

## PRUEBA DE QUIMICA PERIODO 2 CLEI 5

1. Indicar cual de las siguientes afirmaciones es INCORRECTA:

- A) El número másico es el número de protones y neutrones que tiene un átomo en su núcleo.
- B) El número másico coincide siempre con el peso atómico del elemento de que se trate.
- C) En cualquier ion monoatómico positivo el número de protones es siempre mayor que el número de electrones.
- D) El número másico de un átomo es siempre igual o mayor que su número atómico.

2. El número atómico es:

- A) El número de nucleones que tenga.
- B) El número de protones que hay en el núcleo atómico, y que siempre coincide con el número de electrones de la corteza.
- C) El número de electrones que hay en la corteza atómica.
- D) El número de protones que hay en el núcleo atómico.

3. El número másico es:

- A) El número entero más próximo al peso atómico del elemento.
- B) El número que nos indica la masa de un átomo determinado.
- C) El número de veces que la masa de ese átomo contiene a la unidad de masa atómica.
- D) El número de nucleones que tiene dicho átomo.

4. Si comparamos los valores del número atómico y del número másico de un determinado átomo, podremos observar que:

- A) Siempre son diferentes.
- B) El número másico es siempre mayor que el número atómico.
- C) El número másico es siempre igual o mayor que el número atómico.
- D) El número atómico es siempre mayor o igual que el número másico.

6. Un átomo que contiene 12 electrones, 12 protones y 14 neutrones, tiene un número másico igual a:

- a) 12
- b) 24
- c) 28
- d) Ninguna es correcta

7. Si la masa atómica del calcio es igual a  $^{40}$ , un ión  $\text{Ca}^{2+}$  :

- a) Tendrá una masa de 40 g
- b) Pesa más que el átomo de calcio neutro
- c) Tiene más protones que un átomo de calcio
- d) Ninguna salida es correcta

8. En la tabla periódica la convención de los grupos A indica:

- a. El período de energía
- b. La electronegatividad
- c. El número de electrones de valencia
- d. El nivel de energía

9. En la tabla periódica la convención de los períodos indica:

- a. El grupo de energía
- b. La electronegatividad
- c. El número de electrones de valencia
- d. El nivel de energía

10. Entre las siguientes estructuras químicas cual **no** corresponde a un enlace covalente

- a.  $\text{O}=\text{C}=\text{O}$
- b.  $\text{H}-\text{Cl}$
- c.  $\text{Cl}-\text{Cl}$
- d.  $\text{Na}-\text{Cl}$