

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

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

 1.807×10^{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:

CO₂

80 g/mol

HNO₂

44 g/mol

SO₃

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