Mtra. Margarita Carreón

1ra. Evaluación parcial

I. *Arrastra donde corresponde cada componente de la siguiente ecuación química*

A		B		C		D		E
$CaCO_3$ (s)	+	2 HCl (ac)	→	$CaCl_2$ (ac)	+	H_2O (l)	+	CO_2 (g)

Reactivos	**Coeficiente estequiométrico**	Produce	**Compuesto**
Nro. de átomos	Estado de agregación	Productos	

II. *Identifica el tipo de reacción que se forma en cada caso*

Formación de Sal, cloruro de sodio:

$$2NaOH_{(aq)} + MgCl_{2(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Mg(OH)_{2(s)}$$

Precipitación

Agua Oxigenada: $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$

Dibromuro de etileno

$$C_2H_4 + Br_2 \rightarrow C_2H_4Br_2$$

Reaccion de neutralizacion

Ácido Clorhídrico y Sosa Cáustica: $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

LIVEWORKSHEETS

Mtra. Margarita Carreón

CECyTE Tlaxcala

III. *Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo*

A) $\square\, Cr + \square\, O_2 \longrightarrow \square\, Cr_2O_3$

B) $\square\, BaCl_2 + \square\, Na_2SO_4 \longrightarrow \square\, NaCl + \square\, BaSO_4$

IV. Calcula el peso de los siguientes compuestos e identifica el peso correcto de cada uno

$AgNO_3$	233.38 gr
$Mg\ (OH_3)_2$	142.04 gr
$BaSO_4$	169.87 gr
Na_2SO_4	56.38
MgS	58.30 gr

V. Calcula la cantidad en mol y átomos en los siguientes planteamientos

A) ¿Cuántos moles y cuántos atomos hay en una muestra de 7.46 gr de Litio?

[ ] Moles [ ] Átomos

B) ¿Cuántos moles y cuantas moléculas hay en 43 gr de NH3?

[ ] Moles [ ] Moléculas

C) ¿Cuántos moles y cuántos átomos hay en 25.7 gr de Al?

[ ] Moles [ ] Átomos

LIVEWORKSHEETS