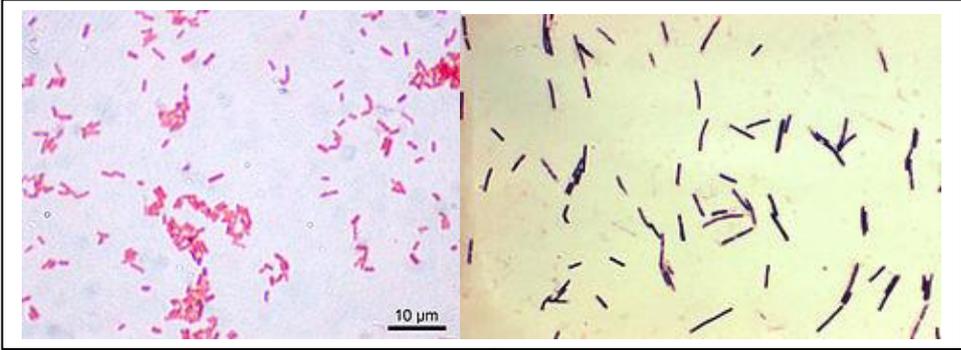
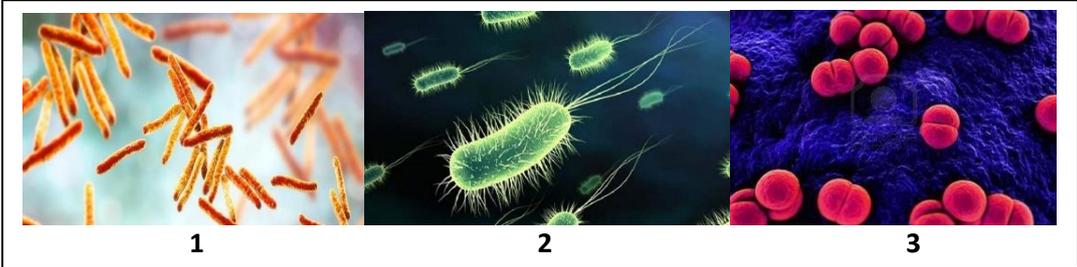
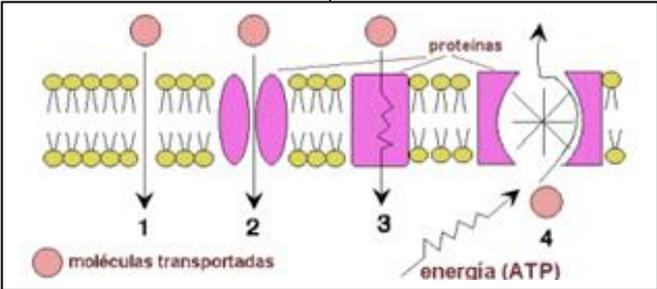


Nº	Galego	Castellano
1	<p>En relación a estas dúas imaxes correspondentes a colonias de bacterias vistas ao microscopio tras unha tinguidura de Gram, sinala a resposta correcta:</p>  <p>a) Ningunha das dúas imaxes corresponde a bacterias grampositivas. b) A imaxe da dereita corresponde a bacterias gramnegativas, mentres que a da esquerda a bacterias grampositivas. c) A imaxe da esquerda corresponde a bacterias gramnegativas, mentres que a da dereita a bacterias grampositivas.</p>	<p>En relación a estas dos imágenes correspondientes a colonias de bacterias vistas al microscopio tras una tinción de Gram, señala la respuesta correcta:</p> <p>a) Ninguna de las dos imágenes corresponde a bacterias grampositivas. b) La imagen de la derecha corresponde a bacterias gramnegativas, mientras que la de la izquierda a bacterias grampositivas. c) La imagen de la izquierda corresponde a bacterias gramnegativas, mientras que la de la derecha a bacterias grampositivas.</p>
2	<p>Observando ao microscopio varias mostras atopamos nelas as bacterias das imaxes. Estas bacterias son as causantes de:</p>  <p>a) 1- diarrea, 2- tuberculose, 3- meninxite. b) 1- tuberculose, 2- diarrea, 3- meninxite. c) 1- meninxite, 2- tuberculose, 3- diarrea.</p>	<p>Observando al microscopio varias muestras encontramos en ellas las bacterias de las imágenes. Estas bacterias son las causantes de:</p> <p>a) 1- diarrea, 2- tuberculosis, 3- meningitis. b) 1- tuberculosis, 2- diarrea, 3- meningitis. c) 1- meningitis, 2- tuberculosis, 3- diarrea.</p>
3	<p>Na figura represéntanse os distintos tipos de transporte da membrana celular.</p>  <p>a) 3 e 4 correspóndense con transporte activo. b) 3 correspóndese con transporte pasivo. c) 1 e 2 correspóndense con transporte activo.</p>	<p>En la figura se representan los distintos tipos de transporte de la membrana celular.</p> <p>a) 3 y 4 se corresponden con transporte activo. b) 3 se corresponde con transporte pasivo. c) 1 y 2 se corresponden con transporte activo.</p>

Nº	Galego	Castellano
4	<p>O resultado de expresar 2160 g dm<sup>2</sup>/ min<sup>2</sup> en unidades do SI e notación científica é:</p> <p>a) 0.6 x 10<sup>-6</sup>            b) 6 x 10<sup>-6</sup>            c) 6 x 10<sup>6</sup></p>	<p>El resultado de expresar 2160 g dm<sup>2</sup>/ min<sup>2</sup> en unidades del SI y notación científica es:</p> <p>a) 0.6 x 10<sup>-6</sup>            b) 6 x 10<sup>-6</sup>            c) 6 x 10<sup>6</sup></p>
5	<p>Cal sería a forma axeitada de almacenar células viables para o seu cultivo nun laboratorio para, por exemplo, empregalas para facer medrar unha cepa de virus?</p> <p>a) Resuspendidas nun medio de cultivo e almacenadas a -20°C.            b) Resuspendidas en medio con soro ao 50% e almacenadas a -70°C.            c) Resuspendidas en soro que contén DMSO ao 10% e almacenadas en nitróxeno líquido.</p>	<p>¿Cuál sería la forma apropiada de almacenar células viables para su cultivo en un laboratorio para, por ejemplo, emplearlas para hacer crecer una cepa de virus?</p> <p>a) Resuspendidas en un medio de cultivo y almacenadas a -20°C.            b) Resuspendidas en medio con suero al 50% y almacenadas a -70°C.            c) Resuspendidas en suero que contiene DMSO al 10% y almacenadas en nitrógeno líquido.</p>
