EVALUACIÓN FINAL

NOMBRES Y APELLIDOS:

1. Indicar la **afirmación verdadera** para subniveles:
   a) "s" → 6 electrones
   b) "f" → 12 electrones
   c) "p" → 2 electrones
   d) "d" → 10 electrones
   e) Todas son falsas

2. A los subniveles se les representa por (literalmente).
   a) p, s, d, f
   b) s,g,m,s
   c) l,o,r,o
   d) sopa de fideos
   e) N.A

3. EL NÚMERO CUÁNTICP PRINCIPAL de $7s^2$ es:

   a) 3 b) 2 c) 0 d)4 e)7

4. La configuración electrónica del elemento Z = 11, es:
   a) $1s^2\ 2s^1$
   b) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^1$
   c) $1s^2\ 1p^4\ 1d^5$
   d) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$
   e) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^3$

5. ¿Cuál será la configuración electrónica correcta para el elemento de número atómico 7?
   a) $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$
   b) $1s^2\ 2s^2\ 2p^3$
   c) $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$
   d) $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$
   e) N.A.

LIVEWORKSHEETS

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

$$^{25}_{12}Mg^{+2}$$

   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

LIVEWORKSHEETS

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.

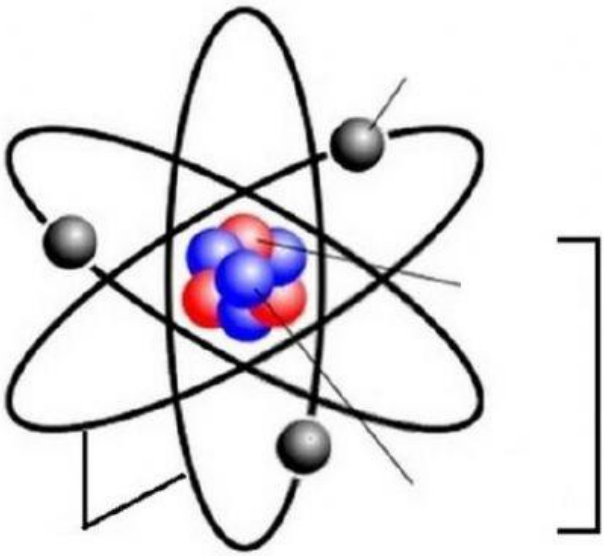
a) Enlace químico
b) Enlace atómico
c) Enlace nuclear
d) Número atómico

13. Cierto 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



LIVEWORKSHEETS