



FORMA
171

1. Esta prueba contiene 80 preguntas de los tres ejes de Ciencias. Las primeras 54 preguntas corresponden al Módulo Común (18 de cada eje) y las siguientes 26 corresponden al Módulo Electivo de Química. 75 de estas 80 preguntas serán consideradas para el cálculo de puntaje y 5 serán usadas para experimentación y, por lo tanto no se considerarán en el puntaje final de la prueba. Hay preguntas de 4 opciones de respuesta (A, B, C y D) y de 5 opciones (A, B, C, D y E). En ambos casos, **solo una de las opciones es correcta.**
2. **Comprueba que la forma que aparece en tu hoja de respuestas sea la misma de tu folleto.** Completa todos los datos solicitados, de acuerdo con las instrucciones contenidas en esa hoja, porque **estos son de tu exclusiva responsabilidad.** Cualquier omisión o error en ellos impedirá que se entreguen tus resultados. Se te dará tiempo para completar esos datos antes de comenzar la prueba.
3. **Dispones de 2 horas y 40 minutos para responder las 80 preguntas.**
4. Las respuestas a las preguntas se marcan en la hoja de respuestas que se te entregó. Marca tu respuesta en la fila de celdillas **que corresponda al número de la pregunta que estás contestando.** Ennegrece completamente la celdilla, tratando de no salirte de sus márgenes. Hazlo **exclusivamente** con lápiz de grafito N° 2 o portaminas HB.
5. **No se descuenta puntaje por respuestas erradas.**
6. Puedes usar este folleto como borrador, pero **no olvides traspasar oportunamente tus respuestas a la hoja de respuestas.** Ten presente que para la evaluación se considerarán exclusivamente las respuestas marcadas en dicha hoja.
7. Cuida la hoja de respuestas. **No la dobles. No la manipules innecesariamente.** Escribe en ella solo los datos pedidos y las respuestas. Evita borrar para no deteriorarla. Si lo haces, límpiala de los residuos de goma.
8. El número de serie del folleto **no tiene relación** con el número del código de barra que aparece en la hoja de respuestas. Por lo tanto, pueden ser iguales o distintos.
9. Es **obligatorio** devolver íntegramente este folleto y la hoja de respuestas antes de abandonar la sala.
10. Recuerda que **está prohibido** copiar, fotografiar, publicar, compartir en redes sociales y reproducir total o parcialmente, por cualquier medio, las preguntas de esta prueba.
11. Tampoco se permite el uso de teléfono celular, calculadora o cualquier otro dispositivo electrónico durante la rendición de la prueba.
12. Finalmente, anota tu número de Cédula de Identidad (o Pasaporte) en los casilleros que se encuentran en la parte inferior de este folleto, lee y firma la declaración correspondiente.

DECLARACIÓN: declaro conocer y aceptar la normativa que rige al Proceso de Admisión a las universidades chilenas y soy consciente de que, en caso de colaborar con la reproducción, sustracción, almacenamiento o transmisión, total o parcial, de este folleto, a través de cualquier medio, me expongo a la exclusión inmediata de este Proceso, sin perjuicio de las demás acciones o sanciones legales.

							-	
--	--	--	--	--	--	--	---	--

**NÚMERO DE CÉDULA DE IDENTIDAD
(O PASAPORTE)**

FIRMA

INTRODUCCIÓN

El Departamento de Evaluación, Medición y Registro Educacional (DEMRE) pone a disposición de la comunidad educacional un Modelo de una forma de prueba semejante a la que se aplicará en el Proceso de Admisión 2022.

La portada de este Modelo contiene las instrucciones que aparecerán en los folletos de cada forma de prueba oficial para la Admisión 2022.

Las preguntas aquí publicadas están referidas a las habilidades y a los conocimientos definidos en las bases curriculares, considerando los criterios de pertinencia, relevancia y equidad para una prueba de altas consecuencias, y la priorización de contenidos realizada por el Ministerio de Educación en el contexto de la pandemia de coronavirus.

Este Modelo de prueba ha sido elaborado por el DEMRE, organismo dependiente de la Vicerrectoría de Asuntos Académicos de la Universidad de Chile y es propiedad intelectual de la universidad.

Podrá ser utilizado sin fines comerciales, manteniendo la integridad de su contenido y citando título y autor.

Para citar este documento deberá indicarse: DEMRE (2021). Modelo de Prueba de Transición de Ciencias Química. Universidad de Chile. Santiago de Chile.

Disponible en <https://demre.cl/publicaciones/modelos-resoluciones-pruebas>

Propiedad Intelectual Universidad de Chile.

Derechos reservados ©. Prohibida su reproducción total o parcial.

Para la solución de algunos de los ejercicios propuestos, se adjunta una parte del sistema periódico hasta el elemento N° 20.

1 H 1,0		Masa atómica → Número atómico →						2 He 4,0
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9	
19 K 39,1	20 Ca 40,0							

1. Los electrones son entidades que forman parte del átomo. ¿Cuál de las siguientes características corresponde a los electrones?

- A) Tienen una masa mayor que la del neutrón.
- B) Tienen carga eléctrica positiva.
- C) Giran alrededor del núcleo.
- D) Se encuentran en el centro del átomo.
- E) Tienen una masa mayor que la del protón.

2. En el año 1869, Dimitri Mendeleiev propuso una clasificación de los elementos basada en la repetición periódica de sus propiedades, cuando se ordenan de menor a mayor masa atómica.

De acuerdo con la siguiente información para tres elementos hipotéticos,

Elementos	Cantidad de neutrones	Cantidad de protones
X	76	52
Z	74	53
T	71	51

¿cuál es el orden correcto de los elementos, según la clasificación de Mendeleiev?

- A) X – Z – T
- B) T – X – Z
- C) T – Z – X
- D) X – T – Z
- E) Z – X – T

3. A continuación se muestran cuatro compuestos binarios hipotéticos y el tipo de compuesto al que corresponden:

R₂Y: iónico
XY₂: covalente apolar
XZ₄: covalente apolar
YZ₂: covalente polar

¿Cuál de los siguientes esquemas representa adecuadamente la ubicación de los elementos, que forman los compuestos, en el sistema periódico?

A) 

[illegible][illegible][illegible][illegible]

4. Antes de realizar una práctica de laboratorio, dos estudiantes sostienen la siguiente conversación:

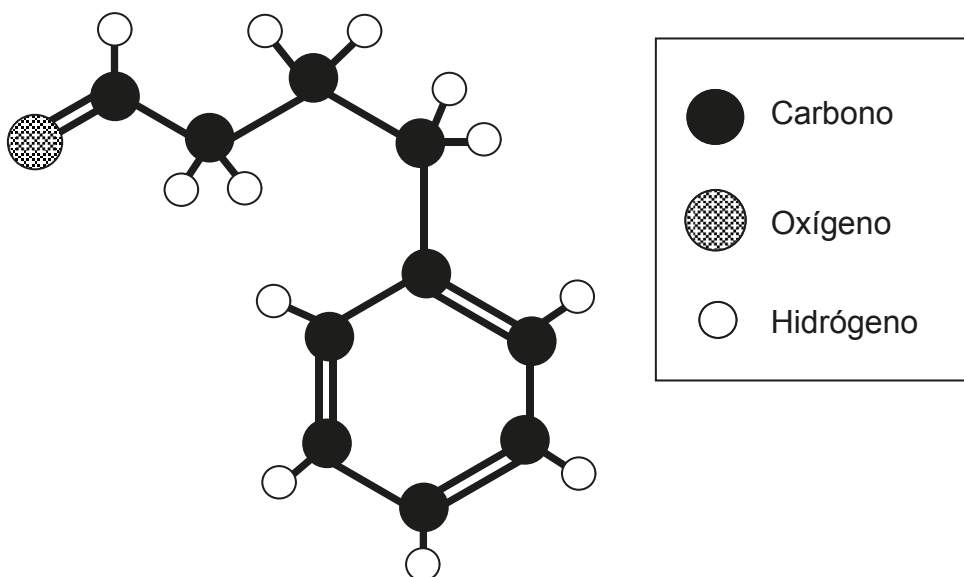
Estudiante 1: Si se reemplaza un átomo de hidrógeno en el metano por un átomo de cloro, entonces la molécula debería ser polar.

Estudiante 2: Sí, puede ser, ya que el cloro es más electronegativo que el hidrógeno.

A partir de lo anterior, ¿a qué corresponde lo planteado por el Estudiante 1?

- A) A un procedimiento
- B) A una hipótesis
- C) A una teoría
- D) A una observación

5. La siguiente estructura representa un compuesto orgánico:



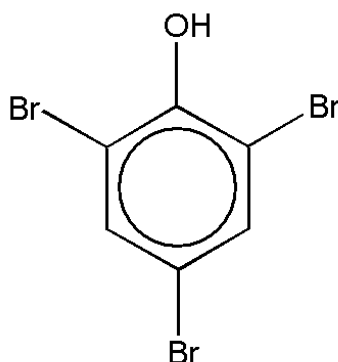
Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a la clasificación del compuesto?

- A) Aldehído
- B) Cetona
- C) Alcohol
- D) Éster
- E) Ácido carboxílico

6. En condiciones adecuadas, la propanona se transforma en 2-propanol. Al respecto, ¿cuál es el cambio de hibridación que experimenta el átomo de carbono unido al átomo de oxígeno?

A) Desde sp^3 a sp^2
B) Desde sp^2 a sp^3
C) Desde sp a sp^2
D) Desde sp^3 a sp
E) Desde sp^2 a sp

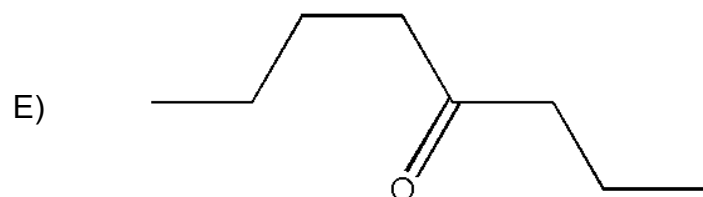
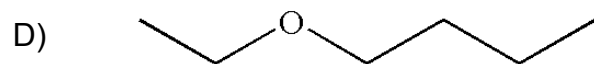
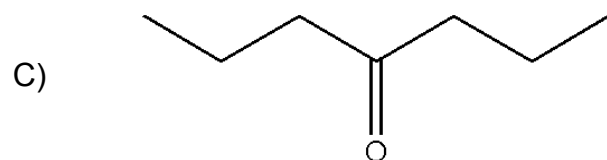
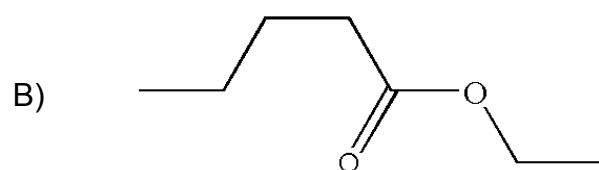
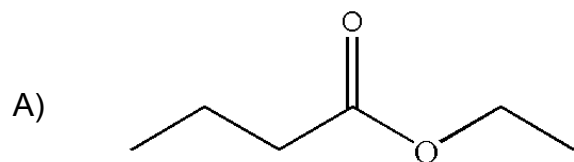
7. El siguiente compuesto químico es utilizado como fungicida:



Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones presenta el nombre correcto de este compuesto?

