



CUESTIONARIO DE PREGUNTAS

CUERPO DE TÉCNICOS AUXILIARES, OPCIÓN LABORATORIO DE LA ADMINISTRACIÓN PÚBLICA REGIONAL

ACCESO LIBRE

EJERCICIO ÚNICO

FECHA 13 / FEBRERO/ 2026

*ORDEN DE 5 DE MARZO DE 2025 DE LA CONSEJERÍA DE ECONOMÍA,
HACIENDA, FONDOS EUROPEOS Y TRANSFORMACIÓN DIGITAL, POR LA QUE
SE CONVOCAN PRUEBAS SELECTIVAS DE ACCESO LIBRE PARA CUBRIR 3
PLAZAS DEL CUERPO DE TÉCNICOS AUXILIARES, OPCIÓN LABORATORIO DE
LA ADMINISTRACIÓN PÚBLICA REGIONAL. (CÓDIGO DFX02L24-0).*

CUESTIONES

1.	Según el art. 14 de la Ley 7/2004, de 28 de diciembre, de organización y régimen jurídico de la Administración Pública de la CARM ¿quién aprobará los decretos por los que se establezcan los órganos directivos de las diferentes consejerías?
-----------	--

- a) El Presidente de la Comunidad Autónoma.
- b) La Asamblea Regional.
- c) El Consejo de Gobierno, a propuesta del Presidente.
- d) El Consejo Jurídico.

2.	Según el Estatuto de Autonomía de la Región de Murcia (Ley Orgánica 4/1982), ¿en qué ciudad tiene su sede la Asamblea Regional?
-----------	--

- a) En la ciudad de Murcia.
- b) En la ciudad de Cartagena.
- c) En la ciudad de Lorca.
- d) En la ciudad de Yecla.

3.	Según el art. 8 del Real Decreto Legislativo 5/2015, de 30 de octubre, por el que se aprueba el texto refundido de la Ley del Estatuto Básico del Empleado Público, los empleados públicos se clasifican en:
-----------	---

- a) Funcionarios de carrera; funcionarios interinos y personal eventual.
- b) Funcionarios de carrera; funcionarios interinos; personal laboral, ya sea fijo, por tiempo indefinido o temporal y personal eventual.
- c) Funcionarios de carrera; personal laboral, ya sea fijo, por tiempo indefinido o temporal y personal eventual
- d) Funcionarios de carrera y personal laboral, ya sea fijo, por tiempo indefinido o temporal.

4.	De acuerdo con el art. 82 de la Ley 39/2015, de Procedimiento Administrativo Común de las Administraciones Públicas, instruidos los procedimientos, el plazo del interesado en un procedimiento administrativo para presentar alegaciones será de:
-----------	---

- a) No inferior a 5 días ni superior a 10 días.
- b) No inferior a 5 días ni superior a 20 días.
- c) No inferior a 10 días ni superior a 15 días.
- d) No inferior a 15 días.

5.	Están obligados a relacionarse a través de medios electrónicos con las Administraciones Públicas para la realización de cualquier trámite de un procedimiento administrativo, de acuerdo con el art. 14 de la Ley 39/2015, de Procedimiento Administrativo Común de las Administraciones Públicas, señala la respuesta INCORRECTA:
-----------	---

- a) Las personas jurídicas.
- b) Las entidades sin personalidad jurídica.
- c) Quienes representen a un interesado que esté obligado a relacionarse electrónicamente con la Administración.
- d) Las personas físicas.

6.	Según el art. 4 de la LEY 31/1995, de 8 noviembre, de prevención de Riesgos Laborales, se entenderá por “prevención”:
-----------	--

- a) El conjunto de actividades o medidas adoptadas o previstas en todas las fases de actividad de la empresa con el fin de evitar o disminuir los riesgos derivados del trabajo.
- b) El suministro de Equipos de Protección Individual (EPI).
- c) La planificación de la seguridad antes de empezar una nueva actividad.
- d) La reparación de los daños ya causados a la salud del trabajador (asistencia sanitaria).

7.	La red corporativa de telecomunicaciones y servicios telemáticos de la Comunidad Autónoma de la Región de Murcia se denomina:
-----------	--

- a) Red CTnet.
- b) LAN.
- c) WLAN.
- d) PAE.

8.	¿Cuál de los siguientes requisitos es IMPRESCINDIBLE para que una Administración Pública deba indemnizar a un ciudadano por responsabilidad patrimonial?, de acuerdo con el art. 32.1 de la Ley 39/2015, de Procedimiento Administrativo Común de las Administraciones Públicas
-----------	--

- a) Que el daño haya sido causado por un caso de "fuerza mayor", como un terremoto imprevisto.
- b) Que el daño sea efectivo, evaluable económicamente e individualizado con relación a una persona o grupo.
- c) Que el funcionario que causó el daño sea despedido inmediatamente de su puesto.
- d) Que el ciudadano no tenga contratado un seguro privado para cubrir ese riesgo.

9.	Las Administraciones públicas, en el ámbito de sus respectivas competencias y en aplicación del principio de igualdad entre mujeres y hombres, deberán, SEÑALA LA RESPUESTA CORRECTA:
-----------	--

- a) Remover los obstáculos que impliquen la pervivencia de cualquier tipo de discriminación con el fin de ofrecer condiciones de igualdad efectiva entre mujeres y hombres en el acceso al empleo público y en el desarrollo de la carrera profesional.
- b) Obligación de reservar, en todas las ofertas de empleo público, un cupo fijo del 60% de las plazas exclusivamente para mujeres hasta que se alcance la paridad.
- c) La elaboración de un Plan de Igualdad es opcional para las Administraciones Públicas, siendo obligatorio únicamente para empresas privadas de más de 50 trabajadores.
- d) La Administración podrá dispensar del cumplimiento del principio de presencia equilibrada de mujeres y hombres en los tribunales cuando el número de aspirantes mujeres sea inferior al 40% del total de la convocatoria.

10.	Según la teoría ácido-base de Brönsted-Lowry...
------------	--

- a) Un ácido es toda especie química capaz de donar un protón a otra especie. (El protón es el ion hidróxido, OH^+)
- b) Un ácido es una sustancia que tiene un valor de pH entre 8 y 14.
- c) Un ácido siempre es neutro porque se conjugan cationes y aniones.
- d) Un ácido es toda especie química capaz de ceder un protón a otra especie. (El protón es el ion hidrógeno, H^+)

11.	El permanganato de potasio (KMnO_4) se utiliza en volumetrías como:
------------	--

- a) Un indicador ácido-base
- b) Un indicador oxidante que actúa como autoindicador.
- c) Un indicador de precipitación y formación de complejos.
- d) Un indicador universal para todas las volumetrías.

12.	¿Qué asegura la cadena de vigilancia de una muestra?
------------	---

- a) Asegura que no hace falta codificar la muestra.
- b) Asegura que la muestra no necesita etiquetado.
- c) Asegura que la muestra no necesita identificar ni lugar, ni fecha, ni operario, así como ningún otro dato relevante para su localización.
- d) Asegura la integridad de la muestra desde su toma hasta la emisión del informe final.

13.	El electrodo de referencia de calomelanos está hecho de:
------------	---

- a) Carbonato cálcico con una disolución saturada de hidróxido sódico.
- b) Mercurio en contacto con una disolución que está saturada con cloruro de mercurio(I) y que también contiene una concentración conocida de cloruro de potasio
- c) Ácido sulfúrico con una disolución de ácido nítrico.
- d) Glucosa y fructosa que estabilizan la celda del electrodo.

14.	La técnica que se usa para separar mezclas heterogéneas formadas por dos sólidos, tales como hierro y azufre, es:
------------	--

- a) Tamizado.
- b) Filtración.
- c) Atracción magnética.
- d) Decantación.

15.	El número atómico del carbono es:
------------	--

- a) 12.
- b) 4.
- c) 6.
- d) 8.

16.	El almacenamiento de un cultivo puro es más duradero en:
------------	---

- a) Liofilización.
- b) Congelación a -20°C
- c) Congelación a -80°C
- d) A temperatura ambiente conservando la esterilidad.

17.	Existen unas consideraciones que se deben tener siempre en cuenta, ante una situación de emergencia, y a la hora de socorrer a un accidentado, ya que permitirán evitar errores en la atención del mismo, que podrían agravar las lesiones existentes, e incluso poner en peligro su vida. Estos consejos son: Elige la INCORRECTA.
------------	---

- a) Conservar la calma.
- b) Evitar aglomeraciones.
- c) Dominar la situación.
- d) Administrar a la víctima un analgésico para calmar la sensación de malestar.

18.	46 ppm equivalen a:
------------	----------------------------

- a) 46 microgramos por litro
- b) 46 microgramos por kilo
- c) 46 microgramos por metro
- d) 46 miligramos por litro

19.	En las técnicas ELISA Indirecto:
------------	---

- a) El antígeno está fijado a la placa
- b) El anticuerpo está fijado a la placa
- c) No se usan enzimas
- d) Se detecta ADN

20.	Sobre la técnica de Reacción en Cadena de la Polimerasa (PCR), señale la respuesta INCORRECTA:
------------	---

- a) Es una técnica de biología molecular en la que, por acción de la enzima ADN polimerasa, se sintetizan numerosas copias de un fragmento de ADN diana.
- b) Es una técnica de diagnóstico recomendada para cribado y confirmación
- c) Es una técnica poco sensible y no específica como diagnóstico
- d) Se usan cebadores o primers que son fragmentos de ADN que delimitan el fragmento de ácido nucleico a amplificar.

21.	¿Cuál es el objetivo principal de la etapa de desnaturalización en la técnica PCR (¿Reacción en Cadena de la Polimerasa?):
------------	---

- a) Permitir la unión de los cebadores al ADN molde
- b) Pérdida de la estructura en doble hélice del ADN por rotura de los puentes de hidrógeno entre las bases nitrogenadas.
- c) Sintetizar nuevas cadenas de ADN
- d) Activar la ADN polimerasa termoestable

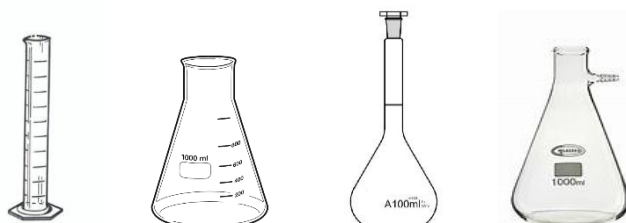
22. Señale la respuesta CORRECTA:

- a) Los métodos de desinfección permiten la destrucción de todas las formas de vida, incluidas las esporas
- b) Para evaluar la actividad de un desinfectante, se utiliza la determinación del Coeficiente Fenol
- c) Los procesos de esterilización llevan a una destrucción de la mayoría de los agentes patógenos, pero no destruyen las esporas
- d) La filtración es un método fisicoquímico de esterilización.

23. De los siguientes elementos de la tabla periódica, indica cual es un halógeno.

- a) Nitrógeno
- b) Argón
- c) Cloro
- d) Oxígeno

24. Indica el nombre del siguiente material de laboratorio por orden.



- a) Pipeta pasteur, matraz Erlenmeyer, embudo de decantación, probeta
- b) Probeta, matraz Erlenmeyer, matraz aforado, matraz kitasato
- c) Probeta, vaso de precipitados, matraz aforado, embudo de decantación
- d) Tubo de ensayo, matraz kitasato, matraz aforado, matraz Erlenmeyer

25.	Dos líquidos miscibles entre sí, con puntos de ebullición muy próximos se separan mediante una destilación:
------------	--

- a) Fraccionada
- b) Por arrastre de vapor
- c) Simple
- d) A vacío

26.	La extracción en el laboratorio es una operación que consiste en:
------------	--

- a) Eliminar los componentes volátiles, no deseables, de una mezcla líquida.
- b) Separar los componentes de una mezcla líquida por vaporización y posterior condensación.
- c) Transferir a un líquido, llamado disolvente, alguno de los constituyentes de una sustancia ya sea sólida o líquida.
- d) Combinar dos soluciones acuosas para formar un sólido insoluble

27.	Calcular el tanto por ciento de azúcar que hay en una disolución formada por 30 gramos de azúcar y 120 gramos de agua.
------------	---

- a) 30% de azúcar
- b) 20% de azúcar
- c) 40% de azúcar
- d) 15% de azúcar

28.	En la etiqueta de un reactivo químico aparecen los siguientes pictogramas. Indican que el reactivo es:   
-----	--

- a) Mutágeno, inflamable, corrosivo
- b) Tóxico, comburente, irritante
- c) Explosivo, comburente, mutágeno
- d) Toxico, inflamable, Irritante

29.	Las sales de ácido fuerte y base fuerte son:
-----	--

- a) Sales cuyo anión procede de un ácido fuerte y cuyo catión procede de una base fuerte.
- b) Sales cuyo anión procede de un ácido débil y cuyo catión procede de una base débil y al conjugarse se hacen fuertes.
- c) Sales que derivan de otras sales con enlaces covalentes que liberan puentes de hidrógeno.
- d) Sales cuyo origen es la unión de un ácido débil y una base fuerte.

30.	Los métodos de determinación del punto final en las volumetrías de precipitación y de formación de complejos son:
------------	--

- a) Método de Mohr, método de Volhard, método de Fajans y método de igualdad de enturbiamiento.
- b) Usan un pH-metro para determinar el punto de equivalencia.
- c) Usan un electrodo de plasma para determinar el punto de equivalencia.
- d) Métodos de oxidación, método de reducción y método de igualación por acidosis metabólicas.

31.	En los sistemas de tamizado se considera cernido...
------------	--

- a) La fracción de material que queda retenida en el tamiz.
- b) La fracción de material que pasa por la luz de malla del tamiz.
- c) El total del material para tamizar.
- d) El porcentaje de rechazo acumulado.

32.	¿De qué material sería la cubeta si estamos utilizando longitudes de onda dentro del espectro ultravioleta?
------------	--

- a) Plástico
- b) Cuarzo o sílice fundida.
- c) Vidrio de Murano.
- d) Vidrio sin boro.

33.	¿En cromatografía a qué llamamos fase móvil?
------------	---

- a) Es el soporte que se encarga de mover la muestra para que no sedimente.
- b) Es un líquido o gas que transporta analitos a través de una fase estacionaria sólida o líquida.
- c) Es la fase estacionaria que transporta las moléculas antes de su fraccionamiento.
- d) Es la cubeta en la que se realizan las mediciones.

34.	Un espectrómetro es un instrumento equipado con:
------------	---

- a) Un monocromador o policromador, con un fotodetector y con un sistema electrónico de lectura.
- b) Un emisor, diplocromador y un sistema manual de recogida de datos.
- c) Una placa porosa que permite la selección de la longitud de onda.
- d) Una luz, un espejo reflectante y un detector de lectura inversa.

35.	¿Qué operación extractiva consiste en mantener en contacto a temperatura ordinaria y durante un tiempo variable, una cantidad determinada de la sustancia machacada a la que queremos extraer el componente con el volumen del disolvente prescrito?
------------	---

- a) Maceración.
- b) Infusión.
- c) Digestión.
- d) Percolación.

36.	La molécula gramo contiene un número de moléculas igual:
------------	---

- a) Al número de Avogadro.
- b) La masa atómica del elemento.
- c) Al número atómico.
- d) Al número másico.

37.	La técnica NMP (nº más probable) se desarrolla en tres fases: presuntiva, confirmativa y completa, en la determinación de bacterias Coliformes Totales y Fecales. La fase presuntiva consiste en:
------------	--

- a) La manifestación de la fermentación de lactosa con producción de gas.
- b) La siembra en medio sólido selectivo para coliformes.
- c) Sembrar la muestra en caldo lactosado para la observación de acidificación del medio.
- d) La inoculación en agar ENDO o LEVIN.

38.	¿Qué es la PLS (posición lateral de seguridad)?
------------	--

- a) Posición lateral estable que evita el atragantamiento y aspiración de vómito.
- b) Tumbado boca arriba. Brazos y piernas estirados a lo largo del cuerpo.
- c) Tumbado boca arriba con las piernas levantadas y arropado.
- d) Tumbado boca abajo, con la cabeza ladeada, piernas en alto y brazos estirados a lo largo del cuerpo.

39.	Según lo establecido en el apartado 7.5. (Registros técnicos) de la norma ISO/IEC 17025 de diciembre de 2017, las observaciones, los datos y los cálculos originales se deben registrar:
------------	---

- a) En el momento en que se hacen.
- b) Antes de la finalización del ensayo o la calibración.
- c) Antes de la obtención del resultado del ensayo o la calibración.
- d) Antes de la elaboración del informe del ensayo o la calibración.

40.	Según lo establecido en el apartado 7.4. (Manipulación de los ítems de ensayo y calibración) de la norma ISO/IEC 17025 de diciembre de 2017, cuando exista duda sobre la adecuación de una muestra para el ensayo solicitado, el laboratorio debe:
------------	---

- a) Analizar la muestra, indicando en el informe de ensayo las dudas sobre la adecuación de la muestra.
- b) Devolver lo antes posible la muestra al cliente.
- c) Solicitar al cliente que remita lo antes posible otra muestra que se adecúe al ensayo solicitado.
- d) Consultar al cliente para obtener instrucciones adicionales antes de proceder.

41.	Son unidades básicas o fundamentales del sistema Internacional de Unidades:
------------	--

- a) Metro, kilogramo, segundo, kelvin, voltio, Julio y candela
- b) Metro, gramo, segundo, kelvin, culombio, mol y candela
- c) Metro, kilogramo, segundo, grado Celsius, amperio, mol y candela
- d) Metro, Kilogramo, segundo, kelvin, amperio, candela

42.	¿Qué inmunoglobulina predomina en la respuesta inmune primaria?:
------------	---

- a) IgG
- b) IgA
- c) IgE
- d) IgM

43.	¿Qué enzima se utiliza en la técnica PCR (Reacción en cadena de la Polimerasa) para sintetizar las nuevas cadenas de ADN gracias a su resistencia a altas temperaturas?:
------------	---

- a) ADN ligasa
- b) Taq polimerasa
- c) Helicasa
- d) ARN polimerasa

44.	Sobre la seguridad a la exposición de agentes biológicos en el laboratorio, señale la respuesta INCORRECTA:
------------	--

- a) La mascarilla y las gafas de protección son obligatorias si hay riesgo de que se produzcan aerosoles o salpicaduras
- b) Los filtros HEPA atrapan las partículas contenidas en el flujo del aire
- c) Las cabinas de Seguridad Biológica son equipos de contención del laboratorio y se clasifican en Clase I, Clase II, Clase III.
- d) Los agentes biológicos se clasifican, según el riesgo de infección en Grupo de Riesgo I, II, III

45.	¿Cuál es la forma correcta de desechar material tipo III, si son cortantes o punzantes, del laboratorio?:
------------	--

- a) En un contenedor rígido, resistente a perforaciones, estanco y de polietileno de alta densidad
- b) En una bolsa de color negro homologada y su posterior introducción en contenedores similares a los domésticos
- c) En una bolsa de color verde junto con restos biológicos
- d) En cualquier bolsa siempre que se indique su contenido

46.	La fórmula del cloruro de calcio es:
------------	---

- a) CaCl_2
- b) CaCl
- c) ClCa_2
- d) Ca_2Cl

47.	La resolución de una balanza es:
------------	---

- a) La menor cantidad que es capaz de apreciar y medir
- b) El error que se comete al medir
- c) La mayor cantidad que es capaz de medir
- d) La temperatura a la que se calibra la balanza

