3° de Secundaria Unidad 1 2024-2025

L4 Medición e identificación de sustancias

Nombre del alumno:

Practica la Unidad 1

_____ Fecha: _____

Aprendizajes:				Pur	ntu	aci	ón:				
🛂 Reconoce los aportes de saberes de diferentes pueblos y cultur		Pregunta	1	2	3	4	5	6	7	8	9
de necesidades humanas en diversos ámbitos (medicina, const textiles y alimentos).	rucción, artesanías,	Puntos Obtenidos	5	5	5	5	5	10	10	10	5
🔽 Indaga en fuentes de consulta orales y escritas, las aportac	iones de mujeres y	Pregunta	10	11	12	13	14	15	16	17	Total
hombres en el desarrollo del conocimiento científico y tecnológ influencia en la sociedad actual.	ico, para valorar su	Puntos	5	5	5	5	5	5	5	5	100
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 diferenciar propiedades de sustancias y materiales cotidianos.	, para identificar y										
Reconoce intercambios de energía entre el sistema y sus a procesos físicos.	lrededores durante										
Describe los componentes de una mezcla (soluto - disolvente; dispersante) mediante actividades experimentales y las clasific heterogéneas en materiales de uso cotidiano.											
Deduce métodos para separar mezclas mediante activida con base en las propiedades físicas de las sustancias involuc funcionalidad en actividades humanas.	•										
Analiza la concentración de sustancias de una mezcla expres en masa y porcentaje en volumen en productos de higiene p limpieza, entre otros, para la toma de decisiones orientadas al y al consumo responsable.	ersonal, alimentos,										
Sistematiza la información de diferentes fuentes de consulta acerca de la concentración de contaminantes (partes por mill agua y suelo.											
Indaga situaciones problemáticas relacionadas con la degradaci en la comunidad, vinculadas con el uso de productos y proceso	•										
dice	L6 Mezclas										
Aportaciones de culturas en la satisfacción de	L7 Métodos	de sepai	raci	ón	de	me	zcl	\mathbf{as}			
-	L8 Concentr	ación de	m	ezcl	las						
B Propiedades de los materiales	2 L9 Concenti	acion d	e c	ont	am	ina	nte	es (lel	me	dio

3 L10 Habitos de consumo y su impacto

L1 Aportaciones de culturas en la satisfacción de necesidades

Ejercicio 1	de 5 puntos
Elige si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones.	
conocimientos que ayudan a la satisfacción de las necesidades humanas. (A) Verdadero (B) Falso	f El conocimiento empírico es igual al conocimiento científico. (A) Verdadero (B) Falso
b El Homo sapiens "domesticó" el fuego hace aproximadamente 1.6 millones de años. (A) Verdadero (B) Falso	 La saponificación es el proceso químico que nos permite obtener jabones. A Verdadero B Falso
C Los conocimientos empíricos de los pueblos prehispánicos sobre plantas medicinales y hongos pueden ayudarnos a resolver problemas y necesidades actuales.	h Existe evidencia de que el jabón se producía en Babilonia hace 6000 años. (A) Verdadero (B) Falso
 A Verdadero B Falso El jabón es un invento moderno del siglo XIX que ayuda a mejorar nuestra calidad de vida. 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
 Todas las culturas de los cinco continentes han aportado conocimientos y avances tecnológicos en beneficio de la humanidad. A Verdadero B Falso 	j 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
Propiedades de los materiales	

L3

Ejercicio 2	de 5 puntos
Señala si los siguientes procesos son físicos o químicos.	
Romper un tazón de cerámica. (A) Físico (B) Químico	e Hornear un pastel de vainilla. (A) Físico (B) Químico
b Digerir y absorber los alimentos.	f Apretar una lata de aluminio.
A Físico B Químico	A Físico B Químico
c Disolver azucar en una taza de té.	9 Mezclar pigmentos de colores.
A Físico B Químico	A Físico B Químico
d Encender fuegos artificiales.	h Cocinar un huevo estrellado.
A Físico B Químico	A Físico B Químico

