

Leo atentamente la siguiente situación y clasifico cada característica con su respectiva propiedad colocando una x.

|   |  |
|---|--|
| <p><b>Cobre:</b><br/>         Un trozo de <u>41 g de cobre</u> es un <u>elemento químico de color rojizo</u>. Se caracteriza por ser <u>buen conductor de la electricidad y el calor</u>. Posee <u>brillo metálico</u> y permite la <u>fabricación y obtención de láminas</u> o <u>hilos bastante finos</u>. Se trata de un <u>metal blando</u>, con un <u>puntaje de 3 en la escala de Mohs</u>. Tiene una <u>densidad de 8,94 g/ml</u> y <u>funde a 1.085 °C</u>. <u>Expuesto al aire, el color rojo salmón inicial se torna rojo violeta</u>. Expuesto largamente al aire húmedo, forma una capa adherente e impermeable de carbonato básico de color verde, <u>característico de sus sales</u>.</p> |  |
|---|--|

| Características                                 | Propiedad extrínseca | Propiedad Intrínseca | Propiedad física | Propiedad química | Indique la propiedad. |
|---|----------------------|----------------------|------------------|-------------------|-----------------------|
| 41 g de cobre                                   |                      |                      |                  |                   |                       |
| Elemento químico de color rojizo                |                      |                      |                  |                   |                       |
| Buen conductor de la electricidad y el calor    |                      |                      |                  |                   |                       |
| Posee brillo metálico                           |                      |                      |                  |                   |                       |
| Fabricación y obtención de láminas              |                      |                      |                  |                   |                       |
| Fabricación y obtención de hilos. Metal blando. |                      |                      |                  |                   |                       |
| Densidad de 8,94 g/ml                           |                      |                      |                  |                   |                       |
| Funde a 1.085 °C                                |                      |                      |                  |                   |                       |

## LABORATORIO

*¡A experimentar con unas torres de colores!*



### INFORME DE PRÁCTICA

**Tema:** Densidad

**Objetivo:** Identificar diferentes densidades.

**Materiales:** botella o vaso transparente, cinta o sharpie, regla, miel de abejas, agua, alcohol, aceite de cocina, jabón líquido

**Procedimiento:**

1. Con ayuda de la cinta y el sharpie divide el recipiente en 5 partes iguales, márcalas y empieza a agregar los líquidos.



2. Agrega cada sustancia y observa lo que pasa.



**Análisis y conclusiones:**

**Responde:**

1. ¿Cómo es posible colocar estos 5 líquidos sin que se mezclen?

---

---

2. ¿Por qué la miel y el jabón se van hacia abajo y el aceite y el alcohol se acomodan arriba?

---

---

---

3. ¿Cuál es el líquido más denso?

---

---

4. ¿Cuál es el líquido menos denso?

---

---

