



FSTM 802



03001001



1º SEMESTRE DE 2019
PROCESSO SELETIVO MEDICINA
001. PROVA I

- Confira seus dados impressos neste caderno.
- Nesta prova, utilize caneta de tinta preta.
- Assine apenas no local indicado. Será atribuída nota zero à questão que apresentar nome, rubrica, assinatura, sinal, iniciais ou marcas que permitam a identificação do candidato.
- Esta prova contém 20 questões discursivas e uma proposta de redação.
- A resolução e a resposta de cada questão devem ser apresentadas no espaço correspondente. Não serão consideradas respostas sem as suas resoluções, nem as apresentadas fora do local indicado.
- Encontra-se neste caderno a Classificação Periódica, que 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.
- Ao final da prova, antes de sair da sala, entregue ao fiscal a Folha de Redação e o Caderno de Questões.

Nome do candidato

RG

Inscrição

Prédio

Sala

Carteira

USO EXCLUSIVO DO FISCAL

AUSENTE

Assinatura do candidato



FSTM1802



03001002



FSTM1802



03001003

QUESTÃO 01

Analise a tabela com alguns dos nutrientes presentes em uma porção de duas colheres de leite em pó instantâneo.

Nutrientes	Quantidade	*%VD
Cálcio	250,0 mg	25%
Ferro	4,4 mg	31%
Sódio	94,5 mg	4%
Zinco	2,1 mg	30%
Manganês	0,54 mg	23%
Magnésio	78 mg	30%

*% Valores diários com base em uma dieta de 2000 kcal.

- a) Dentre os elementos dos grupos 1 e 2 da Classificação Periódica que constam na tabela de nutrientes, indique aquele que apresenta o menor raio atômico. Identifique o elemento da tabela de nutrientes que tem, como um de seus isótopos, átomos com número de massa igual a 54 e número de nêutrons igual a 28.
- b) Calcule a quantidade, em mol, de cálcio que deve ser ingerida ao dia por uma pessoa, considerando uma dieta de 2000 kcal.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001004

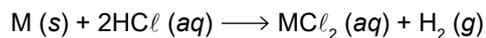
QUESTÃO 02

Para identificação de dois metais listados na tabela, foram realizados dois experimentos.

Metal	Densidade (g/cm ³)
Alumínio	2,7
Chumbo	11,3
Cobre	8,9
Ferro	7,9
Zinco	7,1

Experimento 1: Uma amostra de 108 g de um dos metais da tabela foi colocada numa proveta com água, deslocando o volume da água na proveta de 56 mL para 68 mL.

Experimento 2: Para reagir completamente com uma amostra de 16,35 g de um dos metais, foi consumido 0,5 mol de HCl, conforme a reação química:



- a) Calcule a densidade do metal testado no experimento 1. Identifique esse metal de acordo com os dados da tabela.
- b) Calcule a massa molar do metal testado no experimento 2. Identifique esse metal de acordo com os dados da tabela.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



