Science Fables

El misterio de las capas electrónicas

Cuestionario

Este cuestionario revisa lo que aprendiste sobre las capas electrónicas, la configuración electrónica y los electrones de valencia.

1. ¿Cuál es el número máximo de electrones que puede tener la capa K?

A. 1
B. 2
C. 8
D. 18

2. ¿Cuál es la configuración electrónica del oxígeno?

A. 2,6
B. 2,8
C. 2,8,1
D. 2,4

3. ¿Cuál es la configuración electrónica del sodio?

A. 2,6
B. 2,8
C. 2,8,1
D. 2,8,7

4. ¿Qué son los electrones de valencia?

A. Electrones en el núcleo
B. Electrones en la capa ocupada más externa
C. Todos los electrones de un átomo
D. Electrones en la primera capa

5. ¿Por qué el neón es muy estable y poco reactivo?

A. Tiene un electrón en su capa más externa
B. No tiene electrones en su capa más externa
C. Tiene ocho electrones en su capa más externa
D. Tiene siete electrones en su capa más externa

Clave de respuestas

1. B — 2

La capa K (n = 1) puede tener un máximo de 2 electrones.

2. A — 2,6

El oxígeno tiene 8 electrones, distribuidos como 2 en la capa K y 6 en la capa L: 2,6.

3. C — 2,8,1

El sodio tiene 11 electrones, distribuidos como 2,8,1.

4. B — Electrones en la capa ocupada más externa

Los electrones de valencia son los electrones de la capa ocupada más externa de un átomo.

5. C — Tiene ocho electrones en su capa más externa

El neón tiene ocho electrones en su capa más externa, lo que lo hace muy estable y poco reactivo.