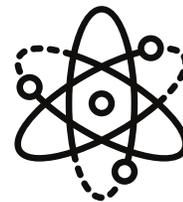


CONFIGURACIÓN  
ELECTRÓNICA ABREVIADA

1. La configuración electrónica para el elemento  $S^{2-}$  puede representarse por:

- a)  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$
- b)  $[\text{Ne}] 3s^1 3p^2$
- c)  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$
- d)  $[\text{Ar}] 4s^2$
- e)  $[\text{Ar}]$

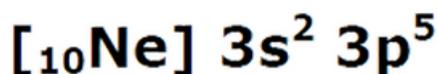
2. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde a un átomo con 7 electrones de valencia?

- a)  $1s^2 2s^2 2p^3$
- b)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- c)  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^6$
- d)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^5$
- e)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^5$

3. Si un átomo posee en total 17 electrones, entonces la configuración electrónica de su último nivel energético será:

- a)  $ns^2 p^2$
- b)  $ns^2 p^3$
- c)  $ns^2 p^4$
- d)  $ns^2 p^5$
- e)  $ns^2 p^6$

4. La configuración electrónica abreviada para un átomo, en estado basal, es la siguiente:



Sólo con esta información, es correcto afirmar que:

- I. el átomo tiene número atómico igual a 17.
- II. el átomo tiene un marcado carácter no-metálico.
- III. 4 de los 5 electrones ubicados en los orbitales 3p están apareados.

- a) Solo II.
- b) Solo III.
- c) Solo I y II.
- d) Solo II y III.
- e) I, II y III.

5. Para un elemento con configuración  $[\text{Ar}] 4s^1$ , es esperable que cuando se enlace a un átomo distinto:

- a) ceda un electrón.
- b) acepte un electrón.
- c) comparta un par de electrones.
- d) forme un enlace covalente.
- e) forme un anión de carga  $-1$ .

6. La configuración electrónica para el ion sulfuro ( $S^{2-}$ ) corresponde a:

- a)  $[\text{He}] 2s^2 2p^4 3s^2 3p^6$
- b)  $[\text{He}] 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
- c)  $[\text{He}] 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- d)  $[\text{He}] 2s^1 2p^6 3s^2 3p^5$
- e)  $[\text{He}] 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

7. Respecto a la configuración electrónica  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$ , es correcto afirmar que:

- a) corresponde a un gas noble.
- b) tiene todos sus orbitales completos.
- c) corresponde a una especie con 14 electrones.
- d) posee 3 niveles energéticos completos.
- e) en el último nivel energético posee 3 orbitales tipo p completos.

8. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas representa a elementos que se encuentran dentro del grupo IA (elementos alcalinos) de la tabla periódica?

- a)  $[\text{He}] 2s^1$
- b)  $[\text{He}] 2s^2 2p^1$
- c)  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^1$
- d)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^1$
- e)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^1$

9. De las siguientes configuraciones electrónicas fundamentales, ¿cuál tiene 4 electrones de valencia?

- a) [He]  $2s^2$
- b) [He]  $2s^2 2p^2$
- c) [He]  $2s^2 2p^4$
- d) [Ne]  $3s^2 3p^6 4s^2$
- e) [Ar]  $4s^2 3d^2$

10. Si un ion de carga +3 tiene una configuración electrónica [He]  $2s^2 2p^6$ , el número atómico del átomo que originó el ion es:

- a) 13
- b) 10
- c) 8
- d) 7
- e) 3

**Resultados:**

1. Alternativa **e**.
2. Alternativa **e**.
3. Alternativa **d**.
4. Alternativa **e**.
5. Alternativa **a**.
6. Alternativa **e**.
7. Alternativa **c**.
8. Alternativa **a**.
9. Alternativa **b**.
10. Alternativa **a**.