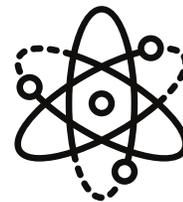


CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA



1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
Masa atómica →							
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

1. Un átomo que posee configuración $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$, presenta en su capa más externa:

- a) 1 electrón.
- b) 3 electrones.
- c) 5 electrones.
- d) 7 electrones.
- e) 11 electrones.

2. La configuración electrónica del ion Cl^- es:

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^6$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- e) $1s^2 2s^2 3p^6 4s^2 5p^6$

3. Si la configuración electrónica de un átomo neutro es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$, se puede deducir que:

I. el átomo tiene los electrones distribuidos en 3 niveles de energía.

II. el número atómico del átomo es 16.

III. el número cuántico "m" del último electrón es -1.

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

4. Si la última capa de un átomo neutro posee configuración electrónica $3s^2 3p^6$, su número atómico es:

- a) 12
- b) 14
- c) 16
- d) 18
- e) 20

5. La configuración electrónica de un elemento es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$. Esto indica que el elemento pertenece al período:

- a) 2
- b) 3
- c) 4
- d) 5
- e) 7

6. Un átomo neutro cuya configuración electrónica es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$, pertenece al:

- a) período 3, grupo III B.
- b) período 3, grupo V B.
- c) período 4, grupo III A.
- d) período 4, grupo V B.
- e) período 4, grupo III B.

7. Los elementos que presentan las siguientes distribuciones electrónicas

I. $1s^2 2s^2 2p^6$

II. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

III. $1s^2 2s^2 2p^5$

Pertenecen a las familias de los:

	I	II	III
a)	gases nobles	metales alcalinos	halógenos
b)	anfígenos	gases nobles	halógenos
c)	gases nobles	halógenos	anfígenos
d)	metales alcalinos	térreos	nitrogenoides
e)	carbonoides	térreos	anfígenos

8. Los números cuántico principal y secundario definidos para el octavo electrón de un átomo, en estado basal, deben ser respectivamente:

- a) 1 y 0
- b) 2 y 0
- c) 2 y 1
- d) 3 y 0
- e) 3 y 1

9. Si la configuración electrónica para un átomo es $1s^2, 2s^2 2p^6$, entonces ¿cuál de las siguientes afirmaciones es incorrecta?

- a) El átomo tiene 2 electrones en el primer nivel de energía
- b) El elemento tiene completo con electrones el segundo nivel de energía
- c) El número atómico para el átomo es 10
- d) En el nivel de mayor energía contiene 6 electrones
- e) Los electrones del segundo nivel son más energéticos que los del primer nivel

10. Si el átomo de Magnesio ($Z=12$) pierde 2 electrones, adquiere la configuración electrónica del:

- a) Cloro.
- b) Flúor.
- c) Silicio.
- d) Neón.
- e) Argón.

Resultados:

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