

EVALUACIÓN DEL TERCER TRIMESTRE 2024-2025

NOMBRE		ÁREA	CIENCIAS NATURALES
CURSO	PRIMERO BGU	ASIGNATURA	QUÍMICA
PARALELO		FECHA	

Estimado estudiante, al realizar la evaluación escrita, asegúrate de leer todas las instrucciones cuidadosamente. Responde las preguntas en el orden que aparecen y utiliza un bolígrafo o lápiz legible. Tómate tu tiempo para pensar en cada respuesta y revisa tu trabajo antes de entregarlo. Si tienes dudas, levanta la mano y pregunta. Recuerda que esta evaluación es una oportunidad para demostrar lo que has aprendido. ¡Buena suerte!

Destreza	TEMARIO	PUNTOS
CODIGO	PREGUNTA 1	1
COMPLETE EN LOS ESPACIOS EN BLANCO.		
Complete los espacios vacíos del diagrama de Moeller distribuyendo los electrones del átomo: $^{35}_{17}Cl$		
$1s^{\square} 2s^{\square} 2p^{\square} 3s^{\square} 3p^{\square} 4s^{\square} 3d^{\square} 4p^{\square} 5s^{\square}$		
PREGUNTA 2		
SUBRAYE LA RESPUESTA UNICA.		
De la siguiente configuración electrónica, ¿En el último nivel energético cuantos electrones hay?		
<p>a. 6 b. 7 c. 8 d. 4</p>		
PREGUNTA 3		
COMPLETE EN LOS ESPACIOS EN BLANCO.		
De la siguiente configuración electrónica, dibuja el diagrama de Lewis del átomo: $^{26}_{13}Al$		
Dibuja		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$		

PREGUNTA 4	1
SUBRAYE LA RESPUESTA UNICA.	
Descubre cuál de los siguientes compuestos se encuentra bien su fórmula, según su estado de oxidación:	
a. Na_2O_2	c. Cu S O ₂
b. $K_2Cl_2O_2$	d. C H ₃

LIVEWORKSHEETS

Determine: ¿cuál es el estado de oxidación del nitrógeno de la siguiente molécula?



a. N^{-3}

b. N^{+3}

c. N^{+5}

PREGUNTA 6

1,5

RELACIONE LAS COLUMNAS CON LOS LITERALES CORRECTOS.

Relacione la fórmula de los compuestos con el nombre tradicional o stock generado.

Formula

Nombre

a. Cl_2O_7 () Oxido Polónico

b. $\text{Ni}_1(\text{OH})_3$ () Hidroxido de Niquel (III)

c. Po_2O_4 () Anhidrido Perclorico

PREGUNTA 7

1,5

RELACIONE LAS COLUMNAS CON LOS LITERALES CORRECTOS.

Del siguiente compuesto (molécula) relacione los elementos con su comportamiento químico:



Elementos

Comportamiento

d. Li () Gana dos electrones para formar enlaces

e. P () Pierde 3 electrones para formar enlaces

f. O () Pierde 1 electrones para formar enlaces

PREGUNTA 8

2

COMPLETE EN LOS ESPACIOS EN BLANCO.

Complete los espacios en blanco identificando las formulas según su grupo o naturaleza química.

• Óxidos

• Anhídridos

• Ácido

• Hidróxidos

a. H_1S_2

b. NaOH

c. S_2O_2

d. Cu_2O_2

.....

.....

.....

.....

ELABORADO

REVISADO

APROBADO

Docente

Coordinador de Área

Vicerrector

MSc. David Encalada

Lic. Frecia Bosquez

Lic. Diego Guaranda

Firma

Firma:

Firma:

Fecha:

Fecha:

LIVEWORKSHEETS