A) 1,3,5-tribromobenzaldehído
B) 2,4,6-tribromociclohexanol
C) 1,3,5-tribromociclohexano
D) 2,4,6-tribromofenol
E) Ácido bromobenzoico

8. El butanoato de etilo es utilizado para potenciar el aroma del jugo de naranja procesado. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a dicho compuesto?



9. Los restaurantes de comida rápida sirven las bebidas gaseosas a una temperatura inferior a los 5 °C y adicionan hielo picado en los vasos con el fin de mantener baja la temperatura de las gaseosas por mayor tiempo, de esta forma se aseguran que el gas (CO₂) esté disuelto en el líquido por mayor tiempo.

A partir de lo anterior, ¿cuál de las siguientes preguntas de investigación permite relacionar correctamente las variables descritas?

- A) ¿Cuál es el efecto del estado físico del hielo en el comportamiento de un gas en una solución?
- B) ¿Cómo afecta el tiempo de disolución del gas a la temperatura de un líquido?
- C) ¿Cuál es la relación entre la temperatura de un gas y la del hielo agregado a una solución?
- D) ¿Cómo influye la temperatura en el comportamiento de un gas en solución?

10. Cuando masas conocidas de X e Y reaccionan completamente, originan dos productos (etapa I): un compuesto W en estado sólido y un compuesto Z en estado gaseoso. El compuesto W se aísla para determinar su masa y el compuesto Z se recupera a través de la etapa II, para determinar su masa. El proceso completo se muestra en el siguiente diagrama:



De acuerdo con lo anterior, ¿cuál de las siguientes leyes se demuestra con el proceso completo?

- A) La conservación de la masa
- B) Las proporciones definidas
- C) Las proporciones múltiples
- D) Las proporciones recíprocas
- E) Los volúmenes de combinación

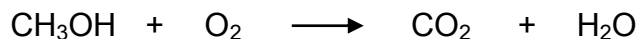
11. En la molécula de agua (H_2O) siempre existe una relación en masa de un 11,2 % de hidrógeno y un 88,8 % de oxígeno. ¿A qué ley hace referencia lo anterior?

- A) A la ley de las proporciones múltiples
- B) A la ley de las proporciones recíprocas
- C) A la ley de las proporciones definidas
- D) A la ley de la conservación de la masa
- E) A la ley de los volúmenes de combinación

12. Cuando se calientan 168 g de bicarbonato de sodio (NaHCO_3) se obtienen 106 g de carbonato de sodio (Na_2CO_3) como producto. Por la ley de conservación de la masa se puede apreciar el desprendimiento, como gases, de 62 g de producto. Mediante un análisis, es posible determinar que están involucradas dos especies gaseosas, de las cuales una de ellas es agua (H_2O). Al respecto, es posible afirmar que la segunda especie corresponde a

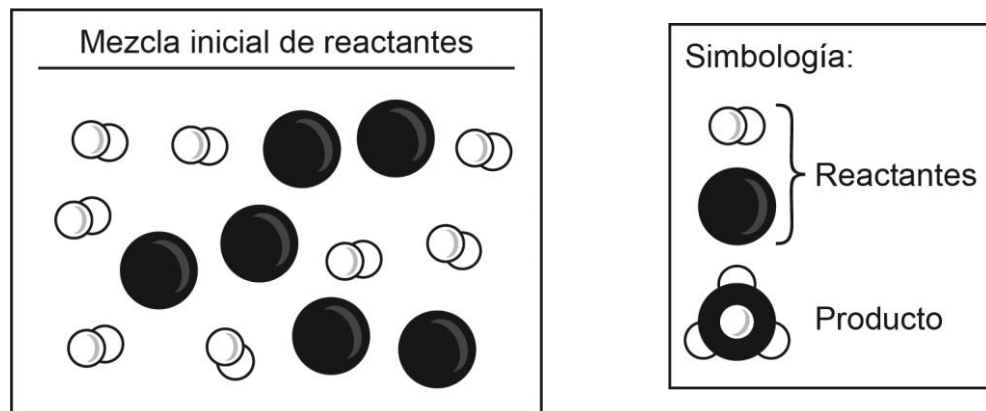
- A) CO
- B) CO_2
- C) H_2O_2
- D) H_2CO_3
- E) NaOH

13. ¿Cuál de las siguientes opciones presenta los coeficientes estequiométricos que permiten equilibrar la ecuación?

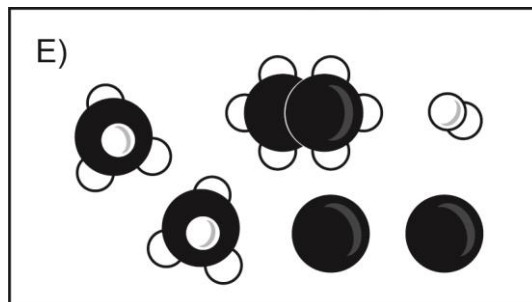
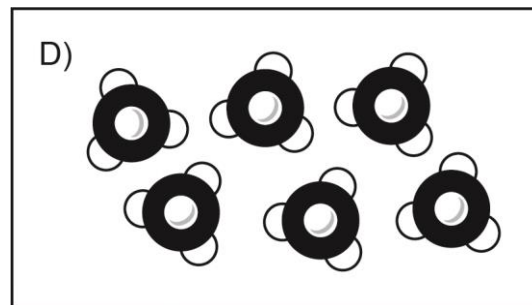
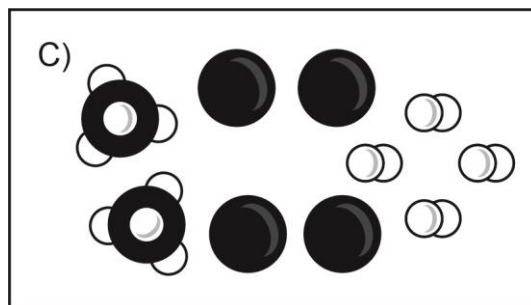
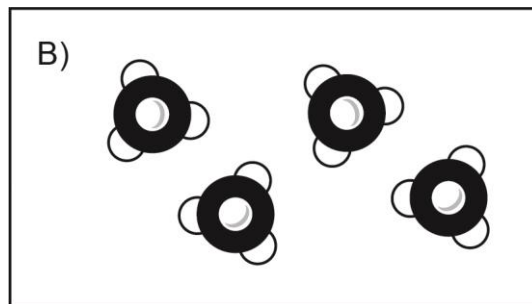
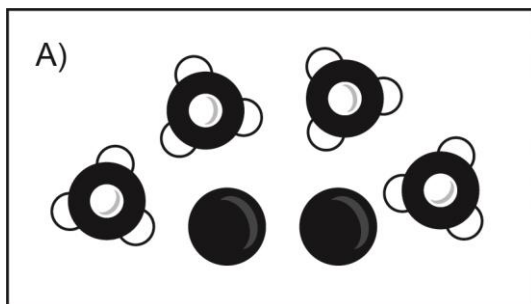


- | | | | | |
|----|---|---|---|---|
| A) | 2 | 3 | 2 | 4 |
| B) | 2 | 1 | 2 | 1 |
| C) | 1 | 2 | 1 | 2 |
| D) | 1 | 3 | 1 | 4 |
| E) | 1 | 1 | 1 | 2 |

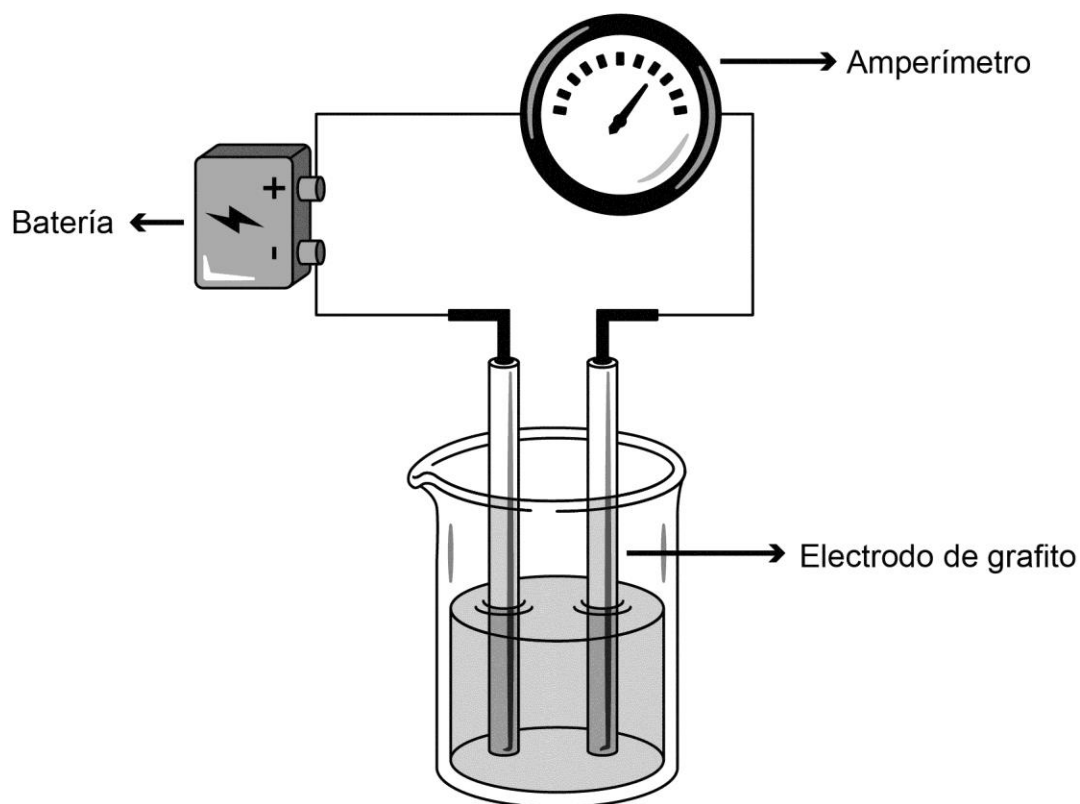
14. En la figura se muestran las sustancias involucradas en una determinada reacción (no reversible) y la cantidad inicial de reactantes para formar un producto:



Al respecto, ¿cuál de los siguientes esquemas corresponde a la cantidad máxima de sustancias al término de la reacción?



