

MATERIA:
CURSO:
DOCENTE:.....

QUIMESTRE: I
FECHA:



NOMBRE DEL ESTUDIANTE:

- Antes de empezar a contestar, escuche las indicaciones del profesor/a y lea detenidamente cada pregunta.
- Utilice correctamente los espacios dejados para las respuestas.
- Cuida tu caligrafía y ortografía, así como el aseo y presentación.
- Los borrones, tachones y enmendaduras (uso de corrector) anulan la pregunta.
- Razona y decida por la mejor alternativa de respuesta.
- La calificación de la prueba tiene una valoración de 10/10
- Cualquier intento de copia o fraude se le retirará el examen con la calificación de 01/10
- ¡MUCHOS ÉXITOS!

1. Subraya la respuesta correcta, completando los siguientes enunciados 1 pt.

1. Los átomos se consideran invisibles en la teoría de _____, _____ y _____

2. Los espectros de absorción y emisión de átomos de hidrógeno fueron explicados por

3. El modelo que presenta la estructura atómica considerando el comportamiento dual de los electrones es de _____

- A) Thomson - Demócrito - Dalton - Leucipo - Rutheford
- B) Leucipo - Rutheford - Dalton - Bohr - Schrodinger
- C) Leucipo - Demócrito - Dalton - Bohr - Schrodinger
- D) Thomson - Rutheford - Bohr - Leucipo - Schrodinger

2. Calcula la longitud de onda de un balón de: 6500 mg y 57890 mm/min

1 pt.

3. Subraya la respuesta correcta, completando los siguientes enunciados con una palabra 1 pt.

1. _____, aun se basaba en parte de los principios de la física clásica

2. _____postuló la teoría de la relatividad

3. La presencia de cargas positivas y negativas en la estructura atómica fue observada por

y _____

- A) Bohr - Sommerfeld - Thomson - Rutheford

- B) Sommerfeld - Einstein - Thomson - Rutheford
 C) Sommerfeld - Einstein - Thomson - Bohr
 D) Bohr - Sommerfeld - Rutheford - Thomson
4. Determina la diferencia energética asociada a la emisión que se produce en el átomo de hidrógeno desde:
1. $n=3$ hasta $n=1$
 2. $n=5$ 12 pts. $n=2$

5. Determina la distribución electrónica completa y abreviada del Oro y Berilio

1 pts.

6. Escriba las fórmulas de los siguientes compuestos

Compuestos	Fórmulas
Óxido de Zinc	
Anhídrido perantimonico	
Anhídrido hiposulfuroso	
Anhídrido hipoteluroso	
Óxido estáñico	
Óxido crómico	
Anhídrido antimónico	
Óxido de hafnio	
Óxido aúrico	
Anhídrido carbonoso	

7. Escriba el nombre de las siguientes fórmulas

1 pts.

Fórmula	Nombre
Ag_2O	
As_2O_3	
Nb_2O_5	
F_2O	
CO_2	
SO_3	
Ti_2O	
Cl_2O_3	
PbO_2	
At_2O_7	

8. Subraye la respuesta correcta contestando la siguiente pregunta

a. ¿Cuál es la fórmula de anhídrido sulfúrico?

1 pt.

- A) SO_3
- B) SO_2
- C) SH_4
- D) SH_2

PREGUNTAS DE REFLEXIÓN

Indicaciones:

- Demuestre honestidad y sinceridad al responder las preguntas.
- Las respuestas deben ser cortas y específicas.
- Las siguientes preguntas están relacionadas con todos los contenidos estudiados en el Primer Quimestre.

Responda las siguientes de acuerdo a los temas tratados en la materia de Química.

- ¿Qué tema te gustó más durante este Quimestre y por qué?
- ¿En qué tema tuviste dificultad durante este Quimestre y por qué?
- ¿Cómo puedes aplicar lo aprendido en Química en tu vida diaria?

INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN QUIMESTRAL

Elaborado por:	Revisado por:	Aprobado por:
Ing. Diego Gómez DOCENTE	Coordinador/a COMISIÓN ACADÉMICA	Dra. Cecilia Domínguez H. VICERRECTORA