Escuela Rafael Díaz Serdán 3° de Secundaria (2024-2025)

Ciencias y Tecnología: Química

Examen de la Unidad 1 Prof.: Julio César Melchor Pinto



Nombre del alumno: Fecha:

- Instrucciones: -

Lee con atención cada pregunta y realiza lo que se te pide. Desarrolla tus respuestas en el espacio determinado para cada solución. De ser necesario, utiliza una hoja en blanco por separado, anotando en ella tu nombre completo, el número del problema y la solución propuesta.

Evaluador:

Reglas: -

Al comenzar este examen, aceptas las siguientes reglas:

- × No se permite salir del salón de clases.
- × No se permite intercambiar o prestar ningún tipo de material.
- X No se permite el uso de **celular** o cualquier **otro dispositivo**.
- X No se permite el uso de apuntes, libros, notas o formularios.
- X No se permite **mirar** el examen de otros alumnos.
- × No se permite la **comunicación** oral o escrita con otros alumnos.

Si no consideraste alguna de estas reglas, comunícalo a tu profesor.

Aprendizajes a evaluar:

- Formula hipótesis para diferenciar propiedades extensivas e intensivas, mediante actividades experimentales y, con base en el análisis de resultados, elabora conclusiones.
- Reconoce la importancia del uso de instrumentos de medición, para identificar y diferenciar propiedades de sustancias y materiales cotidianos.
- Describe los componentes de una mezcla (solutodisolvente; fase dispersa y fase dispersante) mediante actividades experimentales y las clasifica en homogéneas y heterogéneas en materiales de uso cotidiano.
- Deduce métodos para separar mezclas (evaporación, decantación, filtración, extracción y cromatografía) mediante actividades experimentales con base en las propiedades físicas de las sustancias.

Calificación:

Pregunta	1	2	3	4	5	6
Puntos	10	8	10	8	8	6
Obtenidos						
Pregunta	7	8	9	10	11	Total
Puntos	10	16	6	8	10	100
Obtenidos						

Índice

L1 Aportaciones de culturas en la satisfacción de necesidades	1
L3 Propiedades de los materiales	2
L4 Medición e identificación de sustancias	3
L6 Mezclas	3
L7 Métodos de separación de mezclas	3
L8 Concentración de mezclas	4
L9 Concentracion de contaminantes del medio ambiente	5
L10 Habitos de consumo y su impacto	5

L1 Aportaciones de culturas en la satisfacción de necesidades

- 1 [_de 10 pts] Elige si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones.
 - (1a) Solamente las sociedades modernas han aportado conocimientos que ayudan a la satisfacción de las necesidades humanas.
 - A. Verdadero B. Falso
 - (1b) El Homo sapiens "domesticó" el fuego hace aproximadamente 1.6 millones de años.
 - A. Verdadero B. Falso
 - 1c Los conocimientos empíricos de los pueblos prehispánicos sobre plantas medicinales y hongos pueden ayudarnos a resolver problemas y necesidades actuales.
 - A. Verdadero B. Falso
 - 1d El jabón es un invento moderno del siglo XIX que ayuda a mejorar nuestra calidad de vida.
 - A. Verdadero B. Falso
 - 1e Todas las culturas de los cinco continentes han aportado conocimientos y avances tecnológicos en beneficio de la humanidad.
 - A. Verdadero B. Falso

- 1f El conocimiento empírico es igual al conocimiento científico.
 - A. Verdadero B. Falso
- 1g La saponificación es el proceso químico que nos permite obtener jabones.
 - A. Verdadero B. Falso
- (1h) Existe evidencia de que el jabón se producía en Babilonia hace 6000 años.
 - A. Verdadero B. Falso
- La expectativa de vida ha incrementado en los últimos 150 años gracias al descubrimiento de medicamentos y al desarrollo de los procesos de sanidad.
 - A. Verdadero B. Falso
- 1j Las aportaciones de las culturas originarias en la satisfacción de necesidades también se ven reflejadas en la arquitectura y en la construcción.
 - A. Verdadero B. Falso

L3 Propiedades de los materiales

- (2) [_ de 8 pts] Señala si los siguientes procesos son $\mathit{físicos}$ o $\mathit{químicos}$.
 - (2a) Romper un tazón de cerámica.
 - A. Físico B. Químico
 - (2b) Digerir y absorber los alimentos.
 - A. Físico B. Químico
 - (2c) Disolver azucar en una taza de té.
 - A. Físico B. Químico
 - (2d) Encender fuegos artificiales.
 - A. Físico B. Químico

- (2e) Hornear un pastel de vainilla.
 - A. Físico B. Químico
- (2f) Apretar una lata de aluminio.
 - A. Físico B. Químico
- (2g) Mezclar pigmentos de colores.
 - A. Físico B. Químico
- (2h) Cocinar un huevo estrellado.
 - A. Físico B. Químico

L4 Medición e identificación de sustancias

- de 10 pts Relaciona cada enunciado con la propiedad física que representa.
 - A. Extensiva <mark>3a)</mark> Espacio que ocupa un material. ____
 - B. Masa Cantidad de materia de un material.
 - C. Intensiva Masa por unidad de volumen. ____
 - D. Volumen <mark>(3d)</mark> Depende de la cantidad total del sistema. ___
 - Es independiente a la cantidad de sustancia. E. Densidad

L6 Mezclas

de 8 pts] A partir de la información que se presenta, coloca los datos que faltan en la tabla.

Sustancia	ppm	%	$\mathbf{mg/l}$
Dióxido de azufre	0.13		
Dióxido de nitrógeno	0.21		
Monóxido de carbono	11		
Ozono	0.11		

de 8 pts Calcula la concentración de contaminantes en las siguientes muestras de agua potable y escribe el resultado en el cuadro de texto.

