



GUÍA DE QUÍMICA



Nombres: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Profesora: Miss Loreto Chartier

Instrucciones generales:

- *Lea atentamente cada una de las preguntas y respuestas, luego marque la alternativa correcta encerrándola con un círculo, empelando lápiz pasta.*

1.- El número cuántico, espín (s) indica:

- A) El tamaño aproximado del átomo
- B) La energía que posee un electrón
- C) El tipo de orbital
- D) La orientación espacial de los orbitales
- E) El giro de un electrón sobre su propio eje

2.- La configuración electrónica del ${}_{22}\text{Ti}$ en su estado fundamental, es:

- A) $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6, 4s^1 3d^3$
- B) $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6, 4s^2 3d^1$
- C) $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6, 4s^2 4p^6, 5s^2 5p^1$
- D) $1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6, 4s^2 3d^2$
- E) $1s^2, 2s^2 2p^6$

3.- La configuración electrónica de un elemento es $1s^2 2s^2 2p^2$. Con esta información se puede afirmar que dicho elemento:

- I. Tiene 4 electrones de valencia
- II. Tiene incompleto el segundo nivel
- III. Se ubica en el grupo cuarto de la tabla periódica

- A) Solo I
- B) Solo II
- C) Solo III
- D) Solo I y II
- E) I, II y III

4.- El tercer nivel energético de un átomo tiene capacidad máxima para:

- A) 2 electrones
- B) 8 electrones
- C) 10 electrones
- D) 18 electrones
- E) 32 electrones

5.- Si la configuración electrónica del O es $1s^2 2s^2 2p^4$, entonces la configuración electrónica del anión O^{2-} será:

- A) $1s^2 2s^2 2p^6$
- B) $1s^2 2s^2 2p^4$
- C) $1s^2 2s^2 2p^4 3s^1$
- D) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1$
- E) $1s^2 2s^2 3d^6$

6.- Determine la configuración electrónica del $_{10}Ne$

- A) $1s^2 2s^2 2p^6$
- B) $1s^2 2s^2 3s^3 3p^4$
- C) $1p^2 2p^2 2p^6$
- D) $1s^2 2p^6 3d^2$
- E) $1s^2 2s^2 3d^6$

7.- ¿Cuál de los siguientes elementos tienen configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$?

- A) Be; Z=4
- B) Na; Z=11
- C) Mg; Z=12
- D) O; Z=8
- E) Z=9

I) **Términos Pareados. Asocia correctamente los elementos de las columnas A y B.**

A	B
1. m	<u>5</u> Describen al electrón dentro de átomo
2. n	<u>2</u> Nivel energético
3. p	<u>4</u> Determina el giro del electrón en su propio eje
4. Spin o Giro	<u>1</u> Número magnético
5. Números Cuánticos	<u>3</u> Subnivel energético

