**Instrucciones: Responde a los siguientes ejercicios y al terminar envíalo por medio de la plataforma virtual.**

1. Si la plata Ag tiene 47 protones (p+) y su número de masa (A) es 108 uma, calcula la cantidad de electrones (e), neutrones (n0) y su número atómico (Z).

Datos:

p+= 47 Z= e- = n0 =

A = 108

1. Considerando el peso atómico busca en la tabla periódica los siguientes elementos:

30 X

80 X

92 X

1. Complementa la tabla con los elementos y símbolos faltantes considerando sus electrones (e), neutrones (n°), su número atómico (Z) y número de masa (A).

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | Símbolo | p+ | e- | n0 | Z | A |
| Cromo | 24Cr | 24 | 24 | 28 | 24 | 52 |
|  | 16 S |  |  |  |  |  |
|  | 26 Fe |  |  |  |  |  |
| Yodo |  |  |  |  |  |  |
| Rodio |  |  |  |  |  |  |

**RÚBRICA DE RESPUESTA A EJERCICIOS**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| CATEGORÍA | EXCELENTE | BUENO | REGULAR | LIMITADO |
| RESPUESTA | El ejercicio es correcto y completo. | Más de la mitad de las respuestas son correctas. | Menos de la mitad de las respuestas son correctas. | La mayoría de las respuestas son equivocadas. |

***Envíala a través de la Plataforma Virtual.***

***Recuerda que el archivo debe ser nombrado:***

***Apellido Paterno\_Primer Nombre\_Numero\_Masa\_Atomica***