**Ciencias Físico química 2 “A”:** **Trabajo práctico N° 4**

Profesor: Bustos Cristian correo electrónico:[cristian\_robus@hotmail.com](mailto:cristian_robus@hotmail.com)

Fecha de entrega: 01 de junio

¡Hola, espero que todos estén muy bien! Continuaremos trabajando con los conceptos de densidad y peso específico; la teoría del trabajo anterior se utilizará aquí también. Si tienen consultas, escriban a mi correo electrónico y les ayudare a través de ese medio. ¡Cuídense!!

1) Actividad para pensar:

a) ¿Por qué hay materiales más densos que otros? (aplicar modelo de partículas)

b) ¿Por qué el valor de la densidad para un mismo material varía con la temperatura?

2) En la cocina suele usarse un recipiente graduado especialmente diseñado para medir volúmenes y masas de materiales de usos común como agua, harina azúcar, leche, etc.

Observe un recipiente y responda:

a) ¿por qué la división que corresponde a los 100 g no está a la misma altura que todos los materiales?

b) ¿Qué material de todos los que se puede medir con este recipiente tiene mayor densidad?

3) Se introduce 1 litro de agua en el congelador, después que se solidificada ¿pesará más, menos o igual que en el estado líquido? ¿Habrá cambios en el volumen?

4) Dos esferas cuyo volumen es igual, la primera es de telgopol y la segunda de plomo. ¿Cuál de ellas posee mayor masa?

5) En la luna la gravedad es 1.63 m/s2 y en la tierra 9.81 m/s2. ¿Un cuerpo cuya masa es de 0,2 Kg donde pesará más? ¿A qué conclusión llega?

6) Se sumerge en un líquido cuya densidad es 1.03 g/ml un cuerpo que posee una masa de 38 g, y ocupa un volumen de 42 ml. ¿Qué sucede con el cuerpo, se hunde, flota o ninguna de las dos?

7) Indique cuales son las propiedades intensivas/extensivas/material/cuerpo en el siguiente texto:

Un CUBO de CINC se analiza y se obtienen los siguientes datos: MASA: 40 g, VOLUMEN: 22 ml, DENSIDAD: 1.25 g/ml, PUNTO DE EBULLICION: 530 º C, PUNTO DE FUSION: 230 º C, SUPERFICIE: 7.84 cm2 y LONGITUD: 2.80 cm.