



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE
SAN BERNARDO // EL BOSQUE
ASIGNATURA: Ciencias
PROFESOR (a): María Mercedes Rojo

Guía Pedagógica N°5

Nombre:	Curso: 7 Básico
Fecha inicio: 18/05	Fecha Término 29/05

Descripción Curricular de la Evaluación

Unidad	N° 1
Objetivos (sólo los números)	OA14
Habilidades a evaluar	-Identifican tipos de materia y métodos de separación de la materia. -Fundamentan y describen situaciones basadas en el conocimiento científico.

Instrucciones:

No realices todas las actividades de una vez. Toma descansos de a lo menos 15 minutos para continuar con el trabajo.

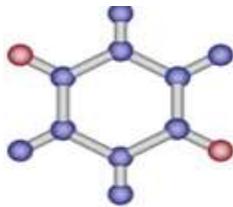
Cualquier duda puedes consultar al siguiente correo electrónico:

m.rojo@colegiodomingoeyzaguirre.cl

I.-SELECCIÓN ÚNICA: marca con una X la respuesta correcta a las siguientes interrogantes.

1.-¿A qué corresponde la siguiente representación?

A Un elemento químico B Un compuesto químico. C Una mezcla homogénea. D Una mezcla heterogénea.



2.-La leche es un ejemplo de:

A Mezcla heterogénea. B Compuesto químico. C Mezcla homogénea. D Sustancia pura.

3.-La mayoría de las sustancias químicas se encuentra en la naturaleza como:

A Mezclas. B Compuestos. C Sustancias puras. D Elementos químicos.

4.-¿Cuál de las siguientes sustancias es una mezcla?

A Oro. B Agua. C Cobre. D Bronce.

5.-¿Cuál de las siguientes sustancias es un ejemplo de mezcla homogénea?

A Café. B Leche. C Smog. D Salmuera.

6.-¿Cuál de las siguientes sustancias es un ejemplo de sustancia formada por átomos del mismo elemento?

A Ozono. B Cloruro de sodio. C Dióxido de carbono. D Dióxido de nitrógeno.

7.-¿A qué tipo de sustancia corresponde un coloide?

A. una mezcla heterogénea. B. una mezcla homogénea. C. Un compuesto químico.
D. una sustancia pura.

8.-Si se considera al aire una mezcla heterogénea, ¿cuál es el solvente de esta mezcla?

A Los gases de sulfuro. B El nitrógeno. C El oxígeno. D El ozono.

9.-¿Cuál es el método más simple para separar el agua de una salmuera?

A Mediante evaporación. B Mediante destilación. C Mediante tamizado.
D Mediante filtrado.

10.-¿Qué se utiliza para la obtención de derivados del petróleo?

A Pilas de lixiviación bacteriana.
B Recuperación mediante cátodos.
C Torres de destilación fraccionada.
D Torres de evaporación y condensación.

11.-¿Cómo se llama esta técnica de separación de mezclas?

A. Particulado B Granulado. C Tamizado. D.Rayado



12.-¿En qué basa la destilación su capacidad de separar mezclas?

A La diferencia de puntos de fusión de la mezcla.
B La diferencia de los puntos de ebullición de la mezcla.
C La diferencia de los puntos de congelación de la mezcla.
D Las diferentes masas molares y densidades de la mezcla.

13.-¿Para qué tipo de mezcla es útil la decantación?

A Arena con tierra. B Arena con agua. C Alcohol con agua. D Gas disuelto en agua.

14.-¿Cuál de los siguientes ejemplos corresponde a una sustancia pura ?

A El té B El agua de mar C El agua destilada D El suero fisiológico.

15.-¿Cómo se pueden clasificar las mezclas?

A Físicas y químicas B Elementos y compuestos C Reversibles e irreversibles
D Homogéneas y heterogéneas.

16.-¿Cuál de los siguientes materiales es una mezcla?

A Agua B Yodo C Óxido de hierro D Disolución de azúcar

17.-Las aleaciones metálicas son ejemplos de:

A elementos B sustancias C mezclas homogéneas D mezclas heterogéneas

18.-Al analizar una sustancia pura se encontró que contenía Carbono y Cloro. ¿Cómo se puede clasificar esta sustancia?

A Mezcla B Elemento C Compuesto D Mezcla y compuesto

19.-"Método que permite separar un sólido no soluble en un líquido". ¿A qué método de separación de mezclas corresponde esta descripción?

A Filtración B Tamizado C Destilación D Decantación

20.-¿Mediante qué método es posible la separación de una mezcla de petróleo con agua?

A Filtración B Tamizado C Destilación D Decantación.

21.-¿Cuál de las siguientes mezclas es posible separar mediante el tamizado?

A Harina y sal B Arena y agua C Agua y azúcar D Alcohol y agua

22.-Para el método de la destilación .¿qué información sobre las sustancias a separar se debe conocer?

A La densidad B La presión de vapor C El punto de Ebullición D El punto de congelación .

II.-CLASIFICA LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS PURAS EN ELEMENTOS Y COMPUESTOS: MARCA CON UNA X DONDE CORRESPONDE.

SUSTANCIA	ELEMENTO	COMPUESTO
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.	A	B
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro	A	B
Grafito: formado por átomos de carbono	A	B
Diamante: formado por átomos de carbono	A	B
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.	A	B