**GUÍA PRÁCTICA**

**Instrucciones:** Copiar y resolver en el cuaderno de química, realizar cálculos y utilizar plantilla de círculos, escribir con letra legible y a tinta negra o azul.

**Ejercicio 1**

INSTRUCCIONES: Realiza las operaciones en el cuaderno.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| FÓRMULA QUÍMICA | NOMBRE CIENTÍFICO | PESO TOTAL DE LA MOLECULA |
| ScSO4 | Sulfato de escandio |  |
| MnCO3 | Carbonato de Manganeso |  |
| KMnO4 | Dicromato de amonio |  |
| Ti2O3 | Óxido de titanio |  |
| Ta(OH)2 | Hidróxido de tántalo |  |
| PdCl | Cloruro de Paladio |  |

**Ejercicio 2 y 3**

INSTRUCCIONES: Realiza la siguiente tabla con ayuda d el atabla periódica.

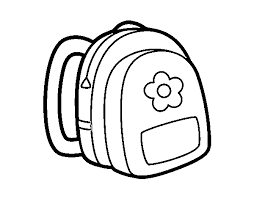
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| símbolo | A | Z | p+ | n° | e- | periodo | familia | Modelo Lewis | e- de valencia | Nombre | Modelo Bohr |
|  | 56 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | 31 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Cu |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 24 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | 38 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  | 7 |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 70 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  | 34 |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | 5 | V A |  |  |  |  |

**Ejercicio 4**

INSTRUCCIONES: Escribe las propiedades que describen a los siguientes materiales.

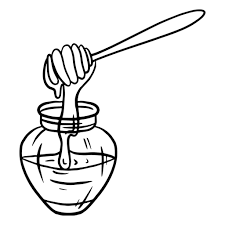
PROPIEDADES PROPIEDADES

INTENSIVAS EXTENSIVAS



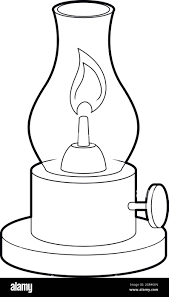
PROPIEDADES PROPIEDADES

INTENSIVAS EXTENSIVAS



PROPIEDADES PROPIEDADES

INTENSIVAS EXTENSIVAS



**Ejercicio 5**

Realiza el calculo de átomos de las siguientes fórmulas.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Fórmula Química | Procedimiento | Resultados |
| 3 Sr (NO3)2 |  |  |
| 2 Fr (PO4)3 |  |  |
| 3 Ti (CO3)2 |  |  |
| H2BrO4 |  |  |
| V2(CO3)2 |  |  |
| Fe2(OH)2 |  |  |
| 2 NH4(NO)3 |  |  |