

Ticket de salida N°30

Curso: 8º

Nombre estudiante:

Objetivo:

OA 12 Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de: La teoría atómica de Dalton. Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros.

Indicador de evaluación:

6. Argumentan con aportes y evidencias basadas en investigaciones, desde cada modelo atómico la evolución de la materia y descubrimiento de partículas sub atómicas: electrón, protón y neutrón.

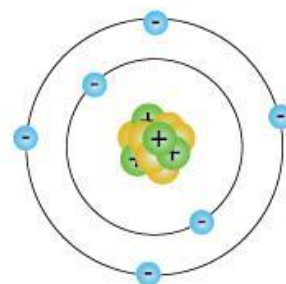
7. Establecen semejanzas y diferencias entre los modelos atómicos de Thomson, Rutherford y Bohr.

8. Analizan el uso del "número atómico" (Z) y "número másico" (A) a partir de la constitución estructural de los átomos.

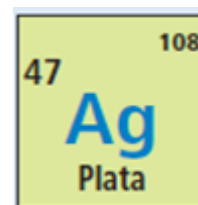
Preguntas de selección múltiple

Responde las siguientes preguntas según lo trabajado en clases:

1. El modelo atómico actual permite explicar la composición del átomo y algunos fenómenos físico-químicos relacionados con las partículas que lo constituyen. ¿Cuál es el nombre de las 3 partículas subatómicas que componen un átomo?



2. Si el número másico (A) corresponde a la cantidad de protones y neutrones que contiene el núcleo de un átomo, ¿Cuál es el número másico de la plata?



3. El número atómico (Z) de un átomo indica la cantidad de electrones que es posible encontrar en un elemento. Observa el elemento e indica su número atómico.

