



USCS1503



03001001

UNIVERSIDADE MUNICIPAL
DE SÃO CAETANO DO SUL

CAMPUS SÃO PAULO | PARCERIA EDUCACIONAL COM O HOSPITAL SÍRIO-LIBANÊS

VESTIBULAR DE MEDICINA | 1º SEMESTRE DE 2016**001. PROVA I**

- Confira seus dados impressos na capa e na segunda folha deste caderno, a qual é destinada à realização do texto definitivo de sua redação.
- Assine com caneta de tinta azul ou preta o Caderno de Questões e a Folha de Redação apenas nos locais indicados. Qualquer identificação fora dos locais indicados acarretará a atribuição de nota zero a esta prova.
- Esta prova contém 20 questões discursivas e uma proposta de redação, que deverá ser redigida com caneta de tinta azul ou preta na Folha de Redação, no espaço destinado ao texto definitivo.
- A resolução e a resposta de cada questão devem ser apresentadas no espaço correspondente, utilizando caneta de tinta azul ou preta. Não serão consideradas questões resolvidas fora do local indicado.
- Encontra-se neste caderno a Classificação Periódica, a qual, a critério do candidato, poderá ser útil para a resolução de questões.
- Esta prova terá duração total de 4h e o candidato somente poderá sair do prédio depois de transcorridas 3h, contadas a partir do início da prova.
- Os últimos três candidatos da sala deverão se retirar juntos.
- Ao final da prova, antes de sair da sala, entregue ao fiscal a Folha de Redação e o Caderno de Questões.

Nome do candidato

Prédio

Sala

Carteira

Inscrição

USO EXCLUSIVO DO FISCAL

AUSENTE

Assinatura do candidato



USCS1503



03001002



USCS1503



02001001

UNIVERSIDADE MUNICIPAL
DE SÃO CAETANO DO SUL

CAMPUS SÃO PAULO | PARCERIA EDUCACIONAL COM O HOSPITAL SÍRIO-LIBANÊS

VESTIBULAR DE MEDICINA | 1º SEMESTRE DE 2016

FOLHA DE REDAÇÃO

- Confira seus dados impressos nesta página.
- Assine apenas no local indicado. Qualquer identificação no verso desta folha acarretará a atribuição de nota zero à Redação.
- O texto definitivo deverá ser redigido com caneta de tinta azul ou preta, no espaço reservado para tal.
- Destaque esta folha com cuidado, ela deverá ser entregue ao fiscal, ao término de sua prova, juntamente com o Caderno de Questões.
- Os rascunhos não serão considerados na correção de sua redação.

Nome do candidato

Prédio

Sala

Carteira

Inscrição

USO EXCLUSIVO DO FISCAL

AUSENTE

Assinatura do candidato



USCS1503



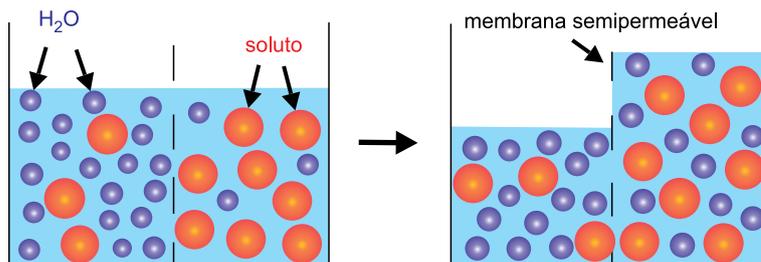
03001003

QUESTÃO 01

Considere as seguintes soluções aquosas estéreis:

- NaCl 0,15 mol/L (soro fisiológico)
- C₆H₁₂O₆ 5% (soro glicosado)
- C₆H₁₄O₆ 20% (manitol)
- Água desmineralizada para uso hospitalar
- Água oxigenada 10%
- KCl 19,1%
- NaHCO₃ 8,4%

- a) Classifique as soluções em eletrólitos e não eletrólitos.
- b) As soluções de manitol 20% e NaCl 0,15 mol/L são colocadas em uma cuba e separadas por uma membrana semipermeável. Depois de algum tempo, observa-se que o volume de uma das soluções diminui, conforme mostram as figuras.