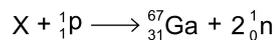
FSTM1802



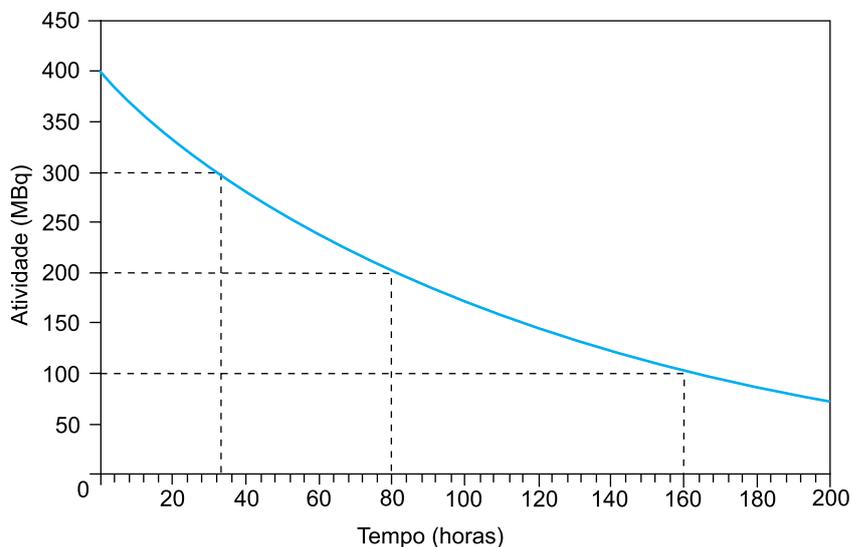
03001005

QUESTÃO 03

O gálio-67 é um radioisótopo largamente utilizado na medicina nuclear para exames de diagnóstico por imagem. Esse radioisótopo é produzido em ciclotron (acelerador de partículas) a partir do bombardeamento com prótons de certo nuclídeo X, de acordo com a seguinte reação nuclear:



Uma amostra de gálio-67 com atividade inicial de 400 MBq decai com o tempo, conforme o gráfico:



- Identifique o número de massa e o nome do nuclídeo X a partir do qual o gálio-67 é produzido em ciclotrons.
- Determine o tempo de decaimento, desde o instante inicial, para que a amostra de gálio-67 atinja uma atividade de 12,5 MBq.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



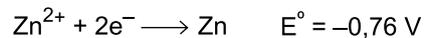
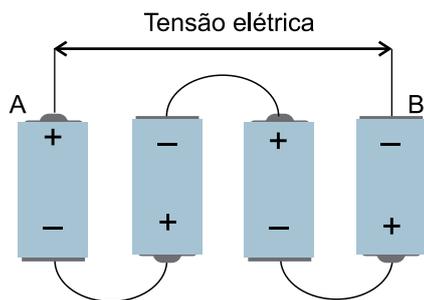
FSTM1802



03001006

QUESTÃO 04

A figura apresenta uma bateria com quatro pilhas conectadas em série. Cada uma das pilhas consiste em um dispositivo com eletrodos de zinco e de prata em um meio eletrólito.



- a) Indique se o sentido do fluxo de elétrons ocorre de A para B ou de B para A. Justifique sua resposta.
- b) Escreva a equação global da pilha. Desprezando a resistência interna das pilhas, calcule a tensão elétrica gerada pela bateria.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



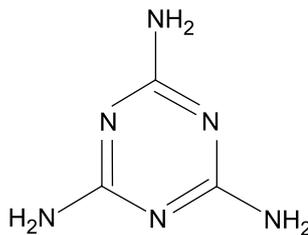
FSTM1802



03001007

QUESTÃO 05

A melamina, substância utilizada na fabricação de CDs, retardantes de chama e artigos de cozinha, pode ser produzida a partir da decomposição da ureia $[(\text{NH}_2)_2\text{CO}]$, cuja reação tem ainda como produtos a amônia (NH_3) e o gás carbônico (CO_2).



melamina

- Classifique a cadeia carbônica da melamina quanto à presença de heteroátomos. Identifique o tipo de interação intermolecular que a melamina faz com a água.
- Escreva a equação balanceada da reação global de produção da melamina, utilizando coeficiente estequiométrico 3 para o gás carbônico.

RASCUNHO**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



FSTM1802

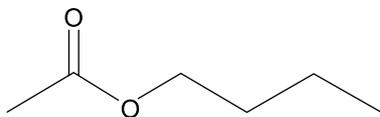


03001008

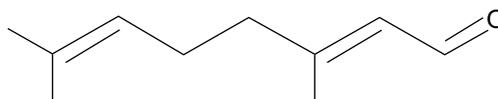
QUESTÃO 06

Os flavorizantes são substâncias adicionadas a um alimento para conferir-lhe um sabor característico, por exemplo, o etanoato de butila (estrutura 1), que confere o sabor de maçã verde, e o citral (estrutura 2), que confere o sabor de limão.

