



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



Preguntas icfes del sistema excretor humano segundo periodo grado 5º

Todas las preguntas que a continuación se presentan son de **Tipo I**. Preguntas de selección múltiple con **única respuesta**, estas preguntas tienen un enunciado y cuatro posibilidades de respuesta, de las cuales usted debe marcar en la hoja de respuesta la que considere correcta.

1 El aparato excretor sirve para:

- a sirve para eliminar por medio de unos órganos los residuos nitrogenados del metabolismo
- b sirve para llevar los alimentos y el oxígeno a las células,
- c sirve para recoger los desechos metabólicos que se han de eliminar después por los riñones,
- d sirve para intervenir en las defensas del organismo, regula la temperatura corporal.

2 El aparato excretor elimina

- a sustancias no intoxicadas
- b sustancias tóxicas de nuestro organismo.
- c sustancias alucinógenas
- d sustancias químicas

3 Que órgano transporta las sustancias tóxicas a los riñones.

- a: vejiga urinaria
- b: uretra
- c: *arteria renal*
- d riñones

4 La unidad básica de filtración en los vertebrados es

- a nefrona
- b nefridio
- c hemolinfa
- d líquido celomático

5 Que sale o que excreta la uretra

- a materia fecal
- b agua
- c orina
- d arterias

6 las partes del sistema excretor son

- a intestino grueso, piel, pulmones, intestino delgado
- b sistema urinario, intestino grueso, sangre, orina
- c sistema urinario piel, pulmones.



Preguntas tipo icfes sistema nervioso segundo periodo grado 5º

1. Las siguientes son funciones de la neurona EXCEPTO:
 - A. Conducir la señal eléctrica
 - B. Recibir información externa interna o de otra neurona
 - C. Comunicar con otra neurona, célula muscular o glándula
 - D. Enviar las señales a través de las dendritas

2. Un impulso nervioso se traduce en una respuesta que puede ser una contracción muscular o la liberación de una hormona. Las células encargadas de este proceso se denominan:
 - A. Interneuronas
 - B. Neuronas sensitivas o aferentes
 - C. Células Gliales
 - D. Neuronas motoras o eferentes

3. Las neuronas son células nerviosas que pueden recibir información del medio interno o externo, producir una señal de respuesta, transmitir la señal a otras células. Cada región de la neurona cumple una de estas funciones. Las señales son recibidas de otras neuronas o del medio por:
 - A. Las dendritas
 - B. El cuerpo celular
 - C. El axón
 - D. Las terminaciones sinápticas

4. En el circuito de la reacción nerviosa, los órganos efectores son los encargados de ejecutar la respuesta dirigida por el sistema nervioso. Corresponden a órganos efectores:
 - A. El encéfalo
 - B. Los músculos
 - C. Los órganos de los sentidos
 - D. La medula

5. Funcionalmente las dendritas constituyen en la neurona su:
 - A. Aparato receptor
 - B. Aparato transmisor
 - C. Centro de la actividad funcional
 - D. Aparato transmisor receptor a la vez

6. Los animales más complejos poseen mayor rapidez y precisión en sus movimientos, esto se debe a que:
 - A. Poseen gran número de neuronas
 - B. Poseen gran número de células gliales



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



- C. Poseen igual número de neuronas y de células gliales
- D. A y B son correctas

7. Los neurotransmisores son liberados por:

- A. Vesículas sinápticas
- B. Cuerpo celular
- C. Núcleo de las neuronas
- D. Dendritas

8. El sistema nervioso central encargado de integrar la información proveniente de los nervios para producir una respuesta como la contracción de ciertos músculos o la liberación de hormonas, comprende:

- A. La médula espinal y el encéfalo
- B. La médula espinal y los nervios craneales
- C. El encéfalo y los nervios raquídeos
- D. La médula espinal y los nervios raquídeos

9. El sistema nervioso autónomo es el encargado de regular acciones en su mayoría involuntarias, se halla constituido en dos sistemas, el simpático y el parasimpático que producen efectos opuestos sobre los órganos que controlan. El sistema nervioso simpático pone al organismo en alerta, por lo que es especialmente notable su actividad durante:

- A. concentración mental
- B. Relajación muscular
- C. Situaciones de estrés o peligro
- D. Estados depresivos