(<http://mundoeducacao.bol.uol.com.br>)

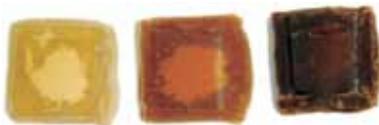
Qual solução sofreu redução de volume: a de manitol, cuja massa molar é igual a 172 g, ou a de NaCl? Explique por que essa redução ocorre.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



Sachê de agroquímico

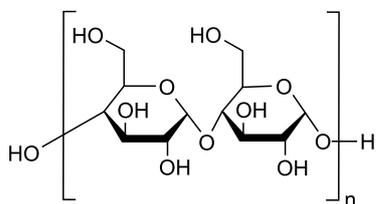


Um sachê biodegradável desenvolvido por um grupo de pesquisadores da Embrapa Instrumentação e da Universidade Federal de São Carlos (UFSCar) poderá promover o uso mais seguro e eficaz de defensivos químicos em lavouras do Brasil. Feito à base de amido, pectina e outros polímeros, o dispositivo estoca qualquer tipo de substância solúvel em água, como fertilizantes e pesticidas. O sachê selado é inserido no solo, onde libera gradativamente as substâncias à medida que se desfaz.

(Pesquisa Fapesp, novembro de 2015. Adaptado.)

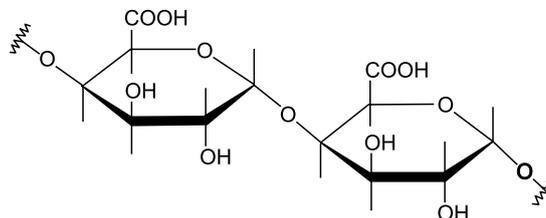
Analise os fragmentos das estruturas primárias do amido e da pectina apresentados a seguir.

amido



(www.sigmaaldrich.com)

pectina



(Polímeros, vol. 22, n. 2, 2012. Adaptado.)

- a) Indique os elementos químicos que formam esses polímeros e a classe de biomoléculas a que pertencem.
- b) Escreva as fórmulas moleculares e estruturais para os monômeros do amido e da pectina e indique os tipos de ligações químicas que formam esses monômeros.

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001005

QUESTÃO 03

O processo de desinfecção mais aplicado nos sistemas de abastecimento de água é o que emprega o cloro livre ou produtos à base de cloro como agentes desinfetantes. Além de desinfetar, o cloro oxida substâncias orgânicas e inorgânicas presentes na água. Na reação do cloro gasoso com água, há formação do ácido hipocloroso (HOCl) que é o agente desinfetante. Esse ácido hipocloroso, dependendo do pH da água, dissocia-se formando íon hipoclorito (OCl^-). A extensão dessa dissociação está ligada ao valor do pH.

(Fundação Nacional de Saúde. *Manual de cloração de água em pequenas comunidades*, 2014.)

- a) Escreva a equação iônica completa da reação de cloro gasoso com água.
- b) Sabendo que o HOCl é um desinfetante mais potente do que o íon hipoclorito, sob mesmas condições de tempo de contato e dosagem, apresente a equação da dissociação do HOCl em água e explique por que é recomendado que a desinfecção com cloro livre seja realizada em valores de pH menores que 7.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001006

QUESTÃO 04

Analise a tabela que apresenta o tempo de meia-vida e o tipo de decaimento de alguns radioisótopos utilizados para diagnóstico e tratamento de tumores.