ESTRUTURA 1



ESTRUTURA 2



- a) Escreva os nomes das funções orgânicas presentes nas estruturas 1 e 2.
- b) O etanoato de butila pode ser obtido a partir da reação entre um ácido carboxílico e um álcool. Escreva as fórmulas estruturais desses reagentes.

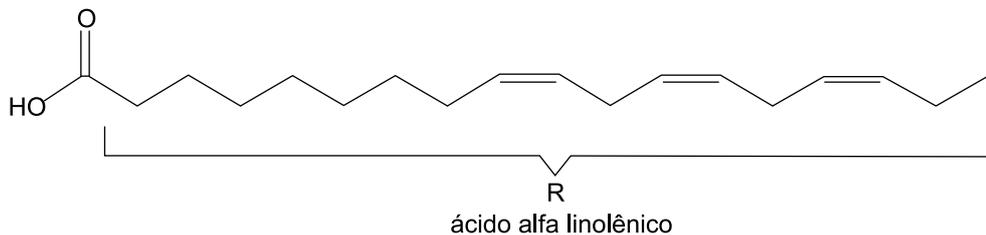
RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA

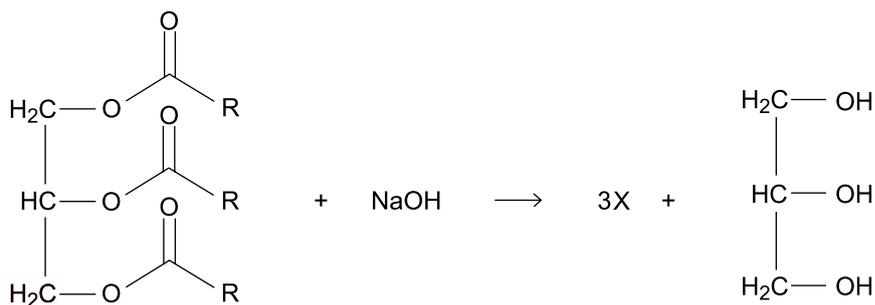


QUESTÃO 07

Na busca por uma vida mais saudável, algumas pessoas vêm adquirindo o hábito de realizar exercícios físicos e de consumir suplementos alimentares, por exemplo, o ômega 3, ácido graxo que tem como um de seus constituintes o ácido alfa linolênico.



Na reação do éster do ácido alfa linolênico com hidróxido de sódio, há formação de um sabão, representado por X na seguinte equação:



- Classifique o ômega 3 de acordo com o tipo de ligação entre átomos de carbono de sua cadeia carbônica. Escreva a fórmula molecular do ácido alfa linolênico.
- Apresente a estrutura química do sabão obtido na reação descrita e indique a sua extremidade apolar.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



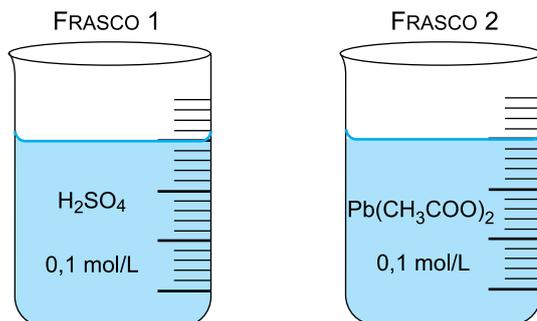
FSTM1802



03001010

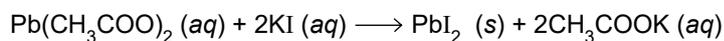
QUESTÃO 08

No final de uma aula experimental de química restaram dois frascos, contendo cada um 200 mL de um efluente líquido, conforme indicam as figuras.



No tratamento do efluente do frasco 1 com solução de NaHCO_3 (aq), há formação de Na_2SO_4 (aq), CO_2 (g) e H_2O (l).

