



MINISTERIO
PARA LA TRANSICIÓN ECOLÓGICA Y
EL RETO DEMOGRÁFICO

PROCESO SELECTIVO PARA EL INGRESO POR ACCESO LIBRE Y PROMOCIÓN
INTERNA, COMO PERSONAL LABORAL FIJO, EN EL GRUPO PROFESIONAL M2
SUJETOS AL IV CONVENIO COLECTIVO ÚNICO PARA EL PERSONAL LABORAL DE
LA ADMINISTRACIÓN GENERAL DEL ESTADO.

(Resolución de 17 de julio de 2024. BOE del 24 de julio)

GRUPO PROFESIONAL: M2

ESPECIALIDAD: QUÍMICA

FORMA DE ACCESO: LIBRE

ADVERTENCIAS:

1. No abra el cuestionario hasta que se le indique. Para hacerlo, introduzca la mano en el cuadernillo y con un movimiento ascendente, rasgue el lomo derecho (ver figura esquina inferior derecha).
2. Este cuestionario consta de **90** preguntas, más otras seis de reserva, con cuatro respuestas alternativas cada una, siendo solo una de ellas correcta.
3. Debe contestar a las preguntas en la “Hoja de Examen” entre los números **1 y 90**. Las 45 primeras se corresponden con el temario de la parte común del programa y las siguientes 45 versarán sobre contenidos específicos. Así mismo, debe contestar las preguntas de reserva en su apartado correspondiente, entre los números 1 y 6; estas preguntas de reserva únicamente se valorarán en caso de que se anule alguna de las anteriores. Las tres primeras preguntas son de la parte común y las otras tres de la parte específica.
4. Marque las respuestas con bolígrafo negro o, en su defecto, azul. Compruebe siempre que la marca que va a señalar en la “Hoja de Examen” corresponde al número de pregunta del cuestionario.
5. Solo se calificarán las respuestas marcadas en la “Hoja de Examen” y siempre que se tengan en cuenta estas instrucciones y las contenidas en la propia “Hoja de Examen”.
6. En la “Hoja de Examen” no deberá anotar ninguna otra marca o señal distinta de las necesarias para contestar el ejercicio.
7. Este cuestionario puede utilizarse en su totalidad como borrador.
8. El tiempo de realización de este ejercicio es de **noventa minutos**.
9. Todas las preguntas tendrán el mismo valor y las contestaciones erróneas se penalizarán descontando un tercio del valor de una respuesta correcta. Las respuestas en blanco no penalizarán.
10. Se calificará con un máximo de 40 puntos, correspondiendo 20 puntos a cada una de las partes, siendo necesario obtener un mínimo de 20 puntos para superar el ejercicio.
11. No serán valoradas las preguntas no contestadas ni aquellas en las que las marcas o correcciones efectuadas ofrezcan la conclusión de que **“no hay opción de respuesta”** válida.
12. Si observa alguna anomalía en la impresión del cuestionario solicite su sustitución.

- SU COPIA DE LA «HOJA DE EXAMEN» LE SERÁ ENTREGADA POR EL RESPONSABLE UNA VEZ FINALICE EL EJERCICIO.

- ANTES DE CONTESTAR, LEA MUY ATENTAMENTE LAS INSTRUCCIONES QUE FIGURAN AL DORSO DE LA «HOJA DE EXAMEN».

ABRIR SOLAMENTE A LA INDICACIÓN DEL TRIBUNAL



PARTE COMÚN

1.- Según el artículo 93 del IV Convenio Colectivo Único para el personal de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), los trabajadores y trabajadoras tendrán derecho a la suspensión de su contrato de trabajo, con reserva de su puesto de trabajo y cómputo del período a efectos de antigüedad: (señale la incorrecta).

- A) Por nacimiento, adopción, del progenitor diferente de la madre biológica, y, riesgo durante el embarazo o la lactancia natural de la mujer trabajadora.
- B) Por privación de libertad. La suspensión del contrato de trabajo tendrá lugar mientras no exista sentencia condenatoria firme incompatible con la prestación del servicio, incluidas tanto la detención preventiva como la prisión provisional.
- C) Para reservistas voluntarios y voluntarias. Esta suspensión del contrato de trabajo se aplicará a los reservistas voluntarios y voluntarias que se encuentren en situación de activación para prestar servicios para las Fuerzas Armadas.
- D) Todas las citadas son causas de suspensión del contrato de trabajo con reserva del puesto de trabajo y cómputo del período a efectos de antigüedad.

2.- Según el artículo 209 de la Ley 9/2017, de 8 de noviembre, de Contratos del Sector Público, los contratos administrativos se extinguen por:

- A) Solo por cumplimiento.
- B) Únicamente por resolución.
- C) Por cumplimiento o por resolución por causas de resolución establecidas legalmente.
- D) Por voluntad unilateral del contratista.

3.- De acuerdo con el artículo 55 de la Ley 40/2015 de 1 de octubre de Régimen Jurídico del Sector Público, en la organización territorial de la Administración General del Estado, los Delegados del Gobierno en las Comunidades Autónomas tendrán rango de:

- A) Subsecretario.
- B) Secretario General.
- C) Subdirector General.
- D) Director General.

4.- En relación con las fuentes del Derecho previstas en el artículo 1 del Código Civil, señale la respuesta correcta:

- A) Los principios generales del derecho solo se aplicarán en defecto de costumbre siempre que no sean contrarios a la moral o al orden público.
- B) La jurisprudencia es fuente del ordenamiento jurídico español junto con la ley, la costumbre y los principios generales del derecho.
- C) La costumbre solamente regirá en defecto de ley y de principios generales del derecho y tiene carácter informador del ordenamiento jurídico.
- D) Las normas jurídicas contenidas en los tratados internacionales no serán de aplicación directa en España en tanto no hayan pasado a formar parte del ordenamiento interno mediante su publicación íntegra en el BOE.

5.- Conforme el artículo 22.3 de la Ley 19/2013, de 9 de diciembre, de transparencia, acceso a la información pública y buen gobierno, si la información solicitada, ya ha sido publicada, la resolución sobre la solicitud podrá:

- A) Denegarse.
- B) Limitarse a enviar una copia de la misma al solicitante.
- C) Limitarse a indicar al solicitante cómo puede acceder a ella.
- D) Limitarse a enviar un sucinto resumen de la misma.

6.- Según la Ley 47/2003, de 26 de noviembre, General Presupuestaria ¿Cuál de los siguientes organismos ejerce el control interno de la gestión económica y financiera del sector público estatal, con plena autonomía respecto de las autoridades y demás entidades cuya gestión controle?

- A) El Tribunal de Cuentas Presupuestarias.
- B) La Intervención General de la Administración del Estado (IGAE).
- C) La oficina presupuestaria de las Cortes Generales.
- D) La Agencia Tributaria.

7.- La Ley 53/1984, de 26 de noviembre, de Incompatibilidades del personal al servicio de las Administraciones Públicas, establece una excepción al régimen de incompatibilidades previstas en la misma, que es la dirección de seminarios o el dictado de cursos o conferencias en centro oficiales destinados a la formación de funcionarios o profesorado:

- A) Cuando no tenga carácter permanente o habitual ni suponga más 175 horas al año.
- B) Cuando tenga carácter permanente o habitual y suponga más de 75 horas al año.
- C) Cuando no tenga carácter permanente o habitual ni suponga más de 75 horas al año.
- D) Cuando no tenga carácter permanente o habitual ni suponga más de 100 horas al año.

8.- Según lo dispuesto en el artículo 14 del texto refundido del Estatuto Básico del Empleado Público (Real Decreto Legislativo 5/2015, de 30 de octubre): “participar en la consecución de los objetivos atribuidos a la unidad donde preste sus servicios y a ser informado por sus superiores de las tareas a desarrollar”:

- A) Es un derecho y un deber de los empleados públicos.
- B) No es un derecho de los empleados públicos.
- C) Es un objetivo empresarial.
- D) Es un derecho de los empleados públicos.

9.- Según la Ley 39/2015, de 1 de octubre, del Procedimiento Administrativo Común de las Administraciones Públicas, la iniciación del procedimiento administrativo puede ser:

- A) Solo de oficio.
- B) Únicamente a instancia de parte.
- C) De oficio o a solicitud del interesado.
- D) Por orden judicial exclusivamente.

10.- De acuerdo con el artículo 70 de la Ley 40/2015, de 1 de octubre, de Régimen Jurídico del Sector Público, los Directores Insulares dependen jerárquicamente:

- A) Del Ministro para la Transformación Digital y de la Función Pública.
- B) Del Delegado de Gobierno en la Comunidad Autónoma o del Subdelegado del Gobierno en la provincia, cuando este cargo exista.
- C) Del Subsecretario del Ministerio para la Transformación Digital y de la Función Pública.
- D) Del Ministro de Presidencia, Justicia y Relaciones con las Cortes.

11.- De conformidad con el artículo 4.4 de la Ley 39/2006, de 14 de diciembre, de Promoción de la Autonomía Personal y Atención a las personas en situación de dependencia, las personas en situación de dependencia y, en su caso, sus familiares o quienes les representen, así como los centros de asistencia, estarán obligados a:

- A) A que sea respetada la confidencialidad en la recogida y el tratamiento de sus datos, de acuerdo con la Ley Orgánica 15/1999 de Protección de Datos de Carácter Personal.
- B) Aplicar las prestaciones económicas a las finalidades para las que fueron otorgadas.
- C) Al ejercicio pleno de sus derechos patrimoniales.
- D) Comunicar todo tipo de ingresos que perciban.

12.- Según el artículo 2e) del Real Decreto Legislativo 1/2013, de 29 de noviembre, por el que se aprueba el Texto Refundido de la Ley General de derechos de las personas con discapacidad y de su inclusión social, a efectos de esta Ley, ¿qué se entiende por discriminación por asociación?

- A) Existe cuando una persona o grupo en que se integra es objeto de un trato discriminatorio debido a su relación con otra por motivo o por razón de su discapacidad.
- B) Toda conducta no deseada relacionada con la discapacidad de una persona.
- C) Situación en la que se encuentra una persona con discapacidad cuando es tratada de manera menos favorable que otra en situación análoga por motivo de o por razón de su discapacidad.
- D) Situación en la que la persona con discapacidad ejerce el poder de decisión sobre su propia existencia y participa activamente en la vida de su comunidad.

13.- Según artículo 106 del IV Convenio Único del Personal Laboral al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), ¿qué tipo de sanción se puede imponer por la comisión de falta disciplinaria muy grave al personal laboral al servicio de la Administración General del Estado?:

- A) Suspensión de empleo y sueldo por un período de tres días a tres meses.
- B) Suspensión empleo y sueldo por un período de tres meses y un día a dos años.
- C) Suspensión de empleo y sueldo de hasta dos días.
- D) Demérito.

14.- A tenor de lo dispuesto en el artículo 70 del texto refundido del Estatuto Básico del Empleado Público (Real Decreto Legislativo 5/2015, de 30 de octubre), la ejecución de la oferta de empleo público o instrumento similar deberá desarrollarse dentro del plazo improrrogable de:

- A) Un año.
- B) Dos años.
- C) Tres años.
- D) Cuatro años.

15.- La Constitución Española de 1978, está compuesta por:

- A) Preámbulo, IX títulos y 159 artículos.
- B) Título Preliminar, X títulos y 169 artículos.
- C) Preámbulo, Título Preliminar IX Títulos y 159 artículos.
- D) Título Preliminar, IX Títulos y 169 artículos.

16.- De acuerdo con la Ley 40/2015 de 1 de octubre de Régimen Jurídico del Sector Público, ¿a quién corresponde desempeñar la jefatura superior de todo el personal de un Ministerio?

- A) Al Subsecretario.
- B) Al Subdirector General de recursos Humanos.
- C) Al Secretario de Estado al que esté adscrita la unidad en la que ejerza sus funciones.
- D) Al Ministro.

17.- De las siguientes funciones, ¿cuál de ellas viene encomendada al Consejo de Transparencia y Buen Gobierno?, según el artículo 38.1 de la Ley 19/2013, de 9 de diciembre, de transparencia, acceso a la información pública y buen gobierno.

- A) Colaborar, en las materias que le son propias, con todos los órganos de la Administración General del Estado.
- B) Informar potestativamente los proyectos normativos de carácter estatal que desarrollen la Ley de Transparencia y Buen Gobierno.
- C) Colaborar, en las materias que le son propias, con órganos de naturaleza análoga.
- D) Elaborar una memoria anual sobre las actuaciones en materia de transparencia y que será presentada ante el Gobierno.

18.- Según el artículo 14 de la Ley 31/1995 de Prevención de Riesgos Laborales, ¿quién es el responsable de garantizar la seguridad y salud de los trabajadores?

- A) El trabajador.
- B) El Comité de Empresa quien a través de los Delegados de Prevención, realizará la prevención de los riesgos laborales mediante la integración de la actividad preventiva en la empresa y la adopción de cuantas medidas sean necesarias para la protección de la seguridad y la salud de los trabajadores.
- C) El empresario.
- D) El Ministerio de Trabajo.

19.- De acuerdo con el IV Convenio Único del Personal Laboral al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), una de las siguientes no es causa de extinción del contrato de trabajo:

- A) El nombramiento como personal eventual del personal laboral fijo para ocupar puestos de trabajo con funciones expresamente calificadas como de confianza o asesoramiento político, de acuerdo con la regulación que de esta figura lleva a cabo el Estatuto Básico del Empleado Público.
- B) La jubilación del trabajador.
- C) El mutuo acuerdo de las partes.
- D) El fallecimiento del trabajador.

20.- Según el artículo 86 del IV Convenio Colectivo Único para el personal laboral de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), las personas que conforman los Comités de Empresa y los Delegados y Delegadas de Personal dispondrán de un crédito de horas mensuales retribuidas para poder ejercer su función de representación. Señale la opción correcta:

- A) 50 horas en centros de trabajo de hasta 500 trabajadores.
- B) 10 horas en centros de trabajo de hasta cien trabajadores y/o trabajadoras.
- C) 15 horas en centros de trabajo de hasta cien trabajadores y/o trabajadoras.
- D) 45 horas en centros de trabajo de más de 500 trabajadores.

21.- Según el artículo 18 de la Ley 50/1997, de 27 de noviembre, del Gobierno que regula el funcionamiento del Consejo de ministros ¿quién actúa como Secretario de las reuniones de este órgano colegiado?

- A) El Vicepresidente Primero.
- B) El Ministro de la Presidencia, Justicia y Relaciones con las Cortes.
- C) El Ministro portavoz del Gobierno.
- D) El Ministro de Hacienda.

22.- Las fuentes del Derecho Administrativo incluyen:

- A) Únicamente la ley y los reglamentos.
- B) Solo la jurisprudencia administrativa.
- C) La Constitución, la ley, los reglamentos y la jurisprudencia.
- D) Exclusivamente las directivas europeas.

23.- ¿Qué derecho tiene el trabajador según el artículo 21 de la Ley 31/1995 de Prevención de Riesgos Laborales?

- A) Derecho a la indemnización por accidentes laborales.
- B) Derecho a interrumpir su actividad y abandonar el lugar de trabajo, en caso necesario, cuando considere que dicha actividad entraña un riesgo grave e inminente para su vida o su salud.
- C) Derecho a interrumpir su actividad y abandonar el lugar de trabajo, mientras el Comité de Salud y Seguridad determina si la actividad entraña un riesgo inminente.
- D) Derecho a elegir su propio equipo de protección individual en función de sus conocimientos en prevención y las circunstancias que se den en cada momento.

24.- La Ley 19/2013, de 9 de diciembre, de transparencia, acceso a la información pública y buen gobierno, en su artículo 2.1, establece que, las disposiciones de este título, (ámbito subjetivo de aplicación), se aplicarán a la Casa de su Majestad el Rey:

- A) En relación con todas sus actividades, tanto públicas como privadas.
- B) En relación con sus actividades sujetas a Derecho Administrativo.
- C) En relación con sus actividades públicas exclusivamente.
- D) Está excluida de su aplicación.

25.- Según dispone el artículo 82 del texto refundido del Estatuto Básico del Empleado Público (Real Decreto Legislativo 5/2015, de 30 de octubre), las mujeres víctimas de violencia de género o de violencia sexual tendrán derecho al traslado a otro puesto de trabajo propio de su cuerpo, escala o categoría profesional, de análogas características; ¿qué consideración tendrá dicho traslado?:

- A) Forzoso.
- B) Voluntario.
- C) No existe derecho a traslado por violencia de género.
- D) Ninguna de las anteriores es correcta.

26.- Según el artículo 120 de la Ley 9/2017, de 8 de noviembre, de Contratos del Sector Público, un contrato podrá ser objeto de tramitación de emergencia:

- A) Cuando la Administración tenga que actuar ante situaciones que supongan grave peligro.
- B) Cuando se trate de contratos que responden a una necesidad inaplazables.
- C) Cuando la adjudicación sea preciso acelerarla por razones de interés público.
- D) En todos los supuestos anteriores.

27.- Conforme a la Constitución Española de 1978, en relación al derecho de asociación, responda la respuesta correcta:

- A) Se regula en su artículo 21.
- B) Las asociaciones constituidas al amparo del derecho de asociación deberán inscribirse en un registro a los efectos de su constitución formal.
- C) Se prohíben las asociaciones secretas y las de carácter paramilitar.
- D) Las asociaciones sólo podrán ser disueltas o suspendidas en sus actividades en virtud de resolución judicial o administrativa motivada.

