



## FORMA 151 – 2023

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

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

Registro de Propiedad Intelectual N° 2022 - A - 3568

Universidad de Chile.

Derechos reservados ©. Prohibida su reproducción total o parcial.

## FORMA 151 – 2023

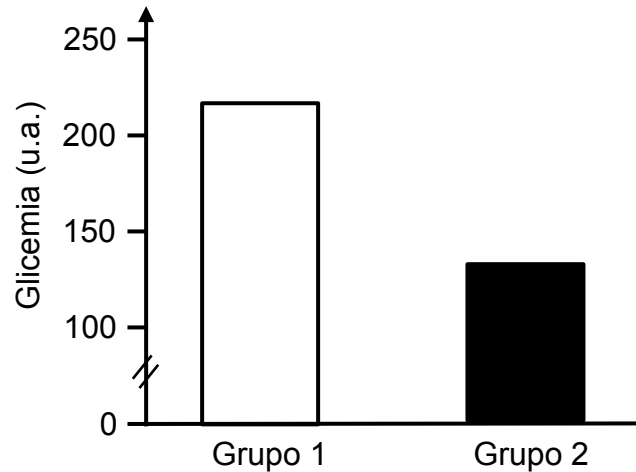
1. La tabla muestra los volúmenes relativos ocupados por los organelos en una célula.

| Compartimento intracelular | Número aproximado por célula | % del volumen total de la célula |
|----------------------------|------------------------------|----------------------------------|
| Mitocondrias               | 1700                         | 23                               |
| Retículo endoplasmático    | 1                            | 12                               |
| Núcleo                     | 1                            | 6                                |
| Complejo de Golgi          | 1                            | 3                                |
| Peroxisomas                | 400                          | 1                                |
| Lisosomas                  | 300                          | 1                                |

Al respecto, es correcto afirmar que

- A) el volumen que ocupan las mitocondrias es 10 veces mayor que el volumen que ocupan el núcleo y el complejo de Golgi.
  - B) los peroxisomas son más pequeños que los lisosomas.
  - C) el núcleo ocupa menor volumen que el conjunto total de lisosomas y peroxisomas.
  - D) los organelos representan más del 50 % del volumen total de la célula.
  - E) los organelos con membrana doble ocupan menor volumen total que los organelos de membrana simple.
2. Algunas células se caracterizan por tener un citoplasma enriquecido en retículo endoplasmático liso. A partir de este antecedente, ¿cuál de las siguientes opciones correspondería a una de las funciones desarrollada por estas células?
- A) Sintetizar proteínas de membrana.
  - B) Sintetizar hormonas esteroideas.
  - C) Sintetizar moléculas de ATP.
  - D) Sintetizar ribosomas.

3. Un grupo de investigación está estudiando la utilización del maqui (*Aristotelia chilensis*) como potencial tratamiento para la diabetes. Para corroborar los efectos de este fruto realizaron un ensayo en 100 ratas, divididas en dos grupos de 50. A ambos grupos se les suministró la misma dieta estándar por 30 días. Paralelamente, al grupo 1 se le suministró 2 mg/kg de extracto de maqui y al grupo 2 se le suministró 4 mg/kg por el mismo tiempo. Los datos del experimento, realizado en seis ocasiones, se representan en el siguiente gráfico:



En relación con la información presentada, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a un error del procedimiento usado en el experimento?

- A) La falta de un grupo control
  - B) La baja cantidad de mediciones
  - C) La baja cantidad de ratas utilizadas
  - D) El periodo acotado de tiempo para la evaluación
4. ¿Qué efecto tendrá la pérdida de las células  $\alpha$  del páncreas sobre un organismo en ayuno?
- A) Reducción de la síntesis de glucógeno
  - B) Aumento de la secreción de insulina
  - C) Reducción de la hidrólisis de glucógeno hepático
  - D) Reducción de la absorción intestinal de glucosa
  - E) Aumento del transporte de glucosa hacia las células

## FORMA 151 – 2023

5. Al término del ciclo ovárico una mujer sana presenta una concentración plasmática de progesterona significativamente elevada, por sobre los niveles basales. ¿Cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta que explicaría la situación descrita?
- A) Un ovocito fue fecundado.
  - B) El cuerpo lúteo se está reabsorbiendo.
  - C) Un ovocito fue liberado desde el ovario.
  - D) Se está desarrollando un folículo ovárico.
6. Un laboratorio pretende desarrollar una aplicación biotecnológica que permita conocer, de la manera más precisa posible, si una usuaria en edad fértil es propensa a quedar embarazada. Al respecto, ¿cuál de los siguientes enfoques sería el más apropiado para este desarrollo biotecnológico?
- A) Un fármaco que produzca un aumento drástico de la FSH, para generar la ovulación y así asegurar una posible fecundación dentro de las horas posteriores a su consumo.
  - B) Un parche termosensible que indique cuándo aumenta la temperatura basal de la mujer, para determinar el momento preciso de la ovulación.
  - C) Un dispositivo que mida diariamente los niveles de LH en la sangre, para determinar los días de mayor concentración y, por ende, los más fértiles.
  - D) Una aplicación para celular que registre el día de inicio de la menstruación, para que el programa calcule los posibles días fértiles.
7. En una mujer sana se detectan niveles máximos de la hormona luteinizante. De acuerdo con lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta con respecto a la etapa del ciclo ovárico en que se encuentra?
- A) Está iniciando la fase folicular del ciclo ovárico.
  - B) Está en la fase lútea del ciclo ovárico.
  - C) Está próxima a ovular.
  - D) Está menstruando.

FORMA 151 – 2023

8. Se realiza un estudio sobre la viabilidad de algunas mutaciones cromosómicas. En la tabla siguiente se muestran los datos de esta investigación:

| Mutación cromosómica                 | Letalidad |
|--------------------------------------|-----------|
| Trisomía del cromosoma 21            | No letal  |
| Trisomía del cromosoma 18            | No letal  |
| Trisomía del cromosoma 13            | No letal  |
| Trisomía del cromosoma 22            | Letal     |
| Monosomía del cromosoma 1            | Letal     |
| Monosomía del cromosoma 21           | Letal     |
| Monosomía de los cromosomas sexuales | No letal  |
| Monosomía del cromosoma 13           | Letal     |

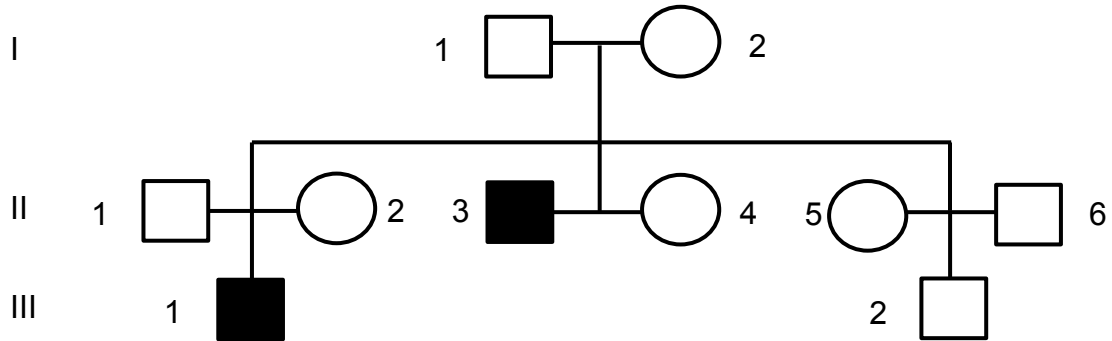
¿Cuál de las siguientes opciones corresponde a una aseveración coherente con los datos de la tabla?

- A) La mayoría de las monosomías consideradas presentan más viabilidad que las trisomías.
  - B) Las trisomías aparecen con mayor frecuencia que las monosomías.
  - C) Las trisomías consideradas son incompatibles con la vida.
  - D) La mayoría de las monosomías consideradas son incompatibles con la vida.
9. Una de las causas de la variabilidad en las especies es el intercambio de fragmentos entre cromosomas homólogos. ¿Cuál de los siguientes procesos hace referencia a este intercambio?
- A) Mitosis
  - B) Translocación
  - C) Mutación puntual
  - D) Entrecruzamiento
  - E) Permutación cromosómica

FORMA 151 – 2023

10. Un investigador está desarrollando un fármaco para reducir la proliferación celular en tumores malignos. El fármaco tiene como objetivo limitar la duplicación del ADN para evitar la posterior división celular. ¿En cuál de las etapas del ciclo celular debería actuar el fármaco para evitar la duplicación del material genético?
- A) G1
  - B) S
  - C) G2
  - D) M
11. El pelo corto de los gatos siameses domina sobre el pelo largo de los gatos persas. Si se cruza un ejemplar de gato persa con una siamés, los dos de raza pura (homocigotos) para los caracteres considerados, ¿qué aspecto tendrán los animales obtenidos en la F1?
- A) El 100 % de los gatos tendrá pelo corto.
  - B) El 50 % de los gatos tendrá pelo corto.
  - C) El 25 % de los gatos tendrá pelo largo.
  - D) El 75 % de los gatos tendrá pelo corto.
  - E) El 100 % de los gatos tendrá pelo de largo intermedio.

12. En el siguiente pedigrí se muestra la herencia de un tipo de esterilidad masculina, causada por un gen recesivo ligado al cromosoma X.

