



Castilla-La Mancha



Escuela de
Administración
Regional

CUESTIONARIO DE RESPUESTAS ALTERNATIVAS

CONVOCATORIA:

Resolución de 22 de marzo de 2021 (D.O.C.M. nº 62, de 31 de marzo de 2021)

CATEGORÍA PROFESIONAL: ESPECIALISTA DE LABORATORIO

GRUPO: III

SISTEMA DE ACCESO: PROMOCIÓN INTERNA

FECHA: 14/11/2021

INSTRUCCIONES:

- **No abra este cuestionario** hasta que se le indique.
- Utilice **bolígrafo negro o azul**. Lea detenidamente antes de comenzar las instrucciones que figuran al dorso de la "Hoja de Examen".
- Todas las preguntas de este cuestionario tienen el mismo valor y una sola respuesta correcta.
- Compruebe siempre que el número de respuesta que señale en la "Hoja de Examen" es el que corresponde con el número de pregunta del cuestionario.
- Este cuestionario consta de **80** preguntas y **5** de reserva. Las preguntas de este cuestionario deben ser contestadas en la "Hoja de Examen".
- **Las respuestas deberán ser marcadas** en la "Hoja de Examen" teniendo en cuenta estas instrucciones y las contenidas en la propia "Hoja de Examen".
- El tiempo de realización de este ejercicio es **de 120 minutos**.
- En la "Hoja de Examen" **no deberá anotar ninguna otra marca o señal** distinta de las necesidades para contestar el ejercicio.
- Este cuestionario puede utilizarse en su totalidad como borrador.
- **No olvide firmar** la "Hoja de Examen" en el lugar reservado al efecto.

1. **De los siguientes elementos, ¿cuál es más electronegativo?**
 - a) Cloro
 - b) Bromo
 - c) Yodo
 - d) Oxígeno

2. **¿Cuál de los siguientes aminoácidos es considerado NO esencial?**
 - a) Valina.
 - b) Metionina.
 - c) Triptófano.
 - d) D-alanina.

3. **Las disoluciones que poseen un pH mayor que 7 son alcalinas debido:**
 - a) La concentración de OH⁻ es menor que la de H⁺
 - b) La concentración de OH⁻ es indiferente
 - c) La concentración de OH⁻ es mayor que la de H⁺
 - d) La concentración de OH⁻ es igual que la de H⁺

4. **¿Cuál de las siguientes bacterias es gram negativo?**
 - a) Staphylococcus aureus
 - b) Enterococcus faecalis
 - c) Listeria monocytogenes
 - d) Klebsiella pneumoniae

5. **Cuál de las siguientes enfermedades NO es de declaración obligatoria (EDO) a nivel nacional**
 - a) Rabia.
 - b) Triquinelosis.
 - c) Brucelosis.
 - d) Fiebre exantemática mediterránea.

6. **La capacidad de un instrumento de registrar fenómenos poco intensos o diferencias mínimas en una determinada escala se denomina:**
 - a) Especificidad
 - b) Sensibilidad
 - c) Precisión.
 - d) Exactitud

7. **El elemento de la tabla periódica con símbolo Sb se denomina:**
 - a) Estaño
 - b) Antimonio
 - c) Estroncio
 - d) Escandio

8. **En el SI (Sistema Internacional) de unidades que significa el prefijo mega:**
 - a) 10⁶
 - b) 10³
 - c) 10¹²
 - d) 10¹⁵

9. **El proceso que permite desecar casi totalmente una estructura biológica. previamente congelada, sublimando bajo vacío el agua que contiene, se define como:**
 - a) Crioconservación.
 - b) Esterilización por desecado.
 - c) Pasteurización.
 - d) Liofilización.

10. **La relación entre “el peso molecular de la forma en que se quiere expresar el resultado del problema” y “el peso molecular de la especie que realmente se pesa en la determinación final”, se denomina:**
 - a) Factor estequiométrico.
 - b) Factor de probabilidad
 - c) Factor gravimétrico
 - d) Factor sustancial

11. **En el uso del microscopio óptico, hablamos de profundidad de campo cuando nos referimos a:**
- El espacio que hay entre el objetivo y la muestra.
 - El espacio que existe entre el cubreobjetos y el portaobjetos.
 - La superficie total de la muestra que podemos observar a través de los oculares.
 - Es el espesor del espécimen que se encuentra aceptablemente nítido a un nivel de foco dado.
12. **En turbidimetría el detector se sitúa:**
- En línea recta con la fuente de radiación luminosa.
 - En paralelo con la fuente de radiación luminosa.
 - Formando un ángulo de 90° con respecto a la suspensión problema.
 - Por delante de la suspensión problema.
13. **Cuál de las siguientes fuentes de radiación continua es la más común para la región visible del espectro:**
- Lámpara de argón.
 - Lámpara de filamento de wolframio.
 - Lámpara de cátodo hueco.
 - Lámpara de descarga sin electrodos.
14. **En un equipo de absorción atómica, la radiación de fondo producida por la lámpara:**
- Aumenta la intensidad de la raya espectral
 - Disminuye la intensidad de la raya espectral
 - Convierte los átomos combinados de la muestra en átomos libres
 - No afecta a los resultados analíticos
15. **¿La eficacia de una columna cromatográfica se mide en?**
- Tiempo de retención.
 - Platos teóricos.
 - Volumen de fase móvil necesario.
 - Splits.
16. **¿Cómo se denomina el tiempo requerido para que una especie no retenida pase a través de una columna cromatográfica?**
- Tiempo inicial
 - Tiempo lineal
 - Tiempo de retención
 - Tiempo muerto
17. **¿Cuál de los siguientes métodos presenta la capacidad de resolución de mezclas de isómeros?**
- Cromatografía de Adsorción.
 - Cromatografía de Intercambio Iónico.
 - Cromatografía de Exclusión Molecular.
 - Cromatografía de Reparto.
18. **En relación con la prueba de Western blot es correcto que:**
- Un gel de agarosa es vertido en una placa de cristal.
 - Es una técnica de cromatografía de gases.
 - Es poco sensible y requiere de otras prácticas para la confirmación.
 - Es la más conocida para la confirmación del diagnóstico inmunológico del SIDA.
19. **En la prueba de rosa de Bengala para la detección de Brucella se utiliza:**
- Una suspensión bacteriana en diluyente de antígeno de brucela amortiguado a un pH básico, marcado con el colorante rosa de Bengala.
 - Una suspensión bacteriana en diluyente de antígeno de brucela amortiguado a un pH ácido, marcado con el colorante rosa de Bengala.
 - Una suspensión bacteriana en diluyente de anticuerpos anti brucela, amortiguado a un pH ácido, marcado con el colorante rosa de Bengala.
 - Una suspensión bacteriana en diluyente de anticuerpos anti brucela, amortiguado a un pH básico, marcado con el colorante rosa de Bengala.
20. **En qué orden se utilizan los siguientes colorantes en la tinción Gram (técnica Hucker modificada)**
- Yodo, cristal violeta y safranina
 - Cristal violeta, yodo, safranina
 - Safranina, yodo, cristal violeta
 - Cristal violeta, safranina, yodo

