

ESCUELA PREPARATORIA OFICIAL ANEXA A LA NORMAL NUM. 1 DE TOLUCA

FISICA II

PROFRA. I.Q. SOFIA GUADALUPE IGLESIAS AGUILAR

NOMBRE DEL ALUMNO: _____ FECHA: _____

BLOQUE I. FLUIDOS

Tema: Propiedades generales de los líquidos

Instrucciones: Calcula la densidad y peso específico en los siguientes ejercicios propuesto.

1. Para cuantificar la densidad del agua en el laboratorio se midieron 10 cm^3 de agua y se determinó su masa con la balanza encontrándose un valor de 10 g .

a) ¿Cuánto vale la densidad del agua?

b) Si en lugar de 10 cm^3 midiéramos 1000 cm^3 , ¿cambiaría el valor de la densidad del agua?

c) ¿Qué volumen ocuparán 60 g de agua?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
$V = \underline{\hspace{2cm}} \text{ cm}^3$			a) 1000 g/ cm^3
$m = \underline{\hspace{2cm}} \text{ g}$			1 g/ cm^3
			1 Kg / cm^3
			b) NO
			SI
			Aumenta
			c) 600 l
			600 cm^3
			600 m^3

2. ¿Cuál es la densidad de un aceite cuyo peso específico es de 8967 N/m^3 ?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
			a) 945 Kg/ m^3
			b) 915 Kg / m^3
			c) $1.09 \times 10^{-3} \text{ Kg/ cm}^3$

3. Un cubo de aluminio presenta 2 cm de longitud en cada uno de sus lados y tiene una masa de 21.2 g ¿Cuál es la densidad?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
			a) 2.7 g/cm^3
			b) 2.9 g/cm^3
			c) 0.3 g/cm^3
			d) 2.7 Kg/ m^3

4. ¿Cuál es la masa y el peso específico de 10 litros de mercurio?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
Densidad $\text{Hg} = 13\,600 \text{ Kg/m}^3$			a) 140 g, $19\,300 \text{ N/m}^3$
			b) 136 kg , 19.30 N/ m^3
			c) 136 Kg , $1\,332.8 \text{ N/ m}^3$
			d) 136 Kg , 13332.8 N/ m^3

5. ¿Qué volumen en m^3 y litros ocupan 1000 Kg de alcohol con una densidad de 790 kg/m^3 ?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
			a) $1.266 \text{ m}^3 = 1,266 \text{ l}$
			b) $1266 \text{ m}^3 = 1.266 \text{ l}$
			c) $1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ l}$
			d) $1.266 \text{ l} = 1,266 \text{ m}^3$