10. Acciones voluntarias como leer, escribir, tomar una taza de café, o patear un balón son controladas

por el _____ en donde las _____ hacen sinapsis con los músculos esqueléticos

- A. Sistema Nervioso somático; neuronas motoras
- B. Sistema nervioso autónomo; neuronas sensitivas
- C. El simpático y el parasimpático; neuronas motoras
- D. Sistema nervioso central; neuronas sensitivas

11. Si una persona sufre una lesión grave (trauma raquídeo) a nivel lumbar que ocasiona la sección de su medula a este nivel, la consecuencia sería:

- A. Pérdida de sus funciones síquicas superiores
- B. Alteración de la capacidad receptora de sus órganos sensoriales
- C. Pérdida de movimiento de sus miembros inferiores
- D. Alteración de la coordinación de sus movimientos



INSTITUCIÓN EDUCATIVA “ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO”

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



- B. 8,9%
- C. 26,0%
- D. 0,3%

Observa las imágenes y contesta las preguntas 4 y 5



5) ¿cuál de los anteriores seres vivos pertenecen al reino vegetal?:

- A. El perro
- B. El hongo
- C. Las Bacterias
- D. La rosa

6) La oruga pertenece al reino

- A. De los vegetales
- B. De los hongos
- C. De los animales
- D. De los protistas

Lee el siguiente párrafo. Luego, analiza y contesta las preguntas 6 y 7.

En la finca de Anita encontramos varias vacas, un corral de gallinas, un caballo, varios pájaros copetones, un cultivo de maíz, árboles de mango, un perro, un cultivo de moras, un estanque con peces bailarina y un gato.

7) La finca de Anita es un ejemplo de:

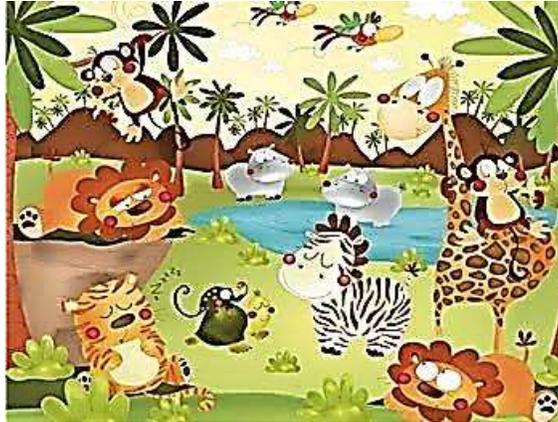
- A. Individuo
- B. Población
- C. Parasitismo
- D. Ecosistema

8) ¿Cuáles son las poblaciones que podemos encontrar en la finca de Anita?

- A. Varias vacas, un corral de gallinas, varios pájaros copetones, un cultivo de maíz, árboles de mango, un cultivo de moras y un estanque con peces bailarina.
- B. Un caballo, un perro y un gato.
- C. Varios perros, un corral de gallinas, varios caballos, varios gatos, árboles de mango y un cultivo de moras.
- D. Una vaca, una gallina, un pájaro copetón, un cultivo de maíz, un árbol de mango, un cultivo de moras y un pez bailarina.



Observa la siguiente imagen. Luego, analiza y contesta la pregunta 8



9) La imagen anterior representa un:

- A. Ecosistema.
- B. Población.
- C. Organismo.
- D. Comensalismo.

10) Las bacterias son organismos procariotas, es decir, que sus células no tienen estructuras internas rodeadas por membranas. Así las células bacterianas no tienen núcleo, mitocondrias, ni cloroplastos, solamente tienen ribosomas (cuya función es fabricar proteínas), información genética. Son organismos unicelulares algunas veces se agrupan y forman colonias.

En el texto, cuando se refiere a que las bacterias son organismos unicelulares podemos decir que tienen:

- A. dos células.
- B. tres células.
- C. cero células.
- D. una célula.

11) Las algas son los mayores productores de nutrientes de los ecosistemas y de oxígeno del planeta.

Es correcto afirmar:

- A. Las algas son perjudiciales para la salud de los humanos.
- B. Las algas producen toxinas de rápido crecimiento.
- C. Las algas son las mayores productoras de gas carbónico del planeta.
- D. Las algas favorecen la existencia de seres vivos ya que producen oxígeno.