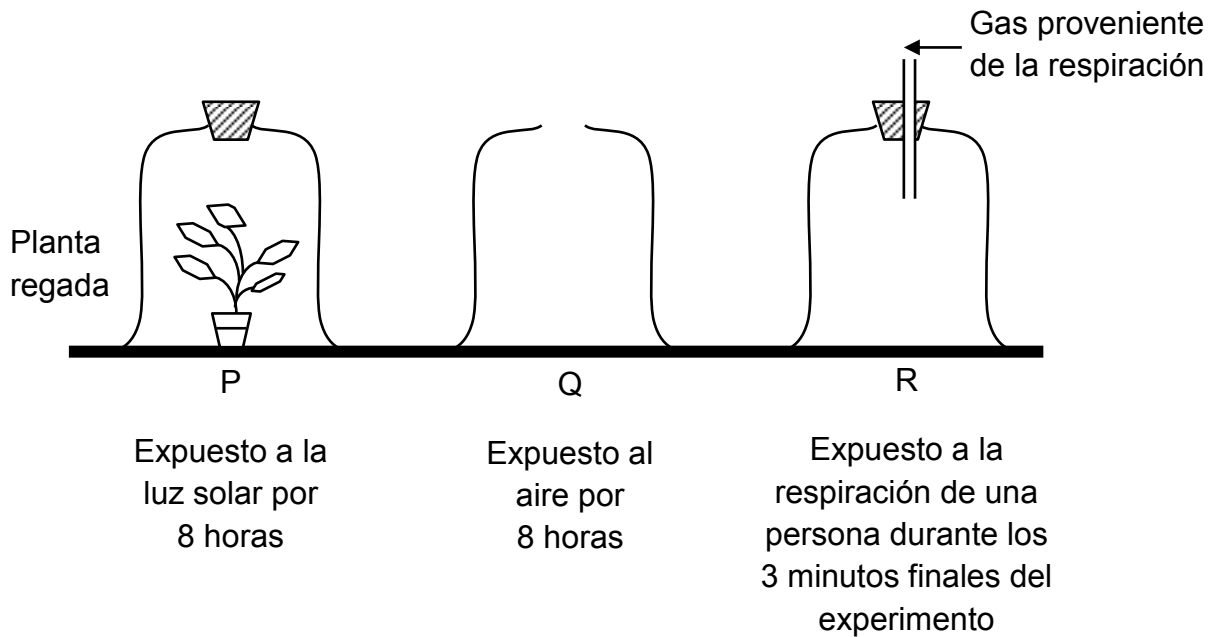


Del análisis de este pedigrí, ¿cuál es la probabilidad de que otro hijo varón de la pareja II.1 y II.2 sea estéril?

- A) 1/4
- B) 1/2
- C) 1/3
- D) 1/8
- E) 1/1



13. En una investigación, cuya duración fue de ocho horas, se dispuso de tres recipientes de vidrio (P, Q y R), bajo las condiciones que presenta el esquema:



De acuerdo con la información dada, al finalizar el experimento, ¿cuál es el recipiente que tendrá la mayor concentración de  $\text{CO}_2$  y de  $\text{O}_2$ , respectivamente?

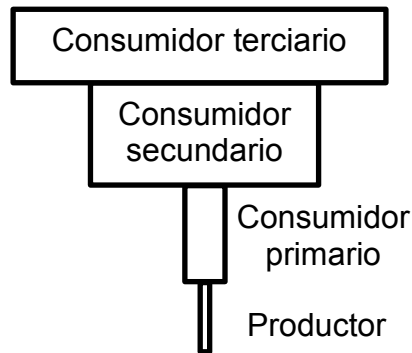
|    | Mayor concentración de $\text{CO}_2$ | Mayor concentración de $\text{O}_2$ |
|----|--------------------------------------|-------------------------------------|
| A) | P                                    | Q                                   |
| B) | P                                    | R                                   |
| C) | Q                                    | P                                   |
| D) | R                                    | P                                   |

FORMA 151 – 2023

14. En un modelo de cadena trófica de un ecosistema en equilibrio, los organismos que poseen la mayor cantidad de energía disponible para transferir a otros organismos son

- A) los productores.
- B) los consumidores primarios.
- C) los consumidores secundarios.
- D) los consumidores terciarios.
- E) los carroñeros.

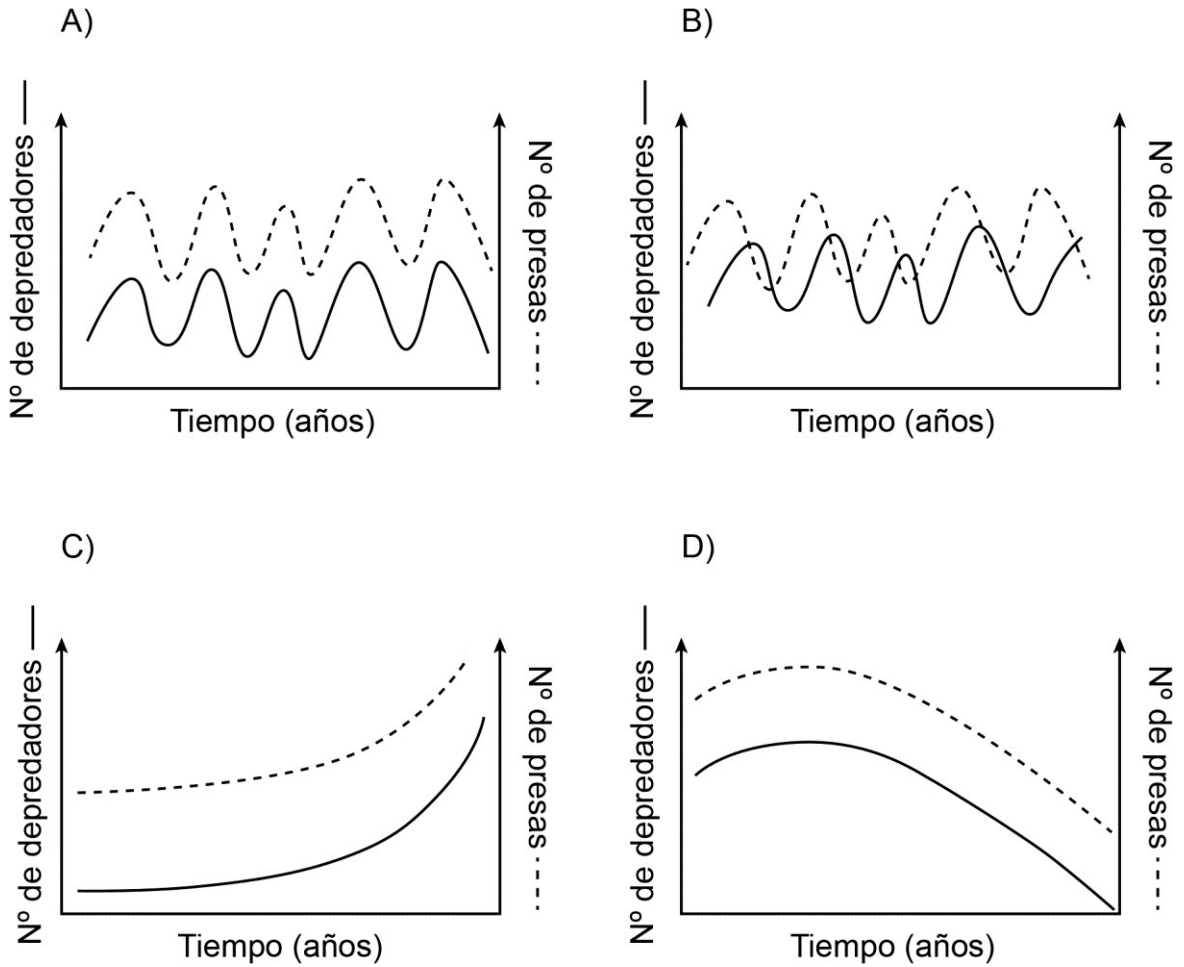
15. En un ecosistema marino se da la siguiente pirámide de biomasa.



¿Cuál de las siguientes opciones sería una causa de la forma de esta pirámide?

- A) Hay mayor número de descomponedores que en un ambiente terrestre.
- B) Las cadenas tróficas no superan los tres primeros niveles tróficos.
- C) Los consumidores primarios tienen dieta omnívora.
- D) Los organismos autótrofos tienen una alta tasa de renovación.

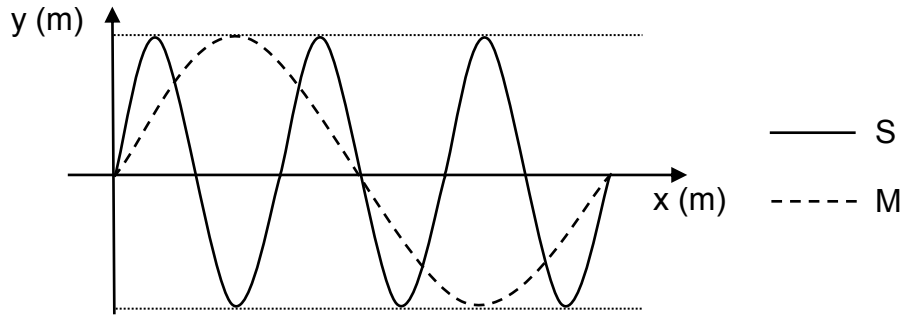
16. La depredación es una interacción biológica en la que un animal caza y se alimenta de otra especie. Se ha observado que esta interacción permite que tanto el número de depredadores como el número de sus presas se regule, manteniéndose dentro de un rango. En un periodo de 5 años, ¿cuál de los siguientes gráficos muestra de mejor manera este modelo de regulación depredador–presa?



FORMA 151 – 2023

17. En general, la actividad agrícola industrial altera el hábitat. ¿Cuál(es) de los siguientes enunciados podría(n) ser considerado(s) efecto(s) provocado(s) por esta actividad?
- I) Extinción de especies nativas
  - II) Disminución de la abundancia de especies nativas
  - III) Cambio en el rango de distribución geográfica de especies nativas
- A) Solo I
  - B) Solo II
  - C) Solo I y II
  - D) Solo II y III
  - E) I, II y III
18. La línea de investigación de un grupo de científicos se concentró en el desarrollo e implementación de un sistema de captura y almacenamiento de carbono. Se espera que, una vez desarrollado, este sistema sea implementado por las industrias que utilizan como fuente de energía combustibles fósiles.
- ¿Qué hipótesis se validaría a partir de la implementación del sistema propuesto por el grupo de científicos?
- A) Aumentará la eficiencia de los procesos productivos a base de carbono.
  - B) Disminuirá el consumo de combustibles fósiles por parte de la industria.
  - C) Se reutilizará completamente el carbono capturado como fuente de energía.
  - D) Disminuirá la emisión de carbono por parte de la industria.

19. En la figura se representa el perfil espacial de 2 ondas sonoras, S y M, que se propagan en un mismo medio.



Al respecto, es correcto afirmar que

- A) la longitud de onda de M es el triple de la de S.
  - B) la frecuencia de M es el triple de la de S.
  - C) M se propaga con mayor rapidez que S.
  - D) el período de S es 6 veces el de M.
  - E) ambas tienen la misma frecuencia.
20. Una persona conduce su automóvil de madrugada por una carretera con mucha neblina. Si al encender sus luces, se percata de que gran parte de la luz regresa hacia el automóvil, ¿a qué fenómeno se atribuye correctamente lo ocurrido con la luz?
- A) Refracción
  - B) Difracción
  - C) Absorción
  - D) Reflexión

21. Un sonido de frecuencia  $f$  y de longitud de onda  $\lambda$  se propaga en el agua con rapidez  $v$ . Entonces, ¿cuál es el período de esta onda sonora?

- A)  $\frac{\lambda}{v}$
- B)  $\frac{1}{v}$
- C)  $\frac{1}{\lambda}$
- D)  $v f$
- E)  $\lambda f$

22. En el sistema inglés las notas musicales se ordenan de la forma C1-D1-E1-F1-G1-A1-B1-C2-D2 y así sucesivamente. La siguiente tabla muestra los registros vocales, aproximados, de algunos artistas:

| Artista       | Registro vocal |
|---------------|----------------|
| Elvis Presley | G1 a A5        |
| Tina Turner   | B2 a G6        |
| Prince        | E2 a B6        |
| Adele         | C3 a B5        |

Si la nota E2 tiene una frecuencia de 82 Hz y la nota E5 tiene una frecuencia de 659 Hz, ¿cuál de los artistas alcanza una nota más aguda de acuerdo con la información proporcionada?

- A) Elvis Presley
- B) Tina Turner
- C) Prince
- D) Adele

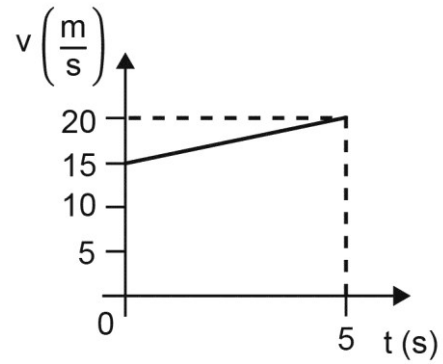
23. Un grupo de personas dispone de un recipiente con agua y hace incidir sobre ella un haz de luz monocromática con un determinado ángulo, midiendo posteriormente el ángulo de desviación del haz al pasar al agua. Luego, agregan cierta cantidad de azúcar al agua para cambiar su densidad y hacen incidir el haz de luz monocromática con el mismo ángulo sobre el agua, midiendo después el ángulo de desviación del haz al pasar al agua endulzada. Al respecto, ¿en cuál de las siguientes opciones se clasifican correctamente las variables dependiente e independiente del experimento?

|    | Variable dependiente         | Variable independiente       |
|----|------------------------------|------------------------------|
| A) | Ángulo de desviación del haz | Densidad de la sustancia     |
| B) | Densidad de la sustancia     | Ángulo de desviación del haz |
| C) | Ángulo de incidencia del haz | Densidad de la sustancia     |
| D) | Densidad de la sustancia     | Ángulo de incidencia del haz |

24. ¿Cuál de las siguientes opciones es correcta respecto a la formación de imágenes en espejos planos?

- A) Son de mayor tamaño que el objeto reflejado.
- B) Son de menor tamaño que el objeto reflejado.
- C) Se forman a menor distancia que a la que se encuentra el objeto del espejo.
- D) Se forman a mayor distancia que a la que se encuentra el objeto del espejo.
- E) Se forman donde ocurre la intersección de las proyecciones de los rayos reflejados.

25. El siguiente gráfico representa la rapidez  $v$  de un automóvil que se movió en línea recta, en un intervalo de tiempo de 5 s.



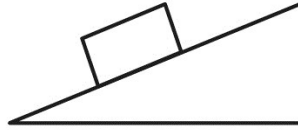
Al respecto, la aceleración del automóvil durante estos 5 segundos fue de

- A)  $1,0 \frac{m}{s^2}$
- B)  $3,0 \frac{m}{s^2}$
- C)  $3,5 \frac{m}{s^2}$
- D)  $4,0 \frac{m}{s^2}$
- E)  $7,0 \frac{m}{s^2}$

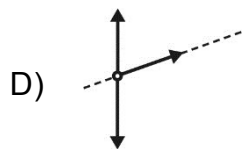
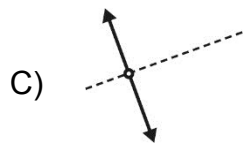
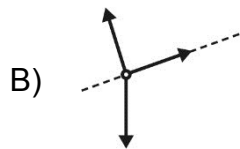
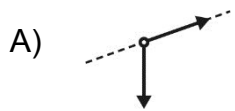


26. Desde lo alto de un edificio de 60 m de altura se deja caer una pelota de ping-pong en ausencia de corrientes de aire. Se observa que la pelota cae cada vez con menor aceleración, hasta que después de unos 20 m de caída la rapidez permanece constante. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones es correcta?
- A) La atracción gravitatoria que el edificio ejerce sobre la pelota aumenta a medida que esta cae, hasta llegar a equilibrar el peso de la pelota.
  - B) La reacción al peso de la pelota aumenta constantemente a medida que esta cae, hasta llegar a equilibrar el peso de la pelota.
  - C) El aire ejerce sobre la pelota una fuerza vertical hacia arriba, que aumenta hasta llegar a equilibrar el peso de la pelota.
  - D) El peso de la pelota disminuye constantemente a medida que esta cae, hasta llegar a anularse.
  - E) El segundo principio de Newton no puede aplicarse en este caso, ya que la pelota está cayendo en el aire y no en el vacío.

27. Una caja permanece en reposo sobre un plano inclinado rugoso, como se representa en la siguiente figura:



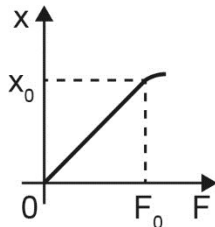
Si la línea segmentada de cada una de las opciones es paralela a la superficie inclinada de la figura anterior, ¿cuál de los siguientes diagramas representa mejor las fuerzas que ejercen la Tierra y el plano inclinado sobre la caja?



28. Según estudios sistemáticos realizados por años, se ha demostrado que la magnitud de la fuerza de roce no depende del tamaño del área en contacto, sino que depende de la masa del objeto, junto con los materiales de la superficie y del objeto. Ante esto, un grupo de personas quiere verificar dicha independencia dejando deslizar varios bloques de distintos tamaños por una misma superficie inclinada. Al comparar los datos obtenidos, notan que la fuerza de roce es mayor mientras más grande es el bloque que desliza, por lo que determinan que el tamaño del área de contacto entre el bloque y la superficie sí incide en la magnitud de la fuerza de roce. Con la información proporcionada, ¿cuál de las siguientes afirmaciones acerca del estudio realizado por estas personas es correcta?

- A) Es posible que los bloques de mayor tamaño sean los de mayor masa, en cuyo caso la conclusión puede que sea incorrecta.
- B) Faltó haber dejado deslizar los bloques por una misma superficie con distintas inclinaciones, para poder obtener una conclusión válida.
- C) Faltó haber dejado deslizar los bloques por superficies distintas y con diferentes inclinaciones, para poder obtener una conclusión válida.
- D) Es posible que la conclusión sea correcta, ya que el experimento entrega bastantes evidencias para afirmar que la fuerza de roce depende del área de contacto.

29. Un grupo de personas desea comprobar experimentalmente la proporcionalidad directa entre el estiramiento  $x$  de un resorte y la magnitud  $F$  de la fuerza aplicada que produce dicho estiramiento. Para ello, aumentan progresivamente la magnitud de la fuerza aplicada a un resorte, obteniendo el siguiente gráfico:



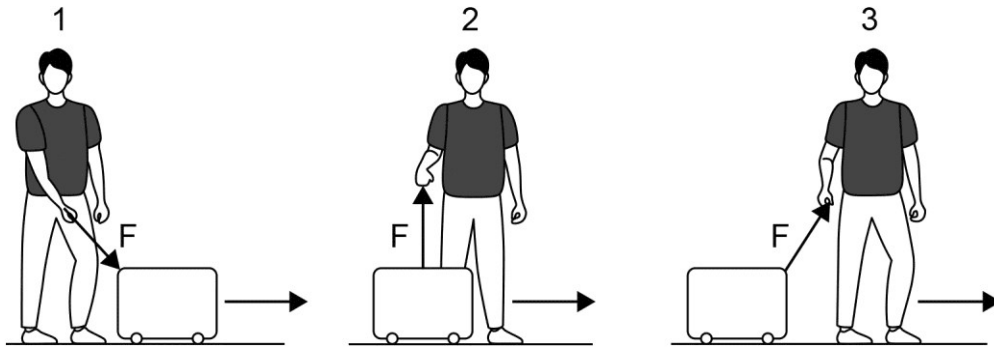
Al respecto, ¿en qué rango tiene validez lo que pensaban inicialmente estas personas?

- A) En estiramientos mayores que  $x_0$ .
- B) En resortes de longitudes menores o iguales a  $x_0$ .
- C) En fuerzas de magnitudes menores o iguales a  $F_0$ .
- D) En constantes elásticas menores que las del resorte empleado.

30. En el contexto de la mecánica newtoniana, la ley de gravitación

- A) es válida solo para el sistema Tierra-Luna.
- B) es válida solo dentro de los límites del Sistema Solar.
- C) no se cumple dentro de un sistema de estrellas binarias.
- D) no se cumple dentro de un cúmulo de galaxias.
- E) es válida para cualquier distancia dentro del Universo.

31. Las siguientes figuras representan tres formas de llevar una maleta, la que se desplaza de manera horizontal de un lugar a otro.



Solo con la información que entrega la imagen, se puede asegurar que el trabajo mecánico realizado sobre la maleta por la fuerza  $F$  es

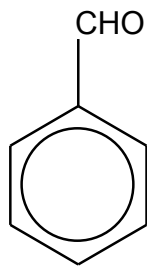
- A) negativo en la figura 1.
- B) nulo en la figura 2.
- C) máximo en la figura 3.
- D) positivo en la figura 2.
- E) igual en todos los casos.

