Estructura atómica

Ficha de práctica | 3º ESO

Nombre: _____ Fecha: _____

Resuelve primero sin consultar las respuestas. Muestra los pasos y las unidades cuando correspondan.

Número atómico y número másico en 3 ESO

1. Calcula partículas de un átomo neutro con Z = 8 y A = 16.

2. Tiene 17 protones y 18 neutrones. Calcula Z y A.

3. ¿Puede un átomo tener A = 10 y Z = 12?

Isótopos e iones en 3 ESO

4. Cl^- tiene Z = 17. ¿Cuántos electrones tiene?

5. Mg^{2+} tiene Z = 12. ¿Cuántos electrones tiene?

6. Dos átomos tienen Z = 8 y A = 16 y 18. ¿Qué relación tienen?

Soluciones explicadas

Número atómico y número másico en 3 ESO

1. Calcula partículas de un átomo neutro con Z = 8 y A = 16.

8 protones, 16 - 8 = 8 neutrones y 8 electrones.

2. Tiene 17 protones y 18 neutrones. Calcula Z y A.

Z = 17; A = 17 + 18 = 35.

3. ¿Puede un átomo tener A = 10 y Z = 12?

No: implicaría -2 neutrones. A no puede ser menor que Z.

Isótopos e iones en 3 ESO

4. Cl^- tiene Z = 17. ¿Cuántos electrones tiene?

18: ha ganado uno respecto al átomo neutro.

5. Mg^{2+} tiene Z = 12. ¿Cuántos electrones tiene?

10: ha perdido dos.

6. Dos átomos tienen Z = 8 y A = 16 y 18. ¿Qué relación tienen?

Son isótopos del oxígeno, con 8 y 10 neutrones respectivamente.

Después de corregir: anota qué paso necesitas repetir y vuelve a intentar el ejercicio sin mirar.