12) Las plantas proporcionan alimento y abrigo a muchos organismos. Es uno de los grupos productores más importantes de la tierra, porque casi todas tienen la capacidad de realizar el proceso de la:

- A. Fotosíntesis
- B. celulosa
- C. Semilla
- D. Polinización



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



PREGUNTAS TIPO ICFES C NATURALES TERCEWR PERIODO GRADO 5º

1. Todo aquello que tiene masa, peso y ocupa un lugar en el espacio se denomina:
 - a. Energía.
 - b. Tiempo.
 - c. Materia.
 - d. Densidad.
2. Las propiedades de la materia se pueden clasificar en:
 - a.fundamentales y generales.
 - b.primarias y secundarias.
 - c.generales y específicas.
 - d. macro y micro.
3. La masa el peso y el volumen son propiedades de la materia.
 - a. fundamentales.
 - b.generales.
 - c.específicas.
 - d. químicas.
4. El olor color y sabor son propiedades de la materia.
 - a.químicas.
 - b. matemáticas.
 - c.físicas.
 - d. analíticas.
5. la propiedad que poseen los cuerpos de oponerse a ser rayados o penetrados por otros es:
 - a. resistencia
 - b. maleabilidad.
 - c.dureza.
 - d. ductibilidad.
6. percibimos la dureza de los cuerpos gracias a:
 - a. manchas olfatorias.
 - b.papilas gustativas.
 - c.nervios.
 - d. tacto.
7. la propiedad que tienen poseen algunos cuerpos de dejarse convertir en hilos se llama:
 - a. ductibilidad.
 - b. maleabilidad.
 - c. conductividad.
 - d. electronegatividad.
8. la temperatura a la cual una sustancia pasa de sólido a líquido se denomina.
 - a.punto de fusión.
 - b. punto de ebullición.
 - c.punto de saturación.
 - d. punto de fisión.
9. las mezclas son asociaciones de dos o más.
 - a.elementos
 - b.atomos
 - c.moléculas
 - d.sustancias.



PREGUNTAS TIPO ICFES C NATURALES TERCEWR PERIODO GRADO 5º

1. Según la imagen determina



Carlos mira al cielo y observo una gran nube gris, luego de esto pasado unos minutos comenzó a llover fuertemente. Este cambio de estado de la materia se define como:

- a - condensación.
- b – fusión.
- c – solidificación.
- d – evaporación.

2.Si las sustancias puras, son todos los elementos que están en la tabla periódica. Cuáles de las siguientes sustancias son puras.

- a - agua y carbono.
- b – flúor y gas carbónico.
- c – plata y oro.
- d – zinc y petróleo.

3.El siguiente es el ejemplo de un compuesto, formado por la unión de dos elementos.

- a – hidrogeno y agua.
- b – alcohol y vinagre.
- c - hierro y aceite.
- d – hidrogeno y oxígeno.

4 una mezcla se define como la unión de dos o más sustancias que al unirse.

- a – pierden sus propiedades.
- b – adquieren propiedades nuevas.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA “ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO”

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



c – conservan sus propiedades.

d – una vez unidas no se pueden separar.

5 En una mezcla sus componentes:

a – se encuentran en cantidades variables.

b – se combinan proporcionalmente uno a uno.

c – están en proporciones iguales.

d – se separan por métodos químicos.

6 – hablamos de una mezcla homogénea cuando.

a – sus componentes se pueden distinguir a simple vista.

b – su composición o forma es la misma en cualquier parte de la mezcla.

c – es un ejemplo el agua y el aceite,

d – tienen distinta composición por donde se observen.

7. si el peso se define como “la fuerza de gravedad con que la tierra atrae un objeto” entonces podemos decir que.

a – entre más alto este un cuerpo, es menor la fuerza de gravedad.

b – entre más masa tenga un cuerpo, es mayor la fuerza de gravedad.

c – la fuerza de gravedad actúa según el volumen del cuerpo.

d – la fuerza de gravedad solo actúa para cuerpos pesados.