15. En un laboratorio, a 25 °C, se prepararon diferentes soluciones acuosas de concentración $1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$, a partir de las siguientes sustancias: NaCl, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, CH_3COOH y HNO_3 . Posteriormente, se introdujeron al interior de las soluciones los electrodos de un dispositivo para registrar conductividad, tal como se muestra en la siguiente figura:

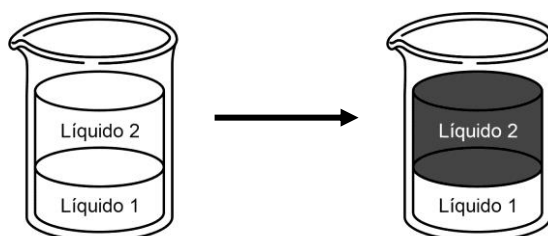


¿Cuál es la pregunta de investigación que se desea resolver mediante el procedimiento experimental descrito anteriormente?

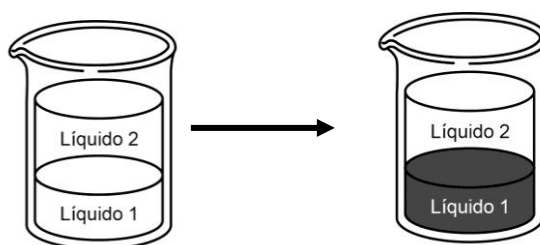
- A) ¿Cómo afecta la concentración a la conductividad eléctrica de las soluciones?
- B) ¿Qué relación existe entre la conductividad eléctrica de una solución y el tipo de soluto disuelto en ella?
- C) ¿Qué relación existe entre la conductividad eléctrica de las soluciones y la distancia entre los electrodos?
- D) ¿Cómo afecta la temperatura de las soluciones a la conductividad eléctrica de las soluciones?
- E) ¿Qué relación existe entre la temperatura, la concentración y la conductividad eléctrica de las soluciones?

16. Para determinar experimentalmente la polaridad de dos líquidos incoloros (1 y 2) e inmiscibles entre ellos, en donde el líquido 1 está en el fondo del vaso y el líquido 2 se ubica sobre el líquido 1, se realizan, bajo las mismas condiciones y con iguales volúmenes de los líquidos, las siguientes experiencias:

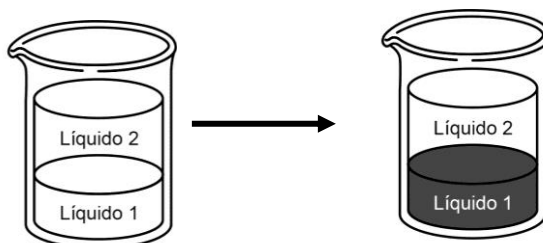
Experiencia 1: se agrega un sólido coloreado de naturaleza apolar y se observa que el líquido 2 se colorea y que el líquido 1 permanece incoloro.



Experiencia 2: se agrega un sólido coloreado de naturaleza polar y se observa que el líquido 1 se colorea y que el líquido 2 permanece incoloro.



Experiencia 3: se agrega un sólido coloreado de naturaleza iónica y se observa que el líquido 1 se colorea y que el líquido 2 permanece incoloro.



Con respecto a lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones de respuesta señala correctamente la clasificación de los líquidos 1 y 2 estudiados?

	Líquido 1	Líquido 2
A)	Polar	Iónico
B)	Apolar	Polar
C)	Polar	Apolar
D)	Iónico	Polar
E)	Apolar	Apolar

17. Un grupo de investigadores descubrió una enzima "devora suciedad" en el estómago del krill, un diminuto crustáceo que habita en los mares australes. Las enzimas empleadas en los detergentes convencionales comienzan a "trabajar" cuando el agua bordea los 50 °C; no obstante, la que hallaron estos investigadores lo hace a los 20 °C. Actualmente, se encuentran estudiando métodos biotecnológicos para producir esta enzima, denominada "Juanasa, fácilmente y a gran escala; de otra manera, sería imposible obtener un producto comercial. En relación con lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones señala correctamente un impacto directo de la utilización de esta enzima en términos de protección medioambiental?

- A) Reducción de la utilización de energía para calentar el agua a 50 °C y así promover el ahorro de la misma.
- B) Aumento de la fabricación de lavadoras automáticas que funcionen con detergentes más efectivos en la eliminación de la suciedad.
- C) Aumento en la explotación del krill como materia prima para la obtención de la Juanasa.
- D) Reducción de la utilización de agua debido a la elevada actividad de la Juanasa a bajas temperaturas, promoviendo así su ahorro.

18. Si a 50 mL de una solución de concentración $X \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ se agregan 150 mL de agua, considerando volúmenes aditivos, ¿cuál es la concentración de la solución resultante?

- A) $3X \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- B) $X \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- C) $X/2 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- D) $X/3 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- E) $X/4 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$

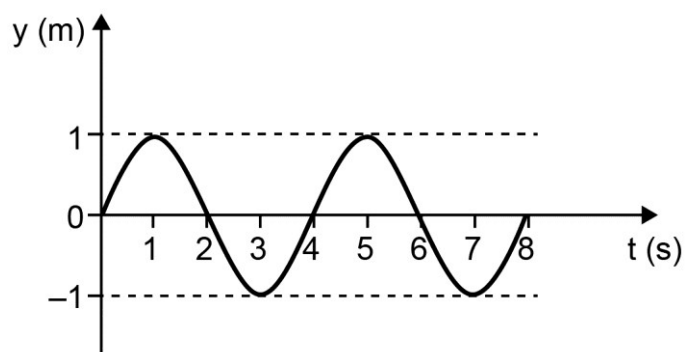
19. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones acerca de las ondas sísmicas es correcta?

- A) Solo se producen en sismos de gran magnitud.
- B) Tienen una intensidad que aumenta con su profundidad.
- C) Solo las ondas secundarias generan daños estructurales.
- D) Se propagan desde el epicentro hacia la superficie terrestre.
- E) Transmiten una energía que aumenta con la magnitud del sismo.

20. Se decidió investigar si la curvatura de un espejo convexo afecta la imagen que se produce. Para ello, se fijó un objeto delante de un espejo convexo y con una regla se midió el tamaño de la imagen producida. Si en todas las mediciones se utilizó el mismo objeto, ¿cuál de las siguientes acciones experimentales debió haberse implementado para resolver esta investigación?

- A) Utilizar espejos convexos de igual tamaño, pero situar el objeto a diferentes distancias del espejo.
- B) Utilizar espejos convexos de igual curvatura, pero situar el objeto a diferentes distancias del espejo.
- C) Utilizar espejos convexos con distinta curvatura, pero de igual tamaño.
- D) Utilizar espejos convexos de distinto tamaño, pero de igual curvatura.

21. Cierta onda mecánica se representa mediante el siguiente perfil temporal:



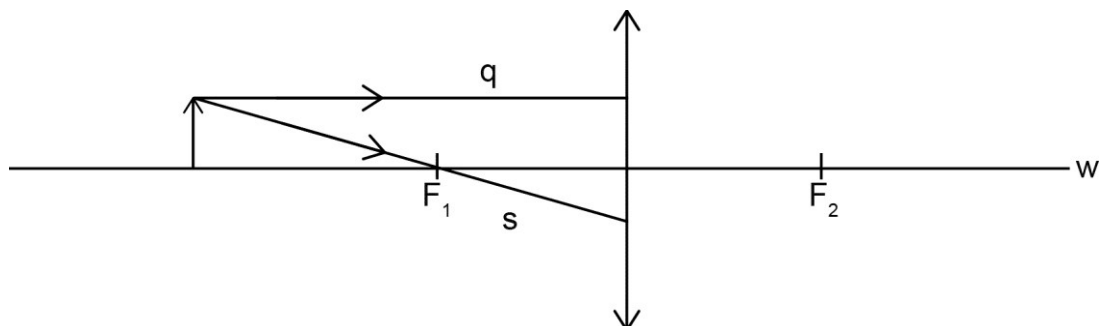
¿Cuál es la frecuencia de la onda representada?

- A) $\frac{1}{8}$ Hz
- B) $\frac{1}{4}$ Hz
- C) $\frac{1}{2}$ Hz
- D) 2 Hz
- E) 4 Hz

22. Una persona está sentada junto a una fuente sonora que genera un sonido de 800 Hz, a 400 m de una superficie reflectora, percibiendo su correspondiente eco 2 s después de la emisión del sonido. Al respecto, ¿cuál es la longitud de onda asociada a la onda de este sonido?

- A) 4,00 m
- B) 2,00 m
- C) 1,00 m
- D) 0,50 m
- E) 0,25 m

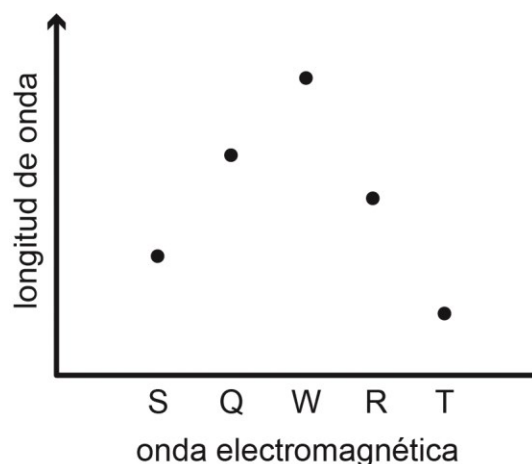
23. La siguiente figura representa un objeto situado frente a una lente convergente cuyo eje óptico es w y que tiene dos focos identificados como F_1 y F_2 . Los rayos s y q provienen desde el extremo superior del objeto.



Al respecto, ¿cuáles son las características de los rayos s y q una vez que atraviesan la lente?

	Rayo s	Rayo q
A)	Cruza w entre la lente y F_2	Mantiene la dirección que tenía antes de incidir en la lente
B)	Cruza w entre la lente y F_2	Cruza w entre la lente y F_2
C)	Pasa por F_2	Pasa por F_2
D)	Sigue paralelo a w	Pasa por F_2
E)	Sigue paralelo a w	Mantiene la dirección que tenía antes de incidir en la lente

24. El siguiente gráfico permite comparar las longitudes de onda de las ondas electromagnéticas S, Q, W, R y T, que se propagan en el vacío.

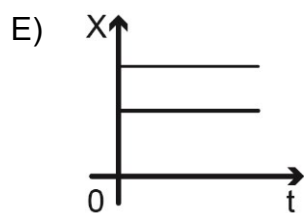
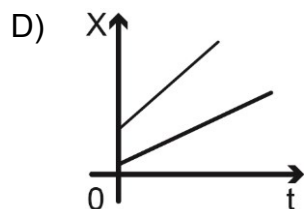
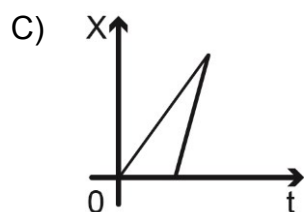
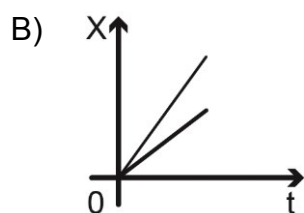
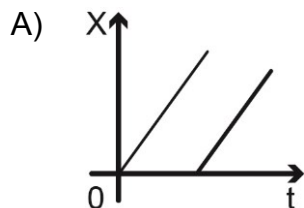


¿Cuál de las siguientes afirmaciones es correcta respecto de la información proporcionada en el gráfico?

