



UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR JOSÉ ANTONIO EGUIGUREN - LA SALLE
ADN Lasallista. Y Tú, ¿Hacia dónde miras?
INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN
2023-2024

CALIFICACIÓN

10

DATOS INFORMATIVOS

GRADO/CURSO	PARALELO	ASIGNATURA	UNIDAD	EVALUACIÓN
Primero de Bach.	"B"	Química	1 y 2	Examen quimestral
NOMBRE / DOCENTE		NOMBRE / ESTUDIANTE		FECHA
Mgs. Maritza Abad				



Estimados (as) Estudiantes, el presente instrumento de evaluación tiene como finalidad evaluar las destrezas desarrolladas a través de los indicadores de logro. De manera que, antes de dar contestación a su instrumento de evaluación, es necesario que Usted tome en consideración las siguientes indicaciones:

- * Lea, analice y responda correctamente cada uno de los enunciados.
- * Evite borrones y tachones.

NORMAS DISCIPLINARIAS: Son faltas disciplinarias que conllevan el retiro inmediato de la prueba:

- * Intercambiar información verbal o escrita con cualquier compañero de clase.
- * Tener cualquier documento que no corresponda a los entregados por el docente.
- * Interrumpir constantemente el desarrollo de la evaluación.
- * Utilizar objetos distractores: celular, smart watch, tabletas u otros dispositivos electrónicos.

Nota. En caso de cometer algún tipo de deshonestidad académica se procederá a aplicar el Art. 226 del R.L.O.E.I.

¡Éxitos y adelante!

INDICADOR	ÍTEMES	PUNTAJE
I.CN.Q.5.3.1 . Analiza la estructura electrónica de los átomos a partir de la posición en la tabla periódica, la variación periódica y sus propiedades físicas y químicas, por medio de experimentos sencillos. (I.2.)	<p>1.- Encierre en un círculo el literal correcto considerando cada enunciado:</p> <ul style="list-style-type: none">• Al modelo atómico de Thomson se lo conoce también como: a.- Pudín de manzana. b.- Pudín de pasas. c.- Pudín de banana. d.- Pudín de plátano. • Los protones y neutrones se ubican: a.- Girando alrededor del núcleo. b.- En el núcleo del átomo. c.- Con los protones y neutrones combinados. d.- Ninguna de las anteriores. <p>2.- Subraye la respuesta correcta considerando las siguientes preguntas.</p> <ul style="list-style-type: none">• ¿Cuáles son las unidades en las que se expresa la presión? a.- kg, g, mg, lb, onzas, entre otras. b.- Pa, atm, mmHg, cmHg, entre otras. c.- Pa, atm, mmHg, K, entre otras. d.- km, m, mm, lb, entre otras. • ¿Cuáles son las unidades en las que se expresa la temperatura? a.- kg, g, mg, lb, ml, entre otras. b.- °C, K, °F entre otras. c.- °C, K, A entre otras. d.- °C, K, atm entre otras.	1p
		1p
		1p

	<p>3.- Lea, identifique y marque con una X el enunciado con el literal de la opción correcta.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Si $n=3$ ¿Cuáles serían los posibles números cuánticos? <p>a.- () $n=3; l=2; m=0; s=-1/2$ b.- () $n=3; l=2; m=0; s=-1/2$ c.- () $n=3; l=0; m=0; s=-1/2$ d.- () $n=3; l=3; m=0; s=+1/2$</p> <ul style="list-style-type: none"> • ¿Qué indica el número cuántico secundario? <p>a.- () Indica el subnivel de energía. b.- () Indica el subnivel. c.- () Indica la dirección de los electrones. d.- () Todas las anteriores.</p> <p>4.- Complete la siguiente tabla escribiendo la configuración electrónica de los siguientes elementos químicos y determine los electrones de valencia de cada uno.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Elemento</th> <th>Número atómico</th> <th>Distribución electrónica</th> <th>e- de valencia</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Na</td> <td>11</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Cl</td> <td>17</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>O</td> <td>8</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Ca</td> <td>20</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	Elemento	Número atómico	Distribución electrónica	e- de valencia	Na	11			Cl	17			O	8			Ca	20			— 1p
Elemento	Número atómico	Distribución electrónica	e- de valencia																			
Na	11																					
Cl	17																					
O	8																					
Ca	20																					
I.CN.Q.5.5.1 Plantea, mediante el trabajo cooperativo, la formación de posibles compuestos químicos binarios y ternarios (óxidos, hidróxidos, ácidos, sales e hidruros) de acuerdo a su afinidad, estructura electrónica, enlace químico, número de oxidación, composición, formulación,	<p>5.- Escriba la nomenclatura sistemática de los siguientes compuestos.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Fórmula.</th> <th>Nomenclatura sistemática.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>F_2O</td> <td></td> </tr> <tr> <td>F_2O_3</td> <td></td> </tr> <tr> <td>F_2O_5</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Bi_2O_3</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Fe_2O_3</td> <td></td> </tr> <tr> <td>FeO</td> <td></td> </tr> <tr> <td>ZnO</td> <td></td> </tr> <tr> <td>CaO</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	Fórmula.	Nomenclatura sistemática.	F_2O		F_2O_3		F_2O_5		Bi_2O_3		Fe_2O_3		FeO		ZnO		CaO		— 2p		
Fórmula.	Nomenclatura sistemática.																					
F_2O																						
F_2O_3																						
F_2O_5																						
Bi_2O_3																						
Fe_2O_3																						
FeO																						
ZnO																						
CaO																						
	<p>6.- Complete el siguiente mentefacto sobre los anhídridos.</p> <pre> Funciones inorgánicas No metal + oxígeno Anhídridos. Óxidos básicos. CO CO2 </pre>	— 2p																				

n y
nomenclat
ura. (I.2.,
S.4.)



7.- Escriba el símbolo de los elementos que se presentan a continuación.

Elemento	Símbolo	Elemento	Símbolo
Flúor.		Calcio.	
Silicio.		Estroncio.	
Arsénico.		Plomo.	
Antimonio.		Hierro.	
Azufre.		Zinc.	

1p

ELABORADO POR:	REVISADO POR:	CERTIFICADO POR:
Mgs. Maritza Abad DOCENTE Fecha: 15 de diciembre de 2023	Mgs. Marjorie Torres COORDINADOR DE ÁREA Fecha: 15 de diciembre de 2023	JUNTA DE GRADO / CURSO Fecha: