3° de Secundaria Unidad 1 2024-2025

Fecha:

Última revisión del documento: 20 de octubre de 20

L4 Medición e identificación de sustancias

Nombre del alumno:

Educación para la vida

Practica la Unidad 1

Aprendizajes:				Pur	ntu	aci	ón:				
🛂 Reconoce los aportes de saberes de diferentes pueblos y o	ulturas en la satisfacción	Pregunta	1	2	3	4	5	6	7	8	9
de necesidades humanas en diversos ámbitos (medicina, contextiles y alimentos).		Puntos	5	5	5	5	5	10	10	10	5
		Obtenidos									
🔽 Indaga en fuentes de consulta orales y escritas, las ap	ortaciones de mujeres y	Pregunta	10	11	12	13	14	15	16	17	Total
hombres en el desarrollo del conocimiento científico y tec	nológico, para valorar su	Puntos	5	5	5	5	5	5	5	5	100
influencia en la sociedad actual.		Obtenidos									
Formula hipótesis para diferenciar propiedades extensiv actividades experimentales y, con base en el análisis conclusiones.											
Reconoce la importancia del uso de instrumentos de me diferenciar propiedades de sustancias y materiales cotidia	, -										
Reconoce intercambios de energía entre el sistema y procesos físicos.	sus alrededores durante										
Describe los componentes de una mezcla (soluto - disolv dispersante) mediante actividades experimentales y las o heterogéneas en materiales de uso cotidiano.											
Deduce métodos para separar mezclas mediante ac con base en las propiedades físicas de las sustancias in funcionalidad en actividades humanas.	•										
Analiza la concentración de sustancias de una mezcla en masa y porcentaje en volumen en productos de hig limpieza, entre otros, para la toma de decisiones orientad y al consumo responsable.	iene personal, alimentos,										
Sistematiza la información de diferentes fuentes de co acerca de la concentración de contaminantes (partes po agua y suelo.											
Indaga situaciones problemáticas relacionadas con la deg en la comunidad, vinculadas con el uso de productos y p											
dice	L6 Mezclas										
A nontaciones de cultures en la satisfacción	L7 Métodos	de sepa	raci	ón	$\mathbf{d}\mathbf{e}$	$\mathbf{m}\mathbf{e}$	zcl	as			
Aportaciones de culturas en la satisfacción necesidades	L8 Concentr	ación de	e m	ezcl	las						
Propiedades de los materiales	2 L9 Concents	racion d	le c	ont	am	ina	$_{ m nte}$	es c	lel	$\mathbf{m}\mathbf{e}$	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. O Solamente las sociedades modernas han aportado El conocimiento empírico es igual al conocimiento conocimientos que ayudan a la satisfacción de las científico. necesidades humanas. (A) Verdadero (B) Falso (A) Verdadero (B) Falso 9 La saponificación es el proceso químico que nos perb El Homo sapiens "domesticó" el fuego hace aproximite obtener jabones. madamente 1.6 millones de años. (A) Verdadero (B) Falso (B) Falso (A) Verdadero c Los conocimientos empíricos de los pueblos prehish Existe evidencia de que el jabón se producía en Bapánicos sobre plantas medicinales y hongos pueden bilonia hace 6000 años. ayudarnos a resolver problemas y necesidades ac-(A) Verdadero (B) Falso tuales. (A) Verdadero (B) Falso i La expectativa de vida ha incrementado en los últimos 150 años gracias al descubrimiento de medicad El jabón es un invento moderno del siglo XIX que mentos y al desarrollo de los procesos de sanidad. ayuda a mejorar nuestra calidad de vida. (A) Verdadero (B) Falso (B) Falso (A) Verdadero e Todas las culturas de los cinco continentes han Las aportaciones de las culturas originarias en la saaportado conocimientos y avances tecnológicos en tisfacción de necesidades también se ven reflejadas beneficio de la humanidad. en la arquitectura y en la construcción. (B) Falso (A) Verdadero (A) Verdadero (B) Falso L3 Propiedades de los materiales

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
Digerir y absorber los alimentos.A Físico B Químico	f Apretar una lata de aluminio. (A) Físico (B) Químico
C Disolver azucar en una taza de té.A Físico B Químico	Mezclar pigmentos de colores.A Físico B Químico
d Encender fuegos artificiales. (A) Físico (B) Químico	h Cocinar un huevo estrellado. (A) Físico (B) Químico

Ejercicio 3 de 5 puntos
Selecciona si las afirmaciones son verdaderas o falsas. Collar propiedades químicas del PVC no se pueden determinar debido a que es un material que presenta demasiada dureza. Collar propiedades químicas del PVC no se pueden determinar debido a que es un material que presenta demasiada dureza. Collar propiedades químicas del PVC no se pueden determinar debido a que es un material que presenta demasiada dureza.
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
Si la solubilidad del amoniaco es de 89.9 g/100 ml a 0 °C, ¿cuál sería su solubilidad en g/L? (A) 899 g/L (B) 20 g/L (C) 8990 g/L (D) 89.9 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? A 1.45 g/dL B 145 g/dL C 145 g/dL D 0.145 g/dL
Ejercicio 5 de 5 puntos
Relaciona cada enunciado con la propiedad física que representa.

Ejercicio 5

Relaciona cada enunciado con la propiedad física que representa.

O Espacio que ocupa un material. _____ (A) Extensiva

b Cantidad de materia de un material. _____ (B) Masa

c Masa por unidad de volumen. ____ (C) Intensiva

d Depende de la cantidad total del sistema. _____ (D) Volumen

E Es independiente a la cantidad de sustancia. ____ (E) Densidad

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	
¿Cuál de los siguientes materiales es una mezcla heterogénea? (A) Acero	c ¿En qué propiedad de las sustancias se basa la decantación? (A) Dureza
(B) Plata	
•	O 1
© Tierra	© Densidad
(D) Metano	© 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	© Cristalización
Decantación	D Filtración
Ejercicio 10	de 5 puntos
Elige el método de separación que debe de usarse en cada	a mezcla.
• Una mezcla de aire.	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.	9 Una mezcla de agua y sal.
A Filtración B Destilación 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 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	(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 Limadura 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 o pantos		
Relaciona los métodos que se utilizaría para separar las siguientes 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 = $\frac{\text{Masa de soluto}}{\text{Volumen de disolvente}}$
 - \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.
 - 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.
 - © Una mezcla homogénea de dos o más sustancias distintas.
 - ① Una mezcla homogénea de dos o más sustancias idénticas.
- do 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 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?	c ¿Qué sustancias son capaces de modificar la toxicidad del agua y suelos?
 ☐ Residuos de cobre ☐ Vapor de agua ☐ Dióxido de azufre ☐ Residuos de plomo ☐ Monóxido de carbono 	 □ Residuos de cobre □ 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
L10 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 desper-	(A) Verdadero (B) Falso
dicia 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