- A) Si T está en el infrarrojo, entonces W está en el ultravioleta.
 - B) Si W está en el espectro visible, entonces Q también lo está.
 - C) Si W corresponde al color rojo, entonces S, Q, R y T están en el infrarrojo.
 - D) Si S corresponde al color violeta, entonces Q, W, R y T están en el espectro visible.
 - E) Si W corresponde al color rojo y T al violeta, entonces S, Q y R son parte del espectro visible.
25. Una persona aplica una determinada fuerza inicial sobre un bloque de cierta masa. Luego, mide la distancia que alcanza a recorrer el bloque hasta detenerse. Si repite lo anteriormente realizado en superficies de distintos materiales, aplicando siempre la misma fuerza inicial, ¿cuál de las siguientes preguntas de investigación se responde con este experimento?

- A) ¿Cuál es la relación entre la fuerza inicial aplicada sobre el bloque y el material de la superficie en que se desliza?
- B) ¿Cuál es la relación entre la fuerza inicial aplicada sobre el bloque y la distancia que alcanza a recorrer?
- C) ¿Cuál es la relación entre la distancia recorrida por el bloque y el material de la superficie en que se desliza?
- D) ¿Cuál es la relación entre la distancia recorrida por el bloque y su masa?

26. Dos cuerpos se mueven rectilíneamente en el mismo sentido con rapidez constante, pero diferente entre sí. Considerando que al inicio del registro ambos cuerpos están en el mismo punto, ¿cuál de los siguientes gráficos de posición X en función del tiempo t representa mejor el movimiento de ambos cuerpos?



27. Un niño y una niña suben una escalera mecánica, que se encuentra detenida, con rapidez de $0,5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ y $1 \frac{\text{m}}{\text{s}}$, respectivamente. ¿Cuál es la rapidez relativa entre los niños si los escalones de la escalera comienzan a moverse con una rapidez de $1 \frac{\text{m}}{\text{s}}$?

- A) $2,5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$
- B) $2,0 \frac{\text{m}}{\text{s}}$
- C) $1,5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$
- D) $1,0 \frac{\text{m}}{\text{s}}$
- E) $0,5 \frac{\text{m}}{\text{s}}$

28. Considerando que G corresponde a la constante de gravitación universal, M a la masa de la Tierra y R a su radio, ¿cuál de las siguientes opciones expresa correctamente la magnitud de la aceleración con la que cae un objeto de masa m , cerca de la superficie de la Tierra, según la Ley de Gravitación Universal?

- A) $\frac{GM}{R^2}$
- B) $\frac{Gm^2}{R^2}$
- C) $\frac{Gm}{R}$
- D) $\frac{GM}{R}$
- E) $\frac{GMm}{R}$

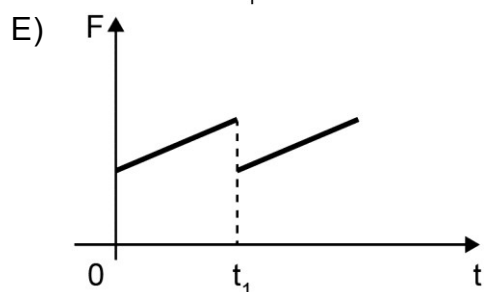
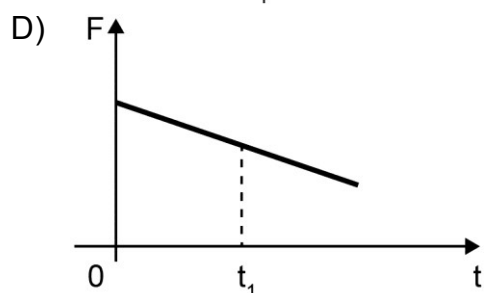
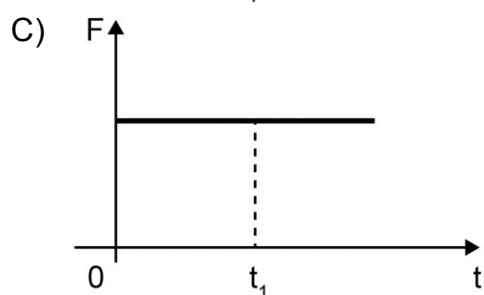
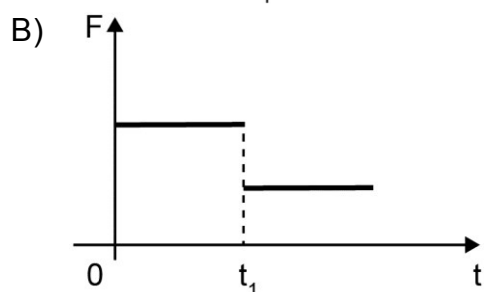
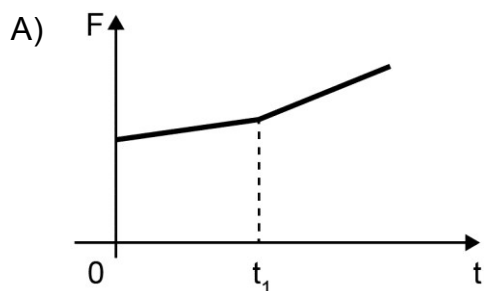
29. Un grupo de personas realizó un experimento para investigar cuáles son los factores que afectan el número de oscilaciones de un resorte. Para ello, desde un resorte suspendieron un objeto de cierto peso y lo hicieron oscilar verticalmente. Con esto, determinaron el número total de oscilaciones completadas por el resorte durante 10 s. Los datos se muestran en la siguiente tabla:

	Intento 1	Intento 2	Intento 3
Longitud natural del resorte	69 cm	30 cm	30 cm
Estiramiento del resorte	15 cm	8 cm	15 cm
Masa del objeto	72 g	72 g	72 g
Cantidad de oscilaciones durante 10 s	30	45	45

Según los resultados presentados anteriormente, ¿cuál de las siguientes variables incide en la cantidad de oscilaciones del resorte?

- A) La longitud natural del resorte
- B) El estiramiento del resorte
- C) La masa del objeto
- D) El peso del objeto

30. Sobre una caja que se desliza con velocidad constante, en una superficie plana y horizontal, además de las fuerzas peso y normal actúan la fuerza de roce y una fuerza F paralela a la superficie. En el instante t_1 la superficie cambia de rugosidad, pero la caja continúa con la misma velocidad constante. Con esta información, ¿cuál de los siguientes gráficos de la magnitud de la fuerza F en función del tiempo es compatible con la situación descrita?



31. ¿A qué se denomina epicentro de un sismo?

- A) Al punto donde se registra la mayor magnitud del sismo.
- B) Al punto donde se registra la mayor intensidad del sismo.
- C) Al punto en el interior de la Tierra, donde se produce el sismo.
- D) Al punto en la superficie de la Tierra, donde el sismo provoca los mayores daños.
- E) Al punto en la superficie de la Tierra, ubicado verticalmente sobre el hipocentro.

32. Una persona mide los volúmenes de golillas y tornillos de metal antes de modificar su temperatura. Luego de calentar dichos objetos por un breve tiempo y registrar su temperatura, obtiene los volúmenes después del cambio de temperatura. ¿A qué componente de la investigación científica corresponde lo descrito anteriormente?

- A) A un procedimiento experimental
- B) A una hipótesis experimental
- C) A una conclusión del estudio
- D) A un modelo experimental
- E) A un problema del estudio

33. Un bloque que se desplaza sobre una superficie horizontal con una rapidez constante de $12 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ inicia el ascenso de un plano inclinado. Despreciando los efectos del roce y considerando la magnitud de la aceleración de gravedad igual a $10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$, ¿cuál es la altura máxima que alcanza el bloque al subir por el plano inclinado con respecto a la superficie horizontal?

A) 7,2 m
B) 36,0 m
C) 72,0 m
D) 120,0 m
E) 144,0 m

34. Un bloque de 12 kg se desliza sobre una superficie horizontal. En cierto instante su energía cinética es 600 J y en un instante posterior es 384 J. Si la magnitud de la aceleración de gravedad es $10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$, el coeficiente de roce cinético entre el piso y el bloque es 0,2 y las únicas fuerzas que actúan sobre el bloque son la fuerza de roce, la fuerza peso y la fuerza normal, ¿qué distancia recorre el bloque entre estos dos instantes?

A) 4,5 m
B) 9,0 m
C) 16,0 m
D) 25,0 m
E) 41,0 m

35. A continuación se proporcionan registros de eventos sísmicos en Chile, cuyas magnitudes se encuentran entre 7,1 y 8,4.

Fecha (UTC)	Coordenadas geográficas		Profundidad (km)	Magnitud
	Latitud (°)	Longitud (°)		
2014-04-03 02:43:15	−20,52	−70,44	28	7,6
2014-04-01 23:46:45	−19,57	−70,91	39	8,2
2015-09-16 23:18:35	−31,59	−71,79	16	7,6
2015-09-16 22:54:28	−31,55	−71,86	11	8,4
2015-09-16 22:59:15	−31,62	−71,75	27	7,1
2016-12-25 14:22:23	−43,52	−74,39	30	7,6

¿Cuál de las siguientes afirmaciones es correcta a partir de la información proporcionada?

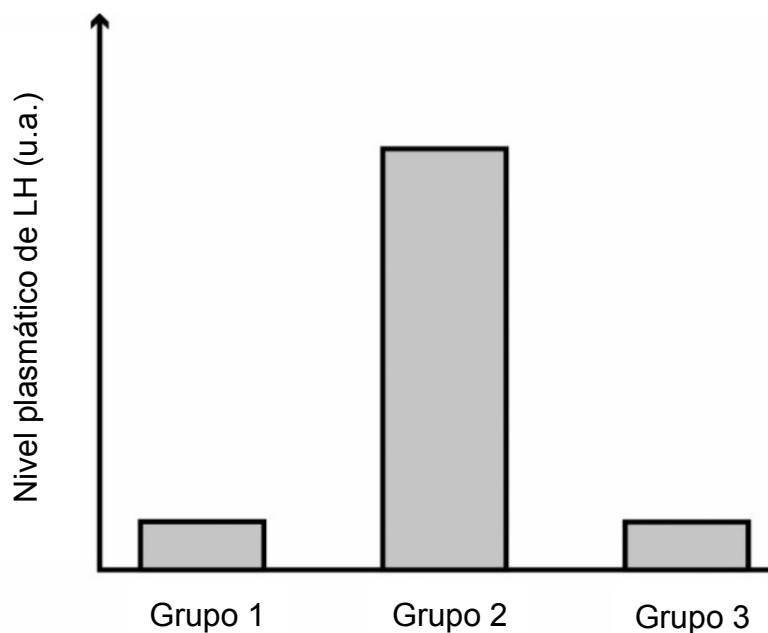
- A) La latitud de los sismos posteriores a 2016 sigue aumentando progresivamente.
- B) La magnitud está relacionada con la hora en que sucedió el sismo, entre 2014 y 2016.
- C) Debió ocurrir al menos un sismo de magnitud entre 7,1 a 8,4 durante 2013 en Chile.
- D) La magnitud de un sismo es independiente de la profundidad a la que se origina, entre 2014 y 2016.
- E) La profundidad en que ocurrió un sismo entre 2014 y 2016 es directamente proporcional a la coordenada de longitud.

