



## Estructura atómica de la materia

**Responder las siguientes preguntas las cuales cuentan con un enunciado, una pregunta y cuatro opciones de las cuales solo una es correcta.**

1. Un elemento tiene un número de masa de 70 y se determinó que presenta 35 neutrones en su núcleo. Teniendo en cuenta esta información, el número de electrones que tiene este elemento es
  - A. 35
  - B. 30
  - C. 65
  - D. 100
2. Dos átomos con el mismo número de protones y diferente número de neutrones reciben el nombre de:
  - A. Isotópicos.
  - B. Isobaros.
  - C. Esotéricos.
  - D. Isótopos.
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 nos indican un elemento de la forma siguiente:  $^{89}_{38}\text{Sr}$ , podemos decir que está constituido por:
  - A. 89 protones, 89 electrones y 38 neutrones.
  - B. 38 protones, 38 electrones y 89 neutrones.
  - C. 51 protones, 51 electrones y 38 neutrones.
  - D. 38 protones, 38 electrones y 51 neutrones.
5. De las siguientes proposiciones, señale la que considere correcta. Los electrones, en el modelo atómico de Bohr:
  - A. pueden pasar a una órbita superior emitiendo energía.
  - B. tienen la misma velocidad en cualquier órbita.
  - C. Los electrones excitados dejan de estar en órbitas circulares.
  - D. Todo lo anterior es falso.
6. 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.
7. La definición más acertada de átomo es
  - A. La parte más pequeña en que puede dividirse la materia.
  - B. La parte más pequeña en que puede dividirse un elemento por métodos físicos.
  - C. La parte más pequeña en que puede dividirse un elemento por métodos químicos.
  - D. La unidad elemental de una sustancia que puede intervenir en cualquier proceso químico.

