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

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.

HI + Ácido sulfúrico → H_2S + Yodo + Agua

Ácido sulfúrico + $Fe(OH)_3$ → Sulfato férrico + H_2O

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

III SERIE

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

H_2SO_4 = _____

Fe_2O_3 = _____

$Mg(NO_3)_2$ = _____

$HClO_4$ = _____

$Fe(OH)_2$ = _____

Carbonato básico de litio = _____

Ácido sulfhídrico = _____

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

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

Por el Método Ion electrón

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

Sulfuro cúprico + $HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2$ + NO + S + H_2O

Determine:

Cantidad de moléculas de Agua usadas:

Cantidad de Iones hidrógeno agregados:

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

Por el método algebraico, usar letra minúscula.

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

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

3)

Tl = | O =

Cl =

N =

H + =

4.- La letra que me resuelve más ecuaciones:

a = 1

5.- a =

b =

c =

d =

e =

6.-

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

Completar y no balancear	Identificar si es Reacción de: Combinación, descomposición, simple desplazamiento, doble desplazamiento o Neutralización
$CdCO_3 \rightarrow$ +	
Br_2 + NaI → +	
SO_2 + NaOH → +	
$CaCO_3$ + HCl → + +	

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS