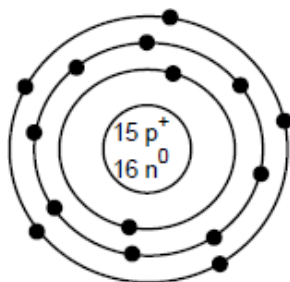


1) Analizar la siguiente figura que representa a un átomo neutro y deducir el número atómico y el número másico:



	Z	A
a)	15	16
b)	15	31
c)	16	31
d)	31	15
e)	31	16

2) Analizar la siguiente representación del estado fundamental de un átomo neutro y deducir a qué elemento corresponde:



- a) Helio
- b) Berilio
- c) Carbono
- d) Oxígeno
- e) Neón

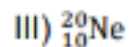
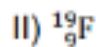
3) ¿Cuál es la configuración electrónica abreviada de los átomos de un elemento, en su estado fundamental, que tiene número atómico 14?

- a) $[\text{Ne}] 3p^2 3d^2$
- b) $[\text{Ne}] 3s^2 3d^4$
- c) $[\text{Ne}] 3s^2 3d^2$
- d) $[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$
- e) $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$

4) ¿Con qué concepto se asocia el número cuántico de espín electrónico?

- a) Con el nivel de energía en que se encuentra el electrón
- b) Con la orientación espacial de un orbital.
- c) Con la cantidad de electrones en un nivel.
- d) Con el giro del electrón en torno a su propio eje
- e) Con el tamaño del orbital.

5) Dados los siguientes átomos:



¿Cuál de las siguientes opciones referidas a la estructura de los mismos es correcta?

- a) II y III tienen el mismo número de protones y neutrones.
- b) I y II tienen el mismo número de protones y electrones.
- c) I, II y III tienen el mismo número de protones.
- d) I, II y III tienen el mismo número de neutrones.
- e) I, II y III tienen el mismo número de electrones.