8. En una excursión los chicos de quinto grado observaron como en la noche el mechero que servía para dar luz y calor se apagó, porque ya no tenía combustible. Lo anterior lo podemos definir como un cambio.

a – cambio natural

b – cambio físico.

c – cambio químico.

d – cambio de estado.

9. cuando un objeto tiene cambios y estos no alteran la composición de la materia... definimos un cambio.

a – cambio de estado.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



27. Aquellos cambios que experimenta la materia sin modificar su composición se denominan:
- físicos
 - químicos
 - biológicos
 - orgánicos
28. Aquellos cambios que experimenta la materia en su composición interna dando lugar a nuevas sustancias se denominan:
- físicos
 - químicos
 - biológicos
 - orgánicos
29. Si colocamos agua en una cubeta y le introducimos dos electrodos conectados a una fuente de energía continua el agua se descompone en hidrógeno y oxígeno. En este caso, decimos que el agua ha experimentado un cambio:
- físico
 - químico
 - biológico
 - orgánico
30. La clase de materia que conforma un objeto recibe el nombre de:
- elemento
 - átomo
 - molécula
 - sustancia
31. Las mezclas son asociaciones de dos o más:
- elementos
 - átomos
 - moléculas
 - sustancias
32. Cuando las sustancias de una mezcla pueden distinguirse a simple vista se dice que ésta es:
- simple
 - compuesta
 - homogénea
 - heterogénea
33. Cuando las sustancias de una mezcla no pueden distinguirse a simple vista se dice que ésta es:
- simple
 - compuesta
 - homogénea
 - heterogénea
34. El agua, que consta de hidrógeno y oxígeno se puede considerar una mezcla:
- simple
 - compuesta
 - homogénea
 - heterogénea
35. Cualquier tipo de materia que tiene composición fija y propiedades físicas y químicas definidas y reconocibles se denomina:
- mezcla
 - compuesto
 - combinación
 - sustancia pura
36. Las sustancias que no pueden descomponerse en otras más sencillas son:
- elementos
 - compuestos
 - átomos
 - electrones
37. Las sustancias formadas por dos o más elementos se denominan:
- heterogéneas
 - homogéneas
 - mezclas
 - compuestos
38. La unidad estructural fundamental de la materia es el:
- célula
 - núcleo
 - protón
 - átomo
39. Un modelo atómico es la representación gráfica de nuestras ideas acerca del átomo, su estructura y movimiento. Los más importantes son los de:
- Churchil y Brandt
 - Hustler y Bering
 - Newton y Eisten
 - Rutherford y Bohr



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



40. En el átomo se distingue claramente una parte central llamada:
- corteza
 - centro
 - núcleo
 - partícula subatómica
41. Las partículas subatómicas más importantes son:
- 50
 - 100
 - 2
 - 3
42. La mayor cantidad de masa del átomo se concentra en:
- la periferia
 - el núcleo
 - los protones
 - los neutrones
43. El núcleo está compuesto por partículas de carga:
- negativa y positiva
 - negativa y neutra
 - positiva y neutra
 - neutra
44. La corteza del átomo está conformada por partículas de carga:
- negativa
 - neutra
 - positiva
 - neutra y positiva
45. En número atómico se refiere al número de:
- neutrones
 - protones
 - electrones
 - protones y neutrones
46. El número atómico se representa por la letra:
- A
 - B
 - Y
 - Z
47. El número masa se refiere al número de:
- electrones y protones
 - neutrones y electrones
 - neutrones y protones
 - electrones, protones y neutrones
48. El número masa se representa por la letra:
- A
 - B
 - Y
 - Z
49. Al restar el número atómico del número masa podemos encontrar el número de:
- protones
 - neutrones
 - electrones
 - neutrones y electrones
50. Si el número atómico del átomo de cloro es 17 y el número masa 35; el número de neutrones es:
- 52
 - 25
 - 18
 - 22
51. Uno de los aspectos del cual depende el nombre de un elemento químico es:
- país donde fue descubierto
 - laboratorio donde fue descubierto
 - símbolo químico
 - idioma donde fue descubierto
52. Las columnas (verticales) de la tabla periódica corresponden a:
- series
 - tipos
 - grupos
 - periodos
53. Las filas en la tabla periódica corresponden a:
- series