32. Se tienen dos recipientes cerrados que contienen, en estado gaseoso, oxígeno y nitrógeno, respectivamente. En ambos gases la energía cinética promedio de las moléculas es la misma. En base a esta información, se puede afirmar correctamente que los dos gases tienen
- A) igual presión.
  - B) igual volumen.
  - C) igual temperatura.
  - D) el mismo número de moléculas.
  - E) la misma cantidad de sustancia.
33. Lavoisier formuló la teoría del calórico en donde concebía al calor como un fluido insípido, inodoro, invisible e ingrávito al que llamó fluido calorífico. Años más tarde, Thompson realizó una serie de experimentos para medir el cambio de temperatura que ocurría al realizar el proceso de taladrado, utilizando agua para refrigerar un taladro y la estructura de un cañón que se taladraba. A partir de estos experimentos, observó que una gran cantidad de agua se calentaba y llegaba a hervir sin fuego, estableciendo que el calor no podía ser una sustancia material y que más bien parecía ser el resultado de la acción de fuerzas de roce. En base a la información antes descrita, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta acerca de estos desarrollos científicos?
- A) El concepto de calor es tan complejo que en cualquier caso un estudio posterior en el tiempo refutará a uno realizado con anterioridad.
  - B) La teoría del calórico de Lavoisier fue desestimada con el paso del tiempo debido a que sus mediciones eran poco confiables.
  - C) Desde el punto de vista de Thompson era inadmisibles que el calor fuese transmitido por medio de un fluido.
  - D) Los experimentos realizados por Thompson permitieron comprobar que el modelo de Lavoisier era inválido.

34. Si la energía mecánica de un cuerpo disminuye cuando experimenta una caída desde la azotea de un edificio hasta el suelo, entonces es correcto afirmar que
- A) la suma de la energía cinética y potencial gravitatoria del cuerpo es constante.
  - B) sobre el cuerpo actúan exclusivamente fuerzas conservativas.
  - C) la energía potencial gravitatoria se mantiene constante.
  - D) existe disipación de energía debido al roce con el aire.
  - E) la energía cinética disminuye.
35. ¿Qué información entrega la escala sísmica de Richter?
- A) La cantidad de los daños causados por el sismo sobre objetos materiales.
  - B) La intensidad de los efectos sobre las personas, construcciones y terreno.
  - C) La distancia desde el epicentro hasta el poblado más cercano.
  - D) Una estimación de la energía liberada por el movimiento sísmico.
  - E) El tiempo de duración del sismo.
36. La teoría más aceptada acerca del origen de los continentes afirma que estos se formaron a partir de un solo gran continente. Porciones de este gran continente se separaron hasta que la superficie de la Tierra adoptó la forma actual, con 6 continentes. ¿Qué nombre se dio a ese continente originario?
- A) Gondwana
  - B) Pangea
  - C) Paleogea
  - D) Terra
  - E) Bigearth

37. Un estudiante retira un trozo de chocolate del refrigerador y lo deja olvidado sobre la mesa de la terraza al sol. Al cabo de un tiempo regresa a buscarlo, encontrando que este se ha fundido completamente. Luego de unos minutos a la sombra se vuelve a endurecer. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones explica correctamente lo ocurrido?
- A) Ocurrió un cambio físico porque el proceso es reversible.
  - B) Ocurrió un cambio químico porque el proceso es irreversible.
  - C) Ocurrió un cambio físico porque se modificó la composición del chocolate.
  - D) Ocurrió una reacción química porque se modificó la composición química del chocolate.
38. Con respecto a las partículas subatómicas: electrón, protón y neutrón, se puede afirmar correctamente que la masa del
- A) protón es aproximadamente el doble de la masa del electrón.
  - B) neutrón es aproximadamente la mitad de la masa del electrón.
  - C) protón es aproximadamente igual a la masa del neutrón.
  - D) neutrón es aproximadamente el doble de la masa del electrón.
  - E) neutrón es aproximadamente igual a la masa del electrón.
39. ¿Cuál de los siguientes compuestos presenta enlace covalente?
- A) KCl
  - B) NaCl
  - C) HCl
  - D) KF
  - E) NaF

40. El número de átomos de carbono, hidrógeno y oxígeno que hay en una molécula de benzaldehído es



|    |   |   |   |
|----|---|---|---|
|    | C | H | O |
| A) | 1 | 1 | 1 |
| B) | 6 | 6 | 1 |
| C) | 7 | 7 | 1 |
| D) | 6 | 7 | 2 |
| E) | 7 | 6 | 1 |

41. ¿Cuántos enlaces  $\pi$  y  $\sigma$  hay en la molécula de eteno ( $\text{CH}_2\text{CH}_2$ )?

- A) 5 enlaces  $\pi$  y 1 enlace  $\sigma$   
 B) 1 enlace  $\pi$  y 4 enlaces  $\sigma$   
 C) 4 enlaces  $\pi$  y 1 enlace  $\sigma$   
 D) 2 enlaces  $\pi$  y 4 enlaces  $\sigma$   
 E) 1 enlace  $\pi$  y 5 enlaces  $\sigma$

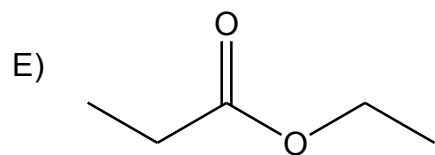
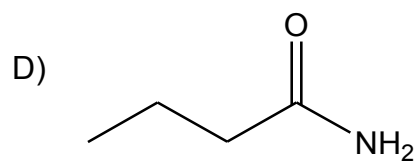
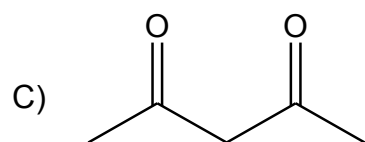
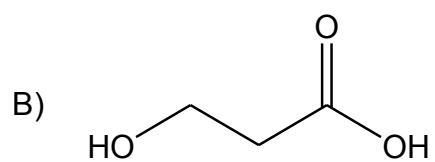
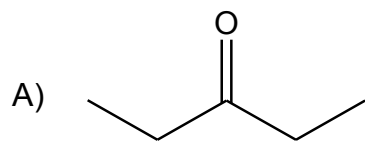


42. Un grupo de estudiantes, indagando sobre una línea de investigación para el tratamiento del resfrío común con vitamina C, plantea lo siguiente; ¿cuál será el alimento que presenta más vitamina C?

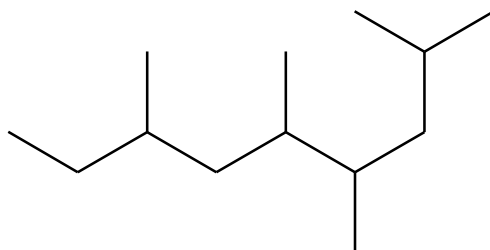
Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones presenta la propuesta que les permitiría responder la pregunta planteada?

- A) De dos grupos de pacientes con resfrío común administrar a solo un grupo una única dosis de vitamina C.
- B) De dos grupos de pacientes con resfrío común administrar a solo un grupo dosis crecientes de vitamina C.
- C) Extraer y determinar a diversos tipos de alimentos presencia de vitamina C.
- D) Extraer y determinar en alimentos las cantidades de vitamina C presente en ellos.

43. ¿Cuál de las siguientes estructuras presenta la función éster?



44. Los átomos de carbono, en los hidrocarburos, se enlazan formando cadenas lineales o ramificadas. Sus nombres están determinados por una cadena principal y sus ramificaciones, si las tuviese. Considerando la siguiente estructura de un hidrocarburo:



Y aplicando las reglas de nomenclatura orgánica, ¿cuál de las opciones describe la cadena principal que se observa en el compuesto?

- A) La cadena presenta 9 carbonos concatenados en una cadena principal y 4 ramificaciones.  
 B) La cadena presenta 7 carbonos concatenados en una cadena principal y 3 ramificaciones.  
 C) La cadena presenta 7 carbonos concatenados en una cadena principal y 4 ramificaciones.  
 D) La cadena presenta 8 carbonos concatenados en una cadena principal y 5 ramificaciones.
45. Un grupo de jóvenes desea estudiar la variación de dióxido de carbono (CO<sub>2</sub>) producido por el uso de combustibles fósiles en los últimos 100 años. A partir de lo anterior, ¿cuáles son las variables que deberían considerar para analizar por medio de un gráfico dicho fenómeno?

|    | Variable dependiente                    | Variable independiente                  |
|----|---|---|
| A) | Emisiones de CO <sub>2</sub>            | Tiempo                                  |
| B) | Tiempo                                  | Emisiones de CO <sub>2</sub>            |
| C) | Cantidad de combustible fósil utilizado | Emisiones de CO <sub>2</sub>            |
| D) | Tiempo                                  | Cantidad de combustible fósil utilizado |

46. En tres tubos de ensayo se colocan, por separado, tres láminas delgadas de aluminio de 5 g cada una. La primera se coloca estirada, la segunda se coloca enrollada y, finalmente, la tercera se corta en trozos pequeños. Luego, a cada tubo se le agregan 10 mL de HCl de concentración  $2 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$  y se determina el tiempo hasta que se complete la reacción. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones es una hipótesis coherente con el experimento descrito?
- A) La variación de la masa del aluminio determina el tiempo de reacción entre el metal y el HCl.
  - B) La variación de la concentración del HCl determina el tiempo de reacción con el aluminio.
  - C) La variación en la conformación física del aluminio determina el tiempo de reacción con el HCl.
  - D) La variación en el cambio de volumen del HCl determina el tiempo de reacción con el aluminio.
47. Al reaccionar completamente 3,6 g de X con Y se forman 10,4 g de un compuesto XY. Al respecto, ¿cuál es el porcentaje de Y en este compuesto?
- A) 6,8 %
  - B) 25,7 %
  - C) 34,6 %
  - D) 65,4 %
  - E) 74,3 %
48. Una industria realizó un ensayo experimental en donde se midió la masa de una sustancia química sólida obtenida a partir de una reacción química llevada a cabo en su proceso de producción. Al comparar el resultado de la operación con el valor teórico que se debió obtener, se percataron que el rendimiento de la reacción fue de un 82 %. Respecto de lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a una pregunta de investigación que permitiría obtener una explicación del resultado obtenido en el ensayo realizado?
- A) ¿Cómo se podría aumentar el rendimiento de la reacción?
  - B) ¿Qué significa que el rendimiento de la reacción sea menor a 100 %?
  - C) ¿De qué manera se puede determinar el rendimiento de la reacción?
  - D) ¿Qué factores influyen en el rendimiento de la reacción?

