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.

$$KI + H_2SO_4 + KMnO_4 \longrightarrow I_2 + MnSO_4 + K_2SO_4$$

II SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones POR TANTEO

a) $Mg + AgNO_3 \rightarrow Mg(NO_3)_2 + Ag$

b) $CuCO_3 \rightarrow CuO + CO_2$

c) $C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

d) $Pb(NO_3)_2 + NaCl \rightarrow PbCl_2 + NaNO_3$

e) $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$

LIVEWORKSHEETS

Por el Método Algebraico

Balancear, recuerde usar letra minúscula.

$$TiCl_4 + NH_3 + H_2O \rightarrow Ti(OH)_4 + NH_4Cl$$

Ti: =

Cl: =

N: =

H: + = +

O: =

La letra que me resuelve más ecuaciones:

a = 1

b =

c =

d =

e =

$$TiCl_4 + NH_3 + H_2O \rightarrow Ti(OH)_4 + NH_4Cl$$

LIVEWORKSHEETS

III SERIE

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

$C + O_2 \rightarrow CO2$

REACTIVOS PRODUCTOS

Al + HCl →

$NaHCO_3 \xrightarrow{\Delta}$

Cloro + NaI →

$Ni(NO_3)_2$ + NaOH →

Nitrato de plata + HCl →

LIVEWORKSHEETS

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 =	Na =	=	Enlace =
2)	F=	Li =	=	Enlace =
3)	N=	O =	=	Enlace =
4)	H=	P =	=	Enlace =
5)	As=	O =	=	Enlace =

LIVEWORKSHEETS