6	<p>Tes que preparar 500 mL dunha disolución 5N de sosa cáustica, que medidas adoptarías?</p> <p>a) Manipularía a disolución nunha cabina de fluxo laminar e empregaría lentes de protección, luvas e bata.            b) Manipularía a disolución nunha campá de gases e empregaría lentes de protección, luvas e bata.            c) Quentaría a disolución para que se disolva.</p>	<p>Tienes que preparar 500 mL de una disolución 5N de sosa cáustica, ¿qué medidas adoptarías?</p> <p>a) Manipularía la disolución en una cabina de flujo laminar y emplearía gafas de protección, guantes y bata.            b) Manipularía la disolución en una campana de gases y emplearía gafas de protección, guantes y bata.            c) Calentaría la disolución para que se disuelva.</p>
7	<p>Tras preparar unha disolución mides o pH e é de 6.5, pero debemos axustar o seu valor a 7.3. Que debemos empregar para axustalo?</p> <p>a) HCl 0.5 M.            b) NaOH 0.5M.            c) HNO<sub>3</sub> 0.5 M.</p>	<p>Tras preparar una disolución mides el pH y es de 6.5, pero debemos ajustar su valor a 7.3. ¿Qué debemos emplear para ajustarlo?</p> <p>a) HCl 0.5 M.            b) NaOH 0.5M.            c) HNO<sub>3</sub> 0.5 M.</p>
8	<p>Recolliches unha mostra de auga nun lago de Gaube no Pirineo a 1725 m de altitude estando a 8°C. No momento da recollida determinaches o pH cun pHmetro estándar con corrección por termopar. Transpórtala nun recipiente adecuado e a 4°C. Ao chegar ao laboratorio en Santiago de Compostela a 220 m de altitude, tras poñer a mostra a temperatura ambiente, volliches a determinar o pH. As túas medidas, realizadas co mesmo pHmetro e coa mesma metodoloxía (calibrada cos mesmos tampóns) difiren. É un resultado esperable?</p> <p>a) Non, o pHmetro estragouse durante a viaxe.            b) Si, o pH é función da temperatura.            c) Si, o pH é función da altitude.</p>	<p>Has recolectado una muestra de agua en un lago de Gaube en el Pirineo a 1725 m de altitud estando a 8°C. En el momento de la recolección determinaste el pH con un pHmetro estándar con corrección por termopar. La transportas en un recipiente adecuado y a 4°C. Al llegar al laboratorio en Santiago de Compostela a 220 m de altitud, tras poner la muestra a temperatura ambiente, has vuelto a determinar el pH. Tus medidas, realizadas con el mismo pHmetro y con la misma metodología (calibrada con los mismos tampones) difieren ¿Es un resultado esperable?</p> <p>a) No, el pHmetro se ha estropeado durante el viaje.            b) Sí, el pH es función de la temperatura.            c) Sí, el pH es función de la altitud.</p>

Nº	Galego	Castellano
9	<p>Un virus contén 256 proteínas, das cales 64 teñen unha masa molecular de 1800 daltons e as 192 restantes de 26 000. Disóciase por completo o virus e analízanse os compoñentes por electroforese SDS-PAGE. Cantas veces será maior a intensidade da banda das proteínas de 26 000 daltons que a corresponden?</p> <p>a) 4.33 veces. b) 43.3 veces. c) 433.3 veces.</p>	<p>Un virus contiene 256 proteínas, de las cuales 64 tienen una masa molecular de 1800 daltons y las 192 restantes de 26 000. Se disocia por completo el virus y se analizan los componentes por electroforesis SDS-PAGE ¿Cuántas veces será mayor a intensidad de la banda de las proteínas de 26 000 daltons que la corresponden?</p> <p>a) 4.33 veces. b) 43.3 veces. c) 433.3 veces.</p>