21. El tubo número 1 de la escala de McFarland equivale aproximadamente a:
- 3×10^8 bacterias/ml
 - 30×10^8 UFC/ml
 - 3×10^8 UFC/ml
 - 1000000 UFC/ml
22. En que unidades se expresa el índice de peróxidos en un aceite:
- Microgramos de oxígeno activo
 - Milliequivalentes de oxígeno activo por kilogramo
 - Gramos de oxígeno por mililitro
 - Gramos de oxígeno por kilogramo
23. En el recuento de *Clostridium perfringens* en alimentos las placas se deben incubar con las siguientes condiciones
- Entre 41,5 °C, en condiciones de anaerobiosis
 - Entre 37 °C, en condiciones de anaerobiosis
 - Entre 37 °C, en condiciones de aerobiosis
 - Entre 41,5 °C, en condiciones de microaerofila
24. La turbidez de una muestra de agua potable de consumo público según la legislación vigente se expresa en:
- $\mu\text{S}/\text{cm}$
 - Unidades Nefelométricas de Formacina
 - ng/l
 - mg de platino/litro
25. La amplificación del ADN por el método RT-PCR es un proceso cíclico que consiste en:
- Desnaturalización, anillamiento de los cebadores con la secuencia diana y extensión de los cebadores.
 - Desnaturalización, solidificación de los cebadores y renaturalización de la secuencia diana.
 - Anillamiento de los cebadores con la secuencia diana y electroforesis de los cebadores
 - Electroforesis de los cebadores y renaturalización de la secuencia diana.
26. En la etiqueta de una sustancia aparece la indicación de peligro H200. Indica su significado:
- Peligro de incendio o de proyección.
 - Explosivo inestable.
 - Gas inflamable.
 - Puede ser corrosivo para los metales.
27. Es la exactitud de un resultado
- El grado de coincidencia existente entre los resultados independientes de un ensayo, obtenidos en unas condiciones estipuladas
 - El grado de concordancia existente entre el resultado del ensayo y el valor aceptado como referencia
 - La desviación típica esperada en los resultados de un ensayo en condiciones de repetibilidad
 - La diferencia entre el sesgo del laboratorio y el sesgo del método de medición
28. En la actualidad la Red de Laboratorios de Salud Pública en Castilla la Mancha está formada por un número de laboratorios oficiales de:
- un solo laboratorio
 - 5 laboratorios
 - 6 laboratorios
 - 8 laboratorios
29. Para trabajos realizados con agentes biológicos del grupo 4 se utilizarán cabinas de seguridad biológica
- Clase III
 - Clase I
 - Clase II A1, A2, B1, B2
 - para este grupo de agentes no es necesario trabajar en cabina de seguridad biológica
30. Según la Ley 12/2010, de 18 de noviembre, de igualdad entre mujeres y hombres de Castilla-La Mancha, quién aprueba el Plan Estratégico para la igualdad de oportunidades:
- El Instituto de la Mujer de Castilla-La Mancha.
 - La Consejería de Igualdad y Portavoz.
 - La Consejería de Bienestar Social.
 - El Consejo de Gobierno de Castilla-La Mancha.

31. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto orgánico $\text{CH}_3\text{—COO—CH}_3$?
- Dimetiléter
 - Propanal
 - Etanamida
 - Etanoato de metilo.
32. ¿Cuál de los siguientes aminoácidos contiene azufre en la cadena lateral?:
- Leucina.
 - Tirosina.
 - Fenilalanina.
 - Metionina.
33. Una disolución tampón está constituida por:
- Un ácido débil y su base conjugada
 - Un ácido fuerte y su base conjugada
 - Una base débil y su sal conjugada
 - Una base fuerte y su sal conjugada
34. Esporas esféricas formadas en las hifas, ya sea en posición intercalar o terminal, de pared gruesa y cuyo diámetro es mayor que el de los filamentos en los que se forma, se denomina:
- Artrospora.
 - Blastospora.
 - Conidio.
 - Clamidospora.
35. La brucelosis es una zoonosis cuyo reservorio es el ganado vacuno, porcino, caprino y ovino provocada por:
- Un virus
 - Un helminto.
 - Un protozoo.
 - Una bacteria.
36. ¿En una medida, la diferencia entre el valor observado y el aceptado como verdadero se denomina?
- Error relativo.
 - Error absoluto.
 - Desviación estándar.
 - Exactitud media.
37. ¿Cuál de estas afirmaciones es verdadera con respecto a los aminoácidos que se encuentran en las proteínas?
- Todos poseen un átomo de carbono asimétrico
 - Hay 20 aminoácidos esenciales
 - Son estructuras caracterizadas por tener sobre un mismo átomo de carbono un grupo carboxilo y un grupo amino
 - No se encuentran nunca libres, sino que siempre están asociados a otros aminoácidos formando exclusivamente péptidos y proteínas
38. Respecto a las unidades básicas del SI (Sistema Internacional), señale la relación correcta
- metro, kilogramo, segundo, amperio, kelvin, mol y candela.
 - metro, kilogramo, segundo, amperio, centígrado, mol y vatio.
 - metro, gramo, segundo, amperio, kelvin, mol y candela.
 - metro, kilogramo, litro, segundo, amperio, kelvin, mol y vatio.
39. En una muestra de agua de consumo, para la determinación de pH y conductividad, el tiempo máximo de almacenamiento desde la toma de muestra hasta el inicio de los análisis es:
- 1 día
 - 7 días
 - 1 mes
 - 6 meses