28.- De conformidad con el artículo 116 de la Constitución Española, el estado de alarma será declarado por:

- A) El Gobierno mediante decreto acordado en Consejo de Ministros, dando cuenta al Congreso de los Diputados.
- B) El Presidente del Gobierno mediante Real Decreto, previa autorización de las Cortes Generales.
- C) El Congreso de los Diputados por mayoría absoluta, a propuesta del Gobierno.
- D) El Gobierno mediante decreto acordado en Consejo de Ministros, previa autorización de las Cortes Generales.

29.- La Agenda 2030, para el Desarrollo Sostenible, es una resolución aprobada por:

- A) La Asamblea General de las Naciones Unidas, el 25 de septiembre de 2015.
- B) El Consejo de Europa, el 25 de septiembre de 2020.
- C) La Comisión de la Unión Europea, el 25 de septiembre de 2020.
- D) El Consejo de Ministros de España, el 25 de septiembre de 2015.

30.- ¿Cuál es el objeto de la Ley 47/2003, de 26 de noviembre, General Presupuestaria según su artículo 1?

- A) La regulación del régimen presupuestario y económico financiero de la Administración General del Estado, la Administración Autónoma y Local y del sector público estatal.
- B) La regulación y supervisión del régimen presupuestario y de planificación financiera de la Administración General del Estado.
- C) La regulación de la contabilidad, intervención y de control financiero de la Administración General del Estado y el sector público estatal.
- D) La regulación del régimen presupuestario, económico-financiero, de contabilidad, intervención y de control financiero del sector público estatal.

31.- Según se dispone en el artículo 7 del IV Convenio Único del Personal Laboral al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), el sistema de clasificación se estructura en grupos profesionales, familias profesionales y/o familias de especialidades. El grupo profesional:

- A) Agrupa el conjunto de titulaciones, cualificaciones profesiones, oficios y ocupaciones atendiendo a criterios de afinidad de la competencia profesional.
- B) Agrupa el contenido concreto de la prestación laboral.
- C) Agrupa unitariamente las aptitudes profesionales, las titulaciones y el contenido general de la prestación laboral que se corresponde con las mismas.
- D) Ninguna respuesta es correcta.

32.- Según el artículo 203 de la Ley 9/2017, de 8 de noviembre, de Contratos del Sector Público, las modificaciones de los contratos administrativos:

- A) No es necesario preverlas de antemano.
- B) Deben estar previstas o justificarse por causas imprevistas y de interés público.
- C) Dependen exclusivamente de las decisiones del contratista.
- D) Se limitan a cambios económicos dentro del presupuesto inicial.

33.- De acuerdo con la Ley 40/2015, de 1 de octubre, de Régimen Jurídico del Sector Público ¿quién nombra a los Subdirectores Generales?

- A) El Consejo de Ministros por Real Decreto a propuesta del titular del Departamento.
- B) El Consejo de Ministros por Real Decreto a propuesta del titular del Departamento o Secretario de Estado del que dependan.
- C) El Ministro a propuesta del Secretario de Estado del que dependan.
- D) El Ministro, Secretario de Estado o Subsecretario del que dependan.

34.- ¿Cuáles son los principios de actuación de la Administración Pública señalados por el artículo 3 de la Ley 40/2015, de 1 de octubre, de Régimen Jurídico del Sector Público.

- A) Eficacia, jerarquía, descentralización, desconcentración y coordinación, con sometimiento pleno a la Constitución, a la Ley y al Derecho.
- B) Eficacia, jerarquía, descentralización, transparencia y coordinación, con sometimiento pleno a Constitución, a la Ley y al Derecho.
- C) Eficacia, eficiencia, jerarquía, descentralización, desconcentración y transparencia, son sometimiento pleno a la Constitución a la Ley y al Derecho.
- D) Eficacia, jerarquía, transparencia, desconcentración y coordinación, con sometimiento pleno a la Constitución, a la Ley y al Derecho.

35.- De acuerdo con el artículo 16 de la Ley Orgánica 3/2007, de 22 de marzo, para la igualdad efectiva de mujeres y hombres, en relación con los nombramientos realizados por los Poderes Públicos, estos:

- A) Deberán atender al principio de presencia equilibrada de mujeres y hombres en los nombramientos y designaciones de los cargos de responsabilidad que les correspondan.
- B) Deberán atender al principio de presencia equilibrada de mujeres y hombres en los nombramientos y designaciones de todos los cargos de responsabilidad.
- C) Procurarán atender al principio de presencia equilibrada de mujeres y hombres en los nombramientos y designaciones de los cargos de responsabilidad que les correspondan.
- D) Procurarán atender al principio de presencia equilibrada de mujeres y hombres en los nombramientos y designaciones de todos los cargos de responsabilidad.

36.- El Objetivo de Desarrollo 5, de la Agenda 2030, sobre la igualdad de género, pretende el logro de:

- A) La igualdad de género de todas las mujeres del tercer mundo.
- B) La igualdad de género y empoderar a todas las mujeres y las niñas.
- C) La igualdad de género, el empoderamiento de las mujeres y la protección de las niñas.
- D) La igualdad de género y no discriminación de mujeres y niñas.

37.- De acuerdo con el artículo 74 del IV Convenio Colectivo Único del Personal al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), el personal laboral, fijo o temporal, que haya cumplido al menos un año de servicios efectivos podrá solicitar licencia sin sueldo por asuntos propios. La concesión de dicha licencia estará supeditada a las necesidades del servicio, y su duración acumulada no podrá exceder:

- A) De tres meses cada dos años.
- B) De dos meses cada dos años.
- C) De tres meses cada año.
- D) De dos meses cada año.

38.- En el artículo 58 del IV Convenio Colectivo Único del Personal al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo) vienen reguladas las pagas extraordinarias del personal acogido al mismo; ¿qué período retribuye la paga devengada en el mes de junio?:

- A) El comprendido entre el 1 de diciembre y el 1 de junio.
- B) El comprendido entre el 1 de diciembre y el 31 de mayo.
- C) El comprendido entre el 1 de diciembre y el 1 de julio.
- D) El comprendido entre el 1 de diciembre y el 30 de junio.

