



* 0 2 0 1 2 5 A M 2 *

CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

Questões de 91 a 135

QUESTÃO 91

Na última década, para melhorar a performance dos motores a combustão e reduzir o consumo, a indústria automobilística tem investido cada vez mais no desenvolvimento dos turbocompressores. O turbocompressor é formado por duas câmaras distintas, chamadas caixa fria e caixa quente. No interior de cada uma dessas caixas, existe um rotor e ambos são interligados por um mesmo eixo. Com a caixa quente instalada no coletor de escapamento, a passagem dos gases faz girar o rotor. Consequentemente, gira também o rotor da caixa fria, produzindo a compressão. Em alguns modelos, é instalado, entre a turbina e a câmara de explosão, um dispositivo denominado intercooler, que é reconhecido como um dos componentes principais para melhorar a performance dos motores turbo. O intercooler é uma espécie de radiador ou, mais especificamente, um permutador de calor. Ele é posicionado entre o turbo e o coletor de admissão, tendo como uma das principais vantagens a redução da temperatura do ar quente que sai do turbo.

Disponível em: www.turbocenter.com.br. Acesso em: 21 nov. 2019 (adaptado).

O ar que sai do turbo está em alta temperatura porque

- A sofreu uma compressão isocórica.
- B sofreu uma compressão adiabática.
- C sofreu uma transformação isotérmica.
- D recebeu diretamente calor dos gases aquecidos do sistema de escape.
- E recebeu diretamente calor do motor a combustão que está em alta temperatura.

QUESTÃO 92

As baterias de lítio para carros elétricos são capazes de armazenar cerca de 700 Wh de energia em um volume de 1 L, enquanto a combustão de 1 L de etanol hidratado em um motor a combustão disponibiliza 6 300 Wh de energia. Os motores a combustão têm uma eficiência baixa, com apenas 30% da energia do combustível sendo transformada em movimento. Já os motores elétricos apresentam eficiência três vezes maior. Para estudar a viabilidade de se utilizar a mesma plataforma de um carro movido a álcool, com tanque de 40 L de combustível, para a produção de modelos elétricos, uma equipe de engenharia precisa estimar o volume da bateria de lítio que corresponda, no carro elétrico, à mesma quantidade energética desse carro a álcool.

VASCONCELOS, Y. Mais energia. *Pesquisa Fapesp*, n. 261, nov. 2017 (adaptado).

O volume aproximado, em litro, da bateria de lítio a ser utilizada é

- A 36.
- B 120.
- C 360.
- D 400.
- E 1 080.

QUESTÃO 93

Duas pessoas saem de suas casas para se exercitarem numa pista retilínea cujo comprimento é D . Elas percorrem todo o percurso e, ao final dele, retornam ao ponto de partida pelo mesmo caminho. A primeira delas caminha com velocidade de módulo v , e a segunda corre com uma velocidade de módulo $2v$. As duas partem do mesmo ponto, no mesmo instante.

A distância percorrida pela segunda pessoa até o ponto em que as duas se encontram pela primeira vez é

- A $\frac{2D}{3}$.
- B $\frac{5D}{4}$.
- C $\frac{4D}{3}$.
- D $\frac{5D}{3}$.
- E $\frac{7D}{4}$.

QUESTÃO 94

Observam-se, na figura, peixes nadando na superfície de um lago em estágio muito avançado de eutrofização. Esse fenômeno pode ser causado pelo aporte externo de nutrientes na água, principalmente em razão da ação antrópica. Os corpos-d'água adquirem uma coloração turva, o que bloqueia a penetração de luz e impede a fotossíntese. O problema se agrava quando as algas começam a morrer e uma grande quantidade de nutrientes provenientes delas ficam disponíveis aos decompositores, que proliferam.



Disponível em: www.pea.org.br. Acesso em: 15 out. 2015 (adaptado).

O comportamento do animal no ambiente mencionado se deve ao(à)

- A) proliferação de microrganismos patogênicos, o que promove sua fuga para a superfície.
- B) aumento da quantidade de nutrientes, o que facilita a sua alimentação.
- C) elevação da densidade da água, o que dificulta o deslocamento vertical.
- D) restrição de oxigênio, o que os obriga a buscar o gás na interface.
- E) redução da luminosidade, o que os impede de enxergar.

QUESTÃO 95

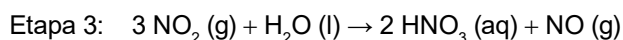
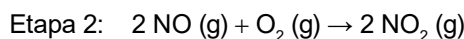
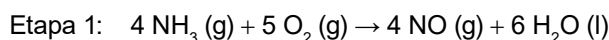
Anualmente, o número de casos de dengue aumenta substancialmente no Brasil, mas ainda não há uma vacina amplamente disponível. Quatro sorotipos do vírus circulam no país e são todos transmitidos pelas fêmeas do mosquito *Aedes aegypti*. Os casos mais graves evoluem para a fase hemorrágica, que pode levar à morte por choque hipovolêmico. Muitos desses casos acontecem quando o indivíduo contrai a doença pela segunda vez com um sorotipo diferente daquele contra o qual já produziu anticorpos.

O que tem dificultado o desenvolvimento de uma vacina para essa doença é a

- A) resistência do homem contra antígenos específicos do vírus.
- B) baixa resposta imunogênica da espécie humana contra o vírus.
- C) obtenção de antígenos que representem os quatro sorotipos do vírus.
- D) reação cruzada de anticorpos produzidos pelo indivíduo contra outros vírus.
- E) ausência de resposta imune dos indivíduos após a primeira infecção pelo vírus.

QUESTÃO 96

Ácido nítrico é um importante reagente usado no preparo de nitrato de amônio, NH_4NO_3 , um fertilizante nitrogenado. Industrialmente, o ácido nítrico é obtido a partir da reação da amônia com gás oxigênio, um processo que ocorre em três etapas, todas exotérmicas.



Na primeira etapa, forma-se NO, o qual reage com mais oxigênio formando NO_2 , um óxido ácido, que reage com a água formando HNO_3 e NO. O composto NO é, portanto, um subproduto da reação. É importante o seu reaproveitamento, senão ele pode ser liberado para o ambiente, onde reagirá com o oxigênio, formando NO_2 .

ATKINS, P.; JONES, L. **Princípios de química**: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2006 (adaptado).

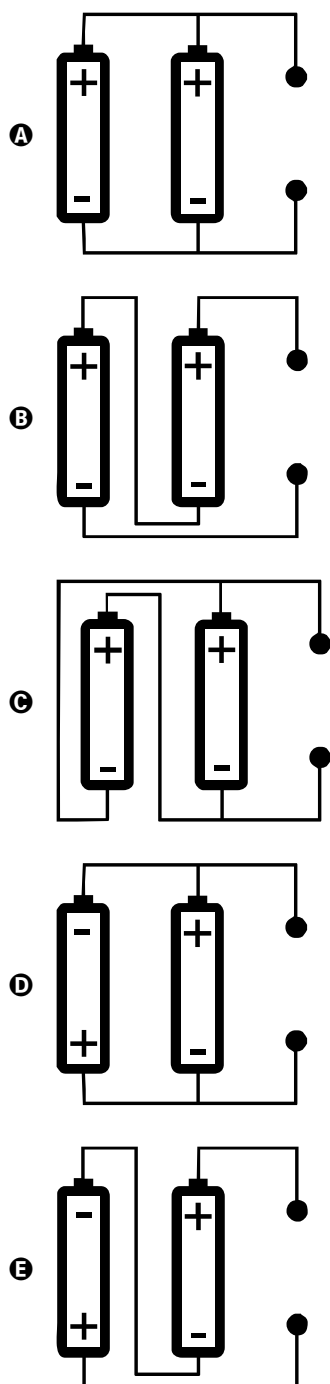
O procedimento que permite diminuir a quantidade formada do subproduto NO é aumentar a

- A) pressão de oxigênio, na etapa 1.
- B) concentração de NO_2 , na etapa 3.
- C) quantidade de amônia, na etapa 1.
- D) quantidade de oxigênio, na etapa 2.
- E) temperatura dos reagentes, na etapa 1.

