Escuela Rafael Díaz Serdán

Química - 3° de Secundaria (2022-2023)

Evaluación de la Unidad 1





										cha:		
– Instrucciones —												
		o pa	ra ca	da p	regui	nta o	en u	ına h	oja e	en blanco	por separ	
P	⁾ untuación											
	Pregunta	1	2	3	4	5	6	7	8	Total		
	Puntos	20	15	10	10	15	10	10	10	100		
	Puntos obtenidos											
azúcar es cercana a (a) ¿Cuál es la co								шь	may (casi 0.00	g de caiei	11a.
(b) ¿Cuántos grai								0.1				

2.	[15 puntos] El agua oxigenada es una disolución acuosa de peróxido de hidrógeno con una concen-
	tración de 0.12 g/mL, que se usa para destruir microorganismos en heridas leves y así reducir la
	posibilidad de infección en los tejidos. ¿Cuántos gramos de peróxido de hidrógeno hay en una botella
	de agua oxigenada de 600 mL?

3. [10 puntos] En una muestra de sangre de 2 mL se encontraron 0.0011 mg de mercurio. La muestra

pertenece a un trabajador de una mina de mercurio y se requiere calcular la concentración de mercurio a fin de tomar las medidas necesarias para prevenir daños graves en su salud. En la tabla se muestran los niveles tóxicos de concentración de mercurio en seres humanos medida en miligramos por litro (mg/L).

Contaminante	Concentración (mg/L)
Límite máximo permitido	0.049
Aparición de síntomas	0.49
Problemas graves	1.29

- (a) La concentración de mercurio en la muestra de sangre es:
- (b) ¿La concentración de mercurio en la sangre del trabajador representa un riesgo para su salud?
 - (A) No, puesto que la concentración es menor que el límite permitido.
 - B) Sí, porque la concentración de mercurio es mayor que el límite permitido.
 - (C) No, porque la concentración está en el límite permitido y el organismo aún no se afecta.
 - Sí, puesto que la concentración es mayor que el límite permitido y es probable que aparezcan los primeros síntomas de intoxicación.

4. [10 puntos] Señala si los siguientes procesos son físicos o químicos.

	(a)	Romper un tazón de cerámica.	(f)	Apretar una	lata de aluminio.
		A Físico B Químico		A Físico	B Químico
	(b)	Digerir y absorber los alimentos.	(g)	Mezclar pign	nentos de colores.
		A Físico B Químico		A Físico	B Químico
	(c)	Disolver azúcar en una taza de té.	(h)	Cocinar un l	nuevo estrellado.
		A Físico B Químico		A Físico	B Químico
	(d)	Encender fuegos artificiales.	(i)	Cortar un fil	ete.
		A Físico B Químico		A Físico	B Químico
	(e)	Hornear un pastel de vainilla.	(j)	La formación	n de nubes.
		A Físico B Químico		A Físico	B Químico
5.	-	puntos] Señala en el espacio en blanco junto a aderos (V) o falsos (F).	cad	a uno de los	enunciados si los siguientes son
		Los fertilizantes se agregan en diversos cu	ıltivo	os para obtene	er buenas y abundantes cosechas.
		Los frascos producidos con materiales a mentos.			
	(c)	Los recipientes de alimentos enlatados	deb	en estar hech	nos de materiales térmicos para
		preservarlos.			
	(d)	Los aditivos alimentarios se adicionan a	alir	nentos para p	oder digerirlos.
	(e)	Los plaguicidas se desarrollaron con e ganados.	el ob	jetivo de alir	mentar y mantener sanos a los
	(f)	Las propiedades químicas del PVC no s	se pu	eden determi	nar debido a que es un material
	(m)	que presenta demasiada dureza.	+ ani a	l an alnaifean	aana nnaniadadaa Kaisaa ayali
	(g)	Al aroma, o incluso el sabor, de un matativas.	teria	ı se ciasilican	como propiedades fisicas cuan-
	(h)	Los materiales responden de diversas for de calor.	rma	s cuando abso	orben o emiten energía en forma
	(i)	Los materiales que conducen energía en fe	orma	a de calor se cl	asifican como aislantes térmicos.
	(j)	La conducción del calor puede ser a			
		radiación.			
	(k)	El aire es un mal conductor del calor y aislante térmico.	a qu	e, bajo cierta	s condiciones es considerado un

