



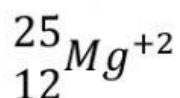
EVALUACIÓN FINAL

NOMBRES Y APELLIDOS:

- Indicar la **afirmación verdadera** para subniveles:
 - "s" → 6 electrones
 - "f" → 12 electrones
 - "p" → 2 electrones
 - "d" → 10 electrones
 - Todas son falsas
- A los subniveles se les representa por (literalmente).
 - p, s, d, f
 - s, g, m, s
 - l, o, r, o
 - sopa de fideos
 - N.A
- EL NÚMERO CUÁNTICO PRINCIPAL de $7s^2$ es:
 - 3
 - 2
 - 0
 - 4
 - 7
- La configuración electrónica del elemento $Z = 11$, es:
 - $1s^2 2s^1$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 - $1s^2 1p^4 1d^5$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- ¿Cuál será la configuración electrónica correcta para el elemento de número atómico 7?
 - $1s^2 2s^2 2p^2$
 - $1s^2 2s^2 2p^3$
 - $1s^2 2s^2 2p^5$
 - $1s^2 2s^2 2p^2$
 - N.A.



6. En 1913 HENRY MOSELEY propuso que los elementos deberían ordenarse en orden creciente a sus:
- a) Pesos atómicos b) Valencias c) Neutrones
d) Número atómico e) N.A.
7. La COLUMNAS verticales de la tabla periódica se denominan:
- a) Grupos b) Periodos c) Valencias
d) Actinidos e) Ninguna de las anteriores.
8. La ley de Tríadas fue propuesta por:
- a) Dalton b) Mendeléiev
c) Meyer d) Döbereiner e) Newlands
9. La Tabla Periódica actual se ordena de acuerdo a su:
- a) número de neutrones.
b) número atómico creciente de los elementos.
c) número de masa creciente de los elementos.
d) energía.
e) tamaño.
10. Indicar el número de ELECTRONES, NÚMERO ATÓMICO Y SU NUMERO DE NEUTRONES del siguiente elemento



- a) 10; 12 y 13 b) 12; 12 y 13 c) 10; 13 y 12
d) 13; 12 y 13 e) 11; 12 y 13



11. El ordenamiento de Mendeleiev se basó en las propiedades ... de los elementos.
- a) físicas b) básicas
c) químicas d) osmóticas e) de presión
12. _____ es la fuerza que une a los átomos para formar compuestos químicos. Esta unión le confiere estabilidad al compuesto resultante.
- a) Enlace químico
b) Enlace atómico
c) Enlace nuclear
d) Número atómico
13. Cierta elemento químico tiene la siguiente configuración electrónica. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. ¿Cuál es su número atómico?
- a) 13 b) 12 c) 10 d) 14 e) 15
14. Completa las partes del átomo.

PARTES DE UN ÁTOMO