QUESTÃO 97

Para se utilizar um controle remoto que funciona com uma diferença de potencial de 3 V, compraram-se duas pilhas tipo AA de 1,5 V cada uma. Sabe-se que a ligação em série dessas pilhas possibilita um aumento da diferença de potencial do conjunto e da energia total disponível. Quando ligadas em paralelo, no entanto, só ocorre o aumento da energia total disponível.

Qual dos esquemas representa a ligação correta das pilhas utilizadas no controle remoto?



QUESTÃO 98

Lâmpadas incandescentes são constituídas de um filamento de tungstênio dentro de um bulbo de vidro com um gás a baixa pressão. Essas lâmpadas podem apresentar diferentes potências quando submetidas à mesma tensão elétrica.

Um estudante precisa selecionar uma lâmpada que forneça o maior brilho, para isso deverá selecionar aquela que possui o filamento mais

- A** curto, pois terá a menor resistência.
- B** comprido, pois terá a maior resistência.
- C** curto, pois terá a menor resistividade.
- D** curto, pois terá a menor corrente elétrica.
- E** comprido, pois terá a menor resistividade.

QUESTÃO 99

O odor desagradável de peixe deve-se principalmente a compostos orgânicos que contêm um grupo amina ($R-NH_2$), em que R representa um grupo alquil. Um chefe de cozinha experimental dispõe, em seu laboratório, de cinco soluções aquosas, dentre as quais deve escolher uma para eliminar o odor de peixe, por meio da neutralização do grupo amina. Suponha que a molécula responsável pelo odor é a metilamina (CH_3NH_2 , $K_b = 5,5 \times 10^{-4}$). O quadro apresenta dados de acidez/basicidade de algumas espécies químicas.

$$\text{Considere: } K_a = \frac{[H^+][B^-]}{[HB]} \text{ e } K_b = \frac{[H_2B^+]}{[HB][H^+]}$$

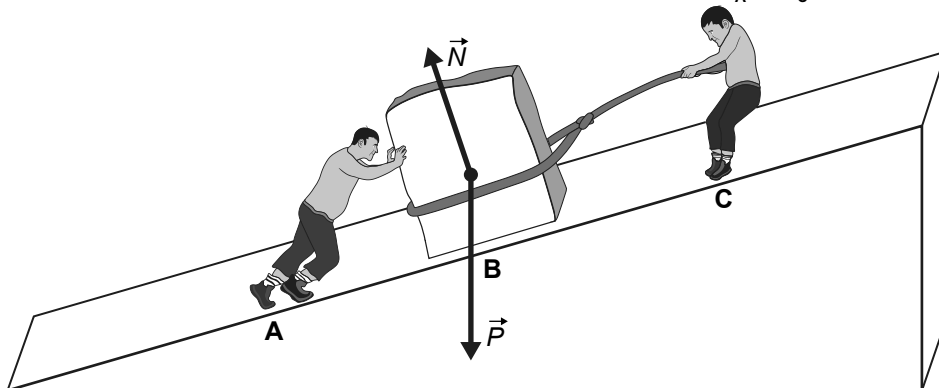
Solução aquosa	Espécie química	Dados de acidez/basicidade
Hipoclorito de sódio (NaClO)	ClO^-	$K_b = 2,5 \times 10^{-7}$
Hidrogenocarbonato de sódio ($NaHCO_3$)	HCO_3^-	$K_b = 2,8 \times 10^{-8}$
Ácido etanoico	CH_3COOH	$K_a = 1,8 \times 10^{-5}$
Cloreto de sódio (NaCl)	Na^+	$K_a = 1,6 \times 10^{-15}$
Etanol	CH_3CH_2OH	$K_a = 1,3 \times 10^{-16}$

Qual substância deve ser escolhida pelo chefe de cozinha?

- A** NaClO
- B** $NaHCO_3$
- C** CH_3COOH
- D** NaCl
- E** CH_3CH_2OH

QUESTÃO 100

Dois operários deslizam uma pedra, para cima, sobre uma superfície inclinada com velocidade constante. Um deles puxa a pedra utilizando uma corda, enquanto o outro a empurra, conforme a figura. No instante em que a pedra desliza sobre a posição **B**, apesar da força de atrito \vec{f}_B exercida pela superfície, os pés dos operários não deslizam nas posições **A** e **C**, por causa, respectivamente, das forças de atrito \vec{f}_A e \vec{f}_C , exercidas sobre esses pés.



O diagrama que representa os sentidos das forças de atrito exercidas pela superfície da rampa nas posições **A**, **B** e **C** é:

- A**
-
- B**
-
- C**
-
- D**
-
- E**
-



QUESTÃO 101

A primeira tecnologia comercial de comunicação da internet foi realizada usando a rede de voz telefônica, implantada por pares de fios condutores (par trançado), que permitiam uma transferência máxima de 56 kbps (quilobites por segundo). Nesse padrão de comunicação, a transferência se faz usando uma onda quadrada modulada, com os níveis 1 e 0 representados pela diferença de potencial (d.d.p.) nos fios ou pela ausência dessa d.d.p. Nas comunicações atuais, a capacidade de transferência de dados por fibra óptica ou micro-ondas (usando uma onda de 2,5 GHz na tecnologia 4G ou uma de 3,5 GHz na tecnologia 5G) é muito superior. Na 5G está prevista uma capacidade de transferência superior a 10 Gbps para cada dispositivo conectado. Considere que a informação é transportada a uma velocidade igual a $\frac{2}{3}$ da velocidade da luz ($c = 3 \times 10^8$ m/s), por uma perturbação do campo elétrico ou por uma onda eletromagnética.

Os comprimentos, em metro, de um bit de informação transportado no par trançado e na rede 5G, respectivamente, são mais próximos de

- A $3,6 \times 10^3$ e $2,0 \times 10^{-2}$.
- B $3,6 \times 10^3$ e $8,6 \times 10^{-2}$.
- C $3,6 \times 10^{-1}$ e $2,0 \times 10^{-1}$.
- D $5,4 \times 10^{-1}$ e $8,6 \times 10^{-2}$.
- E $5,4 \times 10^{-1}$ e $3,0 \times 10^{-2}$.

QUESTÃO 102

O ser humano é incapaz de enxergar a radiação infravermelha e as ondas de rádio (baixas frequências), assim como a ultravioleta e os raios X (altas frequências). A observação dessas faixas do espectro pode ser realizada por meios indiretos, por exemplo, usando um cintilador, que é uma placa utilizada como sensor para detectar um feixe de raios X, pois emite luz quando o feixe incide sobre ela.