	Tempo de meia-vida ($t_{1/2}$)	Tipo de decaimento
Césio-137	30 anos	beta
Chumbo-212	10,6 horas	beta
Crômio-51	28 dias	captura de elétrons
Cobalto-60	5,3 anos	beta
Hólmio-166	26 horas	beta
Iodo-131	8 dias	beta
Samário-153	47 horas	beta
Tecnécio-99 m	6 horas	gama

(www.world-nuclear.org)

- a) Considerando o poder de penetração dos tipos de radiação alfa, beta e gama, bem como os demais dados da tabela, indique, dentre os radioisótopos apresentados, aquele que oferece maior perigo na manipulação e aquele cujos rejeitos devem ser mantidos por maior tempo antes de serem descartados. Justifique sua resposta.
- b) Escreva a equação do decaimento beta do Cobalto-60.

RASCUNHO**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



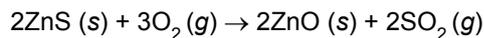
USCS1503



03001007

QUESTÃO 05

Em um estudo sobre a variação de entalpia de reações de obtenção de óxidos metálicos, foram considerados a reação de calcinação do sulfeto de zinco e os valores de entalpia padrão de formação apresentados a seguir:



	ΔH_f (kJ/mol)
ZnS (s)	-205,6
ZnO (s)	-348,3
SO ₂ (g)	-296,8
O ₂ (g)	0

- a) Calcule a variação de entalpia, a 25 °C, para a reação de calcinação do sulfeto de zinco.
- b) Sabendo que, nas CNTP, o volume molar de gases é igual a 22,4 L, calcule o volume de O₂ (g) consumido por mol de sulfeto que reage.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503

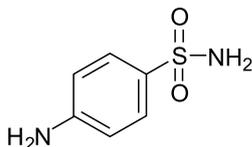


03001008

QUESTÃO 06

A sulfanilamida, usada pela primeira vez em 1936, foi a primeira substância empregada sistematicamente no combate às infecções bacterianas. Essa substância foi um grande sucesso, porém, sua história foi manchada em 1937 por um cientista que criou o “elixir de sulfanilamida”. Dissolvendo-a em dietilenoglicol e adicionando um corante e fragrância de framboesa, esse “elixir” foi comercializado para tratamento de infecções da garganta. Ninguém fez nenhum teste animal ou checou a literatura para verificar se estavam usando alguma substância tóxica. Como resultado, 107 pessoas morreram depois de utilizar o “elixir”. Anos mais tarde, descobriu-se que a substância responsável pelas mortes não era a sulfanilamida, mas sim o ácido oxálico, $H_2C_2O_4$, um ácido dicarboxílico derivado do dietilenoglicol.

(qnint.sbg.org.br. Adaptado.)



sulfanilamida

- a) Além do radical funcional que lhe dá o nome, a molécula da sulfanilamida possui um segundo radical funcional. Classifique a sulfanilamida de acordo com esse segundo radical funcional.
- b) Sabendo que a fórmula estrutural do dietilenoglicol é $HO-CH_2-CH_2-O-CH_2-CH_2-OH$ e que a sua transformação biológica em ácido oxálico se dá por oxidação, escreva a reação que represente esta transformação.

RASCUNHO**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



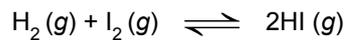
USCS1503



03001009

QUESTÃO 07

Em um recipiente de 1000 mL foi introduzida uma mistura de 0,80 mol de I_2 e 0,50 mol de H_2 e esse sistema foi aquecido a uma dada temperatura. O sistema é um equilíbrio descrito pela equação a seguir:



Após o equilíbrio ser atingido, verificou-se que na mistura havia 0,92 mol de HI (g).

- Classifique o equilíbrio descrito pela equação como homogêneo ou heterogêneo. Justifique sua resposta.
- Calcule a constante de equilíbrio K_c , para essa reação, na temperatura em que foi realizada.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



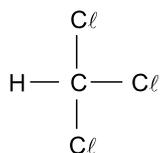
03001010

QUESTÃO 08

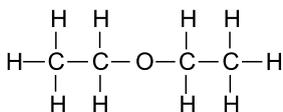
Em um laboratório foi investigado o comportamento da dispersão de poluentes em um meio biológico. Uma das substâncias estudadas, quando dissolvida em diferentes solventes, apresentou os dados indicados na tabela.

