

## La estructura de la materia

Número atómico, número másico y carga

### Número atómico, número másico y carga. Cuestionario.

Para un cierto átomo de cromo, su número atómico es 24 y su número másico 52. Considerando que, además, se sabe que este átomo posee una carga igual a +3, ¿cuántos protones, neutrones y electrones contendrá?



Teniendo en cuenta estos datos, deduce cuál será la respuesta correcta para cada una de las cuestiones que se relacionan a continuación. Comprueba las soluciones cuando finalices.

- 1 ¿Cuál es el número de protones que contiene este átomo en el núcleo?  
 A- 52       B- 24       C- 27       D- 21
- 2 Y considerando los datos de número atómico y número másico, ¿cuál es el número de neutrones que posee este átomo en su núcleo?  
 A- 52       B- 24       C- 76       D- 28
- 3 Cuando un átomo no es neutro, como es este caso, decimos que se trata de un ion. ¿Qué tipo de ión es este átomo de cromo?  
 A- Un catión       B- Un anión       C- Ninguna de las anteriores
- 4 Considerando la respuesta anterior, y el valor de la carga de este átomo no neutro, ¿cuál será el número de electrones que posee en su corteza?  
 A- 24       B- 27       C- 21       D- No se sabe
- 5 Cuando este átomo era neutro, tenía el mismo número que protones que de electrones. ¿Qué le habrá pasado a este átomo para pasar a tener una carga +3?  
 A- Que ha ganado tres electrones       C- Que ha perdido tres electrones  
 B- Que ha ganado tres protones       D- Que ha perdido tres protones
- 6 ¿Cuál será la representación simbólica de los datos del enunciado para este átomo de cromo?  
 A-  ${}_{24}^{52}\text{Cr}^{3+}$        B-  ${}_{52}^{24}\text{Cr}^{3+}$