Durante o tratamento do efluente do frasco 2 com solução de KI 0,50 mol/L, observou-se a formação do precipitado amarelo PbI_2 , segundo a reação:



- a) Em relação ao tratamento do efluente do frasco 1, escreva a equação química balanceada da reação ocorrida e indique a evidência de que ocorreu uma transformação química.
- b) Calcule o volume mínimo da solução de KI que deve ser utilizado para precipitar todo ion chumbo do frasco 2.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



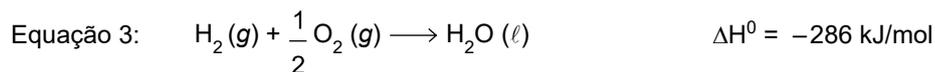
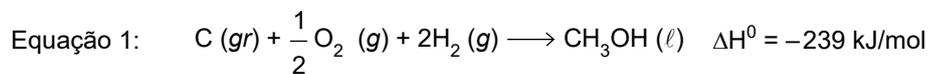
03001011

QUESTÃO 09

O metanol (CH_3COH) já foi utilizado como combustível em substituição temporária ao etanol devido a uma grande falta deste produto no mercado. Hoje em dia, por ser extremamente tóxico, o metanol já não é mais utilizado como combustível para carros comuns.

(<https://brasilecola.uol.com.br>. Adaptado.)

Considere as seguintes equações termoquímicas de formação do metanol, gás carbônico e água:



- a) Classifique a reação de formação do metanol quanto ao calor de reação. Justifique sua resposta com base na energia armazenada nos reagentes em relação aos produtos.
- b) Utilizando as equações apresentadas, determine a entalpia de combustão completa do metanol.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



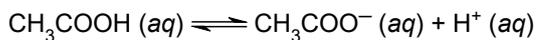
FSTM1802



03001012

QUESTÃO 10

Uma amostra de vinagre incolor foi testada com gotas do indicador ácido-base alaranjado de metila (faixa de transição de pH 3,1 – 4,4). Esse indicador apresenta cor vermelha para pH abaixo da faixa de transição e cor amarela para pH acima da faixa de transição. A análise da acidez de outra amostra deste mesmo vinagre indicou $[H^+] = 10^{-3}$ mol/L. A acidez do vinagre deve-se ao ácido acético (CH_3COOH), que, em solução aquosa, estabelece o equilíbrio químico representado na seguinte equação:



- a) Determine o pH do vinagre testado. Identifique a cor resultante no teste do vinagre com o indicador alaranjado de metila.
- b) Como varia a concentração do ácido acético no equilíbrio quando são adicionadas à amostra de vinagre gotas de solução de hidróxido de sódio (NaOH)? Justifique sua resposta de acordo com o princípio de Le Chatelier.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001013

QUESTÃO 11

A *Giardia lamblia* é um protozoário encontrado no mundo todo, parasito do trato digestório de humanos e outros mamíferos, que acomete principalmente crianças de até 12 anos. Além de dores abdominais e edema, a giardíase pode acarretar emagrecimento e avitaminoses caso se desenvolva a síndrome da má absorção de nutrientes.

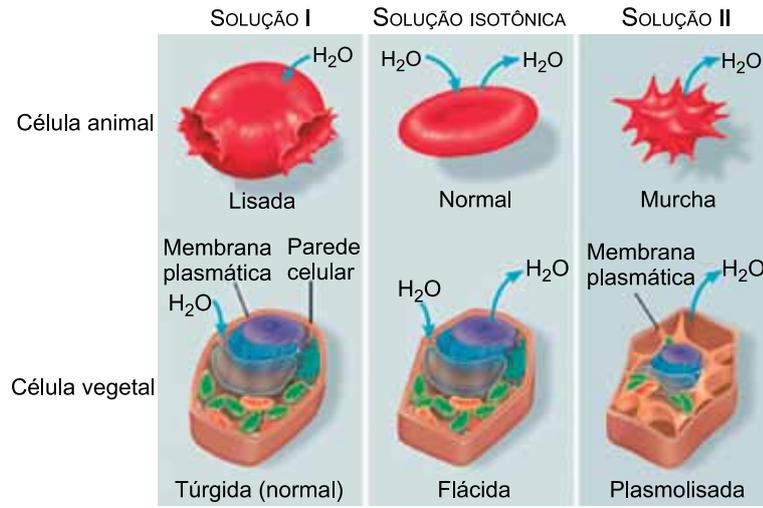
- a) Cite duas medidas profiláticas de combate à giardíase.
- b) Em que órgão do corpo humano a *G. lamblia* se instala? Qual a adaptação estrutural do tecido desse órgão que garante maior eficiência no processo realizado por ele em pessoas saudáveis?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA

QUESTÃO 12

A figura mostra células animais e vegetais imersas em três soluções com diferentes concentrações.



(Jane B. Reece et al. *Biologia de Campbell*, 2015. Adaptado.)

- Qual transporte através da membrana determina as alterações fisiológicas nas células representadas na figura? Qual estrutura impediu o rompimento da célula vegetal imersa na solução I?
- Como são denominadas as soluções I e II, respectivamente, no que se refere à diferença de concentração em relação ao interior das células?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001015

QUESTÃO 13

Os índios Macuxi utilizam a mandioca para obter o caxiri, uma bebida alcoólica milenar produzida artesanalmente a partir do processo de fermentação. A bebida é consumida após o término de trabalhos coletivos realizados pelos próprios indígenas e servida aos visitantes como um sinal de boas-vindas.

- a) Quais micro-organismos realizam o processo de fermentação alcoólica? Que molécula orgânica inicial é degradada neste processo?
- b) Qual a principal molécula transportadora de hidrogênio presente nos processos de respiração e fermentação? Compare, em relação ao rendimento, a produção de energia nesses dois processos.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001016

QUESTÃO 14

Nas plantas, as células da epiderme das folhas produzem lipídeos que são depositados sobre a superfície desse órgão. Nas rãs arborícolas do gênero *Phyllomedusa*, glândulas no tegumento produzem lipídeos que são secretados sobre a superfície da pele. A figura mostra os movimentos realizados pela rã após a secreção desses lipídeos.



(Richard W. Hill et al. *Fisiologia animal*, 2012. Adaptado.)

- a) Qual organela celular é responsável pela síntese de lipídeos nas plantas e nos animais? Qual a importância dos movimentos realizados pela rã após a secreção tegumentar?
- b) Que função fisiológica os lipídeos exercem sobre o tecido de revestimento da rã e das folhas? De que outro mecanismo as folhas dispõem para realizar esta mesma função fisiológica dos lipídeos?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802

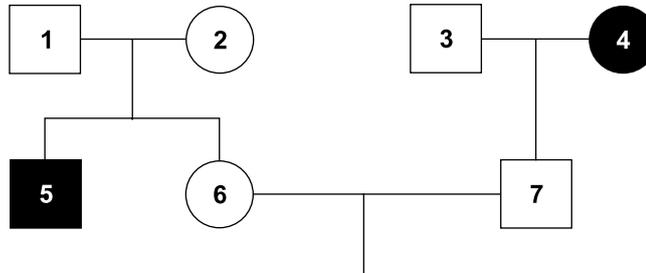


03001017

QUESTÃO 15

A doença de Gaucher é uma condição autossômica que resulta na deficiência da enzima β -glicocerebrosidase no interior dos lisossomos. Por meio da engenharia genética, pesquisadores conseguiram criar cabras capazes de produzir esta enzima humana no leite. As pessoas acometidas pela doença poderão suprir a falta da enzima no organismo ao consumir o leite dessas cabras.

- a) A β -glicocerebrosidase pertence a qual grupo de moléculas orgânicas? Que nome é dado às cabras que receberam, por meio da engenharia genética, o gene humano para a produção da β -glicocerebrosidase?
- b) Considere o heredograma abaixo, no qual os indivíduos 4 e 5 são acometidos pela doença de Gaucher.



