


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

<p>Cobre:</p> <p>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 hilos bastante finos. Se trata de un <u>metal blando</u>, con un puntaje de 3 en la <u>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, característico de sus sales.</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?