Solvente	Solubilidade a 25 °C
Água	1 g/47 mL
Clorofórmio	1 g/8,1 mL
Éter etílico	1 g/370 mL
n-Hexano	1 g/86 mL

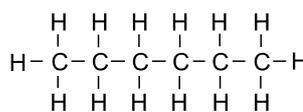
- a) Qual dos solventes é o mais indicado para extrair essa substância de uma solução aquosa? Justifique sua resposta.
 b) Analise as fórmulas a seguir.



clorofórmio



éter



n-hexano

Qual dos três solventes pode formar ligações de hidrogênio com a água? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503

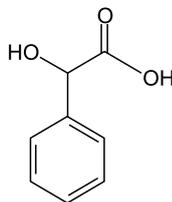


03001011

QUESTÃO 09

O ácido mandélico tem sido usado na medicina como antisséptico urinário. Além das recomendações específicas, também é empregado para preparar a pele para o peeling a laser.

(www.portaleducacao.com.br)



ácido mandélico

Massa molar: 152 g/mol

- a) Uma amostra de 25 mL de uma solução de ácido mandélico foi titulada com solução de NaOH 0,10 mol/L e fenolftaleína, consumindo 17,5 mL da solução básica. Determine a concentração de ácido mandélico na solução analisada. Expresse os resultados em mol/L e em g/100 mL.
- b) Considere que em meio alcalino o ácido mandélico pode existir em equilíbrio com a sua forma enólica. Utilizando fórmulas estruturais, escreva uma representação do equilíbrio das duas formas.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503

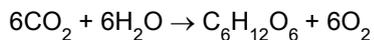


03001012

QUESTÃO 10

Organização Mundial da Saúde (OMS) recomenda que o consumo diário de açúcar não ultrapasse o equivalente a 120 g de glicose ($C_6H_{12}O_6$).

- a) Sabendo que as massas molares da glicose ($C_6H_{12}O_6$) e do dióxido de carbono (CO_2) são, respectivamente, 180 g/mol e 44 g/mol, calcule a massa, em g de CO_2 , necessária para a fotossíntese de 120 g de glicose, segundo a reação:



- b) Os ingredientes usados para adoçar alimentos podem aparecer nos rótulos brasileiros com nomes como: açúcar branco, açúcar refinado, açúcar bruto, açúcar cristal, açúcar mascavo, glicose, frutose, sacarose, lactose, maltose, cristais de cana, dextrose e melado. Cite, dentre essas denominações, aquelas que correspondem à glicose.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001013

QUESTÃO 11

Mosquitos são os principais vetores de doenças virais. Ao parasitar uma célula, o vírus libera o seu ácido nucleico, que irá interferir no metabolismo celular.

- a) Cite uma doença viral transmitida ao ser humano por um mosquito. Quais tipos de ácidos nucleicos podem ser encontrados no interior de um vírus que causa uma doença humana?
- b) Ao parasitarem células humanas, alguns vírus não promovem nenhum sintoma. Explique duas possíveis razões que justificam a inocuidade de alguns vírus.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