10	<p>Que valor de pH obterías ao medir o da auga bidestilada contida nun vaso de precipitados e en axitación?</p> <p>a) Ao redor de 7.0. b) Ao redor de 5.6. c) Ao redor de 8.0.</p>	<p>¿Qué valor de pH obtendrías al medir el del agua bidestilada contenida en un vaso de precipitados y en agitación?</p> <p>a) En torno a 7.0. b) En torno a 5.6. c) En torno a 8.0.</p>
11	<p>Para a eliminación de residuos sólidos biolóxicos específicos de risco debemos:</p> <p>a) Tiralos á papeleira en bolsa negra pechada. b) Introducilos nun contedor negro e proceder á súa esterilización en autoclave ou incineración. c) Tratalos cun antiséptico e xestionalos como residuos urbanos.</p>	<p>Para la eliminación de residuos sólidos biológicos específicos de riesgo debemos:</p> <p>a) Tirarlos a la papelera en bolsa negra cerrada. b) Introducirlos en un contenedor negro y proceder a su esterilización en autoclave o incineración. c) Tratarlos con un antiséptico y gestionarlos como residuos urbanos.</p>
12	<p>Nun laboratorio, que se entende por asepsia e inocuidade?</p> <p>a) Asepsia refírese á manipulación coidadosa de equipos de laboratorio, mentres que a inocuidade refírese á protección contra radiacións. b) Asepsia relaciónase coa limpeza e desinfección de superficies, mentres que a inocuidade refírese á prevención de riscos químicos. c) Asepsia enfócase na prevención da contaminación microbiana, mentres que a inocuidade refírese á seguridade e ausencia de riscos biolóxicos no traballo de laboratorio.</p>	<p>En un laboratorio ¿qué se entende por asepsia e inocuidade?</p> <p>a) Asepsia se refiere a la manipulación cuidadosa de equipos de laboratorio, mientras que la inocuidad se refiere a la protección contra radiaciones. b) Asepsia se relaciona con la limpieza y desinfección de superficies, mientras que la inocuidad se refiere a la prevención de riesgos químicos. c) Asepsia se enfoca en la prevención de la contaminación microbiana, mientras que la inocuidad se refiere a la seguridad y ausencia de riesgos biológicos en el trabajo de laboratorio.</p>
13	<p>Nun rotor que xira a 1000 rpm, a intensidade de campo centrífugo expresada como FCR nun punto situado a 10 cm do eixo de rotación é:</p> <p>a) 1119 b) 1000 c) 1050</p>	<p>En un rotor que gira a 1000 rpm, la intensidad de campo centrífugo expresada como FCR en un punto situado a 10 cm del eje de rotación es:</p> <p>a) 1119 b) 1000 c) 1050</p>

Nº	Galego	Castellano
14	<p>Cal é o propósito principal da extracción líquido-líquido?</p> <p>a) Separar sólidos dun líquido para obter un precipitado.</p> <p>b) Separar compoñentes solubles dunha mestura líquida utilizando dous solventes inmiscibles.</p> <p>c) Transformar un sólido en líquido para facilitar a súa manipulación.</p>	<p>¿Cuál es el propósito principal de la extracción líquido-líquido?</p> <p>a) Separar sólidos de un líquido para obtener un precipitado.</p> <p>b) Separar componentes solubles de una mezcla líquida utilizando dos solventes inmiscibles.</p> <p>c) Transformar un sólido en líquido para facilitar su manipulación.</p>
