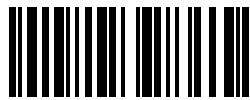


M14/4/CHEMI/HP3/SPA/TZ0/XX



22146127



International Baccalaureate®
Baccalauréat International
Bachillerato Internacional

QUÍMICA
NIVEL SUPERIOR
PRUEBA 3

Número de convocatoria del alumno

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Martes 20 de mayo de 2014 (mañana)

Código del examen

1 hora 15 minutos

2	2	1	4	-	6	1	2	7
---	---	---	---	---	---	---	---	---

INSTRUCCIONES PARA LOS ALUMNOS

- Escriba su número de convocatoria en las casillas de arriba.
- No abra esta prueba hasta que se lo autoricen.
- Conteste todas las preguntas de dos de las opciones.
- Escriba sus respuestas en las casillas provistas.
- En esta prueba es necesario usar una calculadora.
- Se necesita una copia sin anotaciones del *Cuadernillo de Datos de Química* para esta prueba.
- La puntuación máxima para esta prueba de examen es [50 puntos].

Opción	Preguntas
Opción A — Química analítica moderna	1 – 4
Opción B — Bioquímica humana	5 – 9
Opción C — Química en la industria y la tecnología	10 – 13
Opción D — Medicinas y drogas	14 – 16
Opción E — Química ambiental	17 – 20
Opción F — Química de los alimentos	21 – 24
Opción G — Química orgánica avanzada	25 – 27



44EP01

Opción A — Química analítica moderna

1. Las técnicas analíticas modernas se usan ampliamente con diferentes propósitos en la vida diaria.

- (a) Indique qué técnica analítica o combinación de técnicas sería la más adecuada para los siguientes propósitos. [2]

Propósito	Técnica(s) analítica(s)
Determinación del nivel de etanol en el aliento del conductor de un vehículo
Determinación de la concentración de cromo en agua de mar
Escaneo corporal para diagnosticar la enfermedad autoinmune, esclerosis múltiple
Controlar la presencia de drogas volátiles que mejoran el rendimiento como la nandrolona.

- (b) Dos tipos de espectroscopía son la de absorción y la de emisión. Distinga entre cada tipo de espectro, incluyendo cómo se produce cada uno. [4]

Espectro de absorción:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Espectro de emisión:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción A continúa en la página siguiente)



(Opción A: continuación)

2. La cromatografía en capa fina (TLC) es un ejemplo de cromatografía de adsorción. La cromatografía gas-líquido (GLC) se puede usar para separar e identificar pequeñas muestras de gases y líquidos volátiles.

(a) Una mezcla de dos compuestos orgánicos se separó por medio de TLC usando un solvente no polar.

Compuesto	Distancia recorrida / mm
A	22
B	65
Solvente	80

(i) Calcule los valores de R_f de A y B.

[1]

Compuesto	Valor de R_f
A	
B	

(ii) Resuma por qué el compuesto B ha recorrido mayor distancia.

[1]

<p>.....</p> <p>.....</p>

(b) Describa la técnica de la cromatografía gas-líquido (GLC).

[4]

<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

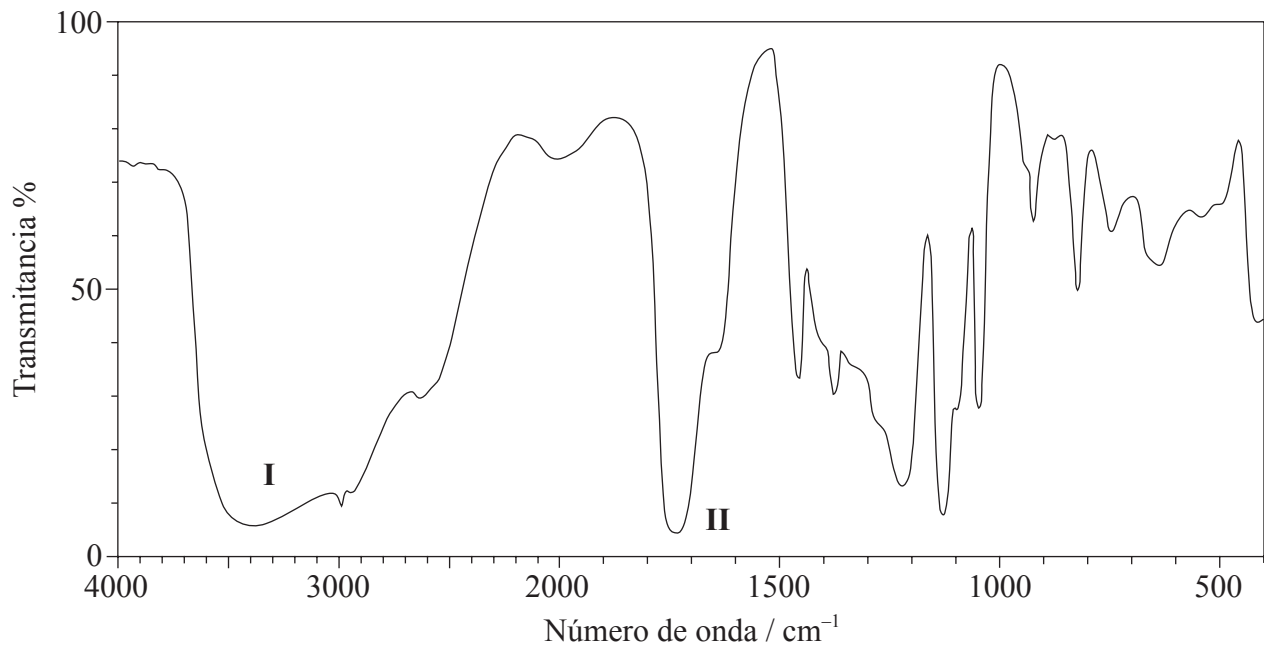
(La opción A continúa en la página siguiente)



(Opción A: continuación)

3. La fórmula molecular del compuesto **X** es $C_3H_6O_3$ y se encuentra en la transpiración humana.

(a) Su espectro infrarrojo (IR) se representa a continuación.



[Fuente: SDBS web: www.sdb.srioddb.aist.go.jp (National Institute of Advanced Industrial Science and Technology, 2013)]

Deduzca los enlaces responsables de las absorciones rotuladas como **I** y **II**.

[1]

<p>I:</p> <p>.....</p> <p>II:</p> <p>.....</p>
--

(La opción A continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción A, pregunta 3)

- (b) El espectro de RMN¹H registrado mostró cuatro picos con los siguientes valores de desplazamiento químico (en ppm):

Picos	Desplazamiento químico / ppm
A	12,4
B	4,0
C	3,4
D	1,2

Se determinó que la curva de integración para A:B:C:D era 1:1:1:3.

Deduzca qué información se puede obtener sobre los átomos de hidrógeno responsables del pico D a 1,2 ppm de la curva de integración del espectro de RMN¹H de X. [1]

.....
.....
.....

- (c) Deduzca qué fragmentos del espectro de masas corresponden a los siguientes valores de m/z . [2]

$m/z = 45$:
.....

$m/z = 17$:
.....

$m/z = 15$:
.....

(La opción A continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción A, pregunta 3)

(d) Deduzca la fórmula estructural de **X**.

[1]

(e) **Y** es un isómero de **X**, que contiene los mismos grupos funcionales. Deduzca la fórmula estructural de **Y**.

[1]

(f) (i) Al igual que **X**, el ácido 3-metilbutanoico es también una fuente de olor corporal. Deduzca el valor de m/z para el pico correspondiente al ion molecular del espectro de masas de este compuesto.

[1]

.....

.....

(ii) El propanoato de etilo (propionato de etilo) es un isómero del ácido 3-metilbutanoico. Su espectro de RMN ^1H consiste en cuatro picos.

Deduzca las relaciones de las áreas debajo de cada pico en el espectro del RMN ^1H del propanoato de etilo. Para cada pico, deduzca el rango de valores de desplazamiento químico (en ppm), usando la Tabla 18 del Cuadernillo de Datos, y prediga el patrón de desdoblamiento.

[3]

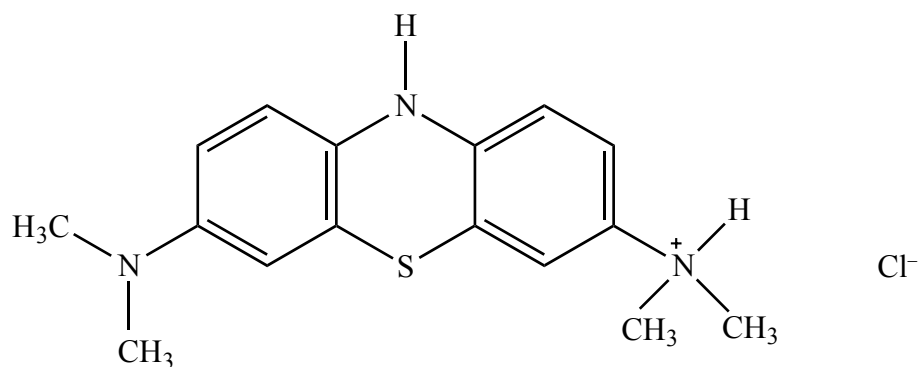
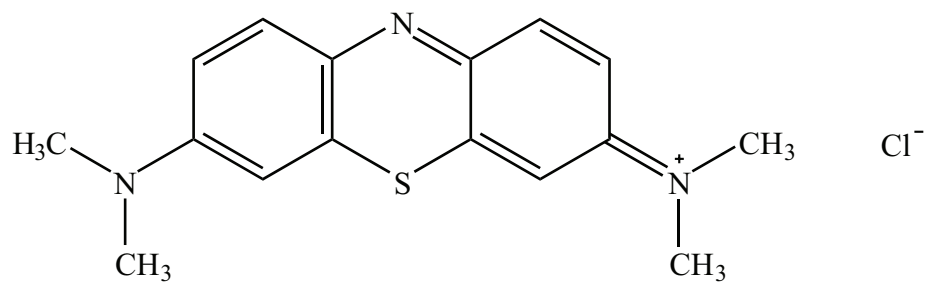
Relación del área debajo de cada pico	Rango de valores del desplazamiento químico / ppm	Patrón de desdoblamiento

(La opción A continúa en la página siguiente)



(Opción A: continuación)

4. El azul de metileno se puede usar como indicador.



(a) Explique cuál de las dos estructuras será coloreada.

[2]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(b) En términos de la longitud de onda de la luz visible absorbida, sugiera por qué la forma coloreada es azul.

[1]

.....

.....

.....

Fin de la opción A



44EP07

Véase al dorso

Opción B — Bioquímica humana

5. Los alimentos como la pasta son ricos en hidratos de carbono.

(a) Indique por qué un ciclista profesional comería pasta antes de una carrera. [1]

.....

.....

(b) Los monosacáridos son un tipo de hidrato de carbono.

(i) La fructosa, un monosacárido, se encuentra en la miel. Dibuje la estructura de cadena lineal de la fructosa. [1]

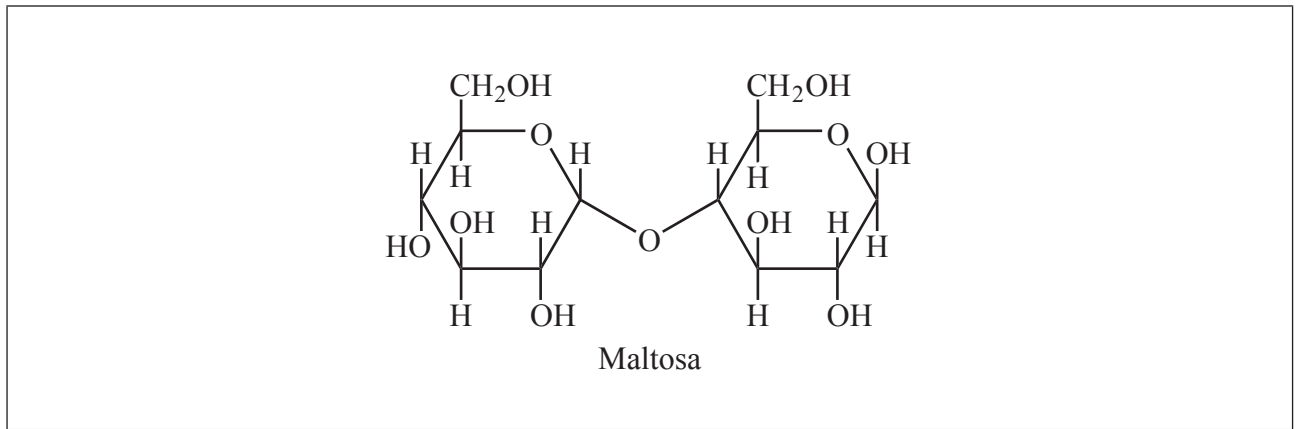
(ii) Dibuje la estructura de anillo de cinco miembros de la β -fructosa. [1]

(La opción B continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción B, pregunta 5)

- (c) A continuación se muestra la estructura de la maltosa. La estructura de la sacarosa está en la Tabla 21 del Cuadernillo de Datos.



- (i) Dibuje un círculo alrededor del enlace 1,4 glicosídico en la maltosa. [1]
- (ii) Identifique qué azúcar, distinto de la fructosa, está implicado en estas dos estructuras. [1]

.....

.....

- (iii) En la Tabla 21 del Cuadernillo de Datos también está la estructura de la lactosa. Resuma en qué se diferencia la estructura de la lactosa de la de maltosa. [2]

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción B continúa en la página siguiente)



(Opción B: continuación)

6. Los lípidos son un grupo de biomoléculas principalmente no polares distribuidas en la naturaleza.

(a) (i) Dibuje la estructura de la glicerina (1,2,3-propanotriol).

[1]

(ii) La glicerina puede reaccionar con tres moléculas de ácido láurico para formar un triglicérido. La estructura del ácido láurico está en la Tabla 22 del Cuadernillo de Datos. Indique el nombre del grupo funcional del triglicérido e identifique el otro producto formado.

[1]

Nombre del grupo funcional del triglicérido:

.....

Otro producto formado:

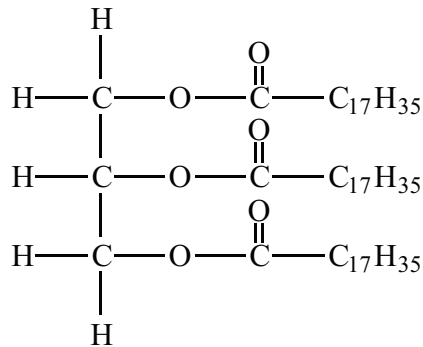
.....

(La opción B continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción B, pregunta 6)

- (b) La hidrólisis de la triestearina, cuya estructura se muestra a continuación, se puede catalizar por acción de la enzima lipasa.



Triestearina

Las sucesivas hidrólisis de la triestearina originan diestearina y monoestearina. Deduzca la estructura del diglicérido, diestearina, e indique el nombre del otro producto formado en esta reacción.

[2]

Estructura del diglicérido, diestearina:

Nombre del otro producto:

.....

(La opción B continúa en la página siguiente)

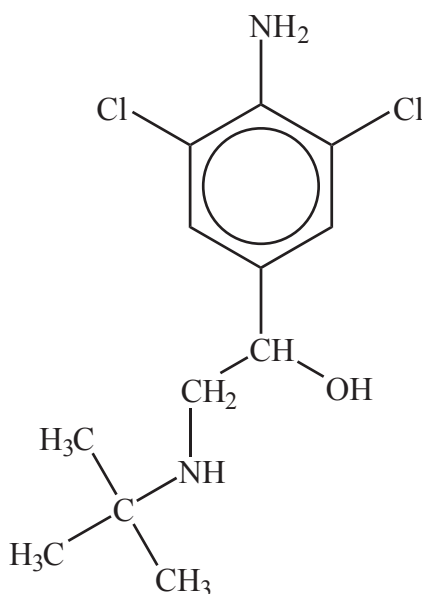


(Opción B: continuación)

7. Los esteroides anabólicos androgénicos mimetizan el efecto de la testosterona en el organismo. Las estructuras de la testosterona y otras hormonas están en la Tabla 21 del Cuadernillo de Datos.

- (a) El uso de esteroides anabólicos está prohibido por la UCI (*Unión Ciclista Internacional*) – organismo que gobierna el ciclismo mundial, con base en Suiza.

Desde 2010, numerosos ciclistas profesionales han dado positivo en controles de trazas de la sustancia clenbuterol, producto que mejora la capacidad aeróbica de los ciclistas de alto rendimiento. La estructura del clenbuterol se da a continuación.



Algunos medios describen al clenbuterol como esteroide anabólico. Sugiera por qué esto es incorrecto. [1]

.....

.....

- (b) Compare los grupos funcionales presentes en las estructuras de la hormona sexual masculina, testosterona, y la hormona sexual femenina, progesterona. [2]

.....

.....

.....

.....

(La opción B continúa en la página siguiente)



(Opción B: continuación)

8. Los ácidos nucleicos, que son polinucleótidos presentes en las células, transmiten información genética fundamental.

(a) Explique la estructura de doble hélice del ADN, incluyendo la importancia del enlace de hidrógeno. [4]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(b) Resuma los pasos usados en el análisis de ADN. [3]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción B continúa en la página siguiente)



(Opción B: continuación)

9. La hemoglobina se describe frecuentemente como un transportador de oxígeno diatómico.

(a) Describa la estructura de la hemoglobina.

[2]

.....
.....
.....
.....
.....
.....

(b) Resuma la función de la hemoglobina en el transporte de oxígeno diatómico.

[2]

.....
.....
.....
.....
.....
.....

Fin de la opción B



Opción C — Química en la industria y la tecnología

10. Tanto el cloro como el hidróxido de sodio son intermediarios importantes en la industria química moderna.

(a) Resuma el proceso usado para obtener estas sustancias.

[1]

.....
.....
.....

(b) Indique ecuaciones para las reacciones que se producen en el electrodo positivo (ánodo) y el electrodo negativo (cátodo), para el proceso resumido en (a).

[2]

Electrodo positivo (ánodo):
.....
Electrodo negativo (cátodo):
.....

(c) Indique el nombre del proceso usado en las fábricas modernas y resuma **una** razón por la cual este proceso se prefiere a procesos anteriores.

[2]

Nombre del proceso:
.....
Razón:
.....
.....

(La opción C continúa en la página siguiente)



44EP15

Véase al dorso

(Opción C: continuación)

11. La sociedad moderna es muy dependiente de energía eléctrica para aparatos portátiles.

(a) Dos baterías recargables comunes son las baterías de plomo-ácido y las de níquel-cadmio (NiCad).

(i) Indique ecuaciones para las reacciones que se producen en cada electrodo de una **batería de plomo-ácido** cuando suministra corriente. [2]

Electrodo positivo (cátodo):

.....

Electrodo negativo (ánodo):

.....

(ii) Indique ecuaciones para las reacciones que se producen en cada electrodo de una **batería de níquel-cadmio (NiCad)** cuando suministra corriente. [2]

Electrodo positivo (cátodo):

.....

Electrodo negativo (ánodo):

.....

(La opción C continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción C, pregunta 11)

- (b) Otra fuente de energía para aparatos portátiles es la pila de combustible. Compare las pilas de combustible con las baterías recargables de **plomo-ácido**, indicando **una** semejanza y **dos** diferencias. [3]

Semejanza:

.....

.....

Diferencias:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción C continúa en la página siguiente)



44EP17

Véase al dorso

(Opción C: continuación)

12. El eteno se puede polimerizar para formar poli(eteno) y, dependiendo de las condiciones usadas, originar poli(eteno) de alta densidad (HDPE) o poli(eteno) de baja densidad (LDPE).

- (a) (i) Indique **dos** diferencias en cuanto a las propiedades físicas del HDPE y del LDPE, distintas de la densidad. [1]

<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
--

- (ii) Resuma cómo se relacionan las diferencias mencionadas en (a)(i) con las diferencias de sus estructuras químicas. [1]

<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
--

- (b) Indique las condiciones que se requieren para producir HDPE y LDPE y el nombre de cada tipo de mecanismo involucrado. [4]

	HDPE	LDPE
Condición	<p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p>
Mecanismo	<p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p>

(La opción C continúa en la página siguiente)



(Opción C: continuación)

13. Los cristales líquidos son componentes importantes de muchos aparatos considerados fundamentales para la vida moderna, como los teléfonos inteligentes.

(a) Describa el significado del término cristal líquido.

[1]

.....
.....
.....

(b) Enumere **dos** propiedades necesarias para que una sustancia se pueda usar en una pantalla de cristal líquido.

[2]

.....
.....
.....
.....

(c) (i) Describa la naturaleza de un pixel.

[1]

.....
.....

(ii) Explique cómo responde al aplicarle una tensión eléctrica.

[3]

.....
.....
.....
.....
.....

Fin de la opción C



44EP19

Véase al dorso

Opción D — Medicinas y drogas

14. El estómago de un adulto puede producir aproximadamente 2 dm^3 de jugo gástrico diariamente.

- (a) El pH del jugo gástrico es de 1,5. Identifique el compuesto responsable de su acidez e indique si se trata de un ácido fuerte o débil. [2]

Compuesto:

.....

Ácido fuerte o débil:

.....

- (b) Con frecuencia se toman tabletas de antiácido para el malestar estomacal. Identifique la reacción implicada en este tratamiento e indique la ecuación iónica general para este tipo de reacción. [2]

Tipo de reacción:

.....

Ecuación iónica:

.....

(La opción D continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción D, pregunta 14)

- (c) Un ingrediente activo en una marca comercial de tabletas antiácidas es un complejo de hidróxido de aluminio y carbonato de sodio, el carbonato de dihidroxialuminio y sodio, $\text{Al}(\text{OH})_2\text{NaCO}_3(\text{s})$.

Deduzca la ecuación ajustada, incluyendo los símbolos de estado, para la reacción del $\text{Al}(\text{OH})_2\text{NaCO}_3(\text{s})$ con el ácido presente en el jugo gástrico. [2]

.....
.....

- (d) (i) Explique por qué con frecuencia se añaden agentes antiespumantes en la formulación de los antiácidos. [1]

.....
.....

- (ii) Indique el nombre de **uno** de esos agentes. [1]

.....
.....

(La opción D continúa en la página siguiente)



(Opción D: continuación)

15. Un analgésico suave usado frecuentemente es la aspirina, ácido 2-acetoxibenzoico, cuya estructura está en la Tabla 20 del Cuadernillo de Datos.

(a) Describa el modo de acción de los analgésicos suaves.

[1]

.....
.....
.....

(b) Una forma soluble de la aspirina es $\text{Ca}(\text{C}_9\text{H}_7\text{O}_4)_2$.

(i) Resuma por qué esta sustancia es más soluble en agua que la aspirina normal.

[1]

.....

(ii) Deduzca la ecuación iónica ajustada para la reacción que se produce entre la aspirina soluble y el ácido presente en el estómago.

[1]

.....

(La opción D continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción D, pregunta 15)

(c) La morfina, la codeína y la diamorfina (heroína) son ejemplos de analgésicos fuertes. Sus estructuras están en la Tabla 20 del Cuadernillo de Datos.

(i) Deduzca **dos** grupos funcionales nombrados presentes tanto en la aspirina como en la diamorfina. [2]

.....
.....

(ii) Deduzca **un** grupo funcional nombrado presente en la morfina pero no en la diamorfina. [1]

.....

(iii) Indique **dos** ventajas a corto plazo y **dos** desventajas a largo plazo de usar codeína como analgésico fuerte. [2]

Ventajas a corto plazo:
.....
.....
.....
.....

Desventajas a largo plazo:
.....
.....
.....
.....

(La opción D continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción D, pregunta 15)

(iv) Explique el aumento de potencia de la diamorfina en comparación con la morfina. [3]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción D continúa en la página siguiente)



(Opción D: continuación)

16. La dietilamida del ácido lisérgico (LSD), la mescalina, la psilocibina y el tetrahidrocannabinol (THC) son drogas psicotrópicas.

(a) Indique **un** efecto diferente de cada una de las drogas, LSD y THC.

[2]

Droga psicotrópica	Efecto
LSD
THC

(b) Discuta las semejanzas y diferencias estructurales entre la mescalina y la psilocibina. Sus estructuras están en la Tabla 20 del Cuadernillo de Datos.