Qual o padrão de expressão do alelo causador da doença de Gaucher? Qual a probabilidade de o casal 6 x 7 ter uma criança afetada pela mutação que causa essa doença?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA

Empty box for the solution and answer.



FSTM1802



03001018

QUESTÃO 16

Se uma espécie de árvore encontra um fungo com um micélio adequado às suas raízes (por exemplo, o fungo *Lactarius quietus* e o carvalho), ela pode multiplicar sua superfície de raiz e captar muito mais água e nutrientes. Quando isso acontece, a planta passa a receber o dobro de nutrientes fundamentais (como o nitrogênio e o fósforo), em comparação com espécimes que captam água e nutrientes do solo sem ajuda, apenas com as próprias raízes.

(Peter Wohlleben. *A vida secreta das árvores*, 2017.)

- a) Qual tecido condutor das plantas recebe a água e os nutrientes captados pelos fungos? Que benefício essa associação com as raízes das árvores traz para os fungos?
- b) Cite duas moléculas da membrana plasmática: uma que contenha o elemento fósforo e uma que contenha o elemento nitrogênio.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001019

QUESTÃO 17

Leia a tirinha de Carlos Ruas.



(www.umsabadoqualquer.com. Adaptado.)

- a) A qual filo pertence a planária? Que processo biológico possibilitou que os pedaços da planária se transformassem em duas planárias completas?
- b) O filo das planárias é o primeiro a possuir representantes bilateralmente simétricos no reino animal. Cite duas vantagens evolutivas que se tornaram possíveis a partir do estabelecimento do eixo anteroposterior no plano corporal dos animais.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA

Empty box for the resolution and answer.



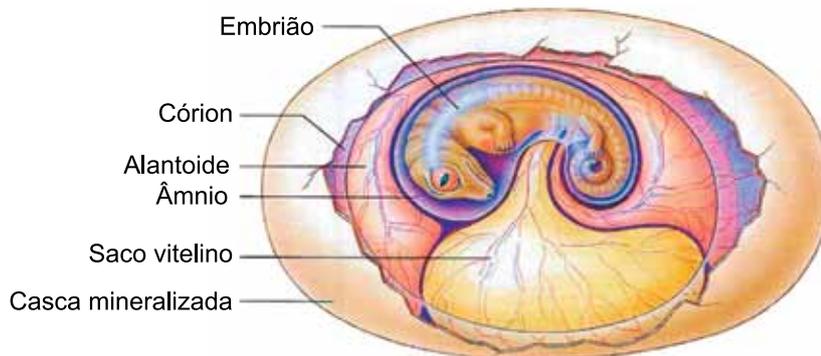
FSTM1802



03001020

QUESTÃO 18

O ovo com casca dura representa a independência do ambiente aquático para a reprodução dos animais pois, além de fornecer uma proteção mecânica, a casca protege o embrião contra a desidratação.



(Cleveland P. Hickman et al. *Princípios integrados de zoologia*, 2016.)

- a) Qual anexo embrionário é responsável por evitar a desidratação do embrião? De onde o embrião retira as moléculas orgânicas essenciais para o seu desenvolvimento?
- b) Além do ovo com casca dura e seus anexos embrionários, cite duas outras adaptações à vida no ambiente terrestre presentes nos cordados.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



FSTM1802



03001021

QUESTÃO 19

Um método inovador para tratar o diabetes tipo 1, baseado no transplante de células-tronco hematopoiéticas retiradas da medula óssea, vem sendo aprimorado no Brasil. Como o diabetes tipo 1 é uma doença autoimune, a proposta do tratamento é “desligar” temporariamente o sistema imunológico com o uso de medicamentos quimioterápicos e, em seguida, “reiniciá-lo” por meio do transplante de células-tronco hematopoiéticas do próprio paciente.

(agencia.fapesp.br. Adaptado.)

