**Instrucciones: Realiza una presentación en PowerPoint en donde respondas al siguiente ejercicio. Dentro de la misma presentación muestra el origen de los elementos químicos. Al terminar, envíala a la Plataforma.**

Calcula la masa atómica del cromo que tiene **4 isótopos** de masa 49.94 uma, 51.94 uma, 52.94 uma, y 53.93 uma con los siguientes porcentajes en abundancia 4.35%, 83. 79%, 9.50% y 2.36% respectivamente.

Datos:

 49.94 x 4.35% =

 51.94 x 83.79% =

 52.94 x 9.50% =

 53.93 x 2.36% =

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

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

***Apellido Paterno\_Primer Nombre\_Uma***

**RÚBRICA RESPUESTAS DE EJERCICIO**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 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. |

**RÚBRICA PARA PRESENTACIÓN POWERPOINT**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Categoría | Excelente  | Bueno | Regular | Limitado |
| PRESENTACIÓN | La presentación muestra elementos concordantes con el contenido revisado; utiliza elementos vistosos. La presentación logra ser entendida de forma sencilla.  | La presentación muestra algunos elementos concordantes con el contenido revisado. Su presentación es vistosa pero con dificultad para comprenderla. | La presentación muestra algunos elementos concordantes con el contenido revisado. La presentación no es vistosa y se hay dificultad para comprenderla. | La presentación muestra pocos elementos concordantes con el contenido revisado. La presentación no es vistosa y realmente no se logra comprender lo que se intenta mostrar. |