



ESCUELA COMERCIAL CÁMARA DE COMERCIO S. C.
ACTIVIDADES DE CLASE QUÍMICA II

PROFRA. GEORGINA IBARRA SOTO

FECHA: 20 – 23 DE MARZO DE 2018

CASO PRÁCTICO #7

CLASES: 1

SEMESTRE: SEGUNDO	ÁREA: BACHILLERATO TECNOLÓGICO EN TURISMO
GRUPO: 41 A	UNIDAD: UNO

TEMA: Estequiometría

SUBTEMA: Fórmula molecular

OBJETIVO: Que se aprenda a obtener una fórmula verdadera.

INTRODUCCIÓN: Se obtendrá el proceso para determinar la fórmula real o verdadera de un compuesto.

Es la relación que existe entre los átomos de los elementos de una molécula real o verdadera y para su determinación es necesario:

1. Realizar todo el procedimiento de la forma mínima.
2. Se determina el peso molecular de la fórmula mínima.
3. Se da un peso molecular.
4. Se divide el peso molecular entre el peso de la fórmula mínima.
5. EL resultado obtenido se multiplica por los subíndices de la fórmula mínima y de esa manera se obtiene la fórmula molecular.

DESARROLLO: Se elabora un cuadro con los siguientes procedimientos.

Determina la fórmula de MgN

Elemento	Peso atómico	Peso g o porcentaje	$\frac{\text{Peso g}}{\text{Peso atómico}} = \%$	Relación	Subíndices
Mg	24	0.72	$\frac{0.72}{24} = 0.03$	$\frac{0.03}{0.02} = 1.5$	1.5 X 2 = 3
N	14	0.28	$\frac{0.28}{14} = 0.02$	$\frac{0.02}{0.02} = 1$	1 X 2 = 2

Resultado Fórmula Mínima: Mg₃N₂



ESCUELA COMERCIAL CÁMARA DE COMERCIO S. C.
ACTIVIDADES DE CLASE QUÍMICA II

PROFRA. GEORGINA IBARRA SOTO

Elemento	No. Atómico	Peso Atómico	Peso molecular
Mg	24	3	72
N	14	2	28

Peso molecular

$$\frac{200 \text{ gr/mol}}{100 \text{ gr/mol}} = 2$$

$2(\text{Mg}_3\text{N}_2) = \text{Mg}_6\text{N}_4 \rightarrow$ Fórmula molecular

PREGUNTAS: ¿Para qué nos sirve la fórmula molecular?

SOLUCIÓN: Para escribir una fórmula correctamente.