39.- Según la Ley 39/2015, de 1 de octubre, del Procedimiento Administrativo Común de las Administraciones Públicas, el plazo máximo para resolver un procedimiento administrativo:

- A) Siempre será de tres meses, por norma general.
- B) Se fija en cada caso por el órgano competente.
- C) Dependerá de lo establecido en la normativa, siendo tres meses el plazo supletorio.
- D) No está regulado y depende del principio de celeridad.

40.- Conforme a la Ley 40/2015, de 1 de octubre, de Régimen Jurídico del Sector Público, señale cuál de los siguientes órganos NO tiene la consideración de alto cargo:

- A) Secretario de Estado.
- B) Subdelegado de Gobierno.
- C) Secretario General Técnico.
- D) Director General.

41.- Según dispone el artículo 21.2 de la Ley 19/2013, de 9 de diciembre, de transparencia, acceso a la información pública y buen gobierno, en el ámbito de la Administración General del Estado, existirán unidades de información especializadas que tendrán, entre otras, la función de:

- A) Recibir y dar resolución a las solicitudes de acceso a la información.
- B) Realizar los trámites externos necesarios para dar acceso a la información solicitada.
- C) Llevar un registro de las resoluciones recaídas en materia de acceso a la información.
- D) Asegurar la disponibilidad en la respectiva página web o sede electrónica de la información cuyo acceso se solicita con más frecuencia.

42.- ¿Cuál es el objeto de la Ley 31/1995, de 8 de noviembre, de Prevención de Riesgos Laborales. (LPRL)?

- A) Establecer un marco jurídico a partir del cual se puedan desarrollar normas técnicas para el estudio estadístico y valoración de los riesgos de todo tipo inherentes a la actividad laboral.
- B) Actuar como herramienta a través de la cual se integra la actividad preventiva de la empresa en su sistema general de gestión y se establece su política de prevención de accidentes laborales.
- C) Promover la competencia en el mercado laboral a través de la minimización del impacto de los accidentes laborales.
- D) La Ley tiene por objeto promover la seguridad y la salud de los trabajadores mediante la aplicación de medidas y el desarrollo de las actividades necesarias para la prevención de riesgos derivados del trabajo.

43.- Según lo dispuesto en el IV Convenio Único del personal laboral de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), la falta de asistencia al trabajo no justificada durante cinco o más días al mes:

- A) Es falta leve.
- B) Es falta grave.
- C) Es falta menos grave.
- D) Es falta muy grave.

44.- Según el artículo 3 de la Ley 40/2015, de 1 de octubre, de Régimen Jurídico del Sector Público, las Administraciones Públicas deberán respetar en su actuación y relaciones, señale la respuesta correcta:

- A) La competencia y la rivalidad.
- B) La cooperación, colaboración y coordinación entre las Administraciones Públicas.
- C) La independencia y la autonomía.
- D) La jerarquía y la subordinación.

45.- El artículo 64 de la Ley Orgánica 3/2007, para la Igualdad efectiva de hombres y mujeres, contempla la aprobación de un Plan de Igualdad entre hombres y mujeres en la Administración General del Estado y en sus organismos públicos, por:

- A) El Ministerio de Igualdad, cada dos años.
- B) El Gobierno, al inicio de cada legislatura.
- C) La Secretaría de Estado de Función Pública, cada año.
- D) El Gobierno, cada dos años.

PARTE ESPECÍFICA

46.- Las enzimas son muy utilizadas en la industria química, pero ¿cuál sería la principal característica de las enzimas?

- A) Son, generalmente, muy versátiles respecto a las reacciones que son capaces de catalizar.
- B) No son muy eficientes, pero tienen un coste muy reducido en comparación con otros catalizadores.
- C) Son muy específicas respecto a la reacción que son capaces de catalizar y además muy eficientes.
- D) Son muy versátiles respecto a las reacciones que catalizan, pero poco eficientes.

47.- En el equilibrio químico se cumple que:

- A) la variación de energía libre de Gibbs es igual a cero.
- B) la entropía total del sistema es máxima.
- C) la entropía es igual a la entalpía.
- D) la entropía del sistema es igual a cero.

48.- Entre los diferentes tipos de enlace que pueden tener lugar entre los elementos, tenemos el enlace covalente, el cual se da entre:

- A) elementos no metálicos que tienen la misma valencia.
- B) elementos no metálicos con diferencia de electronegatividades relativamente pequeña o nula.
- C) elementos no metálicos con diferencia de electronegatividades relativamente grande.
- D) elementos muy separados en la tabla periódica.

49.- ¿Cuál es el principal efecto de un catalizador en una reacción química?

- A) Aumenta la conversión de la reacción a productos por el principio de Le Chatelier.
- B) Aumenta la entalpía de reacción en las reacciones exotérmicas.
- C) Mejora el rendimiento de las reacciones.
- D) Disminuye la energía de activación el proceso.

50.- Según la teoría ácido-base de Lavoisier, el amoníaco sería:

- A) un ácido puesto que tiene protones disponibles en su estructura.
- B) una base, ya que genera grupos hidroxilos en disolución.
- C) el amoníaco no está incluido en la definición de Lavoisier.
- D) el amoníaco es una molécula anfótera puesto que puede ceder protones y generar grupos hidroxilos dependiendo de las condiciones.

51.- En el grupo de los halógenos, el punto de fusión crece en el sentido:

- A) $F_2 < Br_2 < I_2 < Cl_2$
- B) $F_2 < Br_2 < Cl_2 < I_2$
- C) $F_2 < Cl_2 < Br_2 < I_2$
- D) $F_2 < Br_2 = I_2 < Cl_2$

52.- Los elementos metálicos se caracterizan por ser brillantes, ¿a qué se debe dicho brillo?