[4]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Fin de la opción D



44EP25

Véase al dorso

Opción E — Química ambiental

17. Los vehículos motorizados son muy convenientes pero pueden ser una fuente importante de contaminación del aire.

- (a) (i) En algunos países se sustituyó recientemente la gasolina por gasóleo (diesel) como combustible para vehículos motorizados. Indique **un** contaminante primario producido por ambos combustibles. [1]

.....

- (ii) Resuma **un** método que se haya desarrollado para cada combustible para disminuir emisiones contaminantes. [2]

Combustible	Método para disminuir las emisiones
Gasóleo
Gasolina

- (iii) Un combustible diesel genera dióxido de azufre a partir del azufre que contiene. Indique otras **dos** fuentes derivadas de actividades humanas (antropogénicas o a veces llamadas artificiales) que generen dióxido de azufre. [2]

.....
.....

(La opción E continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción E, pregunta 17)

(b) Las emisiones de los vehículos motorizados contribuyen a la formación de smog fotoquímico.

(i) Indique cómo influye la ubicación en la formación de smog. [1]

.....
.....
.....

(ii) Resuma, usando ecuaciones relevantes, cómo los contaminantes provenientes de los vehículos motorizados forman los contaminantes secundarios del smog fotoquímico. [3]

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

(La opción E continúa en la página siguiente)



44EP27

Véase al dorso

(Opción E: continuación)

18. Los depósitos ácidos son consecuencia de procesos industriales.

(a) Indique el significado del término depósitos ácidos.

[1]

.....
.....
.....

(b) Describa, usando ecuaciones, el mecanismo de la formación de depósitos ácidos causada por los óxidos de nitrógeno, incluyendo su formación inicial.

[3]

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

(c) Todos los mariscos poseen un caparazón de carbonato de calcio. Discuta, incluyendo una ecuación ajustada, el efecto a largo plazo de los depósitos ácidos sobre estos organismos.

[2]

.....
.....
.....
.....
.....
.....
Ecuación ajustada:
.....

(La opción E continúa en la página siguiente)



(Opción E: continuación)

19. Un método para eliminar los iones de metales pesados de una solución es la precipitación.

- (a) Indique una ecuación iónica, incluyendo los símbolos de estado, para la reacción que se produce cuando una solución acuosa que contiene iones cloruro se añade a una solución acuosa que contiene iones plomo(II). [2]

.....

.....

.....

.....

- (b) El producto de solubilidad, K_{ps} , del cloruro de plomo(II) a 298 K es $1,7 \times 10^{-5}$. Determine la concentración de iones plomo(II), en mol dm^{-3} , cuando se mezclan volúmenes iguales de solución acuosa de cloruro de potasio $1,0 \text{ mol dm}^{-3}$ y una solución de iones plomo(II) $0,50 \text{ mol dm}^{-3}$. Indique cualquier suposición que realice. [4]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción E continúa en la página siguiente)



44EP29

Véase al dorso

(Opción E: continuación)

20. La salud del suelo es importante para la alimentación de la población mundial.

(a) (i) Describa cómo se produce el agotamiento de nutrientes. [1]

.....

.....

.....

(ii) Indique **una** forma de minimizar el agotamiento de nutrientes. [1]

.....

.....

.....

(b) Explique por qué el suelo se saliniza en áreas de suelo de riego continuado. [2]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Fin de la opción E



Opción F — Química de los alimentos

21. La química de los alimentos y la ciencia de la nutrición son dos campos científicos importantes relacionados con el público en general.

(a) Distinga entre *alimento* y *nutriente*.

[2]

.....
.....
.....
.....
.....
.....

(b) Indique **dos** grupos funcionales nombrados que estén presentes en cada una de las siguientes moléculas que se encuentran en dos productos alimenticios diferentes (miel y sardinas). Identifique cada molécula como proteína, hidrato de carbono o ácido graso. [3]

Molécula	$ \begin{array}{ccccccc} & \text{OH} & \text{H} & \text{OH} & \text{OH} & & \\ & & & & & & \\ \text{OHC} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{CH}_2\text{OH} & \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{OH} & \text{H} & \text{H} & & \end{array} $	$\text{CH}_3\text{CH}_2(\text{CH}=\text{CHCH}_2)_3(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$
Presente en alimento	miel	sardinas
Dos grupos funcionales nombrados
Proteína, hidrato de carbono o ácido graso

(La opción F continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción F, pregunta 21)

- (c) La mantequilla es un ejemplo de grasa saturada y el aceite de oliva es un ejemplo de grasa insaturada. Describa la principal diferencia estructural entre estos dos tipos de grasa. [1]

.....

.....

.....

- (d) (i) El ácido linoleico, cuya estructura está en la Tabla 22 del Cuadernillo de Datos, se encuentra en el aceite de cacahuete. El aceite se puede convertir en un producto semisólido usando hidrógeno gaseoso. Prediga la fórmula estructural del compuesto formado por reacción de hidrogenación **parcial** del ácido linoleico, e indique un catalizador aceptable para esta reacción. [2]

Fórmula estructural:

Catalizador:

.....