48.	La extracción en el laboratorio es una operación que consiste en:
------------	--

- a) Eliminar los componentes volátiles, no deseables, de una mezcla líquida.
- b) Separar los componentes de una mezcla líquida por vaporización y posterior condensación.
- c) Transferir a un líquido, llamado disolvente, alguno de los constituyentes de una sustancia ya sea sólida o líquida.
- d) Combinar dos soluciones acuosas para formar un sólido insoluble

49.	En el laboratorio nos piden diluir una muestra 1/5; esto indica
------------	--

- a) Que tomaremos una parte de muestra y cinco partes iguales de diluyente
- b) Que tomaremos cinco partes de muestra y una parte igual de diluyente
- c) Que tomaremos una parte de muestra y cuatro partes iguales de diluyente
- d) Que tomaremos cuatro partes de muestra y una parte igual de diluyente

50.	¿Qué documento contiene información sobre los peligros, riesgos y las medidas preventivas necesarias para el manejo seguro de los productos químicos?
------------	--

- a) Manual del laboratorio
- b) Ficha de datos de seguridad (FDS)
- c) Certificado de análisis
- d) Inventario de reactivos

51.	En las etiquetas de los productos químicos las frases P indican:
------------	---

- a) Indicaciones de peligro
- b) Indicaciones de riesgo
- c) Consejos de prudencia
- d) Consejos de manipulación

52.	¿Cómo se llama la máxima cantidad de soluto que es posible disolver en un volumen dado de disolvente?
------------	--

- a) Concentración.
- b) Disolución saturada.
- c) Porcentaje.
- d) Diálisis.

53.	El modelo atómico de Thomson se fundamenta en, señala la INCORRECTA:
------------	---

- a) La existencia de electrones presentes en todo tipo de materia.
- b) El carácter neutro que generalmente presenta la materia, lo cual hace suponer que los átomos contienen materia cargada positivamente, además de electrones, para neutralizar la carga de estos.
- c) La posibilidad de arrancar electrones de los átomos, pero no así de cargas positivas.
- d) De las propiedades organolépticas del compuesto.

54.	En un criterio microbiológico de tipo Ausencia en 25 gramos: señala la CORRECTA
------------	--

- a) Se aplica la técnica de diluciones decimales.
- b) Puede realizarse la técnica del NMP.
- c) Debe hacerse un preenriquecimiento.
- d) En microbiología no se dan resultados tipo ausencia.

55.	Los EPIS:
------------	------------------

- a) Hacen innecesaria la vacunación.
- b) Permiten manejar material punzante sin precaución.
- c) Constituyen una barrera física.
- d) Se basan en el uso de desinfectantes.

56.	¿Qué grupo funcional caracteriza a los alcoholes?
------------	--

- a) -OH
- b) -COOH
- c) -CHO
- d) -CO

57.	Enrasar un material volumétrico significa:
------------	---

- a) Vaciar el material volumétrico
- b) Verificar el material volumétrico
- c) Llenar el material volumétrico hasta el aforo o línea de graduación
- d) Graduar el material volumétrico

58.	En la filtración por gravedad. ¿Cuándo es más adecuado utilizar un papel de filtro liso?
------------	---

- a) Cuando lo que interesa recoger es el sólido
- b) Para que la filtración sea más rápida
- c) Cuando lo que interesa recoger es el líquido filtrado
- d) No se usa papel de filtro liso en la filtración por gravedad

59.	¿Cuál es el pH de una disolución que tiene una concentración $[O_3H^+]$ igual a 10^{-12} ?
-----	--

- a) Tiene un pH de 12.
- b) Tiene un pH de 2.
- c) Tiene un pH de 0,12.
- d) Tiene un pH de 1,2.

60.	La toma de muestra por cuarteo en sólidos se realiza... (Señala la respuesta CORRECTA)
-----	---

- a) Seleccionando los cuatro primeros gramos de la muestra.
- b) Rechazando los cuatro primeros gramos de la muestra.
- c) Juntando el material y dividiéndolo en cuatro cuartos de los cuales los cuartos opuestos se rechazan.
- d) Juntando el material, dividiéndolo en 16 porciones y eligiendo la porción que es múltiplo de cuatro.