

Guía No. 5 - Unidad No. 2 - Ciclo Escolar 2021

Curso: **Físico química**

Docente: **Lídice Avalos**

Grado y Sección: **Bachillerato por Madurez**

Nombre completo: _____

Instrucciones generales: Realice lo que se le pide en cada inciso escribiendo su respuesta en el espacio indicado.

Serie I: Escriba el nombre de los siguientes elementos

1) Cl	
2) Ca	
3) Co	
4) Ge	
5) Ac	
6) Po	
7) Pd	
8) Br	
9) Au	
10) Xe	

II Serie: Resuelva los ejercicios de densidad que aparecen a continuación. Recuerde que las fórmulas que puede utilizar son:

$$d = m/v$$

$$m = dv$$

$$v = m/d$$

Donde:

d = densidad

m = masa

v = volumen

- a) Determine la densidad (g/ml) para cada uno de los siguientes problemas. Escriba su respuesta en el cuadro al lado de cada problema.

1. Una muestra de solución salina de 20.0 ml que tiene una masa de 24.0 gramos.	
	g/ml
2. Un cubo de mantequilla que pesa 0.250 libras y tiene un volumen de 130.0 ml	
	g/ml
3. Una gema tiene una masa de 45.0 gramos. Cuando la gema se coloca en un cilindro graduado que contiene 20.0 ml de agua, el nivel del agua sube a 34.5 ml.	
	g/ml
4. Un sólido con un volumen de 114 cm ³ que tiene una masa de 485.6 gramos.	
	g/ml
5. Un fluido en un abateria de automovil, si tiene un volumen de 125 ml y una masa de 155 g	
	g/ml

III Serie: Una por medio de una línea cada concepto junto a su definición.

Compuesto

Cualquier cosa que ocupa un lugar en el espacio

Sustancia pura

Es una sustancia pura que puede descomponerse

Mezcla

Es el tipo más simple que está formado por un solo tipo de sustancia.

Materia

Está hecha de dos o más sustancias en cantidades variables

Elemento

Es un tipo de materia que contiene una composición fija

Serie IV: Observe las siguientes mezclas. Clasifique cada una de ellas en homogéneas o heterogéneas, arrastrándola a la columna correspondiente.

Limonada

Piso de granito

Coca - Cola

Agua

Ensalada

Galleta con chispas de chocolate

Gasolina regular

Café con leche

Alcohol etílico

Azúcar

Mezcla Homogénea	Mezcla Heterogénea