

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
$V = \underline{\hspace{2cm}}$ cm^3			a) 1000 g/cm^3
$m = \underline{\hspace{2cm}}$ 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 $Hg = 13\ 600\ Kg/m^3$			a) 140 g, 19 300 N/m ³
			b) 136 kg, 19.30 N/m ³
			c) 136 Kg, 1 332.8 N/m ³
			d) 136 Kg, 13332.8 N/m ³

5. ¿Qué volumen en m³ y litros ocupan 1000 Kg de alcohol con una densidad de 790 kg/m³?

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