

Práctica: prueba sobre densidad

1. Suponga que usted vierte dos líquidos juntos, y uno flota encima del otro. ¿Por qué sucede eso? _____

2. ¿Cuál es la definición operativa de *densidad*?

3. ¿Cuál es la definición operativa para medir el volumen de un sólido regular?

4. Suponga que le piden calcular la densidad de un líquido desconocido, dentro de un frasco. ¿Cómo lo haría?

5. ¿Cuál es la unidad para la densidad de un sólido regular? _____

6. ¿Cuál es la unidad para la densidad de un sólido (o líquido) irregular? _____

7. Suponga que le dan una piedra de forma irregular. ¿Cómo calcularía su densidad?

8. Conocer la densidad de sólidos o líquidos puede resultar útil. Mencione al menos dos usos.

9. Un trozo de plomo tiene un volumen de 45 cm^3 y una masa de 510 g. ¿Cuál es la densidad del plomo? (Muestre todos los pasos de su trabajo.)

10. Un vaso grande de precipitados contiene 500 ml de mercurio líquido. La masa del mercurio es 6773 g. ¿Cuál es la densidad del mercurio? (Muestre todos los pasos de su trabajo.)

11. ¿Qué pasaría si coloca un trozo de plomo en un recipiente con mercurio? _____

¿Por qué afirma esto? _____

12. Describa qué les sucede a las moléculas cuando aumenta su temperatura. _____

13. ¿Qué ocurre cuando mezcla agua caliente y agua fría? _____

¿Por qué pasa esto? _____

14. Explique por qué se eleva un globo de aire caliente. _____
