

INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN QUIMESTRAL

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 borradores, 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 excitación que se produce en el átomo de hidrógeno desde:
1. $n=3$ hasta $n=1$
 2. $n=5$ hasta $n=2$

1 pts.

5. Determina la distribución electrónica completa y abreviada del Plomo y Rodio

1 pts.

6. Escriba las fórmulas de los siguientes compuestos

Compuestos	Fórmulas
Óxido de Zinc	
Anhídrido perantimonico	
Óxido mercurioso	
Anhídrido hiposulfuroso	
Anhídrido selenioso	
Óxido crómico	
Anhídrido antimónico	
Óxido de hafnio	
Óxido aúrico	
Anhídrido carbonoso	

1 pts.

INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN QUIMESTRAL

7. Escriba el nombre de las siguientes fórmulas

Fórmula	Nombre
Ag_2O	
As_2O_3	
Bi_2O_3	
F_2O_7	
CO_2	
RhO_2	
SO_3	
Cl_2O_3	
PbO_2	
At_2O_7	

8. Subraye la respuesta correcta contestando la siguiente pregunta

a. ¿Cuál es la fórmula de anhídrido sulfuroso?

1 pt.

- A) SO_4
- B) SO_2
- C) SH_4
- D) SH_2

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