- (ii) Indique **un** producto alimenticio que se pueda obtener por medio de un control cuidadoso de la reacción mencionada en (d) (i). [1]

.....

(La opción F continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción F, pregunta 21)

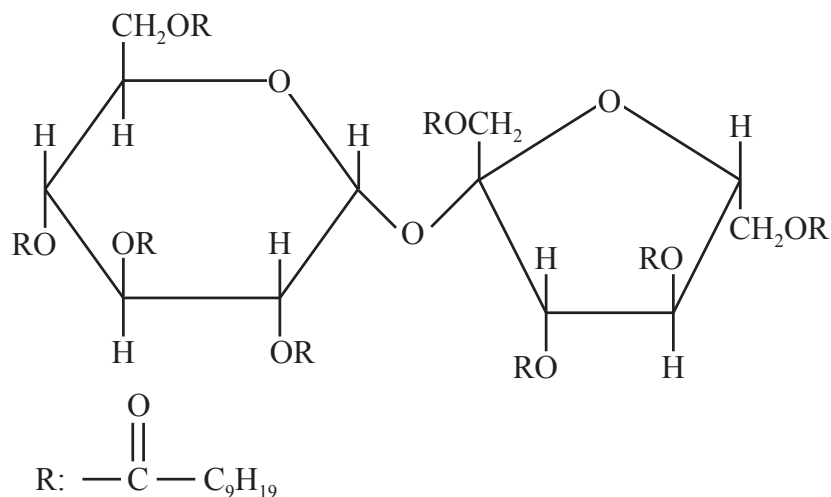
- (iii) En ocasiones, la hidrogenación parcial puede producir grasas *trans*. Sugiera por qué las grasas *trans* se consideran insalubres. [1]

.....

.....

.....

- (iv) A continuación se da una de las estructuras de la olestra, que se ha usado para preparar tentempiés como las patatas fritas. Deduzca el tipo de compuesto que puede sufrir una reacción de esterificación que implique el ácido carboxílico para producir la olestra. [1]



Olestra

.....

(La opción F continúa en la página siguiente)



(Opción F: continuación)

22. Los alimentos se pueden colorear por medios naturales o artificiales.

(a) Distinga entre *colorante* y *pigmento* en términos de su solubilidad.

[1]

.....

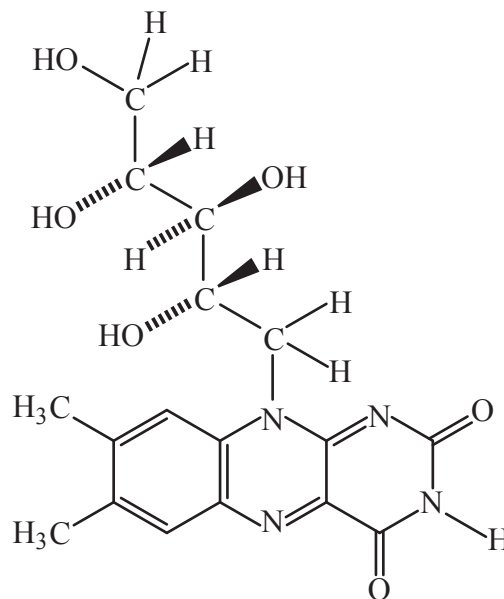
.....

.....

(b) (i) Muchos vegetales contienen el pigmento β -caroteno. Después de su ingestión, el β -caroteno se oxida por acción de enzimas formando vitamina A (retinol), cuya estructura está en la Tabla 21 del Cuadernillo de Datos.

Sugiera por qué ingerir grandes dosis de vitamina B₂ (riboflavina), que se encuentra en los huevos, puede ser más seguro que tomar grandes dosis de vitamina A (retinol).

[1]



Vitamina B₂ (riboflavina)

.....

.....

.....

(La opción F continúa en la página siguiente)

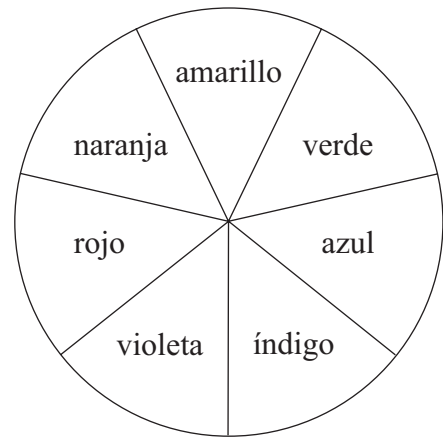


(Continuación: opción F, pregunta 22)

- (ii) Por extracción del vegetal espinaca se produce β -caroteno y clorofila. Estos tienen color diferente debido a sus diferentes espectros de absorción ultravioleta-visible (UV-Vis). Los valores de λ_{max} para el β -caroteno y la clorofila son 425 nm y 662 nm respectivamente.

