

<b>INSTRUMENTO:</b>	<b>EVALUACIÓN QUIMESTRAL</b>		<b>NIVEL:</b>	<b>BACHILLERATO</b>
<b>ÁREA:</b>	<b>CIENCIAS NATURALES</b>		<b>AÑO LECTIVO:</b>	<b>2022 - 2023</b>
<b>ASIGNATURA:</b>	<b>Química</b>		<b>TIPO:</b>	<b>BASE ESTRUCTURADA</b>
<b>CURSO:</b>	<b>2do</b>	<b>A, B</b>	<b>TRIMESTRE</b>	<b>I</b>
<b>DOCENTE:</b>	<b>Ing. Hugo Lenin Velecela Matute</b>			
<b>NOMBRE DEL ESTUDIANTE:</b>				

I.CN.Q.5.10.1. Justifica desde la experimentación el cumplimiento de las leyes de transformación de la materia, mediante el cálculo de la masa molecular, la masa molar (aplicando número de Avogadro) y la composición porcentual de los compuestos químicos. (I.2.)

Página 1 | 3

CN.Q.5.2.10.

Calcular y establecer la masa molecular de compuestos simples a partir de la masa atómica de sus componentes, para evidenciar que estas medidas son inmanejables en la práctica y que por tanto es necesario usar unidades de medida mayores, como el mol.

**2. Complete. –**

- 1 mol Mg contiene \_\_\_\_\_ átomos Mg
- $6,023 \times 10^{23}$  átomos O tienen una masa \_\_\_\_\_ gramos O
- 1 mol Cl contiene \_\_\_\_\_ gramos Cl

Opciones:      35,45   -    $6,023 \times 10^{23}$    -   15,99

**3.0****3. Enlace las columnas según corresponda.**

2 moles Li

 $1.807 \times 10^{24}$  átomos Li

3 moles Li

4 moles Li

28 gramos Li

14 gramos Li

**2.0****4. Complete. –**

El nombre, símbolo y la cantidad de átomos de los elementos del siguiente compuesto:



Elementos	Símbolo	Número de átomos
	Cs	
		1
	N	
Oxígeno		

**3.0****5. Complete el ejercicio de cálculo de masa molecular del compuesto.**

símbolo	Nº átomos	Masa atómica	Masa total de los átomos
Masa molecular			

## 6. Enlace las columnas según corresponda.

Las masas moleculares de los siguientes compuestos son:

CO<sub>2</sub>

80 g/mol

HNO<sub>2</sub>

44 g/mol

SO<sub>3</sub>

47 g/mol

TOTAL 20

## ELABORADO

## VALIDADO/COORDINADOR

## VISTO BUENO

## Docente:

Ing. Hugo Velecela Matute

Director de Área de Ciencias  
Naturales

Lcdo. Cristian Yáñez

## Vicerrectora (e):

Ing. Sandra Ulloa

Firma:

Fecha: 9 de noviembre de 2023

Firma:

Fecha: 9 de noviembre de 2023

Firma:

Fecha:

Junta Académica

Fecha:

APROBADO