Colegio: _____

Apellidos, Nombres: _____

Grado: _____

EVALUACIÓN DE QUÍMICA Informe 1.2

I SERIE: Realizar lo que se le pide.

Balanceo por REDOX

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

$$\square\square\square HNO_3 + \square Sn + \square\square H_2O \rightarrow \square\square\square H_2SnO_3 + \square\square NO$$

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

III SERIE

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

H_2SO_4 = _____

NaOH = _____

$Mg(NO_3)_2$ = _____

$HClO_4$ = _____

$Fe(OH)_3$ = _____

Carbonato básico de litio = _____

Ácido carbónico = _____

IV SERIE

Balancear las siguientes ecuaciones.

POR TANTEO

$\square\ KClO_3 \rightarrow \square\ KCl + \square\ O_2$

$\square\ Fe + \square\ HCl \rightarrow \square\ FeCl_3 + \square\ H_2$

$\square\ NaOH + \square\ CuCl_2 \rightarrow \square\ Cu(OH)_2 + \square\ NaCl$

$\square\ Cu + \square\ HNO_3 \rightarrow \square\ Cu(NO_3)_2 + \square\ H_2O + \square\ NO_2$

LIVEWORKSHEETS

Por el método algebraico

1.- $Na_2SO_4 + C \longrightarrow CO_2 + Na_2S$

2.- $Na_2SO_4 + C \longrightarrow CO_2 + Na_2S$

3.-

Na: ☐ = ☐

S : ☐ = ☐

O: ☐ = ☐

C: ☐ = ☐

La letra que me resuelve más ecuaciones: a = 1

LIVEWORKSHEETS

5.- a = ☐

b = ☐

c = ☐

d = ☐

6.-

☐Na_2SO_4 + ☐C → ☐CO_2 + ☐Na_2S

Por el Método Ion electrón

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

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

Determine:

Cantidad de moléculas de Agua usadas:

Cantidad de Iones hidrógeno agregados:

LIVEWORKSHEETS