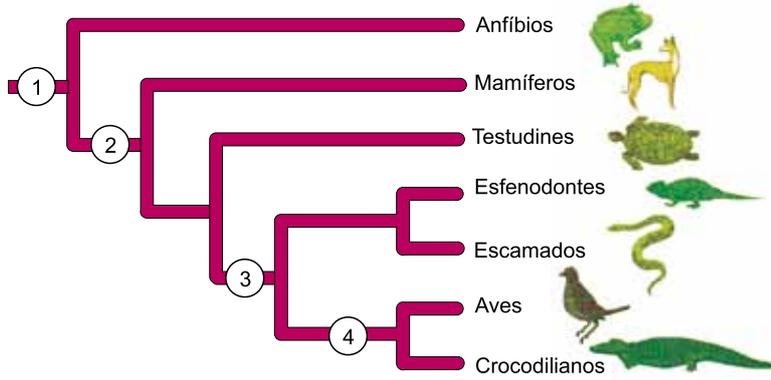
USCS1503



03001014

QUESTÃO 12

A figura ilustra as possíveis relações filogenéticas entre alguns grupos de vertebrados.



(Helena Curtis *et al.* *Biología*, 2009. Adaptado.)

- a) Os números 1, 2, 3 e 4 representam características presentes nos grupos que estão à direita, na figura. Qual número representa o desenvolvimento do âmnio? Cite uma função desse anexo embrionário que garante a proteção do embrião.
- b) Dentre os grupos de vertebrados presentes na figura, qual apresenta maior diversidade de órgãos para captação de gás oxigênio do ar? Justifique sua resposta, citando quais são esses órgãos.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



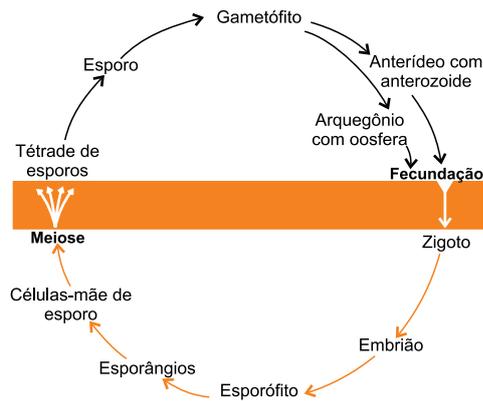
USCS1503



03001015

QUESTÃO 13

Analise o ciclo de vida denominado alternância de gerações.



(Peter H. Raven *et al.* *Biologia vegetal*, 2007. Adaptado.)

- a) Considere os grupos vegetais angiospermas, pteridófitas e briófitas. Este ciclo de vida não se aplica a qual dos três grupos? Justifique sua resposta, com base no ciclo de vida apresentado.
- b) Suponha que a composição genotípica de um esporófito seja $AaBbCc$, onde os diferentes genes estão em cromossomos não homólogos, e que este esporófito produza esporos sem a ocorrência de mutações. Qual é a probabilidade de um espora gerado possuir o genótipo $aabbcc$? Qual é a probabilidade de um espora gerado possuir somente os alelos AbC ?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001016

QUESTÃO 14

A chinesa Youyou Tu descobriu uma nova terapia contra a malária. O irlandês William Campbell e o japonês Satoshi Omura descobriram novos medicamentos contra infecções causadas por vermes, como a filariose. Os três cientistas foram laureados com o Nobel de Medicina e Fisiologia de 2015. Essas descobertas são um avanço para a área da saúde, mas, sobretudo, para os países pobres, onde essas doenças são mais frequentes.

- a) Os medicamentos recém-descobertos constituem uma das medidas profiláticas contra essas duas doenças. Além dessa, outra profilaxia é utilizar larvicidas químicos ou biológicos, como bactérias, nos criadouros dos vetores. Explique por que usar larvicidas biológicos é mais vantajoso para o meio ambiente do que os larvicidas químicos.
- b) Cite o filo ao qual pertence o agente etiológico da filariose e justifique a razão do inchaço nos membros inferiores dos indivíduos afetados por essa doença.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



