

COLEGIO: \_\_\_\_\_

APELLIDOS, NOMBRES: \_\_\_\_\_

GRADO: \_\_\_\_\_

EVALUACIÓN DE QUÍMICA

INFORME: 1.3

I SERIE: Realizar lo que se le pide

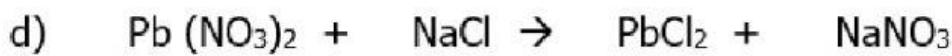
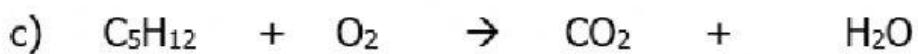
*Balanceo por REDOX*

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



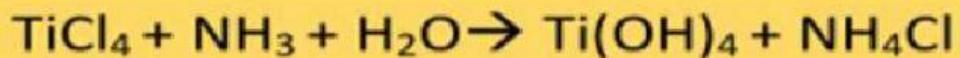
II SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones POR TANTEO



Por el Método Algebraico

Balancear, recuerde usar letra minúscula.



$$\text{Ti:} \quad =$$

$$\text{Cl:} \quad =$$

$$\text{N:} \quad =$$

$$\text{H:} \quad + \quad = \quad +$$

$$\text{O:} \quad =$$

La letra que me resuelve más ecuaciones:

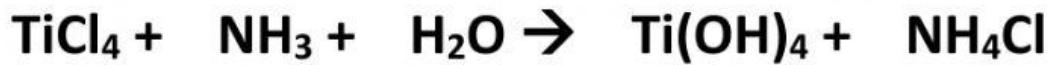
$$a = 1$$

$$b =$$

$$c =$$

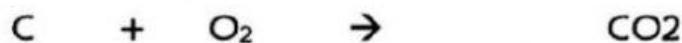
$$d =$$

$$e =$$



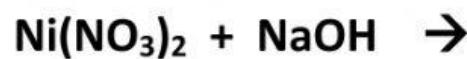
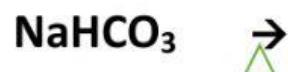
### III SERIE

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



## REACTIVOS

## PRODUCTOS



## IV SERIE

Usando los valores de la electronegatividad, completa la siguiente tabla copiando los valores tal y como están en la Tabla Periódica, e indica el tipo de enlace químico: a) Polar b) No polar c) Iónico

$$1) Cl = \quad Na = \quad = \quad Enlace =$$

2)  $F =$                      $Li =$                     =                    **Enlace =**

3) N=                    O =                    =                    Enlace =

4)  $H =$                      $P =$                     =                    Enlace =

5) As=                    O =                    =                    Enlace =