



ESCUELA COMERCIAL CÁMARA DE COMERCIO S. C.  
A CTIVIDADES DE CLASE QUÍMICA II

PROFRA. GEORGINA IBARRA SOTO

FECHA: 20 – 23 DE MARZO DE 2018

CASO PRÁCTICO #7

CLASES: 1

SEMESTRE: <b>SEGUNDO</b>	ÁREA: <b>BACHILLERATO TECNOLÓGICO EN ADMINISTRACIÓN</b>
GRUPO: <b>51 A</b>	UNIDAD: <b>UNO</b>

**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 d 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	$\frac{\text{Peso o \%}}{\text{Peso atómico}}$	Relación	Subíndices
Mg	24	0.72	$\frac{0.72}{24} = 0.03$	$\frac{0.03}{0.02} = 1.5$	$1.5 \times 2 = 3$
N	14	0.28	$\frac{0.28}{14} = 0.02$	$\frac{0.02}{0.02} = 1$	$1 \times 2 = 2$

Resultado Fórmula Mínima:  $\text{Mg}_3\text{N}_2$



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.