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



- b. tipos
- c. grupos
- d. periodos

54. La letra o letras que representan cada elemento químico se llama:

- a. clave
- b. sigla
- c. signo
- d. símbolo

55. Cuando dos o más átomos se agrupan forman:

- a. mezclas
- b. combinaciones
- c. moléculas
- d. sustancias

56. La fuerza que mantiene unidos a los átomos y les da estabilidad se denomina:

- a. gravedad
- b. energía
- c. poder
- d. enlace

57. La regla que explica la formación de los enlaces se llamó del:

- a. sexteto
- b. octeto
- c. cuarteto
- d. dueto

58. La capacidad que tienen los átomos de atraer o retener los electrones que participan en un enlace químico se llama:

- a. potencial de ionización
- b. fuerza de gravedad
- c. poder de ionización
- d. electronegatividad

59. Cuando se unen dos elementos diferentes, en el cual uno de ellos cede o regala electrones fácilmente al otro se dice que el enlace es:

- a. covalente simple
- b. covalente doble
- c. covalente triple
- d. iónico

60. Cuando los elementos de una molécula comparten un par de electrones se dice que el enlace es:

- a. covalente simple
- b. covalente doble
- c. covalente triple
- d. iónico

61. Cuando los elementos de una molécula comparten dos pares de electrones se dice que el enlace es:

- a. covalente simple
- b. covalente doble
- c. covalente triple
- d. iónico

62. Cuando los elementos de una molécula comparten tres pares de electrones se dice que el enlace es:

- a. covalente simple
- b. covalente doble
- c. covalente triple
- d. iónico

63. Los electrones del último nivel de energía de un átomo se llaman de:

- a. intercambio
- b. posición
- c. valencia
- d. inercia

64. Escriba al frente de cada símbolo el nombre del elemento que representa

N	Mg
P	Na
S	Sr
B	As
Fe	Ne

65. Escriba al frente de cada símbolo el nombre del elemento que representa

H	Ra
AL	Sn
Mo	Cr
Ca	Li



INSTITUCIÓN EDUCATIVA “ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO”

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973





INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 - CÓDIGO ICFES 073973



W		P	
---	--	---	--

66. Escriba al frente de cada símbolo el nombre del elemento que representa

Cl		Au	
O		I	
Ne		Mo	
Br		Zn	
Ag		Cu	

67. Escriba al frente de cada símbolo el nombre del elemento que representa

N		W	
Na		K	
Mg		Fe	
Mn		Pb	
AL		S	



INSTITUCIÓN EDUCATIVA “ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO”

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005

NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 - CÓDIGO ICFES 073973





INSTITUCIÓN EDUCATIVA "ALFONSO LÓPEZ PUMAREJO"

Reconocimiento de estudios según Resolución N° 073 del 15 de junio de 2005
NIT. 800151781-3

CÓDIGO DANE 176834003946 – CÓDIGO ICFES 073973



EXAMEN SISTEMA EXCRETOR GRADO SEPTIMO

NOMBRE

FECHA

PREGUNTAS DE SELECCIÓN

Leer con mucha atención y responder escogiendo una sola respuesta

En los organismos vivos las sustancias que se deben eliminar son enormemente variadas, pero las más abundantes son el dióxido de carbono, y **orina formada por compuestos nitrogenados** que se producen por alteración de grupos amino resultantes del catabolismo (degradación) de las proteínas. En los mamíferos, por ejemplo, los dos procesos excretores esenciales son la formación de orina en los riñones y la eliminación de dióxido de carbono en los pulmones. Estos desechos se eliminan por micción y respiración respectivamente. También la piel y el hígado intervienen en la elaboración o secreción de sustancias tóxicas. La piel interviene a través de la transpiración, expulsando sales y agua por las **glándulas sudoríparas**. En los artrópodos terrestres los órganos excretores suelen desembocar al principio del intestino, con lo que los productos de excreción **urinaria** se incorporan a las heces. Los artrópodos terrestres (arácnidos, insectos y miriápodos) tienen unos órganos especiales derivados del intestino conocidos como tubos de Malpighi.