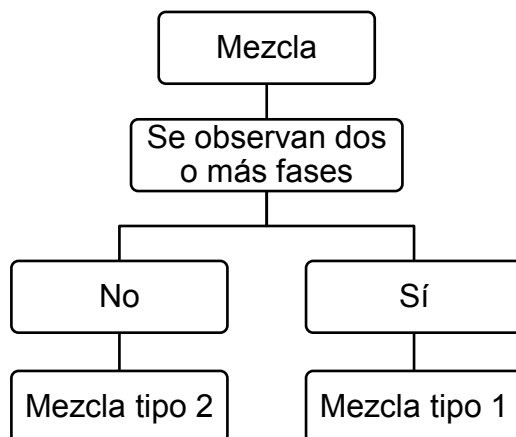
49. En la ecuación química



la fórmula de la sustancia X es

- A)  $\text{H}_2\text{IO}_2$
- B)  $\text{HIO}_3$
- C)  $\text{I}_2\text{O}_3$
- D)  $\text{IO}_3$
- E)  $\text{HIO}_2$

50. Dos estudiantes diseñan una secuencia lógica de pasos para clasificar mezclas en dos tipos, 1 y 2:



Usando el diagrama anterior, ¿cuál de las siguientes opciones representa correctamente ejemplos de la Mezcla tipo 1 y de la Mezcla tipo 2, respectivamente?

|    |                 |                 |
|----|-----------------|-----------------|
| A) | Mantequilla     | Agua con arena  |
| B) | Agua azucarada  | Agua con aceite |
| C) | Jugo envasado   | Mayonesa        |
| D) | Agua con aceite | Agua potable    |

FORMA 151 – 2023

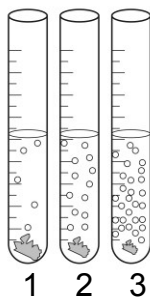
51. En la siguiente tabla se muestran los componentes, soluto y solvente, de diversas soluciones.

| Solución     | Soluto                 | Solvente      |
|--------------|------------------------|---------------|
| Acero        | Carbono (s)            | Hierro (s)    |
| Salmuera     | Cloruro de sodio (s)   | Agua (ℓ)      |
| Aire         | Oxígeno (g)            | Nitrógeno (g) |
| Agua de soda | Dióxido de carbono (g) | Agua (ℓ)      |
| Perfume      | Esencia de lavanda (ℓ) | Etanol (ℓ)    |

Con respecto solo a los datos de la tabla, ¿cuál de las siguientes opciones es una conclusión correcta?

- A) En las soluciones predomina el soluto por sobre el solvente.
- B) Las soluciones en estado líquido contienen solventes líquidos.
- C) Las soluciones pueden estar formadas por más de un soluto y solvente.
- D) El estado físico de las soluciones está determinado por el estado físico del soluto.

52. Una estudiante realiza la siguiente experiencia: a tres tubos de ensayo de igual volumen añade, por separado, el mismo volumen de diferentes soluciones de ácido clorhídrico (HCl)  $0,01 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ ,  $0,1 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$  y  $0,3 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$ , respectivamente. Luego, agrega a cada tubo la misma cantidad de magnesio metálico (Mg), obteniendo los siguientes resultados:



Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones presenta la pregunta de investigación que pretende responder la estudiante con este experimento?

- A) ¿Qué mecanismo determina la reactividad del Mg al entrar en contacto con la solución de HCl?
- B) ¿Cómo influye la cantidad de Mg al reaccionar con la solución de HCl en la liberación de gas?
- C) ¿Cómo influye la concentración de la solución de HCl en la liberación de gas al reaccionar con Mg?
- D) ¿Qué factores afectan la concentración de la solución de HCl en la formación de burbujas?

53. Considerando la siguiente tabla de información:

|   |                                  |
|---|----------------------------------|
| X | masa molar del solvente en g/mol |
| Y | masa molar del soluto en g/mol   |
| Z | volumen del solvente en L        |
| W | masa del solvente en kg          |
| V | densidad del solvente en g/mL    |

¿Cuál de las siguientes opciones presenta la información indispensable y necesaria para preparar una solución de concentración T molal (mol/kg) disolviendo 50,0 g de soluto en agua?

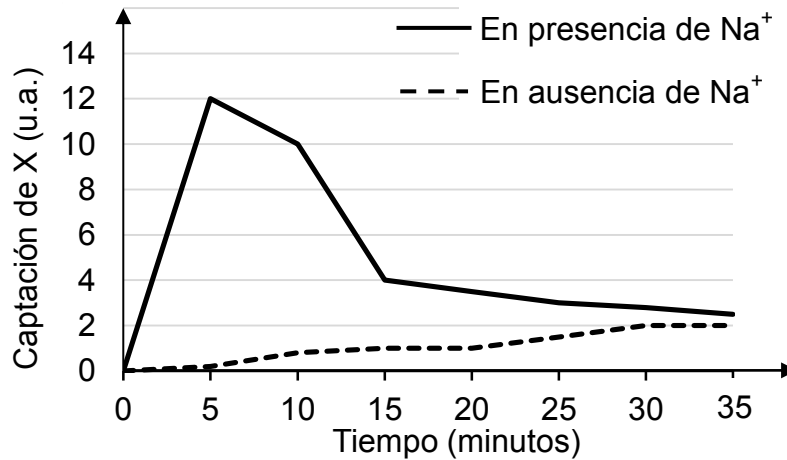
- A) X; Y; Z
- B) X; Y; W
- C) X; Z
- D) Y; V
- E) Y; W

54. Se prepara una solución acuosa de NaOH (masa molar =  $40 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ ) con 20 g de este compuesto en suficiente agua hasta obtener 500 mL de solución. Una persona extrae 250 mL de esa solución y le añade agua hasta alcanzar 1 L. ¿Qué masa de NaOH se encuentra presente en esta última solución?

- A) 1 g
- B) 5 g
- C) 10 g
- D) 20 g



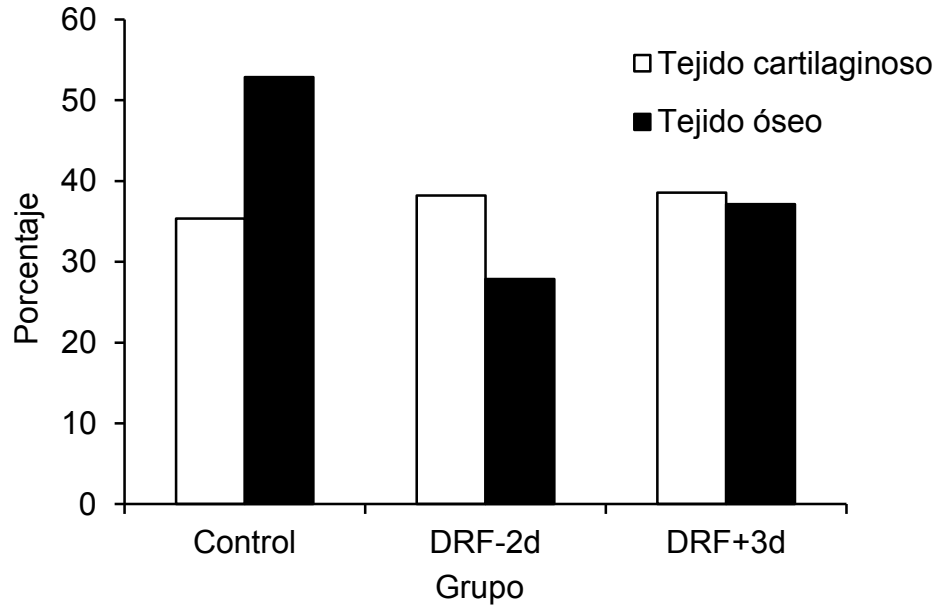
55. Un grupo de investigación está interesado en estudiar cómo el ion sodio ( $\text{Na}^+$ ) influye en el transporte de una molécula X en las células intestinales. Con este propósito, realizan un experimento para medir la captación intracelular de X en presencia y ausencia de  $\text{Na}^+$ . Los datos obtenidos se representan en el siguiente gráfico:



A partir de estos antecedentes, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta acerca del efecto del  $\text{Na}^+$  sobre el transporte de X?

- A) En ausencia de  $\text{Na}^+$ , la captación de X es nula, a través de todo el tiempo de medición.
- B) En presencia de  $\text{Na}^+$ , la captación de X aumenta continuamente, a través de todo el tiempo de medición.
- C) En presencia de  $\text{Na}^+$ , ocurre una rápida captación de X durante los primeros 5 minutos de medición.
- D) En ausencia de  $\text{Na}^+$ , la captación de X se bloquea luego de 30 minutos de medición.
56. Como parte de una investigación, se inactivaron las enzimas de la región del nucléolo de una célula hepática. ¿Cuál de las siguientes opciones corresponde al primer efecto que se espera observar en la célula luego de esta intervención?
- A) Pérdida de las proteínas ácidas del núcleo
- B) Síntesis de una menor cantidad de ribosomas
- C) Pérdida de la mayor parte del ADN del núcleo
- D) Alteración de la comunicación entre núcleo y citoplasma
- E) Incremento de la cantidad de mutaciones en el ADN

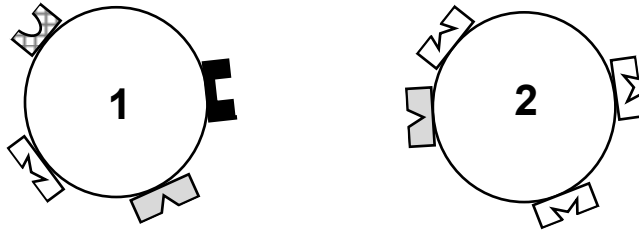
57. El siguiente gráfico representa el porcentaje de tejido cartilaginoso y óseo del fémur luego de catorce días de cicatrización de una fractura, en tres grupos de animales, uno control y dos grupos sometidos a una restricción del 90 % de la ingesta de fosfato, desde dos días previos a la fractura (DRF-2d) y tres días después de esta (DRF+3d).



A partir de estos antecedentes, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a una conclusión correcta?

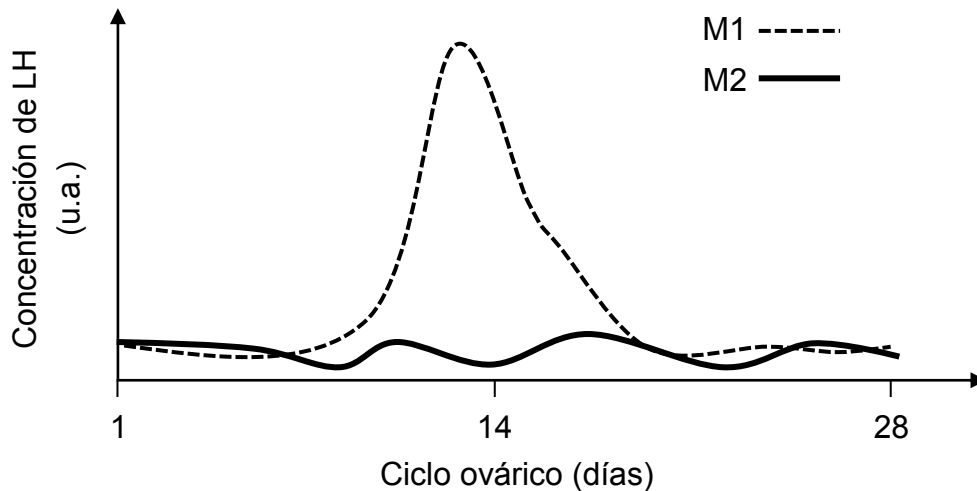
- A) Los animales con restricción de fosfato están imposibilitados para cicatrizar tejidos.
- B) La restricción de fosfato después de una fractura retrasa el inicio de la cicatrización.
- C) La reducción de tejido óseo es mayor en el grupo DRF+3d que en el DRF-2d.
- D) La baja disponibilidad de fosfato afecta más la formación de hueso que la de cartílago.
- E) La ingesta adecuada de fosfato reduce la probabilidad de fracturas del fémur.

