



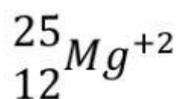
### EVALUACIÓN FINAL

#### 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