36. Un cubo de hielo de 100 g a $-5\text{ }^{\circ}\text{C}$ se introduce en un recipiente térmicamente aislado, el que contiene 900 g de agua líquida a $25\text{ }^{\circ}\text{C}$. Si después de derretirse todo el hielo se alcanza una temperatura de equilibrio de $14\text{ }^{\circ}\text{C}$ y el calor específico del agua líquida es $1\frac{\text{cal}}{\text{g }^{\circ}\text{C}}$, ¿cuál es la cantidad de calor absorbido por los 100 g de agua que inicialmente eran hielo?

- A) 17100 cal
- B) 9900 cal
- C) 8800 cal
- D) 1900 cal
- E) 500 cal

37. Por error, un grupo de estudiantes mueve un tejido vegetal proveniente de una hoja desde un medio isotónico a un medio hipertónico. ¿Qué fenómeno experimentarán estas células?
- A) Plasmólisis
 - B) Turgencia
 - C) Crenación
 - D) Apoptosis
 - E) Citólisis
38. Si una célula posee gran cantidad de retículo endoplasmático liso, ¿cuál de las siguientes funciones se puede asociar directamente a esta célula?
- A) Síntesis de proteínas
 - B) Glicosilación de proteínas
 - C) Síntesis de unidades ribosomales
 - D) Detoxificación celular
 - E) Absorción de sustancias

39. El gráfico muestra los niveles plasmáticos de la hormona luteinizante (LH) en tres grupos de mujeres sanas de entre 18 y 22 años de edad, con ciclos ováricos de 28 días.



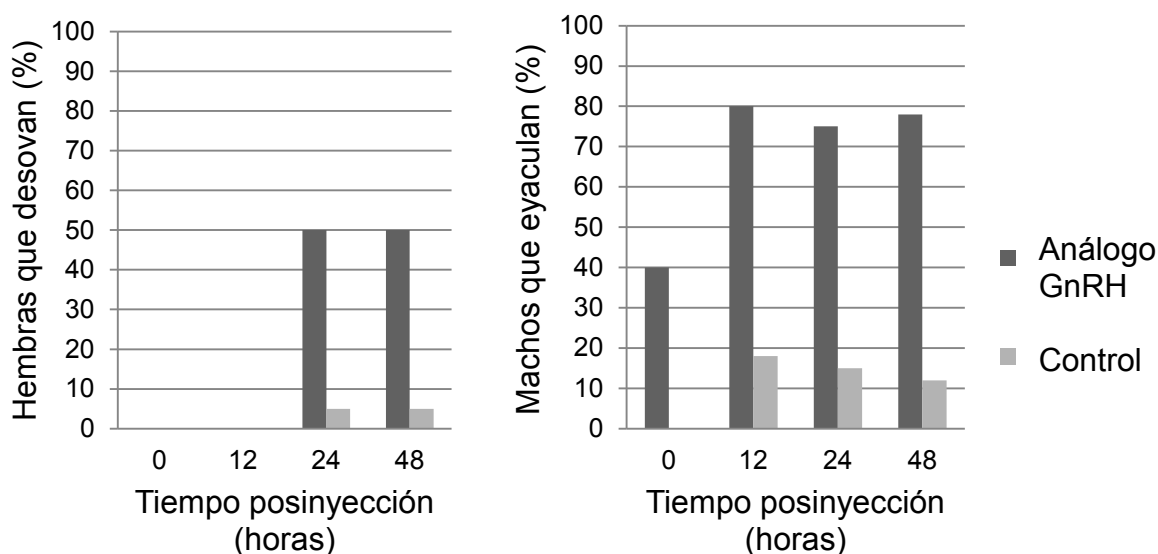
Sabiendo que el grupo 1 corresponde a mujeres en el día 10 del ciclo, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta?

- A) Las mujeres del grupo 1 están en sus días fértiles.
- B) Las mujeres del grupo 2 están ovulando.
- C) Las mujeres del grupo 1 están menstruando.
- D) Las mujeres del grupo 2 están menstruando.
- E) Las mujeres del grupo 3 están ovulando.

40. Un investigador está realizando un estudio sobre diabetes tipo 1, para lo cual plantea una serie de preguntas con el fin de confeccionar un cuestionario que aplicará a personas con esta condición. ¿Cuál de las siguientes preguntas generaría datos que pueden ser analizados solo de manera cualitativa?

- A) ¿Qué porcentaje de tus familiares presenta diabetes tipo 1?
- B) ¿Cuántas veces al día te inyectas insulina?
- C) ¿Cuáles son los valores de glicemia que registras en ayuno?
- D) ¿Cómo afecta la diabetes a tu estado de ánimo?

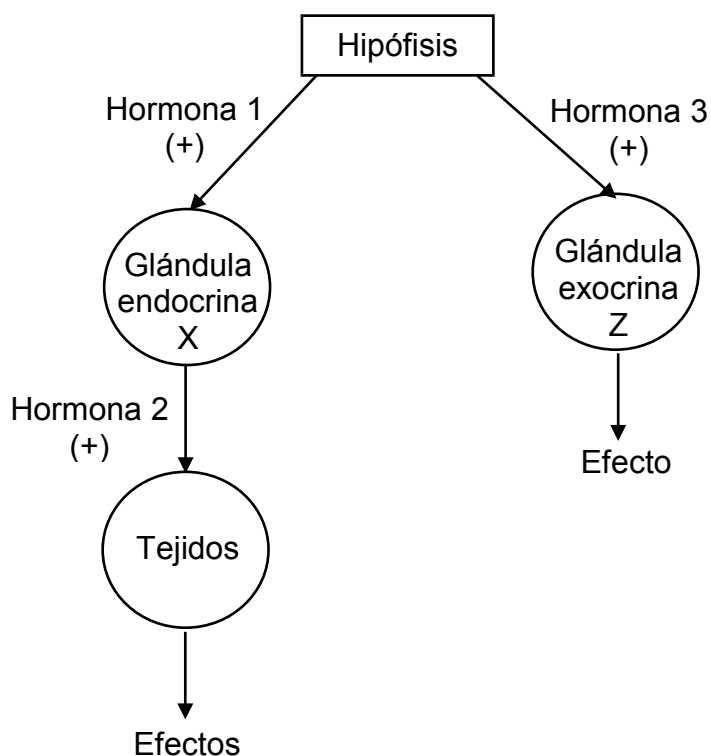
41. Los gráficos muestran los efectos de una única inyección de un análogo de la hormona liberadora de gonadotrofinas (GnRH) sobre la liberación de gametos en machos y hembras, en cierta especie de pez.



Del análisis de los gráficos, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta con relación al análogo de la GnRH?

- A) Triplica la liberación de gametos respecto de los controles en ambos sexos.
- B) Produce su máximo efecto 24 horas después de su inyección en ambos sexos.
- C) En machos, los efectos ocurren en menor tiempo que en hembras.
- D) En hembras presenta un efecto inhibitorio en las primeras 12 horas.

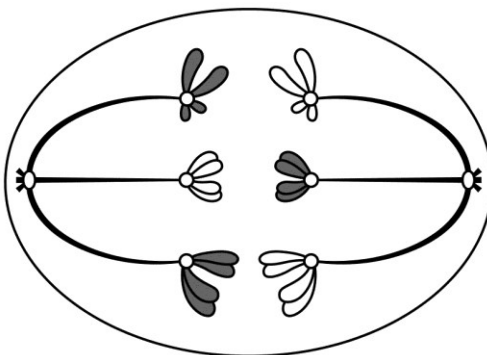
42. El siguiente esquema representa dos mecanismos de regulación del sistema endocrino humano:



¿Cuál de las siguientes hormonas se ajusta al mecanismo de regulación ejercido por la hormona 1?

- A) Prolactina
 - B) Estrógenos
 - C) Progesterona
 - D) Foliculoestimulante
43. A partir de la investigación del sistema endocrino se han desarrollado múltiples alternativas que permiten el control de la natalidad. Una de estas corresponde a los métodos hormonales combinados, que operan mediante retroalimentación negativa. Al respecto, ¿cuál es el mecanismo de acción de estos métodos?
- A) Inhibir la movilidad de los espermatozoides.
 - B) Impedir la liberación del ovocito.
 - C) Favorecer la maduración de los gametos.
 - D) Inducir la muerte de los gametos.
 - E) Modificar el pH vaginal.

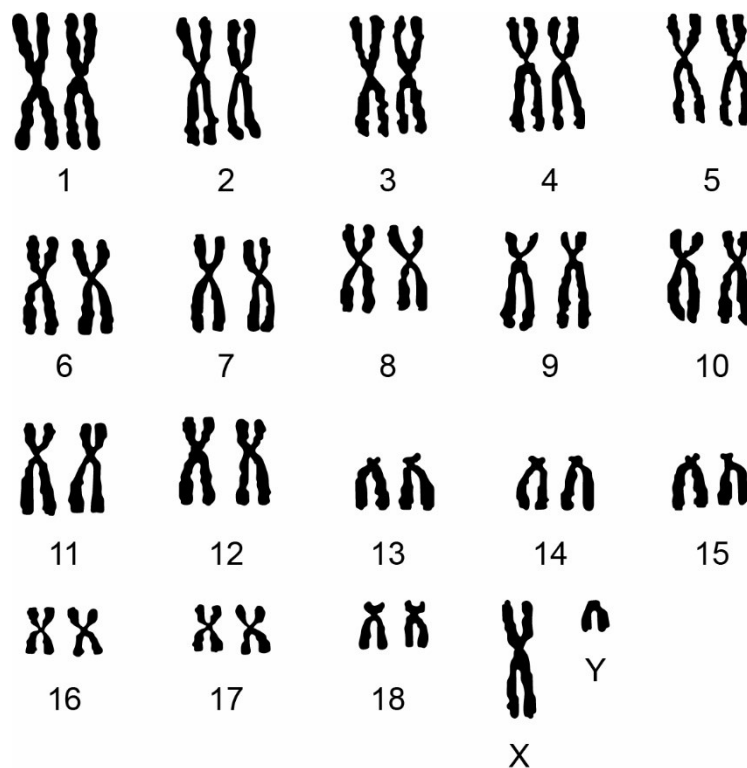
44. El siguiente esquema representa una célula en división meiótica:



¿Qué etapa de la meiosis está representada?

