

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: Examen de periodo		Versión 01	Página 1 de 1

FECHA:	PERIODO: 1	GRADO: CLEI 3
Área: CIENCIAS NATURALES		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

<p>1. La materia presenta diversas propiedades que la caracterizan, algunas de ellas identifican a toda la materia, por ello se les llama propiedades generales. Otras son propiedades específicas que son propiedades particulares de determinadas sustancias y que pueden ser químicas o físicas.</p> <p>1. Son propiedades específicas de la materia las siguientes.</p> <ol style="list-style-type: none"> Volumen y solubilidad Punto de fusión y punto de ebullición Inercia y masa Masa y peso <p>2. son diferencias entre masa y peso que.</p> <ol style="list-style-type: none"> una variable, la otra invariable una general, la otra específica una variable, la otra variable una específica, la otra invariable <p>3. dos de las características del estado sólido son.</p> <ol style="list-style-type: none"> sin volumen definido y rígido toma la forma del recipiente y sin forma definida rígido y forma definida sin forma definida y poca cohesión <p>4. una de estas no es una propiedad general de la materia</p> <ol style="list-style-type: none"> densidad inercia volumen peso <p>5. las mezclas heterogéneas se caracterizan por.</p> <ol style="list-style-type: none"> Mostrar una sola sustancia se separan por destilación mostrar varias sustancias agua y alcohol 	<p>6. Cuando las mezclas son heterogéneas y sus fases son sólido/líquido, podemos separarlas por:</p> <ol style="list-style-type: none"> Filtración. Decantación. tamizado. Magnetismo. <p>7. Dos de las características del estado sólido son:</p> <ol style="list-style-type: none"> sin volumen definido y rígido toma la forma del recipiente y sin forma definida rígido y forma definida sin forma definida y poca cohesión <p>8. una de estas no es una propiedad general de la materia:</p> <ol style="list-style-type: none"> densidad inercia volumen peso <p>9. Cuando dos o más sustancias se pueden separar por métodos físicos, hablamos de:</p> <ol style="list-style-type: none"> Una mezcla. Materia. Una disolución. Volumen. <p>10. Las sustancias puras que constituyen una mezcla pueden separarse mediante métodos físicos; el método empleado depende de:</p> <ol style="list-style-type: none"> La temperatura a la que se encuentren las sustancias que queremos separar. El estado y propiedades de las sustancias que queremos separar. La cantidad de las sustancias que queremos separar. La pureza de las sustancias que queremos separar.
--	--