- A) A que cristalizan en el sistema cúbico compacto.
- B) A su elevada energía de sublimación.
- C) Solamente son brillantes los metales nobles.
- D) A la alta movilidad de los electrones dentro de la red cristalina.

53.- ¿Cuál sería el orden correcto de punto de ebullición menor a mayor de las siguientes moléculas?:

- A) $\text{Ar} < \text{SO}_2 < \text{CO}_2 < \text{O}_2$
- B) $\text{Ar} < \text{O}_2 < \text{SO}_2 < \text{CO}_2$
- C) $\text{Ar} < \text{O}_2 < \text{CO}_2 < \text{SO}_2$
- D) $\text{O}_2 < \text{Ar} < \text{SO}_2 < \text{CO}_2$

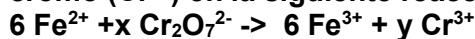
54.- El índice de yodo se utiliza para:

- A) determinar el grado de insaturación de un compuesto orgánico.
- B) identificar los grupos alcohol.
- C) identificar los carbonos cuaternarios.
- D) cuantificar los grupos alcohol en compuestos orgánicos.

55.- Los compuestos de coordinación son resultado de una reacción entre un ácido de Lewis (metal) y una base de Lewis (ligando), de manera que ácidos fuertes tienen más afinidad por bases fuertes y viceversa. Según esta teoría el Cd (II) (ácido de Lewis débil) tendrá mayor afinidad para formar complejos con el ligando:

- A) SCN^- (átomo dador S)
- B) NCS^- (átomo dador N)
- C) F^-
- D) OH^- (átomo dador O)

56.- ¿Cuáles serían los coeficientes estequiométricos del ion dicromato ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$) y el ion cromo (Cr^{3+}) en la siguiente reacción para estar ajustada en medio ácido?



- A) $x = 2, y = 3$
- B) $x = 1, y = 3$
- C) $x = 1, y = 2$
- D) $x = 2, y = 4$

57.- Se tiene la reacción de formación de amoníaco gaseoso a partir de nitrógeno e hidrógeno en el equilibrio y se somete la reacción a un aumento de presión:

- A) el equilibrio se desplazará hacia la formación del amoníaco.
- B) el equilibrio se desplazará hacia la desaparición de amoníaco puesto que es un gas.
- C) el equilibrio no se verá modificado, pero sí la velocidad de reacción.
- D) la presión no afecta al equilibrio si tenemos gases tanto en productos como en reactivos.

58.- En una disolución, la actividad del soluto se puede considerar como:

- A) la capacidad del disolvente para disolver un determinado soluto.
- B) una medida de la concentración efectiva del soluto.
- C) la desviación que produce un soluto en las propiedades del disolvente.
- D) una medida de la concentración sin tener en cuenta el volumen del soluto.

59.- El acero inoxidable es una aleación de hierro con un porcentaje mínimo del 10% de:

- A) Aluminio.
- B) Cromo.
- C) Molibdeno.
- D) Magnesio.

60.- En una pila de combustible, ¿qué reacción tiene lugar en el cátodo?

- A) Se genera hidrógeno a partir de protones.
- B) Se genera oxígeno a partir de hidroxilos.
- C) Se genera agua a partir de oxígeno.
- D) Se genera agua a partir de hidrógeno.

61.- El ion nitrato, según la teoría del enlace de valencia tendría una hibridación y geometría:

- A) sp^3 , trigonal plana
- B) sp^2 , piramidal
- C) sp^3 , angular
- D) sp^2 , trigonal plana

62.- Los superconductores, como su propio nombre indica, conducen la electricidad de forma muy eficiente. Sin embargo, su uso está poco extendido debido a:

- A) que sólo se ha demostrado su efecto a escala de laboratorio.
- B) su alto grado de inestabilidad bajo condiciones normales de uso.
- C) su alta toxicidad.
- D) que requieren temperaturas extremadamente bajas para presentar superconductividad.

63.- Se prepara una disolución de una sal de peso molecular conocido cuyo procedimiento consiste en pesar la sal en un vaso de precipitado que, después de disolverlo, se trasvasa a un matraz aforado, el cual finalmente se enrasa. ¿En qué unidades tendremos que expresar la concentración?

- A) En gramos de sal/litro de disolvente.
- B) En molalidad.
- C) En moles de sal/litro de disolvente.
- D) En molaridad.

64.- Cuando se mezclan dos reactivos que tienden a reaccionar de forma espontánea llegando a un equilibrio químico. En dicho equilibrio se cumple que:

- A) las moléculas dejan de reaccionar.
- B) la velocidad de formación de los productos es cero.
- C) los productos empiezan a reaccionar para dar lugar a los reactivos.
- D) la velocidad de reacción directa y la velocidad de reacción inversa son iguales.

65.- Las diaminas son una familia de compuestos nitrogenados muy importantes en la industria de los polímeros, pero ¿qué polímeros se sintetizan a partir de diaminas?

- A) PET.
- B) Nylon.
- C) Poliacrilatos.
- D) Poliestireno.

66.- Los alcoholes orgánicos se podrían considerar hidrocarburos en los que se ha sustituido un hidrógeno por un grupo hidroxilo. Este grupo hidroxilo hace que la molécula sea:

- A) totalmente miscible con el agua.
- B) parcialmente miscible en agua.
- C) dependiendo del peso molecular, miscible o inmisible en agua.
- D) de comportamiento similar al hidrocarburo de partida, respecto a la solubilidad en agua.

67.- El reactivo de Baeyer consiste en tratar una muestra con permanganato potásico en medio básico con el objetivo de:

- A) identificar compuestos aromáticos.
- B) identificar alquenos y alquinos.
- C) identificar alcanos ramificados.
- D) identificar selectivamente alquenos en presencia de alquinos.

