Fundación María Griselda Valle Profesora Marjorie Lara A.

GUIA DE TRABAJO Nº 4 I. UNIDAD COMPORTAMIENTO DE LA MATERIA Y SU CASIFICACIÓN CIENCIAS NATURALES 7º

nbre:	Curso: .	FECHA:	•••••••••
estigar experimentalmente teria en sustancias puras y	•		
las y consultas: profemayolara	mgv@gmail.com	shutterstoc	k.com • 685329298
			2 unidad 1 luego
ctividad 1		nbio!	
	•	o compuesto	os. Marca con
Su	stancia	Elemento	Compuesto
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.			
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro.			
Grafito: formado por átomos de carbono.			
Diamante: formado por átomos de carbono.			
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.			
		sifícalas en ele	mentos y
Ejemplo 1:	Tipo de sustancia pura: Justificación:		
	Time do contact in come		
Ejemplo 2:	Justificación:		
	das y consultas: profemayolarai rucciones: Para resolver car. (Actividades sacada nidad 1: ¡Rodeados de ctividad 1 Lasificar susta Clasifica las siguientes sun v donde correspond Sun v donde correspond Sun v donde correspond Sun v oxígeno. Sal común: formada por do Diamante: formado por do Diáxido de carbono: formado por coxígeno y carbono. Menciona tres ejemplos compuestos. Justifica en susta compuestos.	estigar experimentalmente y explicar la clasificación de la teria en sustancias puras y mezclas (homogéneas y erogéneas. das y consultas: profemayolaramgv@gmail.com rucciones: Para resolver esta guía de trabajo, debes v car. (Actividades sacadas del cuadernillo de trabajo Cs. nidad 1: ¡Rodeados de materia en constante car ctividad 1 lasificar sustancias puras Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos un v donde corresponda. Sustancia Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno. Sal común: formada por átomos de sodio y cloro. Grafito: formado por átomos de carbono. Diáxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono. Menciona tres ejemplos de sustancias puras. Luego, clas compuestos. Justifica en cada caso. Ejemplo 1: Tipo de sustancia pura: Justificación:	estigar experimentalmente y explicar la clasificación de la tería en sustancias puras y mezclas (homogéneas y erogéneas. Jas y consultas: profemayolaramgv@gmail.com rrucciones: Para resolver esta guía de trabajo, debes ver el PPT Nº 2 car. (Actividades sacadas del cuadernillo de trabajo Cs. Nat.) Inidad 1: ¡Rodeados de materia en constante cambio! ctividad 1 Lasificar sustancias puras Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos o compueste un v donde corresponda. Sustancia Elemento Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno. Sal común: formada por átomos de sodio y cloro. Grafito: formado por átomos de carbono. Diamante: formado por átomos de carbono. Diáxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono. Menciona tres ejemplos de sustancias puras. Luego, clasifícalas en ele compuestos. Justifica en cada caso. Ejemplo 1: Tipo de sustancia pura: Justificación: Justificación:

Actividad 2

Reconocer características de las mezclas

a. Una mezcla homogénea líquida.

b. Una mezcla heterogénea líquida.

En la actividad de la página 12 de tu Texto, disponías de ciertos materiales para elaborar 4 mezclas. Ahora, en grupos de trabajo, formen las siguientes mezclas:

c. Una mezcla heterogénea sólida.	
1. ¿Con qué materiales realizaron cada mezcla? • Mezcla A:	
Mezcla B:	
Mezcla C:	
2. ¿Cómo se imaginan que están distribuidas las partículas en cada mezcla formada Realicen un dibujo en cada caso. Mezcla A:	i?
Mezcla B:	
Mezcla C:	
	J

PAUTA DE AUTOEVALUACIÓN

	CATEGORÍA		
INDICADORES	3	POR	NO
	LOGRADO	LOGRAR	LOGRADO
Demostré interés por la			
actividad.			
PPT y Guía.			
Leí y trabaje el PPT del			
Sustancias puras y			
mezclas.			
Comprendí las			
indicaciones de la guía,			
para desarrollar las			
actividades.			
Completé las			
actividades solicitadas			
por la profesora.			
Soy Capaz de identificar			
la diferencia de			
Sustancias puras y			
mezclas.			
Reconozco sustancias			
puras y mezclas			
homogéneas y			
heterogéneas.			