40. **En cuál de los siguientes métodos de ensayo se realizan los pasos analíticos de precipitación química, filtración y secado:**
- gravimétrico
 - espectrofotométrico uv/vis
 - cromatografía gaseosa
 - kjeldal
41. **Respecto al uso y manejo del microscopio, señale la opción correcta:**
- Macrométrico y micrométrico forman parte del sistema óptico
 - El condensador se encarga de separar los rayos de luz para evitar sobreexponer la imagen
 - Si colocamos el objetivo de 40X la imagen se verá ampliada 40 veces su tamaño real
 - Para preparaciones en fresco se suelen utilizar otros métodos como el contraste de fases.
42. **En una suspensión de bacterias, si medimos con un aparato la luz difractada, estaremos usando un:**
- Espectrofotómetro.
 - HPLC.
 - Espejo de difracción.
 - Un nefelómetro.
43. **¿Qué parte del espectrofotómetro es la encargada de dispersar la radiación de acuerdo con su longitud de onda al objeto de poder aislar aquella que precisamos para el análisis?**
- Detector.
 - Monocromador.
 - Medidor.
 - Amplificador.
44. **En que técnica analítica se utilizan como fuente de energía y radiación las lámparas de cátodo hueco:**
- Potenciometría
 - Gravimetría
 - Cromatografía líquida
 - Absorción atómica
45. **En cromatografía líquida de alta eficacia, denominamos elución isocrática a**
- Una separación de compuestos con polaridades significativamente semejantes
 - Una separación cromatográfica que se realiza a temperatura constante
 - Una separación en la que se varía la relación de dos sistemas de disolventes con distinta polaridad
 - Una separación que utiliza un solo disolvente de composición constante
46. **En cromatografía gaseosa el Helio se usa como:**
- Componente del detector
 - Fase estacionaria
 - Agente oxidante
 - Gas portador
47. **En cromatografía de líquidos de alto rendimiento (HPLC) que afirmación es correcta:**
- La eficiencia de la columna se expresa por medio del número de platos teóricos
 - A menor longitud de la columna mayor eficiencia de la columna
 - A mayor tamaño de partícula mayor eficiencia de la columna
 - Las columnas con un número bajo de platos teóricos son más eficientes
48. **Un agente biológico que puede causar una enfermedad en el hombre y puede suponer un peligro para los trabajadores, siendo poco probable que se propague a la colectividad y existiendo generalmente profilaxis o tratamiento eficaz se denomina:**
- Agente biológico del grupo 4
 - Agente biológico del grupo 3
 - Agente biológico del grupo 2
 - Agente biológico del grupo 1
49. **La prueba de fijación del complemento de Campbell y Turner detecta:**
- Anticuerpos en muestras de suero sanguíneo
 - Antígenos en muestras de suero sanguíneo
 - Proteínas del sistema del complemento de suero sanguíneo
 - Células intactas de Mycoplasma mycoides en muestras de suero sanguíneo

