Imagen que contiene dibujo

Descripción generada automáticamente

**ESCUELA TOMAS ALVA EDISON**

**Ciclo escolar 2024-2025**

**Ciencias III Química**

**Tarea # \_\_\_ Firma de padre o tutor \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Grupo \_\_\_\_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_\_\_\_\_**

TAREA 1 “EJERCICIOS DE DENSIDAD”

**INSTRUCCIONES:**

1. Resolver la tarea a mano y en este formato de Tareas (Schoology).
2. Debe aparecer el cuadro de DATOS, FORMULA SUSTITUCIÓN Y RESULTADOS en cada problema.
3. La Tarea se debe entregar los jueves de cada semana. A partir del viernes empieza a bajar un 10% tu calificación.
4. Usa Tinta negra o azul y los resultados debes aparecer encerrados en un cuadro y con unidades.

**EJERCICIOS:**

1.- Un meteorito choco con la superficie de la tierra, si 30 cm3 tiene una masa de 600 g, ¿Cuál es la densidad del material? Y ¿De qué material está constituido?

2.- ¿Qué volumen en m3 ocupara una masa de 3000 g de hierro?

3.- Un trozo de níquel tiene un volumen de 2 cm3. ¿Cuál es su masa?

4.- La densidad del ácido sulfúrico de una batería de automóviles es 1.41 . Calcule la masa de 242 galones. del líquido.

5.- Se tiene un trozo de metal que para saber si es plata pura primero se pesa obteniéndose una masa de 420 g, después se sumerge en una probeta que tiene agua. Al sumergir el trozo del metal en la probeta, el nivel del agua cambia de 125 ml a 162 ml. ¿Cuál es la densidad del metal?

6.- Una esfera sólida de hierro tiene un radio de 2.0 cm. ¿Cuál será el valor de su masa?

7.- La densidad del etanol es de 0.791, determinar:

a) la masa en libras.

b) su equivalente en .

8.- En una probeta de 500 ml de capacidad echamos agua hasta un nivel de 300 ml. A continuación, introducimos una figura de plástico de 298 g y el nivel del agua asciende hasta 410 ml ¿cuál es la densidad de la figura?

9- Una probeta de 250 ml contiene agua hasta un nivel de 100 ml. Introducimos diez monedas de 12 g cada una y el nivel del agua asciende hasta 177 ml

a) ¿Cuál es el volumen de una moneda?

b) ¿Cuál es la densidad del metal con el que está fabricada la moneda?

10.- Tenemos un cuerpo de 40 g cuya densidad es 1.24 g/mL y otro objeto de 70 g con una densidad de 0.96 g/mL. Si introducimos cada uno en un recipiente con agua, ¿en qué caso subirá más el nivel de líquido? Realiza los cálculos correspondientes.