58. El esquema representa dos células (1 y 2) de un mismo individuo, que tienen diferentes tipos de receptores de membrana, específicos para ciertas hormonas.



Basándose en la información anterior, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta acerca de estas células?

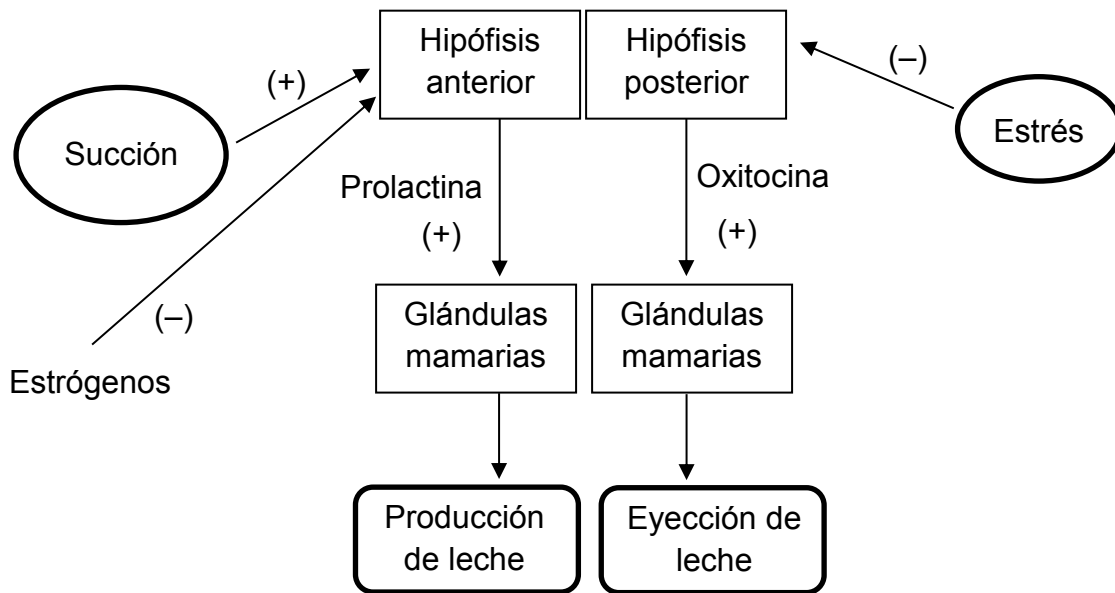
- A) La célula 2 produciría secreciones endocrinas y exocrinas.  
 B) La célula 2 presentaría dos funciones hormonales exclusivas.  
 C) La célula 1 tendría más sensibilidad a las hormonas que la 2.  
 D) La célula 1 presentaría una mayor cantidad de receptores que la 2.  
 E) La célula 1 respondería a una mayor variedad de hormonas que la 2.
59. En el siguiente gráfico se representan las variaciones de la concentración sanguínea de la hormona luteinizante (LH) a lo largo del ciclo ovárico en dos mujeres, una sin método anticonceptivo (M1) y otra que utiliza un método anticonceptivo (M2).



A partir de estos antecedentes, ¿cuál de las siguientes opciones podría corresponder al método anticonceptivo utilizado por M2?

- A) Anovulatorio oral  
 B) T de cobre  
 C) Método del ritmo  
 D) Método de barrera

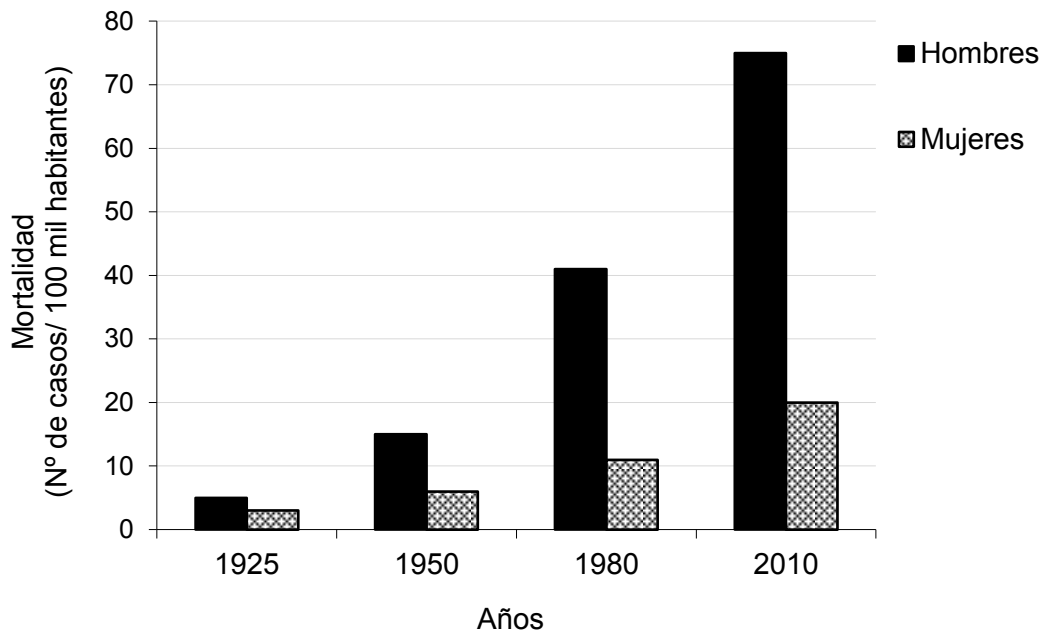
60. En el siguiente esquema se representa una parte de la regulación hormonal de la lactancia, además de algunos factores que la afectan.



Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a una interpretación correcta de este esquema?

- A) La ausencia de estrógenos maternos estimula la eyección de leche.
- B) En ausencia de estrés, los estrógenos maternos estimulan la producción de leche.
- C) La succión del lactante es un estímulo que favorece la producción de leche.
- D) La producción y eyección de leche son independientes del estrés y los estrógenos.

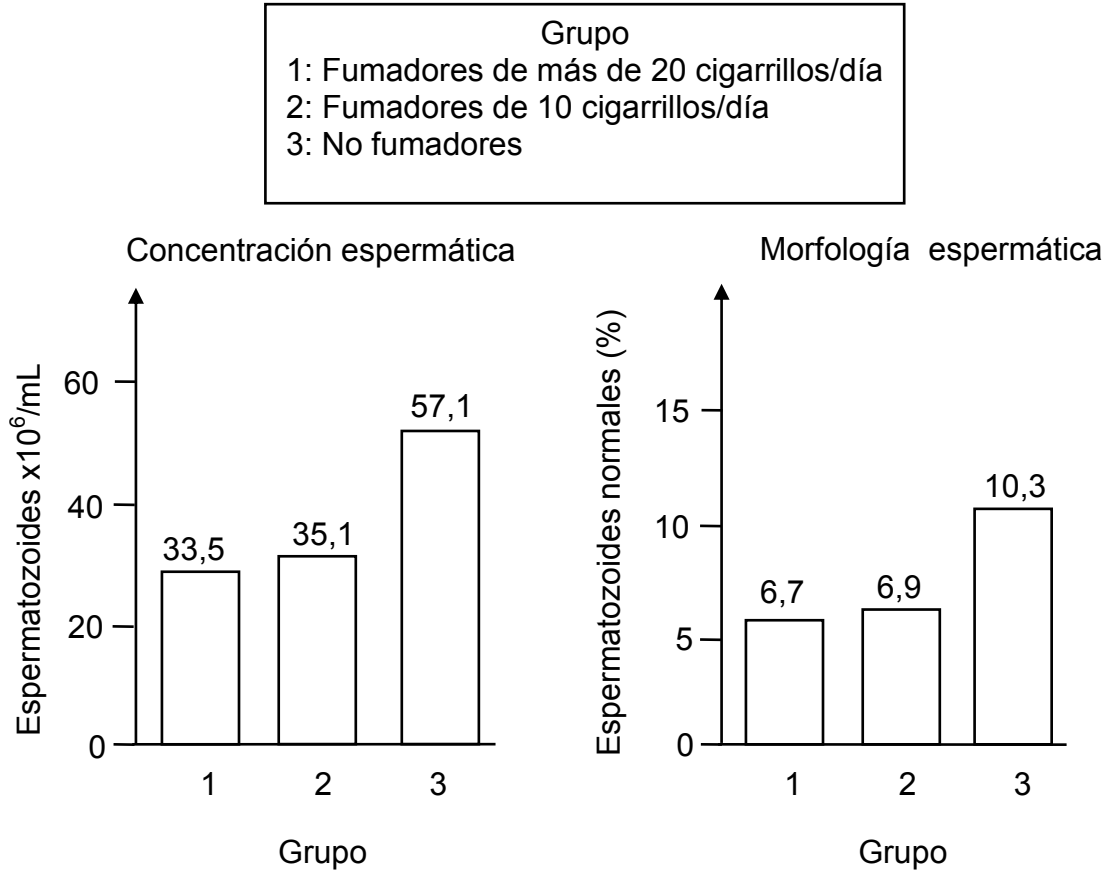
61. El siguiente gráfico muestra la mortalidad de personas de una población a través del tiempo, provocada por cirrosis hepática:



A partir de los datos del gráfico, ¿cuál(es) de las siguientes afirmaciones es (son) correcta(s)?

