



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE
SAN BERNARDO-EL BOSQUE
UNIDAD TÉCNICO-PEDAGÓGICA

Profesora: Rosa González

GUÍA DE TRABAJO N°3

CON NOTA COEF.1

ASIGNATURA: QUÍMICA

NOMBRE :	CURSO: 1° Medio A y B
FECHA: Marzo 2020	Tiempo Pedagógico: 80 minutos
Puntaje Real: 44 puntos	Puntaje Obtenido:

CONTENIDOS A EVALUAR	Formación de compuestos Binarios
HABILIDADES A EVALUAR	<ul style="list-style-type: none">• Definir conceptos básicos• Nombrar y escribir las fórmulas químicas de compuestos

I.- Defina cada uno de los conceptos que se piden:

1. átomo
2. molécula
3. compuestos
4. ecuación química
5. reacción química
6. peso atómico
7. peso molecular
8. reactantes
9. productos
10. mol
11. número de Avogadro
12. coeficiente estequiométrico
13. volumen molar
14. elemento químico
15. elementos metálicos
16. elementos no metálicos

II.- Explique cómo se forman los siguientes compuestos y de los ejs que se piden:

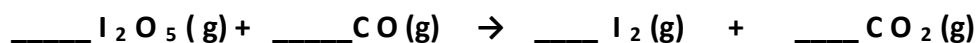
1. Óxidos básicos o metálicos y escriba tres ejemplos (3).
2. Óxidos No metálicos o Anhídridos y escriba 3 ejs.
3. Hidruros y escriba 3 ejs.

4. Ácidos Binarios y escriba 3 ejs.
5. Sales terciarias y escriba 3 ejs.
6. Hidróxidos y escriba 3 ejs.
7. Ácidos Ternarios y escriba 3 ejs
8. Sales ternarias y escriba 3 ejs

III.- Calcule el PESO MOLECULAR (PM) de las siguientes moléculas:

1. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____
2. $\text{Ni}(\text{OH})_3$ _____
3. H_3PO_4 _____
4. NaHCO_3 _____
5. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ _____
6. BaCO_3 _____
7. $\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
8. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ _____
9. SnClO_4 _____
10. Cu_2CrO_4 _____

III.- De acuerdo a la siguiente ecuación química, complete con lo que se pide:



- a. equilibre la rx. _____ + _____ \rightarrow _____ + _____
- b. moléculas _____ + _____ \rightarrow _____ + _____
- c. mol (cantidad de materia) _____ + _____ \rightarrow _____ + _____
- d. Ley de conservación de la masa _____ \rightarrow _____
- e. coeficientes estequiométricos _____ + _____ \rightarrow _____ + _____
- f. volumen (L) _____ + _____ \rightarrow _____ + _____

IV.- Aplique y desarrolle:

1. ¿Cuántos moles de NH_3 hay en 23,8 grs. de la misma sustancia?
2. ¿Cuántos grs. de AlCl_3 existen en 19,6 moles de la misma sustancia?
3. Calcule la cantidad de moles que hay en 56,3 grs de AgNO_3 .
4. Calcule los grs. que hay en 89,4 moles de NaBrO_3

QUÉ ES UNA ECUACIÓN QUÍMICA?

Es la expresión gráfica de una reacción química, que es la manifestación de un cambio en la materia.

$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$
 REACTIVOS PRODUCTOS



