

Preguntas de Salud Pública

1. **En relación a la atención a la salud que brindan los prestadores integrales que integran el Sistema Nacional Integrado de Salud (SNIS)**
 - a) Debe ser la que cada afiliado pueda pagar
 - b) Debe ser la que acuerdan los prestadores públicos
 - c) Debe ser la que cada prestador define como necesaria para sus usuarios
 - d) Debe ser la que está definida en el Plan Integral de Atención en Salud (PIAS).
2. **Un indicador es una característica específica que se puede observar y medir. Existen indicadores que permiten estudiar la situación de salud de una población. ¿Cuál de los siguientes indicadores corresponde a un indicador de salud?**
 - a) Tasa de morbilidad
 - b) Índice de desarrollo humano
 - c) Índice de precios al consumidor
 - d) Tasa relativa de inmigración interna
3. **El Fondo Nacional de Recursos tiene por objetivo:**
 - a) Brindar cobertura financiera a procedimientos de alta complejidad y baja prevalencia.
 - b) Brindar cobertura financiera a procedimientos de baja complejidad y alta prevalencia.
 - c) Brindar cobertura asistencial a los usuarios del subsector público
 - d) Definir cuáles serán las pesquisas neonatales obligatorias
4. **Los “determinantes de los estilos de vida” son aquellos determinantes que se relacionan con:**
 - a) Las características biológicas heredadas por cada persona.
 - b) Hábitos, patrones o formas de comportamiento de las personas.
 - c) Las características del medio ambiente que rodean a las personas.
 - d) La respuesta organizada y especializada de la sociedad para la atención a la salud.
5. **En la década de 1970 Marc Lalonde propuso que el nivel de salud de una comunidad está influido por grandes grupos de circunstancias o determinantes. ¿Cuáles son estos determinantes?**
 - a) Las emociones y la biología humana.
 - b) Las condiciones climáticas y las emociones.
 - c) Aquellos determinantes que se relacionan con el trabajo de las personas.
 - d) El estilo de vida, la biología humana, el medio ambiente y el sistema de asistencia sanitaria.

Preguntas de Biología y Química

6. **La principal forma de transportar dióxido de carbono en la sangre es:**
 - a) En forma disuelta.
 - b) Unido a hemoglobina.
 - c) Como ion bicarbonato.
 - d) En forma de monóxido de carbono.
7. **El gasto cardíaco depende principalmente de:**
 - a) El tamaño anatómico del corazón y los pulmones.
 - b) La cantidad de oxígeno en los pulmones durante la respiración.
 - c) La frecuencia respiratoria y la presión arterial en los vasos sanguíneos.
 - d) La frecuencia cardíaca y el volumen de sangre expulsado en cada latido.

8. **El tejido muscular estriado cardíaco se caracteriza por:**
- a) La ausencia de sarcómeros
 - b) La presencia de discos intercalares
 - c) La ubicación periférica de sus núcleos
 - d) Estar formado por células largas y multinucleadas
9. **En relación a la motilidad a nivel del intestino delgado, es correcto afirmar que:**
- a) En ausencia de alimentos se encuentra completamente relajado.
 - b) En presencia de alimentos hay movimientos de segmentación.
 - c) El quimo llega al final del íleon en 10 minutos.
 - d) El quimo se mueve solo hacia adelante.
10. **¿Cuál de los siguientes componentes forma parte del jugo gástrico?**
- a) Bilis.
 - b) Insulina.
 - c) Pepsina.
 - d) Ácido acético.
11. **El epitelio que reviste la superficie luminal del intestino delgado se caracteriza por:**
- a) Ser ciliado
 - b) Presentar células caliciformes
 - c) Estar profusamente vascularizado
 - d) Estar formado por numerosas capas celulares
12. **Cuál de las siguientes es una característica del potencial de acción neuronal?**
- a) Puede generarse por estímulos subumbrales.
 - b) Su amplitud depende de la intensidad del estímulo y aumenta con estímulos más intensos.
 - c) Presenta un periodo refractario durante el cual no puede generarse otro potencial de acción.
 - d) Se produce por la apertura inicial de canales de K^+ que permiten la salida de este ión desde la célula.
13. **Las motoneuronas de la médula espinal se caracterizan por:**
- a) Localizarse en el cordón ventral de la sustancia blanca
 - b) Sus axones llegan hasta la corteza cerebral
 - c) Utilizar acetilcolina como neurotransmisor
 - d) Ser neuronas pseudounipolares
14. **¿Cuál de las siguientes estructuras forma parte del sistema nervioso periférico?**
- a) Médula espinal
 - b) Corteza cerebral
 - c) Tronco encefálico
 - d) Nervios espinales
15. **Con respecto a los folículos ováricos presentes en el ovario adulto:**
- a) Su número aumenta con la edad
 - b) Poseen ovocitos que aún no han comenzado la meiosis
 - c) Los de tipo piramidal se localizan en la médula del órgano
 - d) Están formados por un ovocito rodeado de un número variable de células foliculares
16. **La función principal de la progesterona durante el ciclo sexual femenino es:**
- a) Iniciar la menstruación.
 - b) Desencadenar la ovulación.
 - c) Preparar el endometrio para la implantación.
 - d) Estimular el crecimiento inicial de los folículos ováricos.