68.- La energía reticular acumulada en una red cristalina:

- A) aumenta al aumentar la distancia entre los iones y al aumentar las cargas de los mismos.
- B) disminuye con el cuadrado de la distancia.
- C) aumenta al disminuir la distancia entre los iones y al aumentar las cargas de los mismos.
- D) aumenta al aumentar la distancia y es independiente de la carga de los iones.

69.- El petróleo es una de las materias primas más importantes en la industria, pero no se puede utilizar directamente y debe ser refinado previamente. En el proceso de destilación fraccionada del petróleo, ¿qué fracciones se generan de menor a mayor punto de ebullición?

- A) gases (metano, etano,...) < gasolina < asfalto < gasóleo.
- B) asfalto < gasóleo < gases (metano, etano,...) < gasolina.
- C) gases (metano, etano,...) < gasóleo < gasolina < asfalto.
- D) gases (metano, etano,...) < gasolina < gasóleo < asfalto.

70.- A la hora de estudiar una cinética de reacción, el método de aislamiento de Oswald consiste en:

- A) realizar la reacción manteniendo todos los parámetros constantes excepto la temperatura.
- B) realizar la reacción poniendo alguno de los reactivos en una concentración mucho mayor para considerarlo de concentración constante.
- C) realizar la reacción química a dilución infinita de uno de los reactivos.
- D) analizar la concentración de los reactivos mediante una valoración y tomando muestras cada cierto tiempo.

71.- En la mayoría de los procesos industriales se utilizan catalizadores. ¿Por qué?

- A) Desplazan el equilibrio hacia la especie deseada.
- B) Aumentan la velocidad de la reacción.
- C) Anulan la generación de subproductos.
- D) Son baratos y permiten reducir la cantidad de reactivos.

72.- La solubilidad de una sal viene dada por su pKs. Cuando se tiene una mezcla de sales en disolución y se va concentrando lentamente, ¿cuál de las sales precipitará primero?

- A) Precipitará primero la sal de mayor pKs.
- B) Precipitará primero la sal de menor pKs.
- C) Precipitarán simultáneamente si la concentración es suficientemente lenta.
- D) Solamente precipitaría la sal más insoluble.

73.- La fórmula general de los hidrocarburos saturados es C_nH_{2n+2} . Sin embargo, algunos hidrocarburos tienen la fórmula C_nH_{2n} , dicha fórmula se corresponde con:

- A) solamente a estructuras lineales con una insaturación.
- B) a estructuras lineales con dos insaturaciones.
- C) a estructuras cíclicas aromáticas.
- D) a estructuras lineales con una insaturación y a estructuras cíclicas saturadas.

74.- Para que una reacción química tenga lugar de forma espontánea:

- A) la entalpía de reacción debe ser negativa, es decir, un proceso exotérmico.
- B) la entropía del sistema debe aumentar, como dice el segundo principio de la termodinámica.
- C) necesariamente tiene que aumentar la entropía y ser una reacción exotérmica.
- D) la variación de energía libre de Gibbs debe ser negativa.

75.- En series isoelectrónicas de iones:

- A) los radios iónicos son iguales entre sí.
- B) los radios iónicos aumentan al aumentar el número atómico.
- C) los radios iónicos disminuyen al aumentar el número atómico.
- D) los radios iónicos disminuyen al aumentar el carácter metálico del elemento.

76.- Las unidades de la constante de velocidad de una reacción química:

- A) depende de la cantidad de reactivos involucrados en la reacción.
- B) depende de los coeficientes estequiométricos de los reactivos.
- C) siempre viene dada en concentración/tiempo.
- D) depende del orden de reacción.

77.- La espectroscopía FT-IR se usa habitualmente en química orgánica para:

- A) para determinar algunos grupos funcionales presentes en la molécula.
- B) para diferenciar las moléculas presentes en una mezcla.
- C) para cuantificar las insaturaciones de una molécula.
- D) para cuantificar las proporciones en una mezcla de isómeros.

78.- Un enlace químico entre dos especies tiene lugar porque:

- A) se llega a un estado de menor energía que las especies sin enlazar.
- B) las atracciones entre iones del mismo signo vencen a las repulsiones.
- C) aumenta la energía de la nueva molécula.
- D) ambas especies están cargadas con signos contrarios, exclusivamente.

79.- Los enantiómeros son:

- A) isómeros conformacionales ópticamente activos.
- B) estereoisómeros quirales con varios centros quirales y superponibles entre sí.
- C) estereoisómeros quirales que son imagen especular y no superponibles.
- D) estereoisómeros ligados a dobles enlaces y que pueden ser cis o trans.

80.- El ácido sulfúrico es el compuesto químico que más se produce anualmente, pero ¿cuáles son, generalmente, las etapas de síntesis del ácido sulfúrico?

- A) Reacción de oxidación del dióxido de azufre seguido de una protonación con ácido clorhídrico.
- B) Reacción de oxidación del dióxido de azufre seguido de una hidratación.
- C) Formación de ácido sulfhídrico seguido de una oxidación con oxígeno.
- D) Reacción de azufre con ácido nítrico seguido de una reacción de oxidación con aire.

81.- Los elementos no metálicos se caracterizan por:

- A) alta electronegatividad y alta energía de ionización.
- B) alta electronegatividad y baja energía de ionización.
- C) baja electronegatividad y alta energía de ionización.
- D) baja electronegatividad y baja energía de ionización.

82.- El puente de Wheastone es un equipo de medida que se utiliza para:

- A) determinar la concentración de una disolución de un soluto conocido.
- B) determinar la concentración de un soluto desconocido dentro de una disolución acuosa.
- C) determinar la resistencia eléctrica de una disolución de electrolito.
- D) determinar la presión de vapor de una disolución no acuosa.

83.- La tabla periódica es la forma en la que se organizan los elementos químicos conocidos. Los elementos pertenecientes al mismo grupo se caracterizan, salvo excepciones, por:

- A) tener la misma electronegatividad.
- B) tener la misma configuración electrónica en su capa de valencia.
- C) tener el mismo radio atómico.
- D) tener la misma reactividad.