- a) O que são células-tronco hematopoiéticas? Que tipo de célula é responsável pela defesa imunológica do organismo?
- b) Qual é o órgão que, quando afetado pelas células do sistema imunológico humano, causa o diabetes tipo 1? A ausência da produção de qual hormônio caracteriza um indivíduo com esse tipo de diabetes?

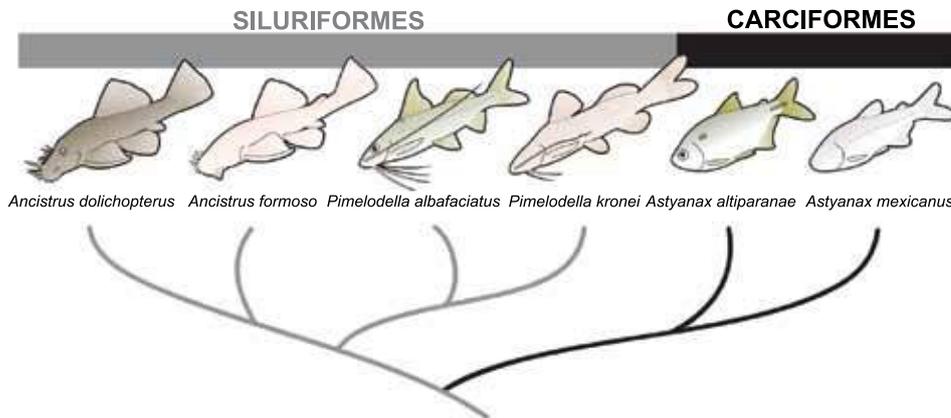
RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



QUESTÃO 20

A ausência de olhos e de pigmentação são características encontradas em algumas espécies de peixes que habitam cavernas. Na figura, três espécies apresentam essas características.



- a) Cite duas estruturas sensoriais presentes nesses peixes desprovidos de olhos.
- b) Como é denominado o fenômeno em que organismos pouco aparentados apresentam características semelhantes devido a pressões seletivas similares? Como Lamarck explicaria a ausência dos olhos nos peixes de caverna?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H hidrogênio 1,01	2 He hélio 4,00	3 Li lítio 6,94	4 Be berílio 9,01	5 B boro 10,8	6 C carbono 12,0	7 N nitrogênio 14,0	8 O oxigênio 16,0	9 F flúor 19,0	10 Ne neônio 20,2	11 Na sódio 23,0	12 Mg magnésio 24,3	13 Al alumínio 27,0	14 Si silício 28,1	15 P fósforo 31,0	16 S enxofre 32,1	17 Cl cloro 35,5	18 Ar argônio 40,0
19 K potássio 39,1	20 Ca cálcio 40,1	21 Sc escândio 45,0	22 Ti titânio 47,9	23 V vanádio 50,9	24 Cr cromio 52,0	25 Mn manganês 54,9	26 Fe ferro 55,8	27 Co cobalto 58,9	28 Ni níquel 58,7	29 Cu cobre 63,5	30 Zn zinco 65,4	31 Ga gálio 69,7	32 Ge germânio 72,6	33 As arsênio 74,9	34 Se selênio 79,0	35 Br bromo 79,9	36 Kr criptônio 83,8
37 Rb rubídio 85,5	38 Sr estrôncio 87,6	39 Y ítrio 88,9	40 Zr zircônio 91,2	41 Nb nióbio 92,9	42 Mo molibdênio 96,0	43 Tc tecnécio	44 Ru rutênio 101	45 Rh ródio 103	46 Pd paládio 106	47 Ag prata 108	48 Cd cádmio 112	49 In índio 115	50 Sn estanho 119	51 Sb antimônio 122	52 Te telúrio 128	53 I iodo 127	54 Xe xenônio 131
55 Cs césio 133	56 Ba bário 137	57-71 lantanoides	72 Hf háfio 178	73 Ta tântalo 181	74 W tungstênio 184	75 Re rênio 186	76 Os ósio 190	77 Ir íridio 192	78 Pt platina 195	79 Au ouro 197	80 Hg mercúrio 201	81 Tl talho 204	82 Pb chumbo 207	83 Bi bismuto 209	84 Po polônio	85 At ástato	86 Rn radônio
87 Fr frâncio	88 Ra rádio	89-103 actinoides	104 Rf rutherfordório	105 Db dúbnio	106 Sg seabórgio	107 Bh bóhrio	108 Hs hássio	109 Mt meitnério	110 Ds darmstádio	111 Rg roentgênio	112 Cn copernício	113 Nh nihônio	114 Fl fleróvio	115 Mc moscóvio	116 Lv livermório	117 Ts tenessino	118 Og oganesônio

