _____

Fe_2O_3 = _____

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

HClO_4 = _____

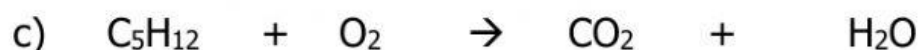
$\text{Fe}(\text{OH})_2$ = _____

Carbonato básico de litio = _____

Ácido sulfhídrico = _____

IV SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones POR TANTEO



Por el Método Ion electrón

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

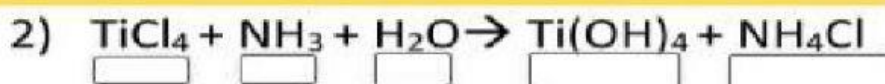
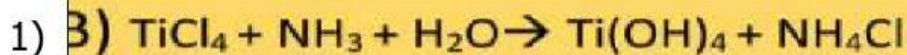


Determine:

Cantidad de moléculas de Agua usadas:

Cantidad de Iones hidrógeno agregados:

Por el método algebraico, usar letra minúscula.



3)

Ti = 0 =

Cl =

N =

H + =

4.- La letra que me resuelve más ecuaciones:

a = 1

5.- a =

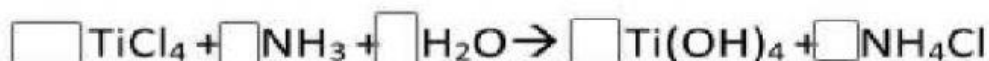
b =

c =

d =

e =

6.-



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

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.