- A) Anafase I
 - B) Telofase I
 - C) Metafase II
 - D) Profase II
 - E) Telofase II
45. En la piel de la especie humana (cariotipo de 46 cromosomas), las células poseen una alta tasa de recambio, la cual está mediada por la presencia de células troncales epidermales. Estas células residen en la lámina basal de la epidermis y son las únicas mitóticamente activas. Al respecto, ¿cuántas cromátidas presentaría una célula troncal epidermal en etapa de metafase mitótica?
- A) 22
 - B) 23
 - C) 44
 - D) 46
 - E) 92

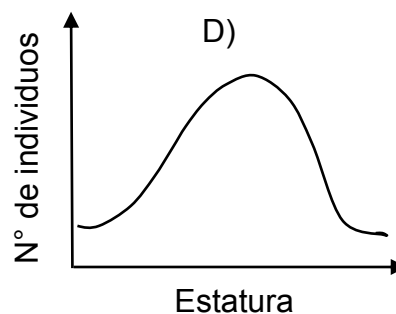
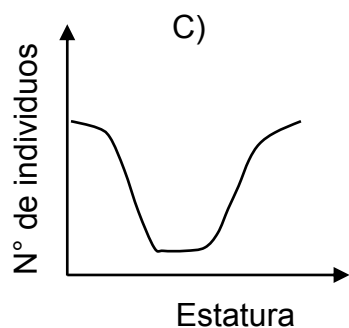
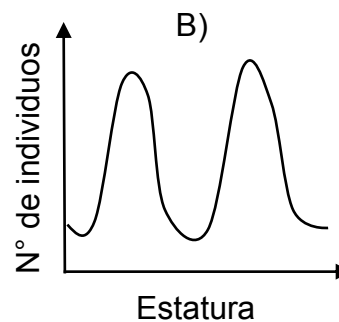
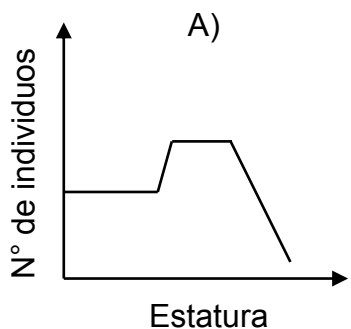
46. En la siguiente figura se muestra el cariograma de un mamífero:



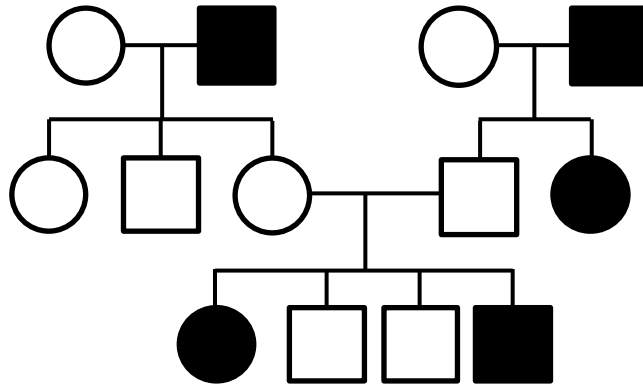
Basándose en el análisis de este cariograma, ¿cuál de las siguientes opciones es correcta?

- A) Los gametos producidos por este mamífero presentan 20 autosomas.
- B) Este mamífero tiene 19 pares de autosomas.
- C) Las células somáticas de este mamífero tienen 38 cromosomas.
- D) Ambos cromosomas sexuales fueron aportados por uno de los progenitores del mamífero.
- E) Este mamífero presenta mutaciones en los cromosomas 13, 14 y 15.

47. En las poblaciones humanas, la estatura es un rasgo de variación continua, de tal manera que la mayor parte de la población tiene valores de estatura cercanos al promedio y las estaturas extremas (muy bajas o muy altas) son poco frecuentes. ¿Cuál de los siguientes gráficos representa de manera correcta la distribución de estaturas en las poblaciones humanas?



48. La figura representa la herencia de un rasgo.

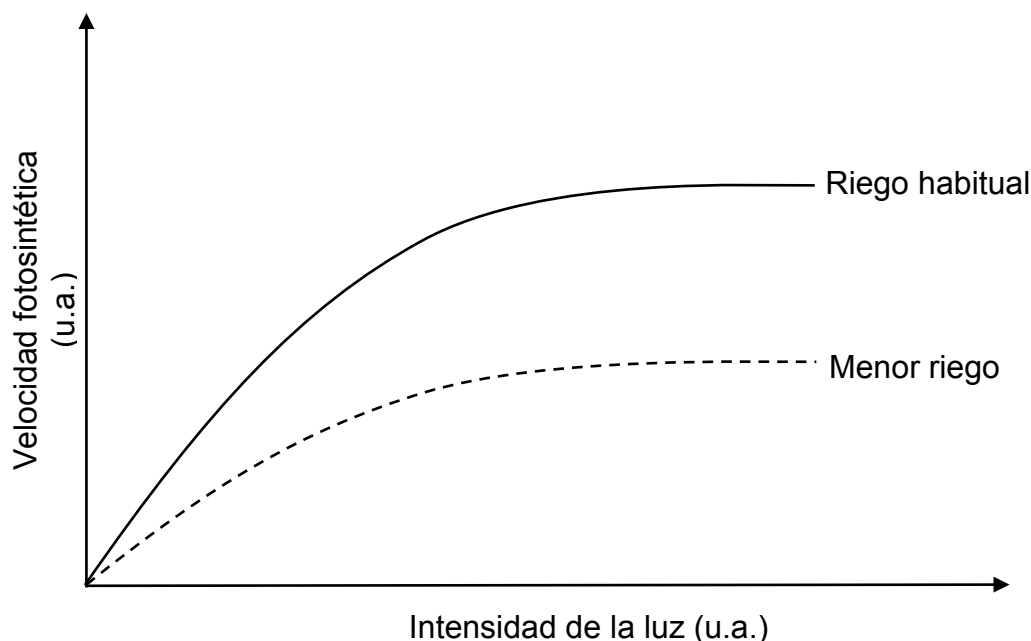


De acuerdo con la figura, ¿qué tipo de herencia presenta este rasgo?

- A) Autosómica dominante
- B) Autosómica recesiva
- C) Dominante ligada al cromosoma X
- D) Ligada al cromosoma Y

49. En sistemas altamente productivos, como los arrecifes de coral del océano Pacífico, se han descubierto ecosistemas con pirámides de biomasa invertida. Estos contrastan con la visión clásica, donde los productores presentan los mayores valores de biomasa. Al respecto, ¿en cuál de las siguientes situaciones se produce una pirámide de biomasa invertida?
- A) Cuando existe mayor abundancia relativa de presas que depredadores.
 - B) Cuando los herbívoros presentan una baja eficiencia de consumo.
 - C) Cuando los productores experimentan elevadas tasas de recambio.
 - D) Cuando existe una alta tasa de extracción de productores.
 - E) Cuando los productores son de gran tamaño.
50. Para escapar de sus depredadores, algunos crustáceos se refugian en el interior de las esponjas, las que no se ven perjudicadas ni beneficiadas con esta estrategia. De acuerdo con esta información, ¿qué tipo de interacción se establece entre estos crustáceos y las esponjas que los albergan?
- A) Simbiosis
 - B) Comensalismo
 - C) Mutualismo
 - D) Competencia
 - E) Parasitismo

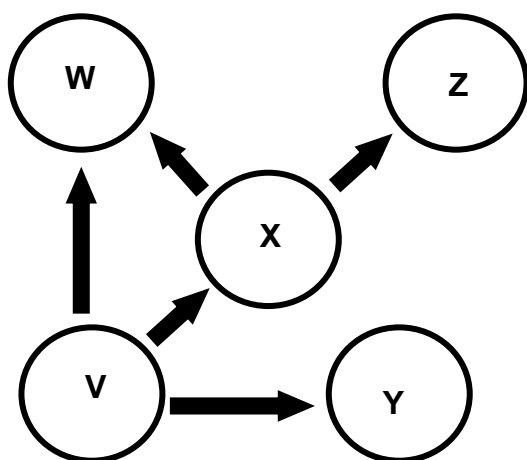
51. En el gráfico se representa la variación de la velocidad fotosintética de la especie vegetal *Prosopis tamarugo* en función de la intensidad de la luz, en dos condiciones de riego.



De acuerdo con los datos del gráfico, ¿cuál de las siguientes opciones describe correctamente la relación entre la velocidad fotosintética del tamarugo, la intensidad de la luz y el riego?

- A) Cuando hay menor riego, la velocidad fotosintética se reduce, aproximadamente, a la mitad a medida que aumenta la intensidad de la luz.
- B) Cuando hay menor riego, la velocidad fotosintética aumenta, aproximadamente, al doble a medida que disminuye la intensidad de la luz.
- C) Independiente del volumen de riego y de la intensidad de la luz, la velocidad fotosintética es constante.
- D) Cuando el riego es habitual, la velocidad fotosintética aumenta exponencialmente a medida que se incrementa la intensidad de la luz.
- E) Cuando hay menor riego, la velocidad fotosintética disminuye de manera constante a medida que aumenta la intensidad de la luz.

