

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

FECHA: 4 DE ABRIL 2013	PERIODO: 1	GRADO: CLEI 3
Áreas: CIENCIAS NATURALES		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

CIENCIAS NATURALES

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. La principal división que se hace de la materia es en sustancias puras y mezclas de sustancias puras; para diferenciarlas se evalúan sus características debido a:

- a. Las propiedades de las sustancias puras cambian con la cantidad de sustancia en estudio.
- b. Las propiedades de las mezclas permanecen invariables en el tiempo.
- c. Las sustancias puras tienen unas propiedades características propias; mientras que, las mezclas, no.
- d. Las sustancias puras y las mezclas tienen las mismas propiedades.

2. Cuando dos o más sustancias se pueden separar por métodos físicos, hablamos de:

- a. Una mezcla.
- b. Una dispersión coloidal.
- c. Una disolución.
- d. Una sustancia pura.

3. 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.

4. Cuando las mezclas son heterogéneas y sus fases son sólido/líquido, podemos separarlas por:

- a. Filtración.
- b. Decantación.
- c. tamizado.
- d. Magnetismo.

5. En las disoluciones la medida de la cantidad de soluto que hay en una determinada cantidad de disolvente o en una determinada cantidad de disolución, se llama:

- a. Molaridad.
- b. Porcentaje en peso.
- c. Concentración.
- d. Número de moles.

6. 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
- e.

7. 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

8. 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

9. una de estas no es una propiedad general de la materia:

- a. densidad
- b. inercia
- c. volumen
- d. peso

10. las mezclas heterogéneas se caracterizan por:

- a. Mostrar una sola sustancia
- b. se separan por destilación
- c. mostrar varias sustancias
- d. agua y alcohol