número atômico
Símbolo
nome
massa atômica

57 La lantânio 139	58 Ce cério 140	59 Pr praseodímio 141	60 Nd neodímio 144	61 Pm promécio	62 Sm samário 150	63 Eu europio 152	64 Gd gadolínio 157	65 Tb térbio 159	66 Dy disprósio 163	67 Ho hólmio 165	68 Er érbio 167	69 Tm tulio 169	70 Yb itêrbio 173	71 Lu lutécio 175
89 Ac actínio	90 Th tório 232	91 Pa protactínio 231	92 U urânio 238	93 Np neptúlio	94 Pu plutônio	95 Am amerício	96 Cm cúrio	97 Bk berquílio	98 Cf califórnio	99 Es einstênio	100 Fm fêrmio	101 Md mendelévio	102 No nobélio	103 Lr laurêncio

Notas: Os valores de massas atômicas estão apresentados com três algarismos significativos. Não foram atribuídos valores às massas atômicas de elementos artificiais ou que tenham abundância pouco significativa na natureza. Informações adaptadas da tabela IUPAC 2016.



FSTM1802



03001023



FSTM1802

REDAÇÃO

03001024

TEXTO 1

De acordo com o Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE), os animais de estimação já somam mais de 74 milhões de indivíduos nos lares brasileiros. A mestranda em Antropologia Renata Cortez, pela Universidade de São Paulo (USP), estuda desde 2012 a relação entre pessoas e animais de estimação. “Escolhi pesquisar a humanização dos animais porque me chamou a atenção o quanto os pets ficaram mais visíveis socialmente, sobretudo no que se refere aos cuidados e ao carinho que as pessoas dedicam a eles. O que é muito evidente na pesquisa de campo é o afeto dos donos por seus animais. Quem deixa seu bichinho dentro de casa, dividindo o espaço e a alimentação com a família, humaniza o animal, considerando que ele possui moral, personalidade e inteligência. Os donos contam que os pets têm consciência, sabem expressar-se e têm gostos e preferências”, explica a antropóloga. Além dessa visão sobre o comportamento dos pets, os donos consideram muito a reciprocidade de afeto. A pesquisadora da USP afirma que “há uma relação de companheirismo que anda com a noção de afeto e moral. Os donos acreditam que seus bichinhos sabem pedir para comer e passear, por exemplo. O que escuto é que, com a convivência, a relação vai se estreitando e os laços ficam mais fortes. Antes de ter o animal, muitos achavam que o pet não pensava. Sempre escuto: ‘Agora que sei que o cachorro me entende e tem moralidade, vou tratá-lo de forma diferente’. Isso resulta na melhor comida, nos cuidados com a higiene e em maiores doses de humanização”. Renata Cortez ainda chama a atenção para outro aspecto da percepção dos proprietários sobre a nobreza moral de seus animais. “Muitas vezes, os donos dizem que o pet é mais humano que o ser humano. Ou seja, acreditam que os animais têm mais qualidades boas. Os animais não matam, não fazem nada de errado, não roubam, não atacam ninguém sem motivo, não cometem atrocidades”, conta. Sobre o tratamento superprotetor dado aos pets, o Professor Mauro Lantzman, médico-veterinário da Pontifícia Universidade Católica de São Paulo (PUC-SP), explica a