84.- Cuando dos iones de signo contrario se aproximan para formar un enlace, ¿Qué fuerza, principalmente, evita que lleguen a tocarse como lo harían dos imanes?

- A) Los impedimentos estéricos de las nubes electrónicas.
- B) Las repulsiones electrostáticas de los núcleos.
- C) Las fuerzas de dispersión de London.
- D) Las fuerzas de van der Waals.

85.- La reacción del haloformo se utiliza para identificar:

- A) la presencia de un alcohol secundario.
- B) la presencia de un grupo aldehído o cetona.
- C) la presencia de un alcohol primario.
- D) la presencia de una metilcetona.

86.- Cuando tenemos una disolución acuosa de una sal el punto de ebullición de la disolución será diferente de la temperatura de ebullición del agua pura, pero ¿cómo será esa variación?

- A) Aumentará al aumentar la concentración y será proporcional a las especies en las que se disocie dicha sal.
- B) El punto de ebullición descenderá proporcionalmente a la concentración y al número de especies en las que se disocie dicha sal.
- C) Aumentará una cantidad fija independientemente de su concentración y sólo dependerá de la naturaleza de la sal.
- D) Descenderá una cantidad fija independientemente de su concentración y sólo dependerá de la naturaleza de la sal.

87.- El benceno es una molécula aromática cuyas principales características estructurales son:

- A) molécula cíclica hexagonal, plana, con tres dobles enlaces y tres simples.
- B) molécula cíclica hexagonal, con conformación de silla preferentemente y tres enlaces dobles.
- C) molécula cíclica hexagonal, plana, con todos sus enlaces equivalentes.
- D) molécula cíclica hexagonal, con conformación de silla preferentemente y todos sus enlaces equivalentes.

88.- La reacción de adición de Michael consiste en:

- A) la adición de bromuro de hidrógeno a un doble enlace.
- B) la hidrogenación de un doble enlace catalizada por paladio sobre carbono.
- C) la adición nucleofílica de un carbanión a un compuesto carbonílico α,β -insaturado.
- D) la adición nucleofílica de un carbanión a un carbono carbonílico.

89.- En general, la conductividad de los materiales metálicos:

- A) disminuye al aumentar la temperatura.
- B) disminuye al disminuir la temperatura.
- C) es independiente de la temperatura.
- D) disminuye o aumenta con la temperatura dependiendo de cada metal.

90.- Cuando tiene lugar una reacción dentro de un recipiente cerrado y sin la posibilidad de que se produzca un cambio en el volumen total, el cambio de energía del sistema se conoce como:

- A) variación de entalpía de reacción a volumen constante.
- B) variación de la energía interna.
- C) variación de la entropía del sistema.
- D) variación de entalpía a presión constante.

Preguntas de Reserva

Parte Común

1.- Según el artículo 55 de la Constitución Española, cuando se acuerde la declaración del estado de excepción o de sitio, en los términos previstos en la Constitución, podrán ser suspendidos, entre otros derechos, los siguientes:

- A) Derechos de libertad de circulación, de libertad de expresión, de asociación y de huelga.
- B) Derechos de libertad de culto, de libertad de expresión, de reunión y de huelga.
- C) Derechos de libertad de circulación, de libertad de expresión, de reunión y de huelga.
- D) Derechos de libertad de circulación, de libertad de expresión, de reunión y de sindicación.

2.- El artículo 9.3 de la Ley 4/2023, de 28 de febrero, para la igualdad real y efectiva de las personas trans y para la garantía de los derechos de las personas LGTBI, dispone que, el Consejo de Participación de las Personas LGTBI, presentará una memoria, con carácter semestral, que deberá ser remitida por su presidenta a:

- A) El Ministerio de Igualdad, a través de la Secretaría de Estado de Igualdad.
- B) Las Cortes Generales para su examen por parte de las Comisiones de Igualdad del Congreso y del Senado.
- C) El Congreso de los Diputados para se examine por la Comisión de Derechos Constitucionales.
- D) El Consejo de ministros, a través del Ministerio de Igualdad.

3.- A tenor de lo dispuesto en el artículo 73 del IV Convenio Único del Personal al servicio de la Administración General del Estado (Resolución de 13 de mayo de 2019 de la Dirección General de Trabajo), las vacaciones anuales retribuidas se ven incrementadas al ir cumpliendo años de antigüedad; debe señalar la correlación correcta entre años de servicio y días de vacaciones:

- A) Quince años de servicios: 22 días hábiles.
- B) Quince años de servicios: 22 días naturales.
- C) Veinticinco años de servicios: 25 días hábiles.
- D) Treinta años de servicios: 25 días hábiles.

Parte Específica

4.- El hierro es uno de los metales más importantes industrialmente, pero en la naturaleza suele encontrarse en su forma oxidada. ¿Cuál es el proceso más habitual de obtención de hierro metálico?

- A) Reducción con azufre a altas temperaturas.
- B) Reducción con carbón a altas temperaturas.
- C) Proceso de electrólisis en medio ácido.
- D) Proceso redox con otros óxidos metálicos.

5.- La entalpía de reacción es una función de estado, por lo tanto, según la ley de Hess:

- A) es posible obtener la entalpía de una reacción si se conocen las entalpías de formación de los reactivos.
- B) la variación de entalpía de reacción es igual a la entalpía de los productos menos la entalpía de los reactivos.
- C) la variación de entalpía de una reacción A para obtener B se puede obtener si se conocen las entalpías de reacción de una combinación de reacciones parciales que nos lleve, igualmente, desde A hasta B (A para dar C, C para dar D y D para dar B).
- D) la variación de entalpía de una reacción exotérmica es igual al trabajo de expansión.

6.- ¿Qué señales esperarías observar en ^1H -RMN de la butanona?

- A) Dos tripletes y un doblete.
- B) Un doblete, un triplete y un singlete.
- C) Dos singletes y un cuádruplete.
- D) Un singlete, un triplete y un cuádruplete.