Ejercicio 3 de 5 puntos
Selecciona si las afirmaciones son verdaderas o falsas. Color Las propiedades químicas del PVC no se pueden determinar debido a que es un material que presenta demasiada dureza. Color
 b El lustre y el brillo son propiedades físicas mecánicas que predominan con mayor frecuencia en los metales. A Verdadero B Falso c El aroma, o incluso el sabor, de un material orgánico se clasifican como propiedades físicas cualitativas.
(A) Verdadero (B) Falso
L4 Medición e identificación de sustancias
Ejercicio 4 de 5 puntos
Selecciona la opción que resuelve correctamente cada uno de los siguientes problemas: • La máxima masa de glucosa que se disuelve en 0.1L de agua es 90.9 g a 25°C. ¿Cuál es la solubilidad en g/L? • Q 90.9 g/L
b La máxima masa de fructosa que se disuelve en 1L de agua es 3750 g a 20°C. ¿Cuál es la solubilidad en g/dL? (A) 37.5 g/dL (B) 20 g/dL (C) 375 g/dL (D) 37500 g/dL
C Si la solubilidad del cloruro de magnesio es de 54.2 g/100 mL a 20°C, ¿cuál sería su solubilidad en g/L? A 542 g/L B 20 g/L C 54.2 g/L D 5.42 g/L
d Si la solubilidad del amoniaco es de 89.9 g/100 ml a 0 °C, ¿cuál sería su solubilidad en g/L?
e La máxima masa de dióxido de carbono que se disuelve en 1L de agua es 1.45g a 25°C. ¿Cuál es la solubilidad en g/dL?
$ig(f A) \ 1.45 \ { m g/dL} \ \ ig(f B) \ 145 \ { m g/dL} \ \ ig(f C) \ 145 \ { m g/dL} \ \ ig(f D) \ 0.145 \ { m g/dL}$
Ejercicio 5 de 5 puntos
Relaciona cada enunciado con la propiedad física que representa.

de 10 puntos

L6 Mezclas

Ejercicio 6

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	$1~000~\mathrm{g}$	$0.006~\mathrm{g}$	ppm
Muestra 2	$10\ 000\ \mathrm{g}$	0.6 g	ppm
Muestra 3	$50~000~\mathrm{g}$	1 g	ppm
Muestra 4	100 000 g	12 g	ppm

Ejercicio 7 de 10 puntos

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

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

Ejercicio 8 de 10 puntos

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	$10\ 000\ \mathrm{g}$	$0.4~\mathrm{g}$	m/m
Muestra 3	$50~000~\mathrm{g}$	5 g	m/m
Muestra 4	$100\ 000\ {\rm g}$	150 g	m/m

de 5 puntos

Ejercicio 9

L7 Métodos de separación de mezclas

Elige la respuesta correcta	
O ¿Cuál de los siguientes materiales es una mezcla heterogénea?	c ¿En qué propiedad de las sustancias se basa la decantación?
(A) Acero	(A) Dureza
(B) Plata	B Temperatura
C Tierra	© Densidad
\bigcirc Metano	(D) Conductividad
b ¿Qué método de separación de mezclas usarías para separar una muestra de arena que está suspendida en un líquido?	d ¿Qué método de separación usarías para separar los componentes de una mezcla heterogénea de níquel y agua?
(A) Destilación	A Destilación
B Cromatografía	B Magnetismo
© Magnetismo	C Cristalización
D Decantación	D Filtración
Ejercicio 10	de 5 puntos
Elige el método de separación que debe de usarse en cada	ı mezcla.
	_
O D a company of the	f Una mezcla de tinta negra.
(A) Extracción (B) Destilación (C) Filtración (D) Cromatografía	(A) Cromatografía (B) Filtración (C) Destilación (D) Extracción.
b Una mezcla de azufre y agua.	
A Filtración B Destilación	9 Una mezcla de agua y sal.
C Cromatografía D Extracción	A Evaporación B Cromatografía C Filtración D Destilación
C Una mezcla de sal, azufre y agua (recuerda que la sal se disuelve en agua pero el azufre no).	h Una mezcla de agua y arena.
 A Extracción y tamizado B Destilación y filtración C Cromatografía y evaporación D Filtración y evaporación 	A Filtración B Cromatografía C Extracción D Decantación
d Una muestra de gasolina.	i Una mezcla de vinagre y aceite de olivo.
A Cromatografía B Filtración C Destilación D Extracción	A Extracción B Decantación C Cromatografía D Filtración
e Una mezcla homogénea de líquidos.	j Una mezcla de pan molido y clips.
A Destilación B Cromatografía C Extracción D Filtración	(A) Extracción (B) Filtración

Ejercicio 11		de 5 puntos		
Relaciona los métodos que se utilizaría para separar las siguientes mezclas.				
	a Tierra y sal	(A) Tamización		
b Dos líquidos con	n diferente densidad	B Filtración		
	c Aire y polvo	© Filtración y evaporación		
d Sólidos de diferente tamaño y	que no se disuelven	D Filtración e imantación		
e Limadu	ra de hierro y arena	© Decantación		
Ejercicio 12		de 5 puntos		
Indica si se trata de una mezcla hon	nogénea o heterogénea.			
o Perfume	c Aceite trifásico	e Vinagre y aceite		
A Homogénea	(A) Homogo	énea A Homogénea		
B Heterogénea	B Heterog	génea B Heterogénea		
b Café	d Acero	f Granito		
A Homogénea	A Homogo	énea A Homogénea		
B Heterogénea	B Heterog	génea B Heterogénea		
Ejercicio 13		de 5 puntos		
Ljercicio io		0e 0 pantos		
Relaciona los métodos que se utiliza	aría para separar las sigui	ientes mezclas.		
	a Tinta negra	(A) Destilación		
	b Agua con sal	B Cromatografía		
c Azufre en polvo y lir	nadura de hierro	© Tamizado		
d Sal fina y	pedazos de roca	D Evaporación		
	e Petróleo	E Magnetización		

L8 Concentración de mezclas

Ejercicio 14 ____ de 5 puntos

Elige la respuesta correcta.