- I) El aumento de la mortalidad por cirrosis hepática se debe a un aumento del alcoholismo en ambos sexos.
  - II) La cirrosis hepática aumentó aproximadamente 20 veces entre 1925 y 2010, en ambos sexos.
  - III) La mortalidad causada por cirrosis hepática es mayor en hombres que en mujeres.
- A) Solo I
  - B) Solo II
  - C) Solo III
  - D) Solo II y III
  - E) I, II y III

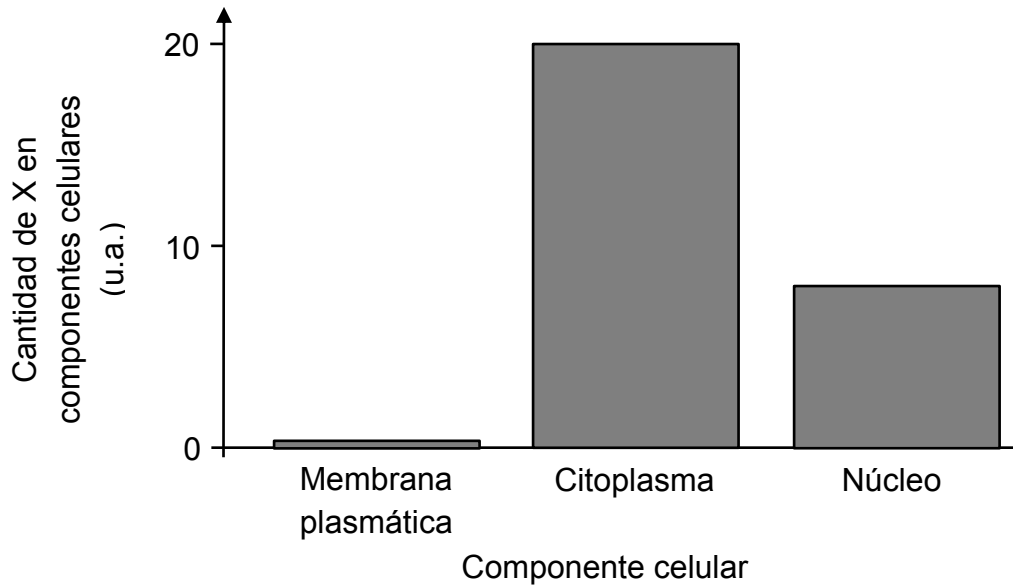
62. En los siguientes gráficos se representan los resultados de la concentración y la morfología espermática, registradas en tres grupos de hombres (1, 2 y 3) que están en el mismo rango de edad y presentan la condición de infertilidad.



De acuerdo con los datos obtenidos, ¿cuál de las siguientes opciones es una conclusión correcta?

- A) La disminución de la concentración espermática es directamente proporcional al incremento del consumo de cigarrillos.
- B) En no fumadores, el porcentaje de espermatozoides con morfología normal duplica el valor de los fumadores de 10 cigarrillos al día.
- C) Los fumadores producen una concentración insuficiente de espermatozoides para lograr fecundar.
- D) El consumo de cigarrillos reduce la concentración de espermatozoides y el porcentaje de estos con morfología normal.
- E) La infertilidad de los fumadores se relaciona directamente con el aumento de espermatozoides anormales por efecto del tabaco.

63. En el gráfico se representa la cantidad de una hormona X en tres componentes celulares, luego de ser aplicada a un cultivo de sus células diana (o células blanco), en un tiempo determinado.



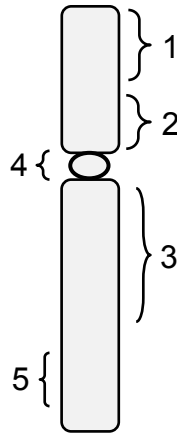
Basándose exclusivamente en la información del gráfico, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta con respecto a esta hormona?

- A) La membrana de las células diana podría ser impermeable a X.
  - B) La unión de X a sus receptores podría ocurrir en el citoplasma.
  - C) La hormona X sería sintetizada por una glándula exocrina.
  - D) La hormona X podría presentar naturaleza peptídica.
64. Si una rata hembra adulta es sometida a un tratamiento prolongado con un bloqueador de los receptores para la hormona liberadora de gonadotrofinas (GnRH), ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a un efecto esperable en este animal?
- A) Se eliminará la producción de GnRH.
  - B) Aumentarán los niveles de estrógenos.
  - C) Aumentarán los niveles de FSH y LH.
  - D) Se generarán ovulaciones múltiples.
  - E) Se eliminará el ciclo ovárico.

65. En los mamíferos, una hormona X se libera en mayor cantidad cuando el individuo se encuentra sometido a un agente estresor. Si el estrés persiste (estrés crónico), el nivel sanguíneo de X se mantiene elevado. Unos investigadores propusieron que un fármaco experimental F, administrado en una dosis mínima eficaz, disminuye el nivel sanguíneo de la hormona X en individuos con estrés crónico. Para verificar esto último, los investigadores prepararon dos grupos de ratas sanas, en iguales condiciones fisiológicas iniciales. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde a un procedimiento correcto para probar lo propuesto por los investigadores?
- A) Someter ambos grupos al mismo estresor; administrar a un grupo el doble de la dosis mínima eficaz de F que al otro y medir el nivel final de X en ambos grupos.
  - B) Someter uno de los grupos a un estresor; administrar la dosis mínima eficaz de F a ambos grupos y medir el nivel final de X en ambos grupos.
  - C) Someter ambos grupos al mismo estresor; administrar la dosis mínima eficaz de F a ambos grupos y medir el nivel final de X en ambos grupos.
  - D) Someter uno de los grupos a un estresor; administrar al grupo estresado la dosis mínima eficaz de F y al otro suero fisiológico y medir el nivel final de X en ambos grupos.
  - E) Someter ambos grupos al mismo estresor; administrar a un grupo la dosis mínima eficaz de F y al otro suero fisiológico y medir el nivel final de X en ambos grupos.
66. ¿Cuál(es) de las siguientes acciones se debe(n) realizar para obtener el cariotipo de un individuo?
- I) Enumerar los cromosomas.
  - II) Identificar los genes dominantes y recesivos de cada cromosoma.
  - III) Clasificar los cromosomas según su tamaño y forma.
- A) Solo I
  - B) Solo II
  - C) Solo III
  - D) Solo I y III
  - E) I, II y III



67. El siguiente esquema representa un cromosoma simple y los números corresponden a diferentes secciones de su estructura:



Al respecto, ¿en cuál de las secciones numeradas es improbable que ocurra entrecruzamiento durante la meiosis?

- A) 1  
 B) 2  
 C) 3  
 D) 4  
 E) 5
68. Se ha estudiado que un carácter Z tiene un 46 % de correlación (probabilidad que ambos expresen el carácter) en gemelos monocigóticos (comparten el 100 % de los genes) criados juntos. En cambio, en gemelos dicigóticos (comparten el 50 % de los genes) criados juntos, esta correlación es de un 20 %. Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta acerca del carácter Z?
- A) Su expresión es independiente de la acción del ambiente.  
 B) Existe una gran influencia sociocultural en su expresión.  
 C) El ambiente intrauterino interviene en su expresión.  
 D) La crianza compartida es determinante en su expresión.  
 E) La influencia genética es predominante en su expresión.

69. ¿Qué tienen en común la teoría de la selección natural de Darwin y la teoría de los caracteres adquiridos de Lamarck, para explicar la evolución de los seres vivos?
- A) Ambas teorías suponen que los organismos de mayor tamaño son seleccionados y sobreviven.
  - B) Ambas teorías plantean que los organismos experimentan variaciones a través del tiempo.
  - C) Ambas teorías plantean que los organismos mejor adaptados son aquellos que desarrollan un órgano mediante su uso.
  - D) Ambas teorías plantean que la especie con un mayor número de individuos es la más favorecida.
70. Una persona que cría gatos, desea obtener una variedad que reúna las características de un gato angora y uno siamés. Al respecto, ¿cuál(es) es (son) la(s) estrategia(s) más adecuada(s) para lograr este propósito?
- I) Cruzar un gato angora con uno siamés y seleccionar la progenie que tenga características de ambas razas. Repetir los cruzamientos y la selección con las progenies sucesivas.
  - II) Obtener los híbridos de la cruce entre un gato angora y uno siamés y retrocruzar los híbridos con uno de los padres, el siamés o el angora.
  - III) Exponer al gato angora o al siamés a un agente mutagénico y esperar que aparezcan características de ambas razas en la progenie.
- A) Solo I
  - B) Solo II
  - C) Solo III
  - D) Solo I y II
  - E) I, II y III

71. En una especie de mamífero, las hembras pueden ser monopolizadas por los machos, dominando el territorio en el cual se encuentran. Se observó que los machos con colmillos más largos resultan vencedores frente a los machos con colmillos más pequeños, cuando compiten por el terreno donde se encuentran las hembras. Al respecto, ¿qué tipo de selección se puede inferir en este grupo de animales?

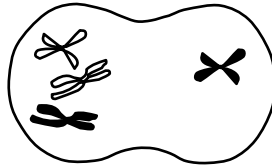
- A) Artificial
- B) Disruptiva
- C) Intrasexual
- D) Intersexual
- E) Estabilizadora

72. El cruce de dos ratones de pelaje negro originó una descendencia (F1) con 75 % de ratones negros y 25 % de ratones café. Si los ratones café de la F1 se cruzan con los ratones negros de la F1, ¿qué porcentaje(s) fenotípico(s) se puede(n) obtener en los descendientes?

- I) Un 100 % de ratones negros
- II) Un 75 % de ratones negros y un 25 % de ratones café
- III) Un 50 % de ratones negros y un 50 % de ratones café

- A) Solo I
- B) Solo II
- C) Solo III
- D) Solo I y III
- E) I, II y III

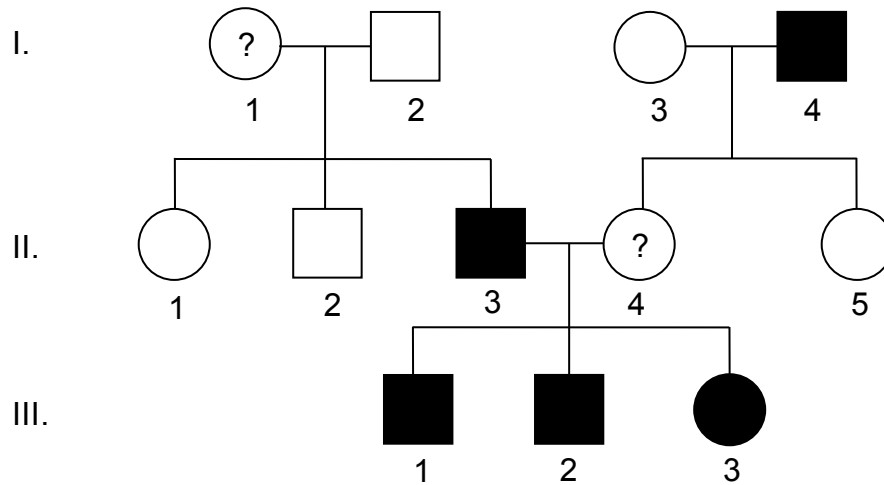
73. El siguiente esquema representa a una célula en anafase I de la meiosis, con dos pares de cromosomas homólogos:



Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones señala correctamente la composición cromosómica de los gametos que derivan de esta célula?