- 50. La tinción de Ziehl Neelsen es utilizada para:**
- Observación microscópica de *Mycobacterium* sp
 - Observación microscópica de *Brucella* sp
 - Observación microscópica de hongos y levaduras
 - Observación microscópica de *Salmonella* sp
- 51. La enzima, que poseen algunas bacterias, capaz de convertir el peróxido de hidrógeno en agua y oxígeno molecular se denomina:**
- Peroxidasa.
 - Catalasa.
 - Oxidasa.
 - Las bacterias no poseen dicha capacidad.
- 52. En el análisis de proteínas:**
- El método Kjeldahl es un método cualitativo de determinación de proteínas
 - El método Kjeldahl permite determinar la calidad de la proteína estudiada
 - El método Kjeldahl distingue entre nitrógeno proteico y no proteico
 - El método Kjeldahl se inicia con la destrucción de la materia orgánica por vía húmeda con H_2SO_4
- 53. Qué medio de cultivo se utiliza para el recuento de colonias en placa de Enterobacteriaceas Totales**
- Agar cristal violeta, rojo neutro, bilis lactosa (VRBL)
 - Agar glucosa, bilis, rojo violeta (VRBG)
 - Agar glucosa, oxidación fermentación (OF)
 - Agar verde brillante (BGA)
- 54. La bacteria *Pseudomona aeruginosa* es un parámetro requerido para garantizar la seguridad sanitaria de:**
- Aguas de baño (playas y aguas continentales naturales).
 - Las aguas minerales naturales y aguas de manantial envasadas y las aguas de piscinas.
 - Aguas de torres de refrigeración y condensadores evaporativos
 - Aguas de fuentes ornamentales y otras fuentes públicas
- 55. En una Reacción en Cadena de la Polimerasa (PCR) una desnaturalización es:**
- Un proceso que da como resultado la separación de los nucleótidos que compone la hebra de ADN
 - Un proceso que da como resultado la unión artificial o no natural de la hebra de ADN con la ADN polimerasa
 - Un proceso que da como resultado la separación del ADN de doble hebra en ADN de hebra simple.
 - Un proceso que da como resultado la sustitución artificial o no natural de los nucleótidos de uracilo por los de timina en la doble hebra de ADN
- 56. Los electrolitos fuertes en disolución acuosa están:**
- Poco disociados.
 - No se disocian.
 - Muy disociados.
 - No se disuelven en H_2O .
- 57. ¿En qué norma internacional está descritos los Requisitos generales para la competencia de los laboratorios de ensayo y calibración?**
- UNE-EN ISO 6579-1:2017
 - UNE-EN ISO 11290:2018
 - UNE-EN ISO/IEC 17025:2017
 - UNE-EN ISO 7899-1:2010
- 58. En el método para la determinación por espectrofotometría de nitratos en aguas, las longitudes de onda que deben seleccionarse para realizar la medida son:**
- 220 y 275 nm
 - 375 y 420 nm
 - 425 y 575 nm
 - 620 y 725 nm

- 59. Señale cuál de las siguientes medidas de contención se corresponde con el nivel de contención 2 en aplicación directa de las indicaciones de la tabla del Anexo IV del Real Decreto 664/1997, referente a la exposición a agentes biológicos durante el trabajo.**
- a) Laboratorio con equipo propio.
 - b) El lugar de trabajo se encontrará separado de toda actividad que se desarrolle en el mismo edificio.
 - c) Almacenamiento de seguridad para agentes biológicos.
 - d) El lugar de trabajo se mantendrá con una presión negativa respecto a la presión atmosférica.
- 60. La fenoltaleína en su forma ácida es:**
- a) Roja.
 - b) Violeta.
 - c) Incolora.
 - d) Amarilla.
- 61. En relación con el Selenio podemos afirmar:**
- a) Se encuentra en el tercer periodo de la tabla periódica.
 - b) Posee 4 electrones en el nivel más externo.
 - c) Posee tendencia a formar iones de carga positiva.
 - d) Presenta 6 electrones en su nivel más externo.
- 62. Señala la respuesta correcta:**
- a) La oxidación de los ácidos grasos se produce en la matriz mitocondrial.
 - b) La glucólisis es un proceso anaerobio, en el que una molécula de glucosa se degrada en tres moléculas de ácido pirúvico.
 - c) El catabolismo es la fase constructora del metabolismo.
 - d) La glucólisis es un proceso aerobio, en el que se produce la destrucción de los ácidos grasos.
- 63. Según el principio de Le Chatelier:**
- a) En una reacción endotérmica, un aumento de la temperatura desplazará el equilibrio hacia la formación de productos.
 - b) En una reacción endotérmica, un aumento de la temperatura desplazará el equilibrio hacia la formación de reactivos.
 - c) En una reacción exotérmica, un aumento de la temperatura desplazará el equilibrio hacia la formación de productos.
 - d) En una reacción exotérmica, un descenso de la temperatura desplazará el equilibrio hacia la formación de reactivos.
- 64. Respecto a los enterococos intestinales**
- a) Todas las cepas son incapaces de producir leucino-aminopeptidasa, por lo que son negativas a esa prueba
 - b) Son capaces de hidrolizar la esculina a 44 °C
 - c) Son bacterias gramnegativas que habitan en el interior del tracto gastrointestinal de una variedad de organismos, incluyendo al hombre.
 - d) Se presentan en forma de pares o de cadenas cortas de cocos, capaces de formar endoesporas en condiciones adversas
- 65.Cuál de las siguientes actuaciones en la prevención de las zoonosis se realiza sobre el reservorio**
- a) Educación sanitaria de profesionales de alto riesgo de contraer zoonosis
 - b) Saneamiento ganadero con eliminación de animales infectados
 - c) Eliminación de artrópodos vectores
 - d) Vacunación de la población de riesgo
- 66. La precisión bajo condiciones en las que los resultados se obtienen con el mismo método, sobre muestras idénticas, en laboratorios diferentes, con operadores distintos y utilizando equipos diferentes, se denomina:**
- a) Robustez
 - b) Reproducibilidad
 - c) Selectividad
 - d) Repetibilidad
- 67. En una reacción química ¿Qué es la oxidación?**
- a) La ganancia de electrones.
 - b) La pérdida de electrones.
 - c) Ganancia de oxígeno.
 - d) Pérdida de oxígeno.

