COLDIPE-PCEI

COLEGIO DE BACHILLERATO A DISTANCIA "PROVINCIA DE ESMERALDAS"

Gobierno del Encuentro | Juntos lo logramos

AÑO LECTIVO 2022-2023

Estudiante:		Grado:	Bachillerato
Docente:	Licda. Viviana Delgado	Modalidad:	Virtual
Asignatura:	QUÍMICA	Fecha:	
		Año Lectivo:	2022 – 2023

EVALUACIÓN CON COMPONENTE METACOGNITIVO

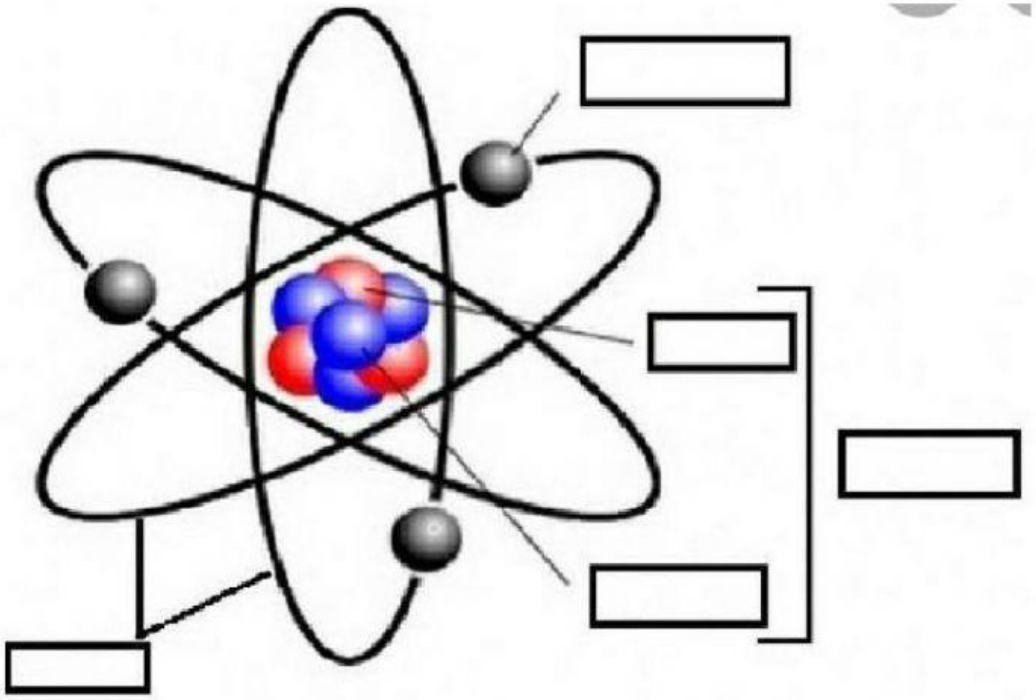
A) Actividades en las que se evalúa el nivel de logro de los aprendizajes (60%)	Cuantitativa
1.-Uno con línea la configuración electrónica con niveles, subniveles y orbitales de los siguientes elementos: **1. Be (4)** — **a) $1S_2\ 2S_2\ 2P_6\ 3S_2$** **2. Ne (10)** — **b) $1S_2\ 2S_2\ 2P_6\ 2S_2\ 2P_1$** **3. Mg (12)** — **c) $1S_2\ 2S_2\ 2P_6$** **4. Al (13)** — **d) $1S_2\ 2S_2$**	**1,00 pts**
2) Selecciona el literal correcto. **A) El modelo planetario del átomo fue creado por:** **a. Planck** **b. Bohr** **c. Rutherford** **d Einstein** **B) El protón es una partícula** **a.-igual al electrón** **b. tiene carga neutra** **c. se encuentra en el núcleo** **d. esta en la envoltura del átomo**	**1,00 pts**

LIVEWORKSHEETS

AÑO LECTIVO 2022-2023

3.-Completo las partes del átomo, utilizando las palabras según correspondan. 1,00 pts

orbita-núcleo- protón- neutrón- electrón-



1,00 pts

4.-Une correctamente las siguientes teorías

a) TEORIA DE THOMSON	1.- DEDUJO Q EN EL CENTRO EXISTE UN DIMINUTO CREPUSCULO QUE SE LLAMA NUCLEO CON CARGA POSITIVA
b) TEORIA DE RUTHERFORD	2.- LA MATERIA ESTA FORMADA POR PEQUEÑAS PARTICULAS SEPARADAS E INVISIBLES LLAMADAS ATOMOS.
c) TEORIA ATOMICA DE DALTON	3.- EXPLICA LA APARICION DE LOS RAYOS CATODICOS Y LOS RAYOS CANALES

LIVEWORKSHEETS

AÑO LECTIVO 2022-2023

1,00 pts

5.-Contesta correctamente ¿Qué es la regla del octeto?

1,00 pts

6.-Selecciona la respuesta correcta

a) La fórmula empírica del ácido nítrico (N_2O)

a) CH_2O

b) H_2O

c) N_2O

d) CH_2

b) La fórmula molecular del butano (CH_2)

a) $C_6H_{12}O_6$

b) C_4H_8

c) C_2H_6

d) N_2O

LIVEWORKSHEETS

Gobierno del Encuentro | Juntos lo logramos

AÑO LECTIVO 2022-2023

C) Actividades relacionadas con la metacognición (40%)	Cuantitativa
Metacognición: Respondo a las preguntas	
7) ¿Cómo influye la química en tu vida diaria?	1,00 pts
8) ¿Es importante aprender la materia de química? Si No ¿Por qué?	1,00 pts
9) ¿Qué temas se te han dificultado y como lo has solucionado?	0,5 pts
10) ¿Crees que la química ha influido a lo largo de la historia? ¿si no Por qué?	1,00 pts

c)Autorregulación: **Reflexiona** sobre lo que aprendiste. **Lee** y Marca con una (x) donde corresponda

0,5

	Lo hago bien	Lo hago a veces y puedo mejorar	Necesito ayuda para hacerlo
Reconoce las partes de un átomo			
Identifico las teorías con sus respectivos científicos			
Desarrollo configuraciones electrónicas según sus subniveles de energía			
Registra formulas empíricas y molecular			

TOTAL	10

LIVEWORKSHEETS