

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LAS NIEVES	Código: AC-F19
	TALLER PLAN DE MEJORAMIENTO PERIODO: 01 ÁREA: C. Naturales (Procesos F-Q) GRADO: 6. A Y 6.B	Versión 1
		Página 1 de 3

NOMBRE: _____ **GRUPO:** _____ **FECHA:** _____

DOCENTE: _____

DEMUESTRA LO APRENDIDO:

1. Una cantidad de un gas está contenido en una botella de un litro. Si esa misma cantidad de gas la colocamos en una botella de dos litros, **¿cambiará el volumen del gas?** Explica tu respuesta.

2. Clasifica las siguientes propiedades de la materia según sean **físicas o químicas:**

Olor: _____

Color: _____

Fermentación : _____

Volumen: _____

Combustión: _____

Densidad : _____

Punto de ebullición : _____

Respiración : _____

Fotosíntesis : _____

3. Clasifica las siguientes propiedades y **cambios** según sean **físicos o químicos:**

a) El agua de un charco se evapora gradualmente : _____

b) La champaña burbujea al retirar el corcho de la botella : _____

c) El café adquiere un color más claro al agregarle crema : _____

d) Una barra de hierro se vuelve roja al ponerla al fuego durante mucho tiempo : _____

e) La leche forma cuajo al agregarle unas gotas de limón : _____

f) El acero del automóvil tiene manchas de óxido : _____

g) Una persona se asfixia al respirar monóxido de carbono : _____

h) Al derramar ácido al piso se forman burbujas : _____

4. **Dos recipientes cerrados**, sin etiqueta, contienen: uno alcohol y el otro agua.

-¿Puedes diferenciarlos a simple vista?

-Qué propiedades te permitirían diferenciarlos?. Explica tus respuesta.

5. Identifique las propiedades físicas y propiedades químicas en cada uno de los siguientes enunciados:

A. El Cesio: “Es un elemento blando, dúctil, de color blanco plateado, En contacto con el agua fría reacciona explosivamente, mientras que con el oxígeno del aire forma el óxido de cesio. Su punto de ebullición es 678,4 °C” : _____

B. el compuesto cloruro de sodio: “Es un sólido formado por cristales de color blanco, es soluble en agua y las disoluciones conducen la corriente eléctrica. La electricidad lo descompone en sodio y cloro.” : _____

C. El elemento azufre: “El azufre es un sólido amarillo, insoluble en agua. Se quema en el aire para formar óxidos de azufre. Funde a 113 °C. Sin embargo, a 180 °C se vuelve de color marrón.” : _____

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LAS NIEVES	Código: AC-F19
	TALLER PLAN DE MEJORAMIENTO PERIODO: 01 ÁREA: C. Naturales (Procesos F-Q) GRADO: 6. A Y 6.B	Versión 1
		Página 2 de 3

D. En un intento por caracterizar una sustancia, un químico hace las siguientes observaciones: “la sustancia es un metal de color blanco plateado que hierve a 1105 °C; arde al aire produciendo una luz blanca intensa. Reacciona con cloro y produce un sólido blanco quebradizo. La sustancia se puede golpear hasta convertirla en láminas delgadas o estirarse para formar alambres.” :_____

Tenga en cuenta la fórmula: $d = m / v$ (densidad = masa /volumen)

m : expresada en gramos o kilogramos.

V : centímetros cúbicos, ,mililitros o litros.

5. Un soldadito de plomo tiene una masa de 35 g. Su volumen es de 25 cm³. ¿Cuál es la densidad del soldadito?

(**Mostrar procedimiento**).

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

(**Mostrar procedimiento**).

7. Una probeta de 250 cm³ contiene agua hasta un nivel de 100 cm³. Introducimos diez monedas de 12 g cada una y el nivel del agua asciende hasta 177 cm³. ¿Cuál es el volumen de una moneda? ¿Cuál es la densidad del metal con el que está fabricada la moneda?

(**Mostrar procedimiento**).



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LAS NIEVES

Código: AC-F19

Versión 1

TALLER PLAN DE MEJORAMIENTO
PERIODO: 01 ÁREA: C. Naturales (Procesos F-Q)
GRADO: 6. A Y 6.B

Página 3 de 3