

	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 301 302 303
Área: CIENCIAS NATURALES		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

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. 1. Son propiedades específicas de la materia las siguientes. a. Volumen y solubilidad b. Punto de fusión y punto de ebullición c. Inercia y masa d. Masa y peso 2. son diferencias entre masa y peso que. a. una variable, la otra invariable b. una general, la otra específica c. una variable, la otra variable d. una específica, la otra invariable 3. dos de las características del estado sólido son. a. sin volumen definido y rígido b. toma la forma del recipiente y sin forma definida c. rígido y forma definida d. sin forma definida y poca cohesión 4. una de estas no es una propiedad general de la materia a. densidad b. inercia c. volumen d. peso 5. las mezclas heterogéneas se caracterizan por. a. Mostrar una sola sustancia b. se separan por destilación c. mostrar varias sustancias d. agua y alcohol	6. Cuando las mezclas son heterogéneas y sus fases son sólido/líquido, podemos separarlas por: a. Filtración. b. Decantación. c. tamizado. d. Magnetismo. 7. Dos de las características del estado sólido son: a. sin volumen definido y rígido b. toma la forma del recipiente y sin forma definida c. rígido y forma definida d. sin forma definida y poca cohesión 8. una de estas no es una propiedad general de la materia: a. densidad b. inercia c. volumen d. peso 9. Cuando dos o más sustancias se pueden separar por métodos físicos, hablamos de: a. Una mezcla. b. Materia. c. Una disolución. d. Volumen. 10. Las sustancias puras que constituyen una mezcla pueden separarse mediante métodos físicos; el método empleado depende de: a. La temperatura a la que se encuentren las sustancias que queremos separar. b. El estado y propiedades de las sustancias que queremos separar. c. La cantidad de las sustancias que queremos separar. d. La pureza de las sustancias que queremos separar.
--	---