- A) 100 % con 6 cromosomas
- B) 100 % con 4 cromosomas
- C) 50 % con 3 cromosomas y 50 % con 1 cromosoma
- D) 50 % con 6 cromosomas y 50 % con 3 cromosomas
- E) 50 % con 6 cromosomas y 50 % con 2 cromosomas

74. La siguiente genealogía representa la herencia de un carácter recesivo ligado al cromosoma X, en humanos:

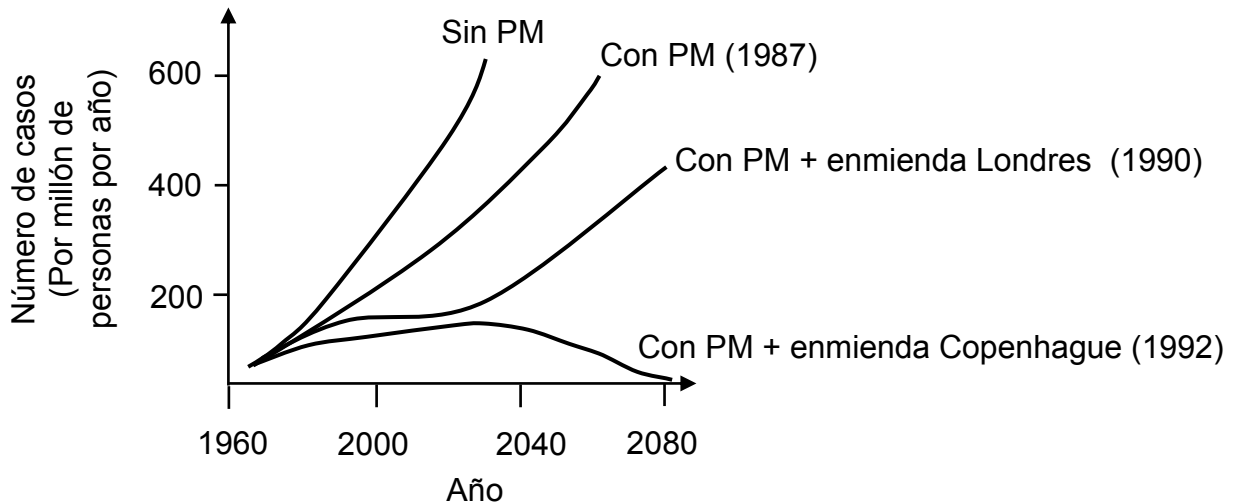


Al respecto, ¿qué opción señala correctamente los genotipos de los individuos I – 1 y II – 4?

- A)  $X^T X^t - X^T X^t$   
 B)  $X^T X^t - X^t X^t$   
 C)  $X^t X^t - X^t X^t$   
 D)  $X^T X^T - X^t X^t$   
 E)  $X^T X^t - X^T X^T$
75. En plantas de regiones semiáridas, diversos procesos metabólicos se ven afectados negativamente ante condiciones de estrés por sequía. Al respecto, ¿por qué razón la falta de agua en el suelo y de vapor de agua en el ambiente causan la disminución del proceso de fotosíntesis en estas plantas?

- A) Porque las plantas detienen, temporalmente, sus procesos metabólicos.  
 B) Porque las plantas aumentan su transpiración, lo cual reduce la fotosíntesis.  
 C) Porque las plantas captan menos luz, lo cual reduce la fotólisis del  $H_2O$ .  
 D) Porque las plantas cierran sus estomas, lo cual dificulta el ingreso de  $CO_2$ .

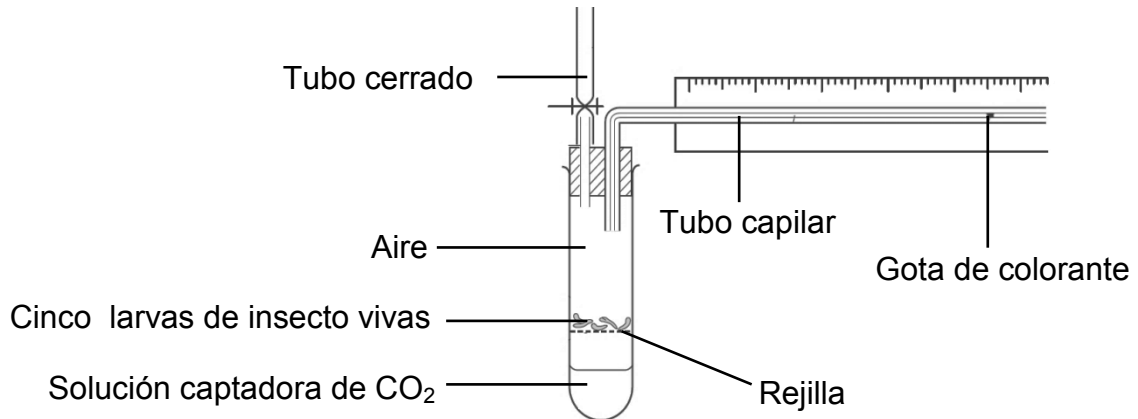
76. El Protocolo de Montreal (PM) es una estrategia de acuerdo mundial para detener el deterioro de la capa de ozono. Una vez que empezó a regir este protocolo fue necesario corregirlo, generando varias enmiendas. En el gráfico siguiente se muestra el pronóstico del número de casos de cáncer de piel, con y sin la aplicación del protocolo y sus enmiendas:



Al respecto, ¿cuál de las siguientes opciones es una inferencia correcta en relación con el pronóstico presentado?

- A) El número de casos por millón de personas, disminuirá partir del año 2023 en los cuatro escenarios pronosticados.
- B) El número de casos por millón de personas, disminuirá a partir del año 2030 sin la aplicación de enmiendas al protocolo.
- C) El número de casos por millón de personas, disminuirá a 100 en el año 2100 con las enmiendas de Londres y Copenhague.
- D) El número de casos por millón de personas, disminuirá a menos de 200 en el año 2080 con la aplicación de la enmienda de Londres.
- E) El número de casos por millón de personas, disminuirá a menos de 150 en el año 2080 con la enmienda de Copenhague.

77. En un experimento se utilizaron tres montajes, idénticos al mostrado en la figura siguiente. Cada montaje fue puesto a una temperatura ambiental distinta por 60 minutos y se midió el desplazamiento total de una gota de colorante cada 15 minutos, constatándose resultados significativamente diferentes para cada montaje.



A partir de estos antecedentes, ¿cuál de las siguientes opciones corresponde al factor que explica las diferencias en el desplazamiento del colorante entre los tres montajes?

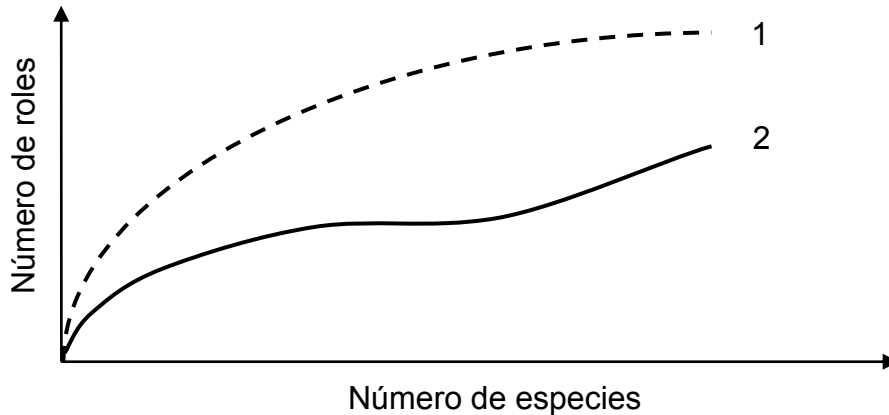
- A) El volumen de CO<sub>2</sub> consumido por las larvas de cada montaje.
  - B) El volumen de O<sub>2</sub> liberado por las larvas de cada montaje.
  - C) La cantidad de larvas que se utilizó en cada montaje.
  - D) El tiempo de desplazamiento total en cada montaje.
  - E) La temperatura ambiental usada en cada montaje.
78. A continuación se presenta la ecuación general del proceso de fotosíntesis:



Si, hipotéticamente, se marca el oxígeno del agua, ¿en qué molécula y estructura vegetal, respectivamente, se encontraría esta marca?

- A) Glucosa – tilacoides de los cloroplastos
- B) Agua – citoplasma de las células estomáticas
- C) Dióxido de carbono – estroma de los cloroplastos
- D) Oxígeno molecular – tilacoides de los cloroplastos

79. En el siguiente gráfico se representa la relación entre el número de especies y el número de roles que estas desempeñan en dos ecosistemas distintos (1 y 2):



Considerando lo anterior, ¿qué opción corresponde a una inferencia correcta acerca de la relación entre las variables graficadas en los dos ecosistemas?

- A) A igual número de especies, el número de roles desempeñados por estas sería el mismo en ambos ecosistemas.
  - B) En el ecosistema 1, el número de roles y de especies presentes son inversamente proporcionales.
  - C) El número de roles es independiente del número de especies presentes, en ambos ecosistemas.
  - D) El ecosistema 2 lograría el mismo número de roles que el ecosistema 1 si aumentarían las especies.
  - E) A mayor número de roles desempeñados, el número de individuos de cada especie aumenta en ambos ecosistemas.
80. En un ecosistema, ¿cuál(es) de los siguientes conceptos se relaciona(n) con la cantidad de energía disponible para ser utilizada por los organismos consumidores?

- I) Productividad primaria bruta
- II) Productividad primaria neta
- III) Metabolismo de los consumidores

- A) Solo I
- B) Solo II
- C) Solo III
- D) Solo I y III
- E) Solo II y III



## 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.