Para que uma pessoa enxergue a incidência de raios X no cintilador, é necessário que essa placa

- A reflita o feixe de raios X, alterando sua polarização.
- B transmita o feixe de raios X, alterando sua polarização.
- C absorva o feixe de raios X, reemitindo parte de sua energia na região do visível.
- D absorva o feixe de raios X, reemitindo parte de sua energia na região do ultravioleta.
- E absorva o feixe de raios X, reemitindo parte de sua energia na região do infravermelho.

QUESTÃO 103

Uma microempresa adquire um sistema fotovoltaico de captação de energia solar para reduzir o gasto mensal de energia elétrica. O sistema é composto de 15 placas com potência média útil de 150 W por placa, realizando captação de energia solar oito horas por dia. A energia captada é armazenada em um conjunto de baterias de 12 V. O sistema apresenta também um inversor, cuja função é converter a tensão de 12 V contínua para 120 V alternada, e sua eficiência é de 80%. A microempresa trabalha doze horas por dia, utilizando a energia captada pelo sistema solar.

As intensidades das correntes elétricas, em ampère, na entrada e saída do inversor são, respectivamente,

- A 100 e 8.
- B 100 e 10.
- C 125 e 10.
- D 125 e 12,5.
- E 1 500 e 150.

QUESTÃO 104

No manual de bolso sobre a sífilis, disponibilizado gratuitamente pelo Ministério da Saúde, é informado que a sífilis congênita é resultado da disseminação hematogênica do *Treponema pallidum*, presente no sangue da gestante infectada. A falta de tratamento ou tratamento inadequado durante o período embrionário causa a transmissão vertical por via transplacentária.

Manual de bolso — sífilis. Disponível em: <http://bvsmms.saude.gov.br>. Acesso em: 10 fev. 2012 (adaptado).

Considere uma gestante que descobre, no primeiro mês de gravidez, estar contaminada por essa bactéria. Para diminuir a chance de contaminação do feto, a gestante deverá

- A realizar um transplante de placenta.
- B tratar por via transplacentária o embrião.
- C fazer exames sorológicos durante a gestação.
- D eliminar o quanto antes o parasita de seu sangue.
- E medicar adequadamente a criança logo após o nascimento.

QUESTÃO 105

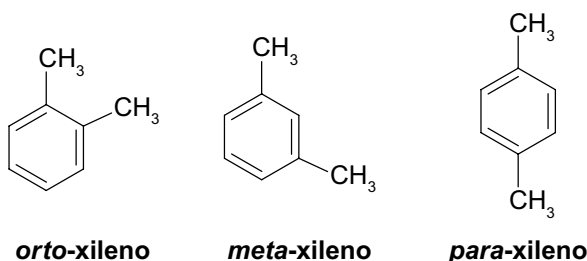
Balões cheios de gás hélio são soltos no ar pelas crianças e sobem até não serem mais vistos em poucos minutos.

Durante a subida, o gás no interior do balão sofre aumento de

- A volume.
- B pressão.
- C densidade.
- D temperatura.
- E massa molar.

QUESTÃO 106

Na produção do politereftalato de etileno, o PET, utiliza-se como reagente o *para*-dimetilbenzeno, também chamado de *para*-xileno, que deve ter alta pureza. No entanto, o *para*-xileno obtido do petróleo possui contaminação dos seus isômeros *orto*-xileno e *meta*-xileno, cujas estruturas são apresentadas na figura. No quadro, são listadas as temperaturas de fusão e ebulição desses três isômeros.



Isômero	Temperatura de fusão (°C)	Temperatura de ebulição (°C)
<i>orto</i> -xileno	-25	144
<i>meta</i> -xileno	-47,4	139,3
<i>para</i> -xileno	13,5	137,5

Qual processo de separação permite a purificação desse reagente?

- A** Destilação simples.
- B** Cristalização simples.
- C** Destilação fracionada.
- D** Extração líquido-líquido.
- E** Solidificação fracionada.

QUESTÃO 107

O tratamento do esgoto gerado por fábricas e residências pode se tornar mais acessível em virtude de uma nova proposta tecnológica, que utiliza um reator capaz de transformar nitrogênio orgânico, presente no esgoto, em nitrogênio inorgânico. A tecnologia prevê o uso de um cilindro de acrílico com espuma de poliuretano em seu interior, sob a qual se fixam bactérias capazes de tratar o efluente. As bactérias que ficam no exterior da espuma realizam reações de nitrificação desse substrato, e as que ficam no interior da espuma realizam reações de desnitrificação.

Disponível em: <http://cienciahoje.uol.com.br>. Acesso em: 25 jun. 2015 (adaptado).

Na primeira etapa do processo, que ocorre no exterior da espuma, a ação das bactérias consiste em

- A** converter nitrogênio gasoso (N_2) em fertilizante.
- B** usar CO_2 para converter nitrato em nitrogênio gasoso (N_2).
- C** transformar a matéria orgânica morta em íons amônio (NH_4^+).
- D** capturar nitrogênio gasoso (N_2) e convertê-lo em amônia (NH_3).
- E** utilizar O_2 para transformar amônia (NH_3) em nitrito e, após, em nitrato.

QUESTÃO 108

O lançamento de 60 satélites altamente refletivos pela empresa SpaceX está preocupando os cientistas: a “superpopulação” de satélites ameaça a nossa observação das estrelas. A SpaceX espera que um dia seja possível ter 12 mil satélites na órbita da Terra, permitindo o acesso à internet de alta velocidade, com a qual toda a humanidade só pode sonhar. A SpaceX é só uma das companhias no setor da internet via satélite.

“Se muitos dos satélites dessas novas megaconstelações tiverem esse tipo de brilho constante, então em 20 anos ou menos, o olho humano passará a ver, durante boa parte da noite em qualquer lugar do mundo, mais satélites do que estrelas”.

Astrônomos alertam: satélites da SpaceX podem mudar céu noturno.

Disponível em: <https://br.sputniknews.com>. Acesso em: 21 nov. 2019 (adaptado).

A preocupação dos astrônomos baseia-se no fato de esses satélites

- A** refletirem a luz do Sol durante o período noturno, ofuscando a luz das demais estrelas.
- B** emitirem para a Terra muita radiação luminosa que se sobrepõe à das estrelas.
- C** refratarem a luz das estrelas, desviando os raios dos telescópios posicionados na superfície da Terra.
- D** refletirem a luz do Sol durante o período diurno, ofuscando a luz das demais estrelas.
- E** emitirem de volta para o espaço a luz das estrelas que seria captada pelos telescópios posicionados na superfície da Terra.



* 0 2 0 1 2 5 A M 8 *

QUESTÃO 109

As anfetaminas são drogas sintéticas utilizadas como moderadores de apetite no tratamento de obesidade. Essas drogas atuam sobre receptores celulares estimulando a produção de adrenalina, um hormônio catabólico responsável por várias funções fisiológicas no organismo. Entretanto, a produção exagerada desse hormônio pode gerar mudanças fisiológicas indesejáveis e até perigosas para a saúde.

A alteração fisiológica observada pelo uso indevido dessas drogas é o(a)

- A diminuição da pressão arterial.
- B diminuição da frequência cardíaca.
- C aumento da contração dos brônquios.
- D aumento das secreções gastrointestinais.
- E aumento da concentração de glicose sanguínea.