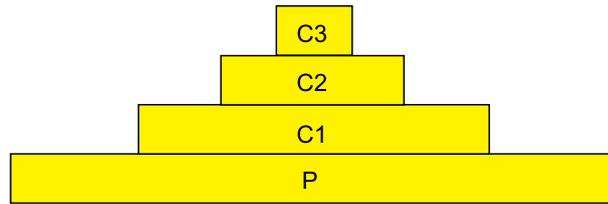
USCS1503



03001017

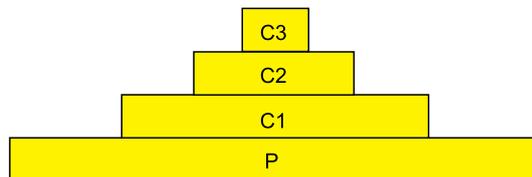
QUESTÃO 15

Com base na cadeia alimentar “algas unicelulares (P) → larvas de crustáceos (C1) → peixes (C2) → parasitas dos peixes (C3)”, um aluno desenhou a seguinte pirâmide ecológica:



- a) Utilizando a mesma pirâmide esquematizada no espaço de Resolução e Resposta, represente com um retângulo o nível trófico dos decompositores (D). Justifique sua representação.
- b) A qual tipo de pirâmide ecológica (número, biomassa ou energia) corresponde a pirâmide desenhada? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001018

QUESTÃO 16

Uma das refeições mais tradicionais da mesa do brasileiro é composta por arroz, feijão, salada e carne.

- a) Qual desses alimentos é rico em amido? Qual a importância nutricional desse carboidrato?
- b) “Uma pessoa que mastiga pouco e deglute rápido não digere o amido presente em vários alimentos”. Explique por que essa afirmação não possui embasamento fisiológico, citando os locais e as enzimas que atuam na digestão do amido.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001019

QUESTÃO 17

Em um experimento, forneceu-se a um animal aminoácidos marcados com um isótopo radioativo de hidrogênio. Posteriormente, as células do pâncreas desse animal foram analisadas ao microscópio e observou-se que a marcação radioativa se apresentava concentrada primeiro na organela membranosa X e, depois de um tempo, na organela membranosa Y, onde se formaram vesículas também com marcação radioativa que seguiram em direção à membrana plasmática.

- a) A quais organelas correspondem X e Y, respectivamente?
- b) Além da marcação radioativa em organelas do citoplasma, esse experimento também revelou marcação no núcleo celular. Explique por que é possível encontrar aminoácidos marcados radioativamente no núcleo e por que a concentração deles neste local é muito reduzida.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001020

QUESTÃO 18

A campanha “Novembro azul” foi a forma que alguns grupos da área da saúde encontraram para promover a conscientização sobre a prevenção do câncer de próstata, um dos tipos de câncer que mais mata no Brasil.



(<http://portaldaurologia.org.br>)

- a) Qual a função das substâncias produzidas pela próstata? Cite um exame preventivo não laboratorial, feito pelo médico, que pode indicar problemas na próstata.
- b) Explique por que a dificuldade na micção (urinar) pode estar relacionada a um crescimento anormal da próstata. Por que não se pode afirmar que um tumor na próstata corresponda a um câncer?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



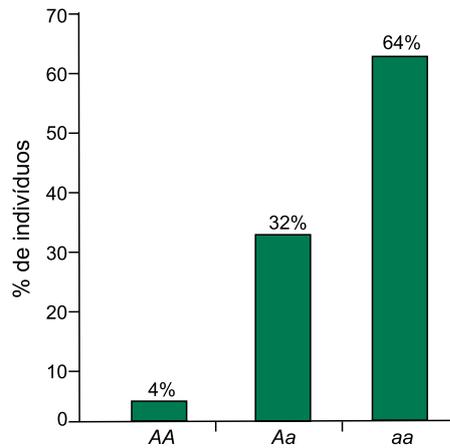
USCS1503



03001021

QUESTÃO 19

Suponha uma população em equilíbrio gênico de Hardy-Weinberg, em que as porcentagens dos diferentes genótipos estão indicados no gráfico.



