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 especifico en los siguientes ejercicios propuesto.

1.Para cuantificar la densidad del agua en el laboratorio se midieron 10 cm^3 de agua y se determino 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=_____ cm^3			a) 1000 g/ cm^3
m=_____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 8 967 N/m^3?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados
			a) 945 Kg/ m^3
			b) 915 Kg / m^3
			c) $1.09x10^{-3}$ Kg/ cm^3

LIVEWORKSHEETS

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 m^3 y litros ocupan 1000 Kg de alcohol con una densidad de 790 kg/m^3?

Datos	Ecuación	Sustitución	Resultados

a) 1.266 m^3 = 1,266 l

b) 1266 m^3 = 1.266 l

c) 1 m3 = 1000 l

d) 1.266 l = 1,266 m^3

LIVEWORKSHEETS