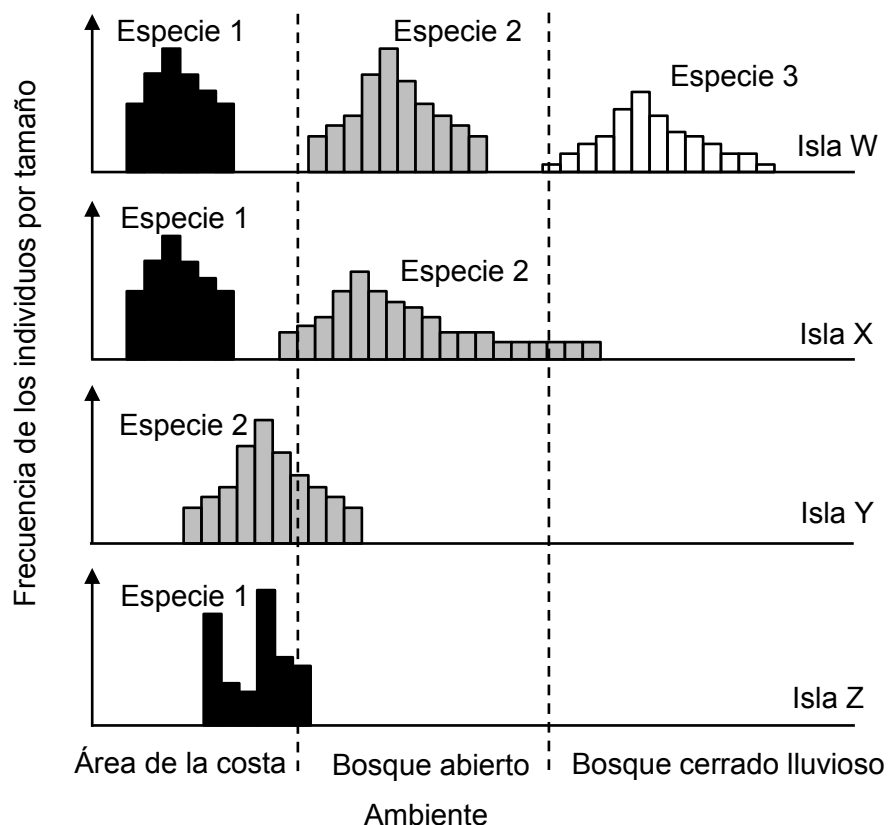
52. El siguiente esquema representa una cadena trófica constituida por tres niveles y compuesta de especies que habitan un ecosistema terrestre:



Al respecto, ¿a cuál de los siguientes tipos de organismos correspondería la especie Z?

- A) Bacterias autótrofas
 - B) Plantas
 - C) Herbívoros
 - D) Carnívoros
 - E) Protista autótrofo
53. Con la finalidad de conocer el estado de conservación de una especie de ave costera, se propone evaluar su densidad poblacional en el área que comprende su rango de distribución en Chile. Al respecto, ¿qué variables se requieren conocer para determinar la densidad poblacional de esta especie?
- A) El número de individuos y su tasa de natalidad.
 - B) El tamaño poblacional y el número de especies de la comunidad.
 - C) El área ocupada por la población y la tasa de mortalidad de esta.
 - D) El número de individuos de una población y la superficie ocupada por esta.
 - E) La superficie ocupada por la población y la biodiversidad existente en la zona.

54. Los gráficos muestran la localización de tres especies de aves (1, 2 y 3) en cuatro islas (W, X, Y y Z), cuando habitan las tres al mismo tiempo en una isla, solo dos de ellas (1 y 2) y cuando estas últimas habitan en solitario una isla.



A partir de los gráficos, ¿cuál de las siguientes opciones es una conclusión correcta acerca de estas aves?

- A) Las tres especies pueden habitar en solitario una isla.
- B) Las tres especies mantienen su distribución espacial cuando compiten.
- C) Las especies no compiten por el recurso espacio en las distintas islas.
- D) Las especies presentes en las islas Z e Y son las mejores competidoras.
- E) Las especies cambian su distribución espacial al haber menos especies en la isla.

55. En la siguiente tabla se presentan tres especies químicas. Para cada una de ellas se muestra su número másico y su número de electrones.

Especie química	Número másico	Número de electrones
T^{2+}	24	10
R^-	18	10
Q	7	4

Al respecto, ¿cuál de las opciones presenta la simbología correcta para los átomos neutros de estas especies químicas?

- A) ${}^{24}_{12}T$; ${}^{18}_9R$; 7_4Q
 B) ${}^{12}_{10}T$; ${}^9_{10}R$; 7_4Q
 C) ${}^{12}_{24}T$; ${}^9_{10}R$; 4_7Q
 D) ${}^{12}_{10}T$; ${}^{18}_9R$; 4_7Q
 E) ${}^{24}_{12}T$; ${}^{18}_9R$; 4_7Q

56. ¿Cuál de los siguientes compuestos presenta el menor número de pares de electrones no compartidos?

- A) CH_2O_2
 B) CH_2O
 C) CH_3OH
 D) C_2H_4
 E) CO_2

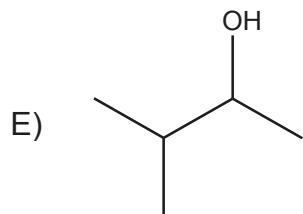
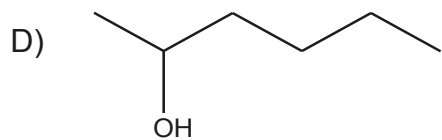
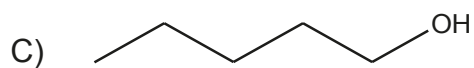
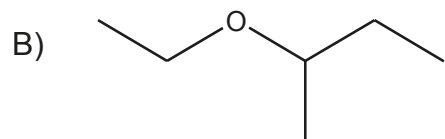
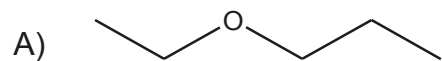
57. El siguiente esquema representa una parte del sistema periódico.

X							Y	
Z								

De acuerdo con el esquema anterior, ¿cuál de las siguientes opciones es correcta?

- A) X tiene mayor radio que Z.
- B) Y tiene menor potencial de ionización que X.
- C) Z tiene menor radio que Y.
- D) X tiene menor afinidad electrónica que Z.
- E) Z tiene menor electronegatividad que Y.

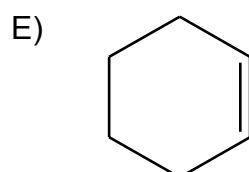
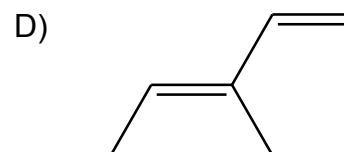
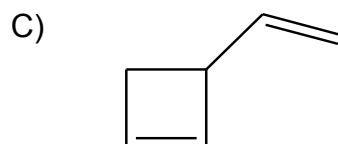
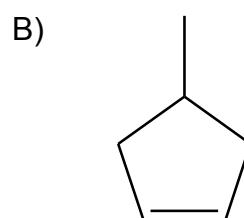
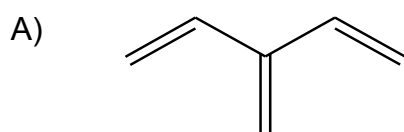
58. ¿Cuál de las siguientes estructuras presenta tres carbonos primarios y un carbono secundario?



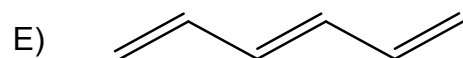
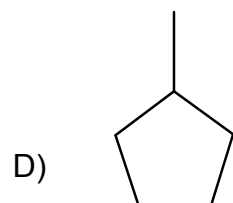
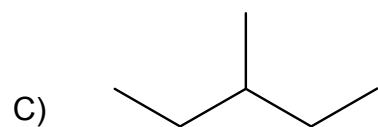
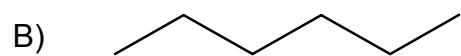
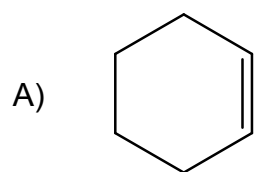
59. En la siguiente tabla se presentan todos los enlaces de un compuesto orgánico:

Enlace	Enlace entre	Cantidad de enlaces
σ ($sp^2 - sp^2$)	C–C	5
π ($p - p$)	C–C	3
σ ($sp^2 - s$)	C–H	8

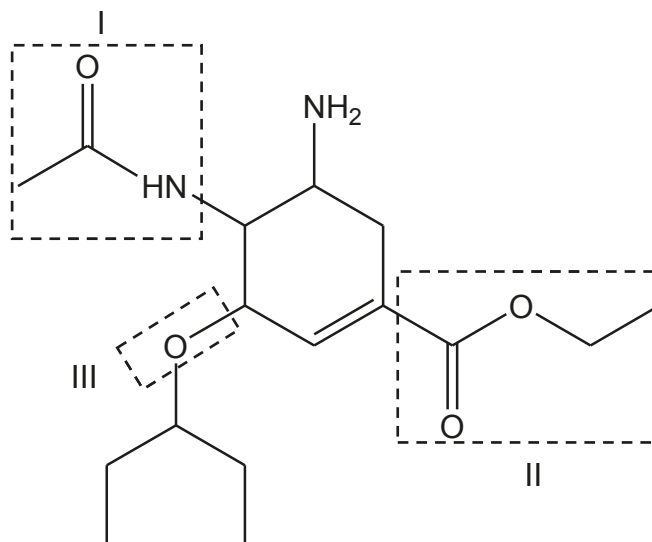
De acuerdo con la tabla, ¿cuál es la representación correcta del compuesto?



60. ¿Cuál de las siguientes representaciones estructurales corresponde al C_6H_8 ?



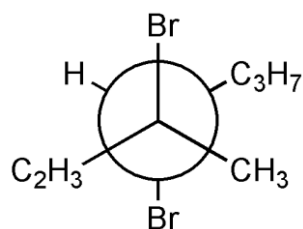
61. En la siguiente figura se muestra la estructura química de un fármaco antiviral, utilizado clínicamente en el tratamiento de la gripe.



Al respecto, ¿qué opción relaciona correctamente las áreas marcadas I, II y III con los grupos funcionales?

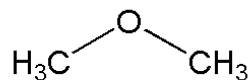
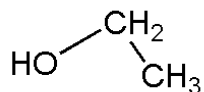
	I	II	III
A)	Amina	Éster	Éter
B)	Éster	Éter	Cetona
C)	Amida	Éster	Éter
D)	Cetona	Éter	Éster
E)	Amida	Cetona	Éter

62. ¿Cuál es el nombre IUPAC del siguiente compuesto orgánico?



- A) 3,4-bromo-3-metilheptano
- B) 3,3-bromo-3-metilhexano
- C) 3,4-dibromo-3-metil-1-hepteno
- D) 1-isopropil-2-metil-1,2-dibromobuteno
- E) 1-etil-2-metil-1,2-bromopenteno

63. Dadas las siguientes moléculas:



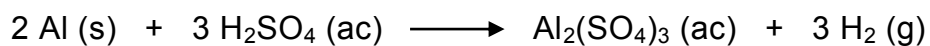
¿Qué tipo de isomería presentan?

- A) Isomería de cadena
- B) Isomería de posición
- C) Isomería de función
- D) Estereoisomería
- E) Isomería óptica

64. ¿Cuál de los siguientes pares de especies químicas ejemplifica correctamente la ley de las proporciones múltiples?

- A) H_2O y H_2O_2
- B) CO_2 y H_2O
- C) H_2O_2 y CO_3^{2-}
- D) CO_2 y H_2O_2
- E) H^+ y OH^-

65. Para la siguiente ecuación química:



¿Cuál de las siguientes opciones es correcta si se forman 6 g de H_2 ?

- A) Participan 27 g de Al
- B) Se forma 1 mol de moléculas de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- C) Se obtienen 22,4 g de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- D) Participan, en total, 4 mol de reactantes
- E) Participan, en total, 6 g de H_2SO_4

66. En la siguiente tabla se muestran las diferentes masas de azufre (S) y de oxígeno (O) que se combinan para generar 1 mol de los compuestos X, Y y Z.