- a) Qual a frequência do alelo dominante e recessivo, respectivamente? O que ocorre com as frequências desses alelos ao longo das gerações?
- b) Qual a probabilidade de um indivíduo apresentar o caráter dominante na geração seguinte, independentemente do seu genótipo? Cite um fator que causa alteração na frequência gênica.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



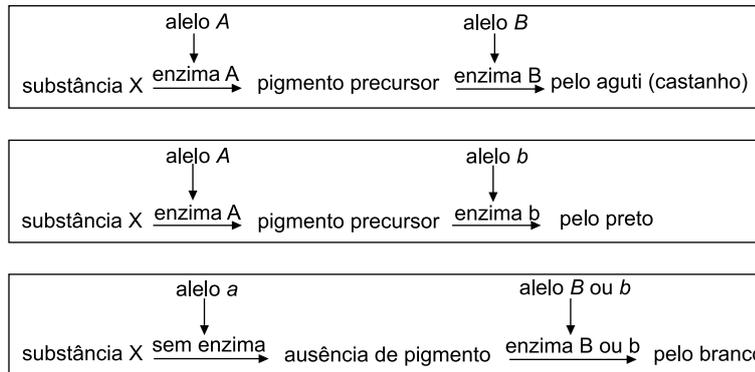
USCS1503



03001022

QUESTÃO 20

Em certa linhagem de ratos, a coloração dos pelos (aguti, preto ou branco) resulta da interação entre os alelos (A e a) de um gene com os alelos (B e b) de outro gene, localizados em diferentes pares de cromossomos homólogos. O esquema apresenta as interações e os respectivos fenótipos resultantes.



- a) Qual o tipo de interação gênica apresentada? Justifique sua resposta.
- b) Indique as proporções fenotípicas esperadas na prole resultante de um cruzamento entre dois ratos di-híbridos e explique por que o caso descrito no enunciado não é conceitualmente um exemplo da Segunda Lei de Mendel.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



USCS1503



03001023

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

1 H 1,01																	18 He 4,00
3 Li 6,94	2 Be 9,01											13 B 10,8	14 C 12,0	15 N 14,0	16 O 16,0	17 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc (98)	44 Ru 101	45 Rh 103	46 Pd 106	47 Ag 108	48 Cd 112	49 In 115	50 Sn 119	51 Sb 122	52 Te 128	53 I 127	54 Xe 131
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Série dos Lantanídeos	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Série dos Actinídeos	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (277)	109 Mt (268)	110 Ds (271)	111 Rg (272)							

Série dos Lantanídeos

57 La 139	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm (145)	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175
-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-------------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

Série dos Actinídeos

89 Ac (227)	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)
-------------------	-----------------	-----------------	----------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	--------------------	--------------------	--------------------	--------------------

Número Atômico
Símbolo
Massa Atômica
() = n.º de massa do isótopo mais estável

(IUPAC, 22.06.2007.)



USCS1503

REDAÇÃO

03001024

TEXTO 1

Dois homens armados abriram fogo contra a sede da revista francesa *Charlie Hebdo*, em Paris, em 7 de janeiro de 2015, matando 12 pessoas, das quais oito eram jornalistas. Outras onze pessoas ficaram feridas.

A revista semanal francesa já havia publicado ilustrações satíricas sobre líderes muçulmanos e foi ameaçada por divulgar caricaturas de Maomé em 2011, tendo inclusive sua sede incendiada na época. O jornal também havia sido processado por associações islâmicas na França, mas a Justiça isentou a publicação de sanções. Ao sair do prédio, os atiradores gritaram “Vingamos o profeta Maomé, matamos *Charlie Hebdo*”.

(“O que se sabe sobre o atentado à revista francesa Charlie Hebdo”. <http://noticias.uol.com.br>, 07.01.2015. Adaptado.)

TEXTO 2

As charges polêmicas do *Charlie Hebdo* são de péssimo gosto, mas isso não está em questão. O fato é que elas são perigosas, criminosas até, por dois motivos.