15	<p>Cal das seguintes afirmacións é falsa á hora de manipular ácido sulfúrico concentrado?</p> <p>a) Debe engadirse o ácido sobre a auga cando se queiran mesturar, para evitar proxeccións.</p> <p>b) Debe engadirse a auga sobre o ácido cando se queiran mesturar, para evitar proxeccións.</p> <p>c) O ácido ten que manipularse nunha campá de extracción de gases.</p>	<p>¿Cuál de las siguientes afirmaciones es falsa a la hora de manipular ácido sulfúrico concentrado?</p> <p>a) Debe añadirse el ácido sobre el agua cuando se quieran mezclar, para evitar proyecciones.</p> <p>b) Debe añadirse el agua sobre el ácido cuando se quieran mezclar, para evitar proyecciones.</p> <p>c) El ácido tiene que manipularse en una campana de extracción de gases.</p>
16	<p>Quérese calcular o aumento total co que se está vendo unha imaxe no microscopio. Sinala a resposta correcta:</p> <p>a) Se o aumento ocular é de 10X e o do obxectivo é 40X o aumento total é 200X.</p> <p>b) Se o aumento ocular é de 10X e o do obxectivo é 100X o aumento total é 10 000X.</p> <p>c) Se o aumento ocular é de 10X e o do obxectivo é 20X o aumento total é 200X.</p>	<p>Se quiere calcular el aumento total con el que se está viendo una imagen en el microscopio. Señala la respuesta correcta:</p> <p>a) Si el aumento ocular es de 10X y el del objetivo es 40X el aumento total es 200X.</p> <p>b) Si el aumento ocular es de 10X y el del objetivo es 100X el aumento total es 10 000X.</p> <p>c) Si el aumento ocular es de 10X y el del objetivo es 20X el aumento total es 200X.</p>
17	<p>Nas ocasións nas que sexa inevitable o uso de máscaras para traballar con gases e vapores orgánicos, debemos usar unha máscara que leve un filtro combinado de cor:</p> <p>a) Gris.</p> <p>b) Marrón.</p> <p>c) Verde.</p>	<p>En las ocasiones en las que sea inevitable el uso de máscaras para trabajar con gases y vapores orgánicos, debemos usar una máscara que lleve un filtro combinado de color:</p> <p>a) Gris.</p> <p>b) Marrón.</p> <p>c) Verde.</p>
18	<p>Tes unha disolución de ADN de 0.05 mg/mL e pídenche que sometas a tratamento 10 <math>\mu</math>L e o cargues nun xel de electroforese. Cantos microgramos de ADN estás a tratar?</p> <p>a) 0.5 <math>\mu</math>g.</p> <p>b) 5 <math>\mu</math>g.</p> <p>c) 50 <math>\mu</math>g.</p>	<p>Tienes una disolución de ADN de 0.05 mg/mL y te piden que sometas a tratamiento 10 <math>\mu</math>L y lo cargues en un gel de electroforesis ¿Cuántos microgramos de ADN estás tratando?</p> <p>a) 0.5 <math>\mu</math>g.</p> <p>b) 5 <math>\mu</math>g.</p> <p>c) 50 <math>\mu</math>g.</p>

Nº	Galego	Castellano
19	<p>Para observar a integridade dun ADN temos que realizar unha electroforese en xel de agarosa de concentración 1.2%, que cantidade de agarosa en po pesaremos para preparar 50 mL de xel?</p> <p>a) 120 mg. b) 0.6 g. c) 1.2 g.</p>	<p>Para observar la integridad de un ADN tenemos que realizar una electroforesis en gel de agarosa de concentración 1.2%, ¿Qué cantidade de agarosa en polvo pesaremos para preparar 50 mL de gel?</p> <p>a) 120 mg. b) 0.6 g. c) 1.2 g.</p>
20	<p>Para transvasar un volume de 25 mL cunha gran exactitude e precisión, a mellor opción é utilizar:</p> <p>a) Pipeta graduada tipo 1. b) Micropipeta. c) Pipeta aforada.</p>	<p>Para trasvasar un volumen de 25 mL con una gran exactitud y precisión, la mejor opción es utilizar:</p> <p>a) Pipeta graduada tipo 1. b) Micropipeta. c) Pipeta aforada.</p>
21	<p>Disólvense en auga 30.5 g de cloruro amónico (NH<sub>4</sub>Cl) ata obter 0.5 L de disolución. Sabendo que a súa densidade é 1027 kg/m<sup>3</sup>, cal sería a concentración da devandita disolución en porcentaxe en masa? Mm(NH<sub>4</sub>Cl)=53.5 g/mol.</p> <p>a) 5.94 %. b) 6.31 %. c) 2.97 %.</p>	<p>Se disuelven en agua 30.5 g de cloruro amónico (NH<sub>4</sub>Cl) hasta obtener 0.5 L de disolución. Sabiendo que su densidad es 1027 kg/m<sup>3</sup> ¿Cuál sería la concentración de dicha disolución en porcentaje en masa? Mm(NH<sub>4</sub>Cl)=53.5 g/mol.</p> <p>a) 5.94 %. b) 6.31 %. c) 2.97 %.</p>
22	<p>Se queres pesar 60 g dun sólido nun vaso de precipitados que pesa 45 g, cal das seguintes balanzas rexeitarías:</p> <p>a) Balanza de carga máxima 500 g. b) Balanza de carga máxima 100 g. c) Balanza de carga máxima 200 g.</p>	<p>Si quieres pesar 60 g de un sólido en un vaso de precipitados que pesa 45 g ¿Cuál de las siguientes balanzas rechazarías:</p> <p>a) Balanza de carga máxima 500 g. b) Balanza de carga máxima 100 g. c) Balanza de carga máxima 200 g.</p>
23	<p>Cal sería a forma correcta de expresar o resultado da suma destas tres masas obtidas con diferentes balanzas: 1.02 g, 2 g e 3.25873 g?</p> <p>a) 6 g b) 6.27873 g c) 6.27 g</p>	<p>¿Cuál sería la forma correcta de expresar el resultado de la suma de estas tres masas obtenidas con diferentes balanzas: 1.02 g, 2 g y 3.25873 g?</p> <p>a) 6 g b) 6.27873 g c) 6.27 g</p>
24	<p>Traballando no laboratorio atopámonos cun reactivo que na etiqueta, ademais doutras informacións e pictogramas, leva as frases H350, H351 trátase dun reactivo que:</p> <p>a) Pode provocar ou se sospeita que provoca cancro. b) Pode provocar ou se sospeita que provoca danos no feto. c) Pode provocar ou se sospeita que provoca defectos xenéticos.</p>	<p>Trabajando en el laboratorio nos encontramos con un reactivo que en la etiqueta, además de otras informaciones y pictogramas, lleva las frases H350, H351 se trata de un reactivo que:</p> <p>a) Puede provocar o se sospecha que provoca cáncer. b) Puede provocar o se sospecha que provoca daños en el feto. c) Puede provocar o se sospecha que provoca defectos genéticos.</p>

Nº	Galego	Castellano																								
25	<p>Dispónse dun ácido nítrico comercial concentrado ao 96.73 % en masa e densidade 1.5 g/mL. Cantos mL do ácido concentrado serán necesarios para preparar 0.2 L de disolución 1.5 M do devandito ácido? <math>M_m(\text{HNO}_3) = 63\text{g/mol}</math></p> <p>a) 13 mL. b) 19.54 mL. c) 18.9 mL.</p>	<p>Se dispónse de un ácido nítrico comercial concentrado al 96.73 % en masa y densidad 1.5 g/mL. ¿Cuántos mL del ácido concentrado serán necesarios para preparar 0.2 L de disolución 1.5 M de dicho ácido? <math>M_m(\text{HNO}_3) = 63\text{g/mol}</math></p> <p>a) 13 mL. b) 19.54 mL. c) 18.9 mL.</p>																								
26	<p>No caso de que se produza unha chama na boca dunha botella de gas inflamable situada nunha caseta de gases, adecuadamente acondicionada, como actuarías se non é posible pechar a billa:</p> <p>a) Apagarías a chama preferiblemente con auga a chorro, sinalzarías a zona indicando o perigo e arrefriarías a billa para poder pechalo. b) Apagarías a chama preferiblemente con po polivalente, sinalzarías a zona indicando o perigo e arrefriarías a billa para poder pechalo. c) Apagarías a chama preferiblemente con espuma física e arrefriarías a billa para poder pechalo.</p>	<p>En el caso de que se produzca una llama en la boca de una botella de gas inflamable situada en una caseta de gases, adecuadamente acondicionada, como actuarías si no es posible cerrar el grifo:</p> <p>a) Apagarías la llama preferiblemente con agua a chorro, señalzarías la zona indicando el peligro y enfriarías el grifo para poder cerrarlo. b) Apagarías la llama preferiblemente con polvo polivalente, señalzarías la zona indicando el peligro y enfriarías el grifo para poder cerrarlo. c) Apagarías la llama preferiblemente con espuma física y enfriarías el grifo para poder cerrarlo.</p>																								
27	<p>A seguinte táboa recolle os resultados que se obtiveron ao pesar 5 veces un mesmo obxecto de 5 gramos, con dúas balanzas diferentes. Á vista dos datos, podemos afirmar que:</p> <table border="1" data-bbox="536 1223 1075 1550"> <thead> <tr> <th></th> <th>Balanza 1</th> <th>Balanza 2</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Medición 1</td> <td>6 g</td> <td>5.3 g</td> </tr> <tr> <td>Medición 2</td> <td>5.7 g</td> <td>4.5 g</td> </tr> <tr> <td>Medición 3</td> <td>5.5 g</td> <td>5.5 g</td> </tr> <tr> <td>Medición 4</td> <td>6.1 g</td> <td>4.3 g</td> </tr> <tr> <td>Medición 5</td> <td>6.2 g</td> <td>5.1 g</td> </tr> <tr> <td>Media</td> <td>5.9</td> <td>4.94</td> </tr> <tr> <td>Desviación</td> <td>0.29</td> <td>0.52</td> </tr> </tbody> </table> <p>a) A balanza 2 é máis precisa que a 1. b) A balanza 2 é máis exacta que a 1. c) As dúas opcións anteriores son falsas.</p>		Balanza 1	Balanza 2	Medición 1	6 g	5.3 g	Medición 2	5.7 g	4.5 g	Medición 3	5.5 g	5.5 g	Medición 4	6.1 g	4.3 g	Medición 5	6.2 g	5.1 g	Media	5.9	4.94	Desviación	0.29	0.52	<p>La siguiente tabla recoge los resultados que se obtuvieron al pesar 5 veces un mismo objeto de 5 gramos, con dos balanzas diferentes. A la vista de los datos, podemos afirmar que:</p> <p>a) La balanza 2 es más precisa que la 1. b) La balanza 2 es más exacta que la 1. c) Las dos opciones anteriores son falsas.</p>
	Balanza 1	Balanza 2																								
Medición 1	6 g	5.3 g																								
Medición 2	5.7 g	4.5 g																								
Medición 3	5.5 g	5.5 g																								
Medición 4	6.1 g	4.3 g																								
Medición 5	6.2 g	5.1 g																								
Media	5.9	4.94																								
Desviación	0.29	0.52																								
28	<p>Chéganos un pedido de ácido sulfúrico e debemos gardalo no almacén de produtos químicos, para colocalo debemos ter en conta que, dos seguintes reactivos, é incompatible con:</p> <p>a) Perclorato potásico. b) Cloruro sódico. c) Ácido acético.</p>	<p>Nos llega un pedido de ácido sulfúrico y debemos guardarlo en el almacén de productos químicos, para colocarlo debemos tener en cuenta que, de los siguientes reactivos, es incompatible con:</p> <p>a) Perclorato potásico. b) Cloruro sódico. c) Ácido acético.</p>																								

Nº	Galego	Castellano
29	<p>Tes unha disolución de proteínas e, tras realizar un ensaio de medida da concentración, decátaste de que terás que diluír para obter unha lectura de absorbancia fiable. Dilúes a mostra 1:1 tres veces sucesivas e cada unha delas segue estando demasiado concentrada. Por último, dilúes 1/10 a derradeira mostra que tes preparada; esta última dilución xa se pode medir. O resultado é 100 µg/mL. Cal é a concentración da mostra orixinal?</p> <p>a) 0.125 mg/mL b) 8 mg/mL c) 125 mg/mL</p>	<p>Tienes una disolución de proteínas y, tras realizar un ensayo de medida de la concentración, te das cuenta de que tendrás que diluir para obtener una lectura de absorbancia fiable. Diluyes la muestra 1:1 tres veces sucesivas y cada una de ellas sigue estando demasiado concentrada. Por último, diluyes 1/10 la última muestra que tienes preparada; esta última dilución ya se puede medir. El resultado es 100 µg/mL ¿Cuál es la concentración de la muestra original?</p> <p>a) 0.125 mg/mL b) 8 mg/mL c) 125 mg/mL</p>
30	<p>Se tomamos o valor da aceleración da gravidade 10 m/s<sup>2</sup> en vez de tomar 9.8 m/s<sup>2</sup>, que % de erro relativo estamos a cometer:</p> <p>a) 0.2 %. b) 0.02 %. c) 2 %.</p>	<p>Se tomamos el valor de la aceleración de la gravedad 10 m/s<sup>2</sup> en vez de tomar 9.8 m/s<sup>2</sup>, que % de error relativo estamos cometiendo:</p> <p>a) 0.2 %. b) 0.02 %. c) 2 %.</p>

### Preguntas de reserva

Nº	Galego	Castellano
31	<p>Das seguintes afirmacións, cal é a correcta?</p> <p>a) Tarar é eliminar o peso do recipiente que vai conter o produto a pesar. b) Cando se comproba a carga máxima dunha balanza, hai que ter en conta a cantidade de produto que se vai pesar pero non se ten en conta a masa do recipiente de pesada. c) Dise que unha balanza é exacta e precisa cando os valores que se obteñen están afastados do valor real e entre eles son iguais ou moi próximos.</p>	<p>¿De las siguientes afirmaciones, cuál es la correcta?</p> <p>a) Tarar es eliminar el peso del recipiente que va a contener el producto a pesar. b) Cuando se comprueba la carga máxima de una balanza, hay que tener en cuenta a cantidad de producto que se va a pesar pero no se tiene en cuenta a masa del recipiente de pesada. c) Se dice que una balanza es exacta y precisa cuando los valores que se obtienen están alejados del valor real y entre ellos son iguales o muy próximos.</p>
32	<p>A USC dispón de distintos tipos de envases homologados para a eliminación de residuos, no caso dun residuo bioperigoso depositariámolo en:</p> <p>a) Bidón azul tapa móbil. b) Bidón SANIPIC. c) Botes de plástico ríxido.</p>	<p>La USC dispone de distintos tipos de envases homologados para la eliminación de residuos, en el caso de un residuo biopeligroso lo depositariámos en:</p> <p>a) Bidón azul tapa móvil. b) Bidón SANIPIC. c) Botes de plástico rígido.</p>
33	<p>O tempo que a balanza necesita para realizar unha pesada fiable, denomínase:</p> <p>a) Tempo de calibración. b) Tempo de repouso. c) Tempo de estabilización.</p>	<p>El tiempo que la balanza necesita para realizar una pesada fiable, se denomina:</p> <p>a) Tiempo de calibración. b) Tiempo de reposo. c) Tiempo de estabilización.</p>