Los órganos del cuerpo humano y de los otros mamíferos que participan en la excreción son:

1 Pulmones. Expulsan al aire el dióxido de carbono producido en la respiración celular. **2 Hígado.** Expulsa al intestino productos tóxicos formados en las transformaciones químicas de los nutrientes, estos desechos se eliminan mediante las heces. **3 Glándulas sudoríparas.** Junto con el agua filtran productos tóxicos, y eliminan el agua, aunque es una respuesta a la temperatura. **4 Riñones.** Hacen una filtración selectiva de los compuestos tóxicos de la sangre. Los riñones junto a los órganos canalizadores de la orina forman el aparato urinario. Las glándulas suprarrenales están sobre los riñones pero no hacen parte del sistema urinario.

Responder las preguntas 1-2-3 y 4 de acuerdo con la anterior lectura.

1 De acuerdo con la lectura las sustancias más abundantes que eliminamos son:

- A Sangre y médula
- B Moco y orina
- C **Orina y dióxido de carbono**
- D Saliva y sangre

2 De la lectura anterior respecto a los órganos y las sustancias que producen, solo es verdadero:

- A Los riñones producen dióxido de carbono
- B Las glándulas sudoríparas filtran la orina
- C **La orina se forma en los riñones**
- D Los pulmones eliminan sales

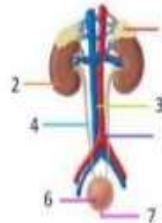
3 Según la lectura una característica de la excreción de los artrópodos terrestres es:

- A No tienen aparato excretor por ser sencillos
- B **Los productos de excreción urinaria salen con las heces**
- C Los productos de excreción salen por la boca
- D Tienen aparato urinario como los humanos

4 De acuerdo con la lectura podemos concluir que NO hace parte del aparato excretor:

- A Los pulmones
- B Los riñones
- C **Glándulas suprarrenales**
- D Glándulas sudoríparas

Observar el siguiente gráfico



5 Según la numeración del gráfico de las partes del sistema urinario podemos deducir que la afirmación correcta es:

- A 1 Glándulas suprarrenales - 2 Uréter- 3 Vejiga- 4 Riñón
- B 1 Riñón- 2 Vejiga- 3 Glándulas suprarrenales- 4 Riñón
- C **2 Riñón- 3 Vena renal -4 Ureter- 6 Vejiga-7 Uretra**
- D 2 Vejiga- 3 uretra-4 Riñón- 5 Uretra- 6 Arteria renal

6 De acuerdo con el gráfico la producción y eliminación de excreción de la orina sigue el orden así:

- A Uretra- Riñón- Vejiga- Uréter
- B **Riñón- Uréter- Vejiga- Uretra**
- C Vejiga- Uréter- Uretra- Riñón
- D Uretra- Vejiga- Uréter- Riñón

Los riñones, hacen una filtración selectiva de los compuestos tóxicos de la sangre. Regulan la reabsorción de electrolitos, excretan desechos del metabolismo celular por medio de la orina. El nefrón es la unidad estructural y funcional de los riñones y está formado por dos partes, el corpúsculo de Malpighi y túbulos renales. La filtración de la sangre se da exactamente en el corpúsculo renal, esta función está regulada por el sistema endocrino mediante las hormonas antidiurética, aldosterona y paratiroides. La formación de la orina consta de cuatro pasos que son, filtración glomerular, reabsorción tubular, secreción tubular y excreción de orina. Los uréteres son dos conductos que comunican el riñón con la vejiga. La uretra es un conducto que comienza en la vejiga y termina en el meato urinario.

7 De acuerdo con el texto la filtración selectiva de la sangre se da en:

- A La vejiga
- B **El corpúsculo renal**
- C El uréter
- D La uretra

8 Según la lectura uno de estos pasos NO hace parte de los cuatro pasos de formación de la orina:

- A Filtración glomerular
- B Secreción tubular
- C **Transpiración vascular**
- D Excreción de orina

9 De acuerdo con la lectura y el gráfico es cierto que:

- A El ser humano tiene dos vejigas
- B El ser humano tiene tres riñones
- C **El ser humano tiene dos uréteres**
- D El ser humano tiene cuatro uretras

10 De acuerdo con la tarea los cálculos renales son:

- A **Piedritas que se forman en los riñones**
- B Filtración de sangre por los uréteres rotos
- C Devolución de la orina de la vejiga a los uréteres
- D Formación de la orina en los riñones