Usando los valores de λ_{max} correspondientes a los colores de la región visible del espectro electromagnético, explique los colores de los dos compuestos. [2]

Color	λ / nm
Violeta	380–450
Índigo	450–475
Azul	475–495
Verde	495–570
Amarillo	570–590
Naranja	590–620
Rojo	620–750



.....

.....

.....

.....

.....

(La opción F continúa en la página siguiente)



(Opción F: continuación)

23. Los antioxidantes reducen la velocidad de oxidación de los alimentos.

- (a) Describa, usando ecuaciones, las etapas de un mecanismo de radicales libres en cadena que se produce en la rancidez oxidativa. Solo se requiere una ecuación para cada etapa. [3]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

- (b) Distinga entre los tres tipos principales de antioxidantes. [3]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

(La opción F continúa en la página siguiente)



(Opción F: continuación)

24. La estereoquímica desempeña un papel fundamental en los alimentos.

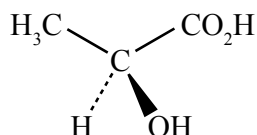
- (a) Indique el significado de las notaciones + y - usadas frecuentemente para nombrar diferentes formas enantiómeras. [1]

.....

.....

.....

- (b) El ácido láctico se encuentra en la leche agria.



Ácido láctico

- (i) Identifique con un asterisco (*) el centro quiral de la estructura. [1]

.....

.....

- (ii) Deduzca si el enantiómero mostrado es R o S. Su respuesta debe incluir el método de designación usado. [2]

.....

.....

.....

.....

Fin de la opción F



Opción G — Química orgánica avanzada

25. Tanto el fenol, C_6H_5OH , como el 1-butanol, $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$, contienen el grupo hidroxilo.

- (a) (i) Indique la fórmula estructural del producto orgánico formado por calentamiento de 1-butanol con ácido fosfórico concentrado, H_3PO_4 . [1]

- (ii) Identifique el tipo de reacción que se produce en (a)(i). [1]

.....

- (iii) Sugiera por qué el ácido fosfórico concentrado es un reactivo más efectivo que el ácido sulfúrico concentrado, H_2SO_4 , para la reacción que se produce en (a)(i). [1]

.....
.....

- (b) Indique si el fenol es un ácido más fuerte o más débil que el 1-butanol y explique su respuesta. [2]

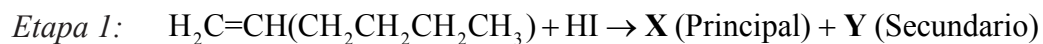
.....
.....
.....
.....

(La opción G continúa en la página siguiente)



(Opción G: continuación)

26. Considere la siguiente ruta de reacción que comienza con la reacción del 1-hexeno con yoduro de hidrógeno.



- (a) (i) En la etapa 1 se forman dos isómeros. Deduzca la fórmula estructural **completa** de cada isómero, mostrando todos los enlaces. [2]

X (Principal):

Y (Secundario):

- (ii) Explique el mecanismo de la reacción del 1-hexeno con yoduro de hidrógeno para formar X, usando flechas curvas para representar el movimiento de los pares electrónicos. [3]

(La opción G continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción G, pregunta 26)

- (iii) Sugiera por qué el intermediario implicado en la formación del isómero **X** es más estable que el requerido para formar **Y**. [1]

.....

.....

.....

.....

- (b) **Z** es un reactivo de Grignard.

- (i) Indique la fórmula estructural de **Z**. [1]

- (ii) Indique una condición importante para que se produzca la reacción de la etapa 2. [1]

.....

.....

(La opción G continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción G, pregunta 26)

- (iii) Deduzca la fórmula estructural del producto orgánico formado a partir de la reacción de **Z** con propanona, $(\text{CH}_3)_2\text{CO}$, y la subsiguiente hidrólisis con ácido acuoso diluido, H_3O^+ . Identifique la clase de compuesto al que pertenece el producto orgánico formado. [2]

Fórmula estructural:

Clase de compuesto:

.....

- (iv) Identifique el reactivo que se requeriría que reaccione con **Z** para producir un ácido carboxílico. [1]

.....

(La opción G continúa en la página siguiente)



(Opción G: continuación)

27. (a) (i) Identifique los **dos** reactivos usados para formar el electrófilo en la nitración del benceno. [1]

.....
.....

- (ii) Explique el mecanismo de esta reacción, usando flechas curvas para representar el movimiento de los electrones. [4]

- (b) Indique cómo sintetizar el compuesto 1-metil-2-nitrobenceno a partir de benceno. [3]

.....
.....
.....
.....
.....
.....

(La opción G continúa en la página siguiente)



(Continuación: opción G, pregunta 27)

- (c) Prediga qué cambio sería necesario si quisiera sintetizar el otro isómero, 1-metil-3-nitrobenceno.

[1]

.....

.....

.....

Fin de la opción G



No escriba en esta página.

Las respuestas que se escriban en esta página no serán corregidas.



44EP44