O primeiro é a intolerância. Na religião muçulmana, há um princípio que diz que o Profeta Maomé não pode ser retratado, de forma alguma. Esse é um preceito central da crença Islâmica, e desrespeitar isso desrespeita todos os muçulmanos.

Mas existe outro problema, ainda mais grave. A maneira como o jornal retratava os muçulmanos era sempre ofensiva. Os adeptos do Islã sempre estavam caracterizados por suas roupas típicas, e sempre portando armas ou fazendo alusões à violência, com trocadilhos com “matar” e “explodir”. Alguns argumentam que o alvo era somente “os indivíduos radicais”, mas a partir do momento que somente esses indivíduos são mostrados, cria-se uma generalização. Os quadrinhos, capas e textos do *Charlie Hebdo* promovem a Islamofobia.

“Mas isso é motivo para matarem os jornalistas!?”. Não. Claro que não. Ninguém em sã consciência apoia os atentados. Mas é fato que o atentado poderia ter sido evitado. Bastava que a justiça tivesse punido o *Charlie Hebdo* no primeiro excesso e traçasse uma linha dizendo: “Desse ponto vocês não devem passar”.

(Rafael Saldanha. “Je ne suis pas Charlie”. <http://emtomdemimimi.blogspot.com.br>, 08.01.2015. Adaptado.)

TEXTO 3

Não bastou serem fuzilados, os cartunistas do *Charlie Hebdo* foram vítimas de um massacre póstumo. Pessoas de todas as áreas de atuação lamentaram a tragédia, MAS (não entendo como alguém, nesse caso, consegue colocar um “MAS”) lembraram que o humor que eles faziam era altamente “ofensivo”. “Eles não deviam ter brincado com o sagrado”, alegam alguns.

Os chargistas que, mesmo ameaçados, não baixaram o tom, não devem ser tratados como pivetes malcriados que “fizeram por merecer”, mas como artistas brilhantes que morreram pela nossa liberdade. Nosso dever é continuar lutando por ela, sem fazer concessões.

(Gregorio Duvivier. “Viva a falta de respeito, humor não é ofensivo”. <http://www1.folha.uol.com.br>, 11.01.2015. Adaptado.)

TEXTO 4

Como na vida privada, cada qual tem o direito de dizer e fazer o que bem entender, salvo quando isto representar ofensa ou violência contra outro. Nos meios de comunicação, não pode ser diferente. A liberdade deve imperar dentro dos limites da civilidade e legalidade. Sempre que houver incitação à violência ou ofensas gratuitas a pessoas, grupos ou instituições deve imperar a lei evitando abusos que, sob o manto da liberdade de expressão, afrontam as regras legais.

(Sérgio Blattes. “Um princípio que não é absoluto”. <http://diariodesantamaria.clicrbs.com.br>, 16.01.2015. Adaptado.)

TEXTO 5

Segundo o constitucionalista Daniel Sarmento, “o direito à liberdade de expressão, para ser válido, deve garantir a manifestação de pensamentos que até magoem ou ofendam. Críticas duras, sátiras, humor corrosivo e de mau gosto devem ser simplesmente tolerados”. O que não significa que não se possa criticar o mau gosto. “Um discurso deve ser combatido com mais discurso. É preciso proteger quem se manifesta. Proteger mesmo as ideias que consideramos odiosas”.

(Luiz Costa Pereira Junior e Camila Ploennens. “Tragédia na França intensifica debate sobre limites da liberdade de expressão”. <http://revistalingua.com.br>, fevereiro de 2015. Adaptado.)

Com base nos textos e em seus conhecimentos sobre o assunto, escreva uma dissertação, na norma culta da língua portuguesa, sobre o seguinte tema:

O ATAQUE À REDAÇÃO DO *CHARLIE HEBDO* PODE SER JUSTIFICADO PELAS CHARGES POLÊMICAS PUBLICADAS PELA REVISTA?



USCS1503



03001026