17. La meiosis es un tipo particular de división celular que ocurre en:
- a) La eritropoyesis
 - b) El epitelio de la piel
 - c) Las células de la línea germinal
 - d) Las células de las vías genitales femeninas
18. La inmunidad innata se caracteriza por ser:
- a) Lenta
 - b) Inmediata
 - c) Específica
 - d) Dependiente de anticuerpos
19. Las moléculas no polares, como los aceites, no se disuelven en agua principalmente porque:
- a) no formar puentes de hidrógeno con el agua
 - b) son menos electronegativas que el agua
 - c) tienen mayor masa molecular
 - d) son más densas que el agua
20. Los enlaces de hidrógeno entre moléculas de agua se forman debido a la interacción entre:
- a) los átomos de oxígeno de ambas moléculas
 - b) los átomos de hidrógeno de ambas moléculas
 - c) los átomos de hidrógeno de la misma molécula
 - d) el átomo de oxígeno de una molécula con el hidrógeno de otra
21. Cuando dos átomos comparten electrones para formar una molécula, se establece un:
- a) enlace iónico
 - b) enlace covalente
 - c) enlace de hidrógeno
 - d) fuerza de Van der Waals
22. ¿Cuál de las siguientes biomoléculas tiene como función catalizar la mayor parte de las reacciones químicas que ocurren en nuestras células?
- a) Lípidos
 - b) Glúcidos
 - c) Proteínas
 - d) Ácidos nucleicos
23. ¿Cuál de los siguientes grupos funcionales está presente en todos los nucleótidos?
- a) Adenina
 - b) Grupo fosfato
 - c) Desoxiribosa
 - d) Grupo carboxilo
24. ¿Cuál de los siguientes grupos funcionales está presente en todos los aminoácidos?
- a) Grupo fosfato
 - b) Grupo carboxilo
 - c) Base nitrogenada
 - d) Grupo glucosídico
25. El enlace glucosídico entre dos monosacáridos se forma mediante la unión entre:
- a) el grupo hidroxilo de un monosacárido y el grupo hidroxilo de otro
 - b) el grupo amino de un monosacárido y el grupo hidroxilo de otro
 - c) el grupo carboxilo de un monosacárido y el grupo amino de otro
 - d) el grupo fosfato de un monosacárido y el grupo hidroxilo de otro

26. Se preparan dos soluciones:
Solución 1: 10 g de NaCl en 100 mL
Solución 2: 10 g de NaCl en 200 mL
¿Cuál afirmación es correcta?
a) La solución 1 es más concentrada
b) La solución 2 es más concentrada
c) La solución 1 es más diluida
d) Ambas tienen igual concentración
27. Una solución contiene 10 g de NaCl en 1000 mL de solución. ¿Cuál es su concentración en gramo por litro (g/L)?
a) 1 g/L
b) 5 g/L
c) 10 g/L
d) 20 g/L
28. Se agregan 100 mL de agua a 100 mL de una solución salina. La concentración final de la sal será:
a) Diez veces menor
b) Dos veces menor
c) Igual
d) Dos veces mayor
29. Se mezclan completamente dos partes iguales de la misma solución. La concentración final será:
a) mayor
b) el doble
c) la mitad
d) igual
30. ¿Cuántos moles hay en 90 g de glucosa?
Dato: masa molar glucosa = 180 g/mol
a) 0,25 mol
b) 0,5 mol
c) 1 mol
d) 2 mol
31. Para obtener una solución de NaOH 1 M ¿En cuantos litros de agua debo disolver 80 gramos de soluto?
Dato: masa molar NaOH = 40 g/mol
a) 0,5 litros
b) 1 litro
c) 2 litros
d) 4 litros
32. Una solución con pH 2 es:
a) Ácida
b) Neutra
c) Básica
d) Amortiguadora
33. ¿Cuál de las siguientes sustancias actúa como base según Brønsted-Lowry?
a) Sustancia que no se disocia
b) Sustancia que cede protones
c) Sustancia que cede electrones
d) Sustancia que acepta protones

34. La glucólisis ocurre en:

- a) Citosol
- b) Núcleo
- c) Mitocondria
- d) Membrana celular

35. Si se bloquea la función de las mitocondrias, ¿qué proceso celular será el más afectado?

- a) Producción de ATP
- b) Transporte de agua
- c) Entrada celular de glucosa
- d) Reconocimiento de moléculas

36. Las proteínas intracelulares son sintetizadas en:

- a) El núcleo
- b) El nucleolo
- c) La mitocondria
- d) El retículo rugoso

37. ¿Cuál es el organelo donde ocurre el proceso de transcripción?

- a) Núcleo
- b) Ribosoma
- c) Mitocondria
- d) Retículo endoplásmico

38. ¿Cuál de las siguientes opciones describe el mecanismo de acción de las hormonas esteroideas?

- a) Depende de la activación de segundos mensajeros como el AMPc.
- b) Se unen a receptores en la membrana celular y actúan sin entrar a la célula.
- c) Su unión a receptores de la membrana celular genera la apertura de canales de sodio.
- d) Entran a la célula y se unen a receptores intracelulares que regulan la expresión de genes.

39. Una persona recibe una vacuna contra el virus de la gripe. ¿Qué tipo de inmunidad se genera?

- a) Inmunidad innata
- b) Inmunidad pasiva
- c) Inmunidad adquirida
- d) Inmunidad inespecífica

40. Indique cuál de los siguientes tipos celulares secreta mediadores de las respuestas alérgicas:

- a) Mastocito
- b) Macrófago
- c) Fibroblasto
- d) Plasmocito

41. Indique su prototipo: marque opción B

42. Marque el código de su carrera (este código se encuentra en la primera hoja)