

Actividades

1. Escribe las cinco ideas fundamentales del modelo atómico de Dalton.
2. ¿Qué descubrió Thomson?
3. El modelo atómico de Dalton fue una buena propuesta para explicar la materia, no obstante, ¿qué dejaba de explicar en relación con el átomo?
4. La experiencia de Rutherford, ¿qué demostró?
5. Realiza un esquema del modelo atómico que vamos a considerar.
6. Contesta las siguientes preguntas:
 - a) ¿Qué carga tiene cada partícula atómica?
 - b) En un átomo neutro, ¿qué partículas deben estar en la misma cantidad? ¿Por qué?
7. ¿Qué es el número atómico? ¿Con qué letra se representa?
8. Si el número atómico de un átomo neutro es 17, ¿podemos saber cuántos protones, electrones o neutrones tiene? Si lo puedes saber, ¿cuántos habría?
9. Si el número atómico de un átomo cargado (ion) es 17, ¿podemos saber cuántos protones, electrones o neutrones tiene? Si lo puedes saber, ¿cuántos habría?
10. ¿Qué es el número de masa, también llamado número másico? ¿Con qué letra se representa?
11. Si el número atómico de un átomo neutro es 17 y su número másico 35, ¿podemos saber cuántos protones, electrones o neutrones tiene?. Si lo puedes saber, ¿cuántos habría?
12. Si el número atómico de un átomo cargado (ion) es 17 y su número másico 35, ¿podemos saber cuántos protones, electrones o neutrones tiene? Si lo puedes saber, ¿cuántos habría?
13. Explica el significado de cada número en la representación siguiente: ${}_{17}^{35}\text{Cl}$
14. Si tienes el elemento ${}_{17}^{37}\text{Cl}$, ¿cuántos protones, electrones y neutrones tiene?
15. ¿Qué son isótopos?
16. ¿Qué partículas atómicas cambian de un isótopo a otro?
17. ¿Qué es la masa atómica?