	Masa del agua potable	Masa del cloro residual	Concentración de nitratos
Muestra 1	1 000 g	$0.016~\mathrm{g}$	m/m
Muestra 2	$10\ 000\ \mathrm{g}$	0.4 g	m/m
Muestra 3	$50~000~\mathrm{g}$	5 g	m/m
Muestra 4	$100\ 000\ {\rm g}$	150 g	m/m

L7 Métodos de separación de mezclas

de 6 pts Indica si se trata de una mezcla homogénea o heterogénea.

- 6a) Perfume A. Homogénea
 - B. Heterogénea
 - Café
 - A. Homogénea
 - B. Heterogénea

- Aceite trifásico
 - A. Homogénea
 - B. Heterogénea
- Acero
 - A. Homogénea
 - B. Heterogénea

- Vinagre y aceite
 - A. Homogénea
 - B. Heterogénea
- Granito
 - A. Homogénea
 - B. Heterogénea

Una mezcla homogénea de líquidos.

A. Destilación B. Cromatografía

C. Extracción D. Filtración

A. CromatografíaB. FiltraciónC. DestilaciónD. Extracción.

Una mezcla de tinta negra.

Una mezcla de agua y sal.

de 10 pts | Elige el método de separación que debe de usarse en cada mezcla.

Una mezcla de aire.

A. Extracción B. Destilación

Una mezcla de azufre y agua.

A. Filtración B. Destilación

C. Filtración D. Cromatografía

C. Cromatografía D. Extracción

7c Una mezcla de sal, azufre y agua (recuerda que la	A. Evaporación B. Cromatografía C. Filtración D. Destilación
sal se disuelve en agua pero el azufre no). A. Extracción y tamizado B. Destilación y filtración	7h Una mezcla de agua y arena. A. Filtración B. Cromatografía C. Extracción D. Decantación
C. Cromatografía y evaporación	7i) Una mezcla de vinagre y aceite de olivo.
D. Filtración y evaporación	A. Extracción B. Decantación C. Cromatografía D. Filtración
(7d) Una muestra de gasolina.	(7j) Una mezcla de pan molido y clips.
A. Cromatografía B. FiltraciónC. Destilación D. Extracción	A. Extracción B. FiltraciónC. Decantación D. Cromatografía
$\fbox{8}$ [_ de 16 pts] Relaciona los métodos que se utilizaría para	separar las siguientes mezclas.
8a Tinta negra	A. Evaporación
8b Agua con sal	B. Filtración
8c Azufre en polvo y limadura de hierro	C. Filtración y evaporación
8d Petróleo	D. Filtración y magnetización
8e Tierra y sal	E. Decantación
8f Dos líquidos con diferente densidad	F. Destilación
8g Aire y polvo	G. Cromatografía
8h Limadura de hierro y arena	H. Magnetización
L8 Concentración de mezclas	
9 [_defpts] Elige la respuesta correcta.	
 9a) ¿Qué concentración tiene una disolución de hidróxido de sodio preparada con 0.20 g de esta sustancia y 25 mL de disolvente? A. 0.080 g/mL B. 1.250 g/mL C. 0.008 g/mL D. 125.0 g/mL 	$\begin{array}{c} \fbox{9b} \ \ \text{${\it i.}$} \ \text{Con qu\'e masa se prepararon 1 000 mL de una disolución de ácido ac\'etico a una concentración de 0.75 g/mL?}\\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \$

L9 Concentracion de contaminantes del medio ambiente

10 [_de 8 pts] Selecciona 2 respuestas correctas para cada p	oregunta.
10a) ¿Cuáles son los principales contaminantes del aire?	10c ¿Qué sustancias son capaces de modificar la toxicidad del agua y suelos?
☐ Residuos de cobre	☐ Residuos de cobre
☐ Vapor de agua	☐ Vapor de agua
☐ Dióxido de azufre	☐ Dióxido de azufre
☐ Residuos de plomo	☐ Dióxido de carbono
☐ Monóxido de carbono	☐ Residuos de plomo
(10b) ¿Qué factores disminuyen la cantidad de oxígeno en el agua?	¿Cuáles son las principales causas de degradación del suelo en México?
☐ El consumo doméstico	☐ El consumo doméstico
☐ El sobrepastoreo	☐ El sobrepastoreo
☐ La presión atmosférica	☐ La presión atmosférica
☐ La actividad humana	☐ La actividad humana
☐ El exceso de nutrientes	☐ El exceso de nutrientes
11 [_de 10 pts] Selecciona si las afirmaciones son verdaderas	s o falsas.
 Debido al consumismo se acumulan bienes y servicios no esenciales. A. Verdadero B. Falso 	11f) Según la ONU, con 25 % de la comida que se desperdicia se podría alimentar a 870 millones de personas con hambre.
	A. Verdadero B. Falso
(11b) A pesar de que se consume un exceso de recursos naturales el impacto del consumismo en la gene-	(11g) La mayoría de la energía mundial la consumen las
ración de residuos es mínimo.	personas en sus hogares.
A. Verdadero B. Falso	A. Verdadero B. Falso
Los consumidores responsables saben de las consecuencias del consumo a nivel ambiental, social y económico. A. Verdadero B. Falso	 Cada año se destruyel millón de hectáreas de bosques por el consumo excesivo de los recursos naturales. A. Verdadero B. Falso
(11d) Ser un consumidor responsable implica respetar a	(11i) El consumo responsable solamente implica el rea-
la naturaleza.	lizar grandes acciones como protestas.
A. Verdadero B. Falso	A. Verdadero B. Falso
(11e) Se estima que $2/3$ de la comida en el mundo se	
pudre por no ser consumida.	es parte del consumo responsable.
A. Verdadero B. Falso	A. Verdadero B. Falso