S	O	Compuestos
32 g	16 g	X
32 g	32 g	Y
32 g	48 g	Z

Considerando la información anterior, ¿cuál de las siguientes relaciones de cantidad de producto y masas de reactantes es correcta?

- A) Para producir 2 mol de Z se requieren 16 g de azufre y 24 g de oxígeno.
- B) Para producir 0,25 mol de Y se requieren 16 g de azufre y 16 g de oxígeno.
- C) Para producir 0,5 mol de Z se requieren 8 g de azufre y 12 g de oxígeno.
- D) Para producir 0,25 mol de X se requieren 8 g de azufre y 4 g de oxígeno.
- E) Para producir 2 mol de Y se requieren 32 g de azufre y 32 g de oxígeno.

67. Se tienen dos óxidos de nitrógeno, NO_x y NO_y . El óxido NO_x contiene 2,8 g de nitrógeno y 3,2 g de oxígeno. El óxido NO_y contiene 2,8 g de nitrógeno y 6,4 g de oxígeno. De acuerdo con esta información, ¿qué valores tienen x e y?

	x	y
A)	1	1
B)	1	2
C)	1	3
D)	2	3
E)	3	4

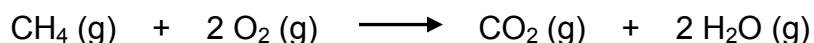
68. En una reacción química se producen 132 g de CO_2 , a partir de la reacción completa de C y de O_2 . ¿Qué masas de estos elementos reaccionan, respectivamente?

- A) 48 g y 84 g
- B) 96 g y 36 g
- C) 60 g y 72 g
- D) 84 g y 48 g
- E) 36 g y 96 g

69. En un experimento se combinan completamente 150 g de As (masa molar = $75 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$) con 96 g de S (masa molar = $32 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$). ¿Cuál es la fórmula empírica del compuesto formado?

- A) As_3S_3
- B) AsS_2
- C) As_3S_2
- D) As_2S_2
- E) As_2S_3

70. La siguiente ecuación química representa la combustión del metano:

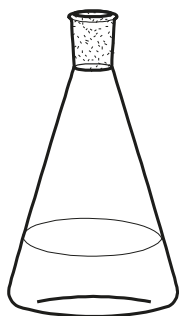


¿Cuál de las siguientes opciones es correcta si reaccionan masas iguales de los reactantes?

- A) Reacciona todo el oxígeno.
- B) Reaccionan dos mol de oxígeno.
- C) Reacciona una cuarta parte del oxígeno.
- D) Se forman masas iguales de los productos.
- E) Reacciona solo la mitad de la masa de metano.

71. Las composiciones de las siguientes soluciones son:

Solución 1



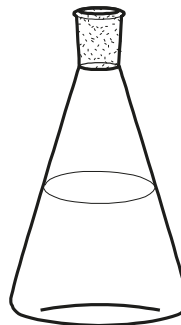
75 mL de etanol (densidad = $0,8 \frac{\text{g}}{\text{mL}}$)

+

Agua

$V_{\text{solución}} = 200 \text{ mL}$

Solución 2



64 g de etanol

+

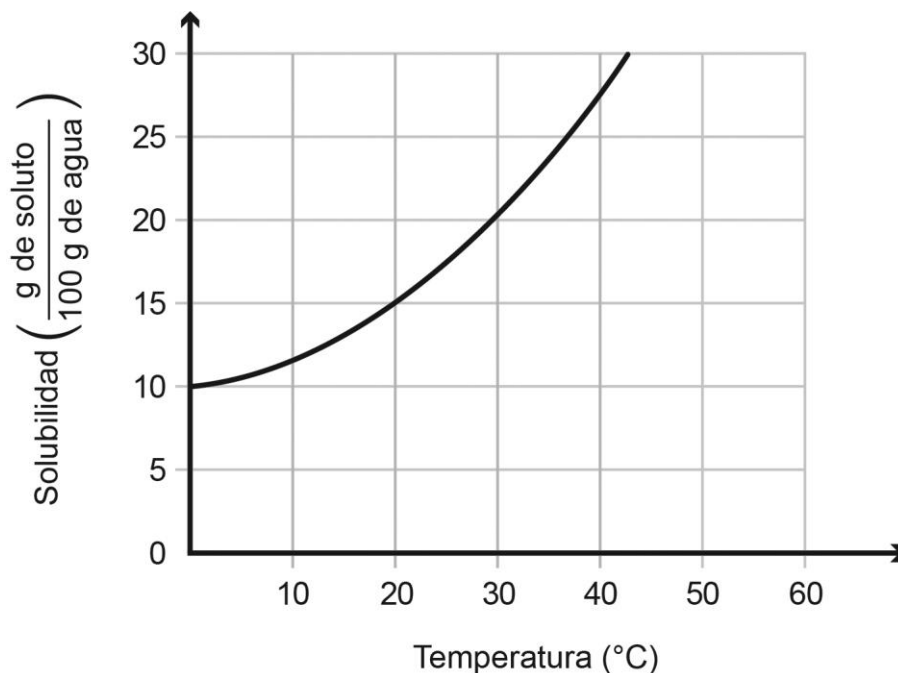
Agua

$V_{\text{solución}} = 300 \text{ mL}$

Al respecto, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta?

- A) La solución 2 es una solución saturada.
- B) La solución 2 es más concentrada que la solución 1.
- C) Ambas soluciones tienen la misma concentración.
- D) La solución 2 es una solución sobresaturada.
- E) La solución 2 es más diluida que la solución 1.

72. En el gráfico se muestra la solubilidad del soluto X en agua, en función de la temperatura:



Al respecto, ¿cuál es la masa de X a 20 °C en 200 g de agua?

- A) 5 g
- B) 10 g
- C) 15 g
- D) 20 g
- E) 30 g

73. Si se desea aumentar al doble la concentración de ion potasio de una solución acuosa $1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ de KCl, ¿cuál de las siguientes acciones es necesaria?

- A) Extraer por ebullición solvente hasta obtener la mitad del volumen de la solución inicial.
- B) Agregar solvente hasta obtener el doble de volumen de la solución inicial.
- C) Extraer por precipitación la mitad de la masa original de K^+ .
- D) Agregar el doble de la cantidad, en mol, de KCl a la solución original.
- E) Agregar el doble en masa de cualquier sal de K^+ diferente a la original.

74. Para una solución, ¿qué unidad de concentración se obtiene si solo se conoce la cantidad en mol de soluto y la masa del solvente?

- A) Molaridad
- B) Molalidad
- C) Fracción molar
- D) Porcentaje en masa
- E) Porcentaje en volumen

75. Si a 250 mL de una solución acuosa que contiene 16,4 g de $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ (masa molar = $164 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$), se le agrega agua hasta completar 1000 mL, ¿cuál es la concentración molar del ion nitrato (NO_3^-)?

- A) $0,1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- B) $0,2 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- C) $0,025 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- D) $0,050 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$
- E) $1,0 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{L}}$

76. Se tienen dos soluciones acuosas de NaCl:

- Solución X, se preparó masando 100 g de NaCl en 1 L de agua.
- Solución Y, se preparó masando 100 g de NaCl y agregando agua hasta completar 1 L de solución.

A partir de lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones es correcta?

- A) La solución X es más concentrada que la solución Y.
- B) La solución Y es más concentrada que la solución X.
- C) Ambas soluciones tienen la misma concentración.
- D) Ambas soluciones tienen el mismo volumen.
- E) Ambas soluciones tienen la misma masa total.

77. ¿Qué significa que una solución tenga una concentración 30% m/v?

- A) Que contiene 30 g de soluto en 100 g de solución.
- B) Que contiene 30 g de solvente en 100 mL de solución.
- C) Que contiene 30 mL de soluto en 100 mL de solvente.
- D) Que contiene 30 g de soluto en 100 mL de solución.
- E) Que contiene 30 mL de soluto en 70 mL de solución.

78. En la siguiente tabla se registran los valores de presión de vapor de dos líquidos en función de la temperatura:

Líquido	Presión de vapor (mmHg)			
	35 °C	50 °C	70 °C	100 °C
Agua	50	100	240	380
Benceno	100	240	550	850

A partir de estos datos, ¿cuál de las siguientes opciones es correcta respecto de la presión de vapor?

- A) La presión de vapor del benceno es inversamente proporcional a la temperatura.
- B) La presión de vapor del agua y del benceno aumenta en la misma proporción con el aumento de la temperatura.
- C) Bajo los 70 °C, la presión de vapor del agua se duplica cuando la temperatura aumenta en 15 °C.
- D) Desde los 50 °C, la presión de vapor para ambos líquidos aumenta al doble cuando se duplica la temperatura.
- E) La presión de vapor del benceno aumenta al doble de la presión de vapor del agua para cada valor de temperatura.

79. Considerando que el etilenglicol (masa molar = $62 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$) es un compuesto soluble en agua que se puede utilizar para disminuir la temperatura de congelación del solvente en una solución, ¿cuál de las siguientes combinaciones de masas de agua y etilenglicol formará la solución con la menor temperatura de congelación?

	Masa de agua (kg)	Masa de etilenglicol (g)
A)	10	248,0
B)	15	124,0
C)	20	62,0
D)	30	31,0
E)	60	15,5

80. En un laboratorio se realiza el siguiente experimento:

- En tres recipientes que contienen inicialmente 1 L de solución acuosa de cloruro de sodio (NaCl) de diferentes concentraciones, se depositan tres lechugas de igual masa, las cuales poseen sales y un alto contenido de agua (cerca del 95 % de su masa).

Las concentraciones iniciales (C_i) de las soluciones en cada recipiente son:

	Recipiente I	Recipiente II	Recipiente III
$C_i \left(\frac{\text{mol}}{\text{L}}\right)$	1,25	1,40	1,50

Al terminar el experimento, ¿cuáles recipientes contienen las lechugas de mayor y de menor masa final?

	Lechuga con mayor masa	Lechuga con menor masa
A)	I	II
B)	I	III
C)	II	III
D)	III	I
E)	III	II



IMPORTANTE

- ESTE FOLLETO ESTÁ PROTEGIDO BAJO REGISTRO DE PROPIEDAD INTELECTUAL DE LA UNIVERSIDAD DE CHILE.
- ESTÁ PROHIBIDA LA REPRODUCCIÓN, TRANSMISIÓN TOTAL O PARCIAL DE ESTE FOLLETO, POR CUALQUIER MEDIO O MÉTODO.
- ES OBLIGATORIO DEVOLVER ÍNTEGRAMENTE EL FOLLETO ANTES DE ABANDONAR LA SALA.
- ES OBLIGATORIO DEVOLVER LA HOJA DE RESPUESTAS ANTES DE ABANDONAR LA SALA.