- ¿Cómo se determina la concentración de una disolución?

 - \bigcirc Concentración = $\frac{\text{Volumen de soluto}}{\text{Masa de disolvente}}$
 - \bigcirc Concentración = $\frac{\text{Masa de soluto}}{\text{Volumen de disolvente}}$
 - \bigcirc Concentración = $\frac{\text{Volumen de disolvente}}{\text{Masa de soluto}}$
- **b** ¿De qué manera es posible cambiar las propiedades de una mezcla?
 - (A) Manteniendo las proporciones de sus solutos.
 - B Modificando las proporciones de sus componentes.
 - © Modificando todos sus componentes.
 - (D) Manteniendo todos sus componentes.

- c ¿Qué es una disolución?
 - A Una mezcla heterogénea de dos o más sustancias distintas.
 - B Una mezcla heterogénea de dos o más sustancias idénticas.
 - C Una mezcla homogénea de dos o más sustancias distintas.
 - D Una mezcla homogénea de dos o más sustancias idénticas.
- d ¿Qué concentración tiene una disolución de hidróxido de sodio preparada con 0.20 g de esta sustancia y 25 mL de disolvente?
- e ¿Con qué masa se prepararon 1 000 mL de una disolución de ácido acético a una concentración de $0.75~\mathrm{g/mL?}$
- L9 Concentracion de contaminantes del medio ambiente

Ejercicio 15 ____ de 5 puntos

Selecciona si las afirmaciones son verdaderas o falsas.

- O Un conductímetro permite identificar contaminantes en el suelo y agua con base en la conductividad térmica de las sustancias.
 - A Verdadero B Falso
- b La cromatografía líquida de alta eficacia funciona únicamente para separar sustancias nocivas de ríos y lagos.
 - (A) Verdadero (B) Falso
- C Una fase del tratamiento de aguas residuales consiste en pasar los contaminantes sólidos por un filtro para separarlos del líquido.
 - (A) Verdadero (B) Falso
- d Las estaciones de monitoreo detectan y determinan la concentración de partículas suspendidas en la atmósfera.
 - (A) Verdadero (B) Falso

Ejercicio 16	de 5 puntos
Selecciona las respuestas correctas a cada pregunta.	
☐ Cuáles son los principales contaminantes del aire? ☐ Residuos de cobre ☐ Vapor de agua	C ¿Qué sustancias son capaces de modificar la toxicidad del agua y suelos?
☐ Dióxido de azufre ☐ Residuos de plomo ☐ Monóxido de carbono	☐ Residuos de cobre ☐ Vapor de agua ☐ Dióxido de azufre ☐ Dióxido de carbono ☐ Residuos de plomo
b ¿Qué factores disminuyen la cantidad de oxígeno en el agua?	d ¿Cuáles son las principales causas de degradación del suelo en México?
☐ El consumo doméstico ☐ El sobrepastoreo ☐ La presión atmosférica ☐ La actividad humana ☐ El exceso de nutrientes	☐ El consumo doméstico ☐ El sobrepastoreo ☐ La presión atmosférica ☐ La actividad humana ☐ El exceso de nutrientes
10 Habitos de consumo y su impacto	
Ejercicio 17	de 5 puntos
Selecciona si las afirmaciones son verdaderas o falsas.	
O Debido al consumismo se acumulan bienes y servicios no esenciales.	9 La mayoría de la energía mundial la consumen las personas en sus hogares.
(A) Verdadero (B) Falso	(A) Verdadero (B) Falso
b A pesar de que se consume un exceso de recursos naturales el impacto del consumismo en la generación de residuos es mínimo.	h Cada año se destruye1 millón de hectáreas de bosques por el consumo excesivo de los recursos naturales.
(A) Verdadero (B) Falso	(A) Verdadero (B) Falso
c Los consumidores responsables saben de las consecuencias del consumo a nivel ambiental, social y económico.	 i El consumo responsable solamente implica el realizar grandes acciones como protestas. A Verdadero B Falso
(A) Verdadero (B) Falso	
d Ser un consumidor responsable implica respetar a la naturaleza.	j Para reducir el impacto del consumo de productos es importante el informarse para poder optar por opciones sostenibles.
A Verdadero B Falso	A Verdadero B Falso
 Se estima que 2/3 de la comida en el mundo se pudre por no ser consumida. A Verdadero B Falso 	k Seguir el punto 12 de los ODS de la ONU nos ayuda a garantizar formas de consumo y producción sostenibles.
f Según la ONU, con 25 % de la comida que se	(A) Verdadero (B) Falso
desperdicia se podría alimentar a 870 millones de personas con hambre.	Reducir la cantidad de desechos que producimos es parte del consumo responsable.
(A) Verdadero (B) Falso	(A) Verdadero (B) Falso