(l) ______ Una sustancia cambia de estado siempre a la misma presión y temperatura.
(m) _____ El cambio de estado gaseoso a líquido de un material es un proceso de sublimación.
(n) _____ El calor de vaporización es una propiedad extensiva característica de cada material.
(ñ) _____ La condensación de un material ocurre cuando pasa de estado líquido a gaseoso.

6. [10 puntos] Elige la opción que conteste correctamente cada una de las siguientes preguntas.
(a) ¿Cuál es la diferencia entre un compuesto y una mezcla?
(A) Las mezclas se pueden separar; los compuestos, no.
(B) Ni las mezclas ni los compuestos se pueden separar.
(C) Los compuestos se separan por métodos físicos; las mezclas, por métodos químicos.

Los compuestos se separan por métodos químicos; las mezclas, por métodos físicos.

- (b) ¿En qué propiedad de las sustancias se basa la extracción?
 - A Diferencia de solubilidades.
 - (B) Diferencia de masas.
 - C Diferencia de densidades.
 - (D) Diferencia de color.
- (c) ¿En qué propiedad de las sustancias se basa la destilación?
 - (A) Diferencia de dureza.
 - (B) Diferencia de punto de ebullición.
 - (C) Diferencia de densidades.
 - (D) Diferencia de punto de fusión.
- (d) ¿En qué propiedad de las sustancias se basa la decantación?
 - (A) Diferencia de durezas.
 - B Diferencia de temperaturas.
 - C Diferencia de densidades.
 - (D) Diferencia de conductividad electrica.
- (e) ¿En qué propiedad de las sustancias se basa el tamizado?
 - (A) Diferencia de dureza
 - (B) Diferencia de ductilidad
 - (C) Diferencia de volumen
 - (D) Diferencia de maleabilidad

7. [10 puntos] Relaciona con una línea recta cada una de las siguientes palabras con su definición.						
(a)	Se define como la resistencia de un fluido para moverse.		Masa			
(b)	Es la capacidad de un material para oponerse al paso de una corriente eléctrica.		Intensiva			
(c)	Es la masa por unidad de volumen de una sustancia.		Temperatura de ebullición			
(d)	Es la temperatura en la que un líquido cambia al estado gaseoso.		Volumen			
(e)	De esta propiedad depende la cantidad de material que se va a estudiar.		Temperatura de fusión			
(f)	Medida de la cantidad de materia que hay en un objeto.		Viscosidad			
(g)	Propiedad en la que su valor es independiente de la cantidad de sustancia analizada.		Extensiva			
(h)	Cantidad máxima de una sustancia que puede disolverse en otra.		Densidad			
(i)	Temperatura en la que un sólido cambia al estado líquido.		Solubilidad			
(j)	Espacio que ocupa un material.		Resistividad			

8.	$[10~{\rm puntos}]$ Relaciona cada una de las mezclas rarlas.	con el m	tétodo de separación más efectivo para sepa-
	(a) Agua con sal (sin alcanzar la saturación).		□ Destilación
	(b) Azufre en polvo y limadura de hierro.		□ Centrifugación
	(c) Talco y arena.		□ Filtración
	(d) Petróleo.		□ Evaporación
	(e) Agua con arena precipitada.		□ Recolección
	(f) Aire.		☐ Tamizado
	(g) Sangre.		□ Extracción
	(h) Agua con arena suspendida.		□ Magnetismo
	(i) Agua con aceite (estado estacionario).		□ Decantación
	(i) Tela con grasa.		☐ Cromatografía