QUESTÃO 110

Fatores como introdução de espécies exóticas, destruição de habitats e caça predatória têm como impacto a perda de biodiversidade. Isso tem como possível consequência a redução do potencial para gerar alimentos e produzir medicamentos.

Uma medida efetiva para a redução desse impacto é o(a)

- A plantio de espécies nativas.
- B promoção de endocruzamentos.
- C criação de espécies em cativeiro.
- D isolamento de fragmentos de matas nativas.
- E manutenção de espécies com mesmo nicho ecológico.

QUESTÃO 111

Um grupo de pesquisadores interessados no estudo do efeito da paisagem na diversidade genética em populações de marsupiais *Caluromys philander* considerou duas paisagens distintas: uma contínua (Pontos 1 e 2) e outra fragmentada (Fragmentos 1 e 2), que foi desmatada para o plantio de soja. Coletaram amostras de tecidos de dez indivíduos em cada paisagem e extraíram o DNA, verificando a variabilidade genética, como apresentado no quadro.

Genótipo de um locus gênico de indivíduos de *Caluromys philander*

Indivíduo	Contínua		Fragmentada	
	Ponto 1	Ponto 2	Fragmento 1	Fragmento 2
1	A2A3	A2A2	A1A1	A3A3
2	A2A3	A2A2	A2A1	A3A3
3	A3A3	A3A3	A1A1	A3A3
4	A1A2	A2A3	A1A1	A3A3
5	A3A3	A2A3	A2A2	A3A3
6	A2A3	A3A3	A1A1	A2A2
7	A2A3	A2A4	A1A1	A3A3
8	A2A2	A2A3	A1A1	A3A3
9	A2A2	A2A4	A1A1	A3A3
10	A1A2	A2A2	A1A1	A3A3

LIMA, J. S.; OPREA, M.; COLLEVATI, R. G. Efeito da paisagem na diversidade e diferenciação genética das populações. *Genética na Escola*, n. 1, 2015 (adaptado).

Com base nos resultados, qual é a estratégia eficiente no manejo e na conservação dessa espécie?

- A Realização da fragmentação do habitat.
- B Criação de barreiras de redução do fluxo gênico.
- C Manutenção da conectividade entre os fragmentos.
- D Diminuição da dispersão de indivíduos entre diferentes populações.
- E Manutenção do acasalamento entre indivíduos aparentados dentro das populações.

QUESTÃO 112

No calor tórrido e seco da Serra do Cabral, em Minas Gerais, o delgado talo com translúcidas flores lilases desponta da areia branca. *Philcoxia minensis* recorre a truques para sobreviver. Um deles é manter as folhas enterradas, protegidas do sol, que mesmo assim chega suficiente para a fotossíntese. O segundo é atrair vermes subterrâneos, que viram suplemento alimentar num solo pobre. A digestão fica por conta das fosfatases secretadas pelas glândulas.

Disponível em: <http://revistapesquisa.fapesp.br>. Acesso em: 7 jul. 2015 (adaptado).

Qual tipo de substância liberada pelos vermes digeridos é absorvida por *Philcoxia minensis*?

- A** Glicose.
- B** Aminoácidos.
- C** Sais minerais.
- D** Fosfolípidos.
- E** Ácidos nucleicos.

QUESTÃO 113

Uma notícia traz esperança a pessoas com certos tipos sanguíneos. Pesquisadores europeus conseguiram injetar, com sucesso, glóbulos vermelhos originados a partir de células-tronco em uma pessoa.

Folha de S. Paulo, 3 set. 2011 (adaptado).

Esse avanço na medicina foi importante porque permitirá

- A** a substituição de tratamentos convencionais para estancar hemorragias internas.
- B** a produção de glóbulos vermelhos in vitro do próprio indivíduo, evitando transfusões sanguíneas.
- C** a realização da transfusão de sangue entre doador e receptor com menor risco de incompatibilidade.
- D** a substituição dos glóbulos vermelhos pelas células-tronco na corrente sanguínea, aumentando o número dessas células.
- E** a realização de tratamentos de doenças do sangue ou até mesmo a não manifestação de algumas doenças, reduzindo o número de mortes.

QUESTÃO 114

Para que um produto seja vendido como orgânico, a unidade produtora deve passar por um período de conversão que, no caso do café, pode durar até três anos, deixando o agricultor com poucas alternativas de produção durante esse tempo. Outro aspecto importante é a preservação das características orgânicas do produto, durante as fases de beneficiamento e comercialização, diante do risco de contaminação. O café orgânico tem sua competitividade diretamente ligada à minimização dos gastos com insumos por meio do aproveitamento de resíduos orgânicos pelo valor que agregam ao produto. Com isso, a cafeicultura orgânica apresenta alta eficiência no sistema de produção, relacionada ao estado nutricional do produto e à fertilidade do solo das lavouras.

Disponível em: www.custoseagronegocioonline.com.br. Acesso em: 2 dez. 2008 (adaptado).

Apesar do custo mais alto, uma das vantagens do café organicamente cultivado é o(a)

- A** técnica de cultivo, que favorece a conservação do solo.
- B** eliminação dos resíduos orgânicos, que agrega valor ao produto.
- C** período curto de conversão de uma propriedade não orgânica em orgânica.
- D** manutenção de suas características orgânicas, embora seja perdido seu valor nutricional.
- E** remota possibilidade de contaminação durante o processo de distribuição e comercialização.



QUESTÃO 115

A Caatinga está em risco: estudo revela que 59% da vegetação natural desse bioma já sofreram algum tipo de modificação por atividades humanas. Um problema que esse bioma enfrenta é o fenômeno da desertificação. Segundo cientistas, à medida que a agricultura avança na região, esse fenômeno ganha maiores proporções. Para os cientistas, essa constatação evidencia a grande necessidade de medidas urgentes para a preservação da Caatinga, que hoje só tem 1% de sua área incluída em unidades de conservação.

FERRAZ, M. Caatinga, muito prazer. *Ciência Hoje*, n. 251, 2008 (adaptado).

A Caatinga pode ser considerada um ambiente frágil, onde a desertificação

- A ocorre devido à presença de solos ricos em nutrientes, porém rasos.
- B ocorre devido à presença de um lençol freático extenso, porém raso.
- C deverá regredir nos próximos anos devido ao regime de chuvas da região.
- D é um problema de pouca importância, pois atinge poucas regiões do bioma.
- E pode ser evitada mantendo-se a vegetação nativa, que impede esse fenômeno.

QUESTÃO 116

A incapacidade de perceber certas cores é denominada daltonismo. Um tipo raro é classificado de tritanomia e corresponde a um defeito nos cones sensíveis à cor azul. O gene responsável pela herança situa-se no cromossomo 7, permitindo que homens e mulheres sejam igualmente afetados. Além disso, casais sem tritanomia podem ter crianças com a herança.

O padrão dessa herança rara é

- A ligado ao X e recessivo.
- B ligado ao Y e recessivo.
- C ligado ao X e dominante.
- D autossômico e recessivo.
- E autossômico e dominante.

QUESTÃO 117

Um homem submetido à vasectomia tem a conexão dos testículos com a uretra interrompida em função do corte dos canais deferentes. Esse método contraceptivo é considerado definitivo quando a cirurgia é realizada corretamente.

Esse método contraceptivo é eficiente porque

- A interrompe a liberação de sêmen.
- B cessa a produção de espermatozoides.
- C inibe a atividade hormonal dos testículos.
- D impede a passagem de espermatozoides para o sêmen.
- E modifica a atividade das glândulas produtoras de sêmen.

QUESTÃO 118

A análise da atividade de dois cultivos celulares mantidos com diferentes substratos está representada no quadro.

Cultivo celular	Substrato	Rendimento energético dos produtos
A	Glicose + O ₂	219 kcal/mol
B	Glicose	29 kcal/mol

Qual organela celular não está ativa no cultivo B?

- A Núcleo.
- B Lisossomos.
- C Mitocôndrias.
- D Complexo de Golgi.
- E Retículo endoplasmático.

QUESTÃO 119

No ciclo de vida de um inseto endoparasitoide, as larvas se desenvolvem dentro de um hospedeiro. Essa relação leva o hospedeiro à morte, por isso considera-se que o parasitoidismo é um misto de parasitismo e predação.

A larva desse inseto possui a vantagem adaptativa de

- A ficar livre do ataque de predadores.
- B poder se reproduzir dentro do hospedeiro.
- C ter alimento durante o seu desenvolvimento.
- D estar protegida contra o ataque de parasitas.
- E desenvolver-se em ambiente com temperatura constante.

QUESTÃO 120

Na formulação de detergentes sintéticos, são encontradas diversas substâncias que possuem ação específica. Entre essas substâncias, estão os tensoativos aniônicos, dos quais o dodecilbenzenossulfonato de sódio é o mais comum em detergentes para cozinha.

O dodecilbenzenossulfonato de sódio é um tensoativo em razão da presença

- A do íon Na^+ hidrofílico e pela porção sulfonato lipofílica.
- B das porções sulfonato hidrofílica e dodecilbenzeno lipofílica.
- C da porção benzenossulfonato, que possui característica lipofílica.
- D do íon Na^+ , que possui tanto característica hidrofílica quanto lipofílica.
- E do dodecilbenzeno, que possui tanto característica hidrofílica quanto lipofílica.

QUESTÃO 121

Um carro sedã apresenta tipicamente 200 kg de alumínio distribuídos pelo chassi, motor e cabine. Uma amostra de bauxita, principal fonte natural do metal, é composta por 50% em massa de óxido de alumínio (Al_2O_3). Considere a massa molar do alumínio (Al) igual a 27 g mol^{-1} e a do oxigênio (O) igual a 16 g mol^{-1} .

A massa de bauxita que deve ser empregada para produzir o alumínio usado na fabricação de um carro desse modelo é mais próxima de

- A 378 kg.
- B 400 kg.
- C 637 kg.
- D 756 kg.
- E 1 512 kg.

QUESTÃO 122

A primeira experiência empresarial de mineração da Amazônia ocorreu no Amapá, em 1945, com a exploração de manganês na Serra do Navio. Para atender às exigências do mercado consumidor, foi inicialmente lavrado o minério de alto teor (média de 40% de Mn), correspondendo a cerca de 22 milhões de toneladas, o que comprometeu a vida útil da jazida. As atividades de lavra foram interrompidas em 1998 por causa da exaustão do minério economicamente viável, sendo que, do ponto de vista ambiental, pouco mais de 50% da área atingida durante a atividade mineradora foi recuperada. Contudo, as consequências mais danosas do empreendimento não foram apenas de ordem ambiental, mas também social. A população local viu seu minério ser esgotado sem receber ajuda de programas que lhe garantissem emprego alternativo e condições de vida dignas.

Amazônia: a floresta e o futuro. *Scientific American Brasil*, n. 2, 2008 (adaptado).

A exemplo do caso descrito, é possível citar, como impactos socioambientais decorrentes da extração e do processamento de minérios, o fato de essa prática

- A produzir resíduos e renovar os recursos naturais.
- B alterar a paisagem e consumir grande quantidade de energia.
- C gerar baixos lucros às empresas e afetar os lençóis de água subterrâneos.
- D contaminar o ambiente com mercúrio e consumir grande quantidade de energia.
- E apresentar pequena demanda da parte do mercado consumidor e alterar a paisagem.



QUESTÃO 123

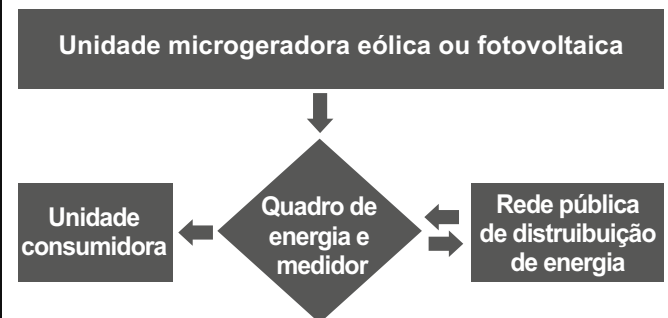
O processo de radiação de alimentos consiste em submeter os alimentos, já embalados ou a granel, a uma quantidade controlada de radiação ionizante, por um determinado período de tempo. Esse procedimento não aumenta o nível de radioatividade normal dos alimentos. A aplicação de uma dose de radiação normalmente resulta na morte de insetos, bactérias patogênicas, fungos e leveduras, aumentando assim o tempo de conservação dos alimentos, e pode retardar a maturação de algumas frutas e legumes, sendo possível assim aumentar seu período de armazenamento.

Em relação ao processo de conservação de alimentos descrito no texto, infere-se que

- A as frutas e os legumes submetidos a uma dose de radiação apodrecem mais rapidamente que as demais.
- B o processo de radiação de alimentos torna-os altamente radioativos e impróprios para o consumo humano.
- C apenas os alimentos já embalados em recipientes adequados podem ser submetidos a uma dose de radiação ionizante.
- D alimentos tratados com radiação ficam mais sensíveis ao ataque de insetos, bactérias patogênicas, fungos e leveduras.
- E com a eliminação dos principais agentes patogênicos, a aplicação da radiação em alimentos contribui para sua melhor conservação.

QUESTÃO 124

A crescente facilidade para aquisição de aerogeradores e painéis fotovoltaicos tem permitido que unidades consumidoras tenham suas próprias unidades microgeradoras de energia. A integração das unidades microgeradoras à rede pública de distribuição pode beneficiar tanto as unidades consumidoras quanto as concessionárias de fornecimento, conforme o fluxograma. Quando as unidades microgeradoras não geram energia suficiente para a unidade consumidora, a rede de distribuição supre a diferença. Quando a unidade microgeradora gera excedente de energia, esse excedente poderá ser entregue à concessionária em troca de crédito.

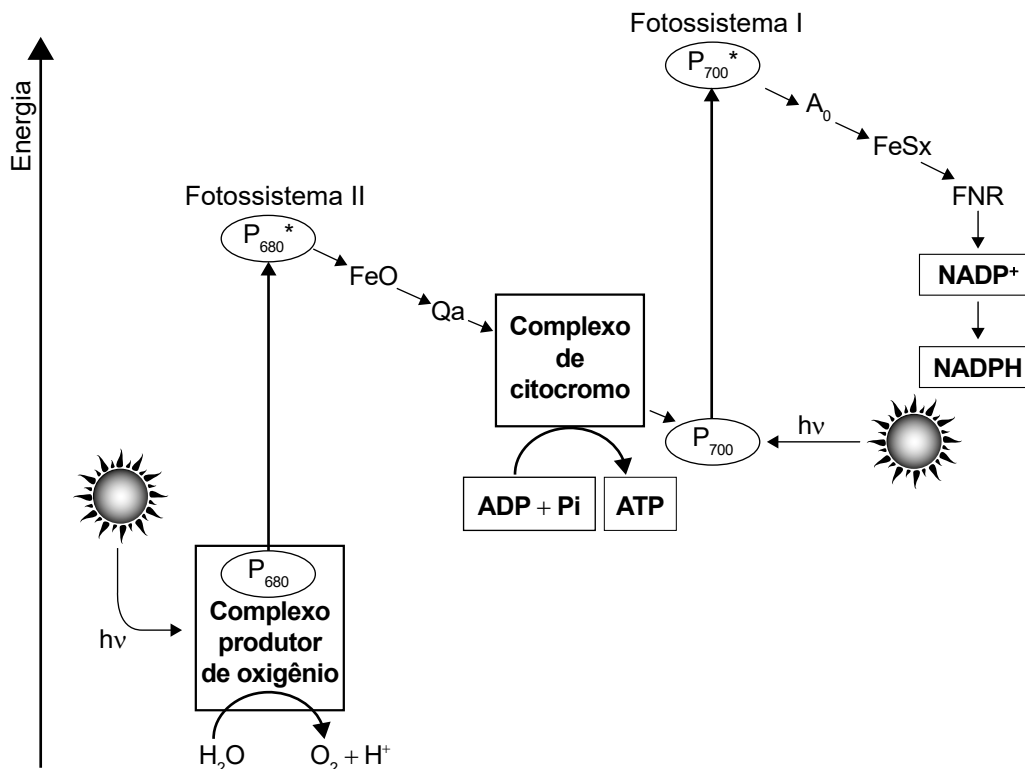


A vantagem técnica que as unidades microgeradoras proporcionam para as concessionárias da rede pública é a

- A redução das perdas energéticas provenientes do transporte de longa distância.
- B sincronização dos picos de produção das microgeradoras com os picos de demanda da rede pública.
- C diminuição da necessidade da rede pública, no caso de todas as unidades consumidoras optarem pela microgeração.
- D intensificação do uso da energia gerada por pequenas termoeletricas próximas às unidades consumidoras.
- E diminuição da dependência da energia gerada em grandes parques eólicos.

QUESTÃO 125

O esquema representa a etapa fotoquímica da fotossíntese. As moléculas de clorofila e os pigmentos acessórios que compõem os fotossistemas I e II são excitados pela radiação luminosa. A energia dessa excitação retira elétrons das moléculas de clorofila a P_{680}^* no Fotossistema II, e de clorofila a P_{700}^* no Fotossistema I. Esses elétrons são responsáveis pelo mecanismo de fosforilação do ADP formando ATP e pela redução do $NADP^+$ em NADPH.



SADAVA, D. et al. **Vida: a ciência da biologia**. Porto Alegre: Artmed, 2009 (adaptado).

O agente redutor primário responsável pela reposição dos elétrons perdidos no Fotossistema II é o(a)

- A** complexo Fotossistema I.
- B** complexo de citocromo.
- C** molécula de água.
- D** molécula de ADP.
- E** radiação solar.

QUESTÃO 126

Hoje em dia, não é raro encontrar sacolas plásticas preenchidas com apenas um ou dois produtos. E não só no supermercado: da padaria à farmácia, o consumidor está sempre diante de uma sacola, mesmo que ela não seja tão necessária assim. A cada mês, cerca de 1,5 bilhão de sacolas são consumidas no Brasil. Isso significa 50 milhões por dia e 18 bilhões ao ano. Não é à toa, portanto, que o uso indiscriminado de sacolas virou um dos alvos preferidos dos ambientalistas.

Revista Sustentá, n. 1, out. 2008 (adaptado).

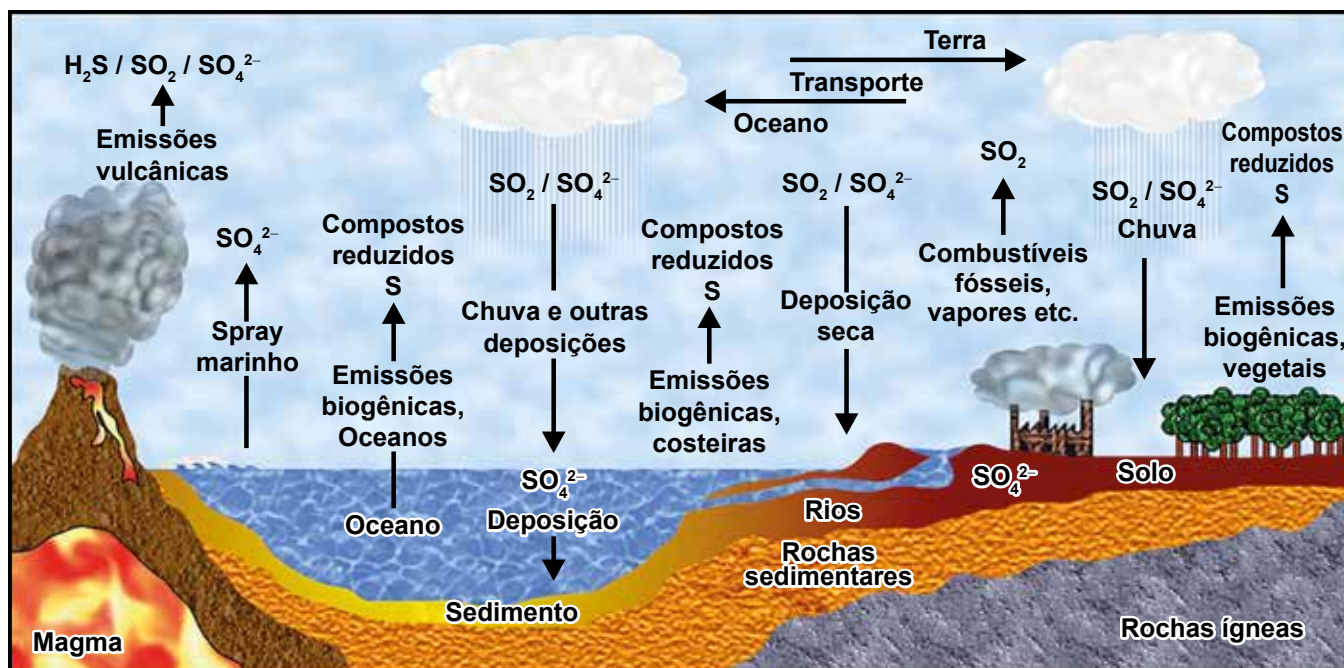
Os ambientalistas consideram o uso excessivo de sacolas plásticas um risco ambiental, pois

- A** o uso de materiais descartáveis incrementa o consumo.
- B** o plástico é derivado do petróleo, recurso natural escasso.
- C** as sacolas se transformam em lixo de difícil decomposição.
- D** o risco de contaminação do solo e subsolo por gases tóxicos aumenta.
- E** o consumo de produtos industrializados é estimulado em detrimento dos artesanais.



QUESTÃO 127

A figura apresenta o ciclo biogeoquímico do enxofre, que tem emissões de fontes naturais, biogênicas e antropogênicas que podem causar danos no ambiente.



Disponível em: www.jovemexplorador.iag.usp.br. Acesso em: 3 nov. 2022 (adaptado).

Qual é o impacto ambiental gerado a partir dessas emissões?

- ☐ A Aumento do efeito estufa.
- ☐ B Surgimento de ilhas de calor.
- ☐ C Aparecimento de chuva ácida.
- ☐ D Formação do *smog* fotoquímico.
- ☐ E Degradação da camada de ozônio.

QUESTÃO 128

A disponibilidade de nutrientes do solo (fertilidade) está associada à capacidade de ceder nutrientes essenciais às plantas, a qual é dependente do pH do solo. O cultivo agrícola para grande parte das espécies vegetais desenvolve-se de forma adequada no pH próximo a 6. Para isso, os produtores rurais realizam práticas agrícolas e manejo do solo de forma a minimizar os efeitos deletérios do alumínio, manganês e excesso de ferro, além de potencializar a disponibilidade de outros nutrientes, como cálcio, potássio, magnésio e fósforo. Considere um solo alcalino no qual se deseja realizar o manejo a fim de ajustar o pH e aumentar sua fertilidade.

CARDOSO, E. J. B. N.; ANDREOTE, F. D. *Microbiologia do solo*. Piracicaba: Esalq, 2016 (adaptado).

O composto que pode ser adicionado ao solo para atender a essa necessidade é

- ☐ A KNO_3 .
- ☐ B CaCO_3 .
- ☐ C Na_3PO_4 .
- ☐ D $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.
- ☐ E $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.

QUESTÃO 129

Com o objetivo de demonstrar a transferência de energia de um sistema para outro, um professor solicitou a seus alunos que determinassem o calor de combustão de alguns alimentos e, para auxiliar nessa tarefa, forneceu um quadro que apresenta cinco alimentos identificados por números e seus respectivos calores de combustão.

Alimento	Calor de combustão (cal/g)
I	15
II	120
III	160
IV	240
V	400

Posteriormente, entregou uma amostra de 0,5 g de um alimento indeterminado a um dos estudantes, que realizou o seguinte procedimento experimental: colocou 4 mL de água em um tubo de ensaio e mediu a temperatura, encontrando 20 °C. Em seguida, o estudante queimou o alimento recebido, abaixo do tubo de ensaio contendo a água, o que elevou a temperatura da água para 50 °C. Considere que, nas condições do experimento, a perda de calor para o ambiente é desprezível e o calor específico da água e sua densidade são, respectivamente, 1 cal/(g °C) e 1 g/mL.

Qual alimento do quadro o estudante recebeu do professor?

- A I
- B II
- C III
- D IV
- E V

QUESTÃO 130

Um fabricante de eletrodomésticos desenvolveu um compartimento refrigerador inovador que consegue resfriar, em apenas 7 minutos, duas latas de refrigerante (350 mL cada), com densidade igual a 1,0 g/mL. A refrigeração do líquido consome 21% da potência do sistema quando o refrigerante tem sua temperatura diminuída em 15 °C. Considere o calor específico do refrigerante igual a 1,0 cal/(g °C) e 1 cal = 4,2 J.

A potência total, em watt, desse dispositivo refrigerador é, aproximadamente,

- A 105.
- B 120.
- C 315.
- D 500.
- E 1 500.

QUESTÃO 131

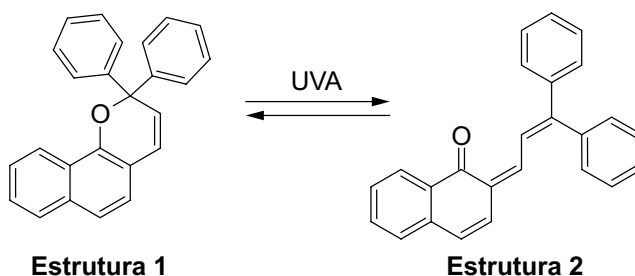
Lentes fotocromáticas escurecem em ambientes externos com alta incidência de luz ultravioleta (UVA), conforme ilustrado. Uma vez na sombra, as lentes se tornam claras novamente.



Ambiente interno

Ambiente externo

Em lentes fotocromáticas de plástico, são utilizados corantes orgânicos pertencentes à família dos indenonaftopiranos. Quando o corante fotocromático (Estrutura 1) é exposto à alta incidência de radiação UVA, uma ligação química é quebrada. A molécula então se rearranja, transformando-se em uma espécie que absorve radiação de comprimento de onda maior (Estrutura 2), fazendo com que a lente escureça.



Estrutura 1

Estrutura 2

ERICKSON, B. Self-Darkening Eyeglasses. *Chemical & Engineering News*, n. 87, 2009 (adaptado).

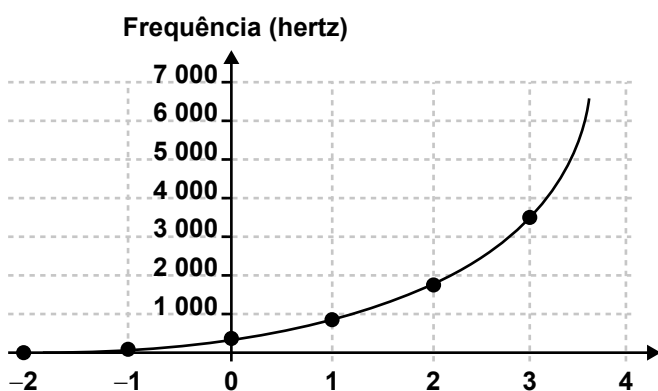
O escurecimento desse tipo de lente ocorre porque as moléculas de indenonaftopirano

- A polimerizam, pela alta incidência de radicais.
- B tautomerizam, pela reação no grupo enol.
- C polarizam a luz, pela alta energia da luz UVA absorvida.
- D oxidam, pela conversão do grupo éter em uma carbonila.
- E dispersam a luz, pela ampliação do tamanho da molécula.

QUESTÃO 132

A altura de uma nota musical é determinada pela frequência da vibração que a nota causa. No piano, considere como referência a nota Lá, cuja frequência é 440 hertz, e a existência de outras notas Lá com frequências acima e abaixo desta. A tabela a seguir mostra as frequências de algumas notas Lá, em função do número n de oitavas abaixo e acima do Lá de referência, e o gráfico corresponde a uma função contínua que passa pelos pontos dados na tabela.

Número n de oitavas	Número de hertz
-2	110
-1	220
0	440
1	880
2	1 760
3	3 520



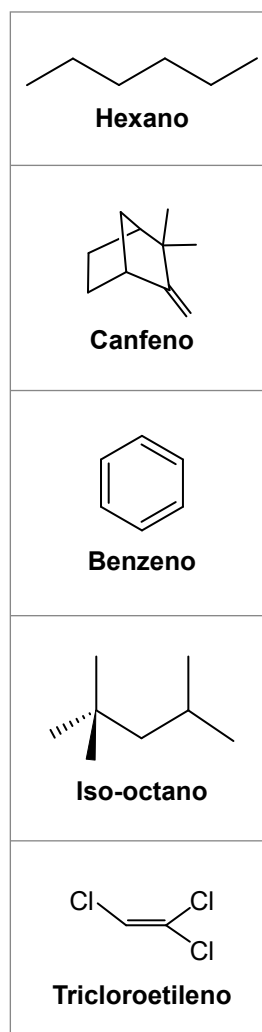
JABLONSKI, F. J. *Astrofísica observacional*. Disponível em: <http://mtc-m18.sid.inpe.br>. Acesso em: 28 dez. 2012 (adaptado).

A partir dessas informações, verifica-se que

- A a variação da frequência da nota Lá é constante e igual a 2.
- B a frequência da nota Lá cresce exponencialmente em função do número n de oitavas.
- C para cada oitava acima da nota Lá usada como referência, a variação da frequência é 110 hertz.
- D a função que estabelece a relação entre o número de oitavas e a frequência da nota Lá é decrescente somente entre -2 e 0.
- E a função que estabelece a relação entre o número de oitavas e a frequência da nota Lá é decrescente para as oitavas abaixo e crescente para as oitavas acima do Lá usado como referência.

QUESTÃO 133

Lavar a seco significa lavar por meio de fluido ou solvente não aquoso, isto é, trata-se de um processo que limpa sem utilizar a água. Dessa forma, apesar de o nome ser lavagem a seco, o processo deixa o que está sendo lavado molhado pelo solvente utilizado, o qual poderá ser facilmente evaporado ao final do processo. Entre 1850 e 1940, foram empregados na lavagem a seco alguns hidrocarbonetos e organoclorados líquidos, como os que estão representados a seguir, entre os quais apenas um se mostrou seguro por não ser inflamável, em função da sua menor quantidade de ligações C—H.



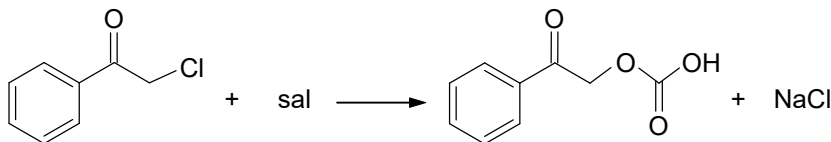
BORGES, L. D.; MACHADO, P. F. L. Lavagem a seco. *Química Nova na Escola*, n. 1, fev. 2013 (adaptado).

Pela análise das estruturas químicas, o solvente que se mostrou seguro é o

- A hexano.
- B canfeno.
- C benzeno.
- D iso-octano.
- E tricloroetileno.

QUESTÃO 134

Os agentes lacrimogêneos são espécies químicas capazes de provocar forte irritação das vias aéreas superiores e dos olhos. Até o final da década de 1960, a cloroacetofenona (CA) foi a substância mais utilizada com essa finalidade. Uma forma de descontaminar a pele exposta à CA consiste em lavá-la com uma solução aquosa de determinado sal, o qual reagirá com a CA, conforme a reação representada.



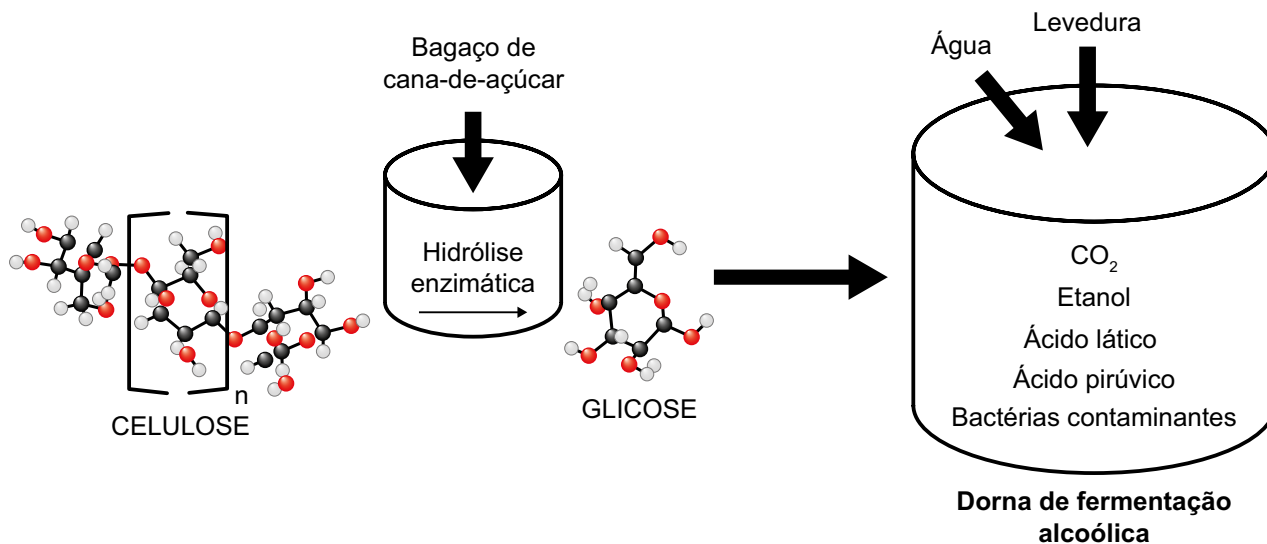
AMORIM, N. M. et al. Química e armas não letais: gás lacrimogêneo em foco. *Química Nova na Escola*, n. 2, 2015 (adaptado).

Qual destes compostos pode ser usado para fazer essa descontaminação?

- A** NaCH_3COO
- B** NaHCO_3
- C** NaHSO_3
- D** Na_2SO_4
- E** NaOH

QUESTÃO 135

O etanol de segunda geração envolve o reaproveitamento dos resíduos do bagaço da cana e sua produção ocorre em um sistema fechado contínuo, que evita a evaporação. A figura ilustra esse processo.



CORONA CARVALHO, J. A. et al. Bagaço de cana-de-açúcar como fonte de glicose: pré-tratamento. *Revista Virtual de Química*, n. 9, nov. 2016 (adaptado).

Para evitar o rompimento da dorna por pressão, qual substância, além do combustível, deverá ser continuamente removida do sistema?

- A** Etanol.
- B** Glicose.
- C** Ácido láctico.
- D** Ácido pirúvico.
- E** Dióxido de carbono.

**CIÊNCIAS DA NATUREZA
E SUAS TECNOLOGIAS**

QUESTÃO	GABARITO
91	B
92	B
93	C
94	D
95	C
96	D
97	B
98	A
99	C
100	C
101	A
102	C
103	C
104	D
105	A
106	E
107	E
108	A
109	E
110	A
111	C
112	C
113	B
114	A
115	E
116	D
117	D
118	C
119	C
120	B
121	D
122	B
123	E
124	A
125	C
126	C
127	C
128	E
129	D
130	D
131	D
132	B
133	E
134	B
135	E

**MATEMÁTICA E SUAS
TECNOLOGIAS**

QUESTÃO	GABARITO
136	B
137	A
138	D
139	D
140	D
141	E
142	A
143	D
144	D
145	A
146	C
147	B
148	E
149	D
150	C
151	E
152	C
153	C
154	C
155	E
156	B
157	D
158	D
159	B
160	E
161	D
162	B
163	A
164	A
165	C
166	C
167	A
168	E
169	C
170	B
171	A
172	A
173	B
174	E
175	E
176	B
177	B
178	D
179	E
180	D