68. En un frotis bacteriano de *Salmonella typhi*, teñida con la tinción de gram, se observará bajo el microscopio como:
- Bacilos de color rosa
 - Bacilos de color violeta
 - Cocos de color rosa
 - Cocos de color violeta
69. Tras crecimiento en el medio selectivo elegido, se confirma una colonia como *Legionella sp* cuando:
- Es capaz de crecer en agar GVPC y no en agar BCYE
 - Es capaz de crecer en agar BCYE y no en agar BCYE+AB
 - Es capaz de crecer en agar BCYE-cys y no en agar Sangre
 - Es capaz de crecer en agar BCYE y no en agar BCYE-cys
70. La *Listeria monocytogenes* tiene las siguientes características bioquímicas (+ es reacción positiva; - es reacción negativa)
- Beta hemolisis +, L-Ramnosa +, D-Xilosa -, Catalasa +
 - Beta hemolisis +, L-Ramnosa -, D-Xilosa -, Catalasa -
 - Beta hemolisis +, L-Ramnosa +, D-Xilosa +, Catalasa +
 - Beta hemolisis -, L-Ramnosa -, D-Xilosa +, Catalasa -
71. La valoración de haluros por el método de Volhard es:
- Precipitación por retroceso.
 - Directa.
 - Ácido base.
 - Oxidación reducción.
72. En qué cantidad de muestra se investiga la *Salmonella sp* en carne picada y preparados de carne destinados a ser consumidos crudos
- 100 g
 - 10 g
 - 25 g
 - 50 g
73. El agar de Kligler (KIA) se considera:
- Un medio selectivo.
 - Un medio diferencial.
 - Un medio de enriquecimiento.
 - Un medio para aislamiento de bacterias.
74. En la técnica de filtración en membrana para análisis de aguas
- El agua es retenido sobre un filtro al que se le añaden los medios específicos.
 - La porción de ensayo se hace pasar a través de un filtro de membrana, que retiene los microorganismos presentes
 - El filtro de nitrocelulosa se coloca en un medio de agar sobre los que se hace pasar la porción de ensayo deseada.
 - La porción de muestra filtrada es sembrada sobre un medio de agar, quedando las impurezas que pueden dificultar el crecimiento sobre el filtro.
75. Que función tienen las proteasas, como la proteinasa K, en la extracción de ácidos nucleicos para la detección de patógenos en alimentos por PCR.
- Precipitación de los péptidos resultantes
 - Ruptura de la cadena de doble hélice de ADN
 - Degradación de la proteína del extracto celular
 - Recuperación del ADN precipitado
76. Según la Constitución Española de 1978, qué artículo determina el derecho del hombre y la mujer a contraer matrimonio con plena igualdad jurídica:
- Artículo 12.
 - Artículo 20.
 - Artículo 28.
 - Artículo 32.

- 77. Respecto a la clasificación de los agentes biológicos, el grupo 2 corresponde a:**
- a) Aquél que resulta poco probable que cause una enfermedad en el hombre.
 - b) Aquél que causando una enfermedad grave en el hombre supone un serio peligro para los trabajadores, con muchas probabilidades de que se propague a la colectividad y sin que exista generalmente una profilaxis o un tratamiento eficaz.
 - c) Aquél que puede causar una enfermedad grave en el hombre y presenta un serio peligro para los trabajadores, con riesgo de que se propague a la colectividad y existiendo generalmente una profilaxis o tratamiento eficaz.
 - d) Aquél que puede causar una enfermedad en el hombre y puede suponer un peligro para los trabajadores, siendo poco probable que se propague a la colectividad y existiendo generalmente profilaxis o tratamiento eficaz.
- 78. El principal aparato utilizado en el laboratorio de genómica para multiplicar el ADN se denomina:**
- a) Multiplicador génico.
 - b) Termociclador.
 - c) Multiplicador a tiempo real.
 - d) Variador de ciclo.
- 79. En el proceso de separación inmunomagnética para la detección de Escherichia coli O:157 en muestras de alimentos para consumo humano y animal.**
- a) Los anticuerpos presentes en la célula de Escherichia coli O:157 se unen específicamente a los antígenos que recubren la partícula magnética
 - b) Se produce una fragmentación de los anticuerpos celulares que permiten diferenciarlos a través de una placa de electroforesis
 - c) Se emplea un separador magnético y partículas magnéticas recubiertas de anticuerpos, que producen la captura y separación de las células de Escherichia coli O:157
 - d) Es un proceso semicuantitativo, pero que puede dar lugar a un proceso cuantitativo si se utilizan una serie de diluciones de la muestra y determinando el factor de dilución más alto que da reacción positiva.
- 80. En un examen en fresco podemos observar las bacterias esféricas cocos en agrupaciones denominadas:**
- a) Sarcinas.
 - b) Tafilococos.
 - c) Treptococos.
 - d) Pentacocos.
- 81. ¿Cuál de los siguientes NO es un tipo de filtro de radiaciones para un fotómetro?**
- a) Vidrio coloreado.
 - b) Traslucido.
 - c) Gelatina.
 - d) Interferenciales.
- 82. Según la Ley 12/2010, de 18 de noviembre, de igualdad entre mujeres y hombres de Castilla-La Mancha, el informe de impacto de género es:**
- a) El análisis de la realidad social que surge al considerar las diferentes aspiraciones y necesidades de las mujeres.
 - b) El resultado de aplicar la perspectiva de género a una actuación normativa.
 - c) La transversalidad de género incorporada a las políticas públicas.
 - d) El presupuesto con perspectiva de género.
- 83. Si una vez valorada una disolución y calculada la concentración de la misma el factor de corrección es mayor que 1:**
- a) La disolución resulta más concentrada.
 - b) La disolución resulta más diluida.
 - c) La valoración es incorrecta.
 - d) La disolución está sobresaturada.
- 84. En la identificación serológica de Salmonella sp según el esquema de Kauffmann-White se utilizan tres tipos de antígenos denominados según la zona de la célula donde se unan. Estos antisueros son**
- a) Antisuero H o flagelar, Antisuero O o somático, Antisuero Vi o capsular
 - b) Antisuero O o flagelar, Antisuero H o somático, Antisuero Vi o capsular
 - c) Antisuero Vi o flagelar, Antisuero H o somático, Antisuero O o capsular
 - d) Antisuero O o flagelar, Antisuero Vi o somático, Antisuero H o capsular

- 85. En la reacción de fijación del complemento de Campbell y Turner para el diagnóstico de perineumonía contagiosa bovina cuál de los siguientes controles son necesarios:**
- a) Control celular y control tisular
 - b) Control de los factores lipídicos y proteínicos del suero sanguíneo
 - c) Control del sistema hemolítico y control del complemento de cobaya
 - d) Control del complemento de la serie anterior y control de la tonicidad de la solución



Castilla-La Mancha