



EVALUACIÓN BIMESTRAL

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 N.C. principal de $5s^2$ es:

- a) 3 b) 2 c) 0 d) 4 e) 5

4. La configuración electrónica del elemento $Z = 13$, 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) $1s^2\ 2s^2\ 2p^1$
c) $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$
d) $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$
e) 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 filas 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. ¿Cuántos electrones presenta $^{40}_{20}\text{Ca}^{+2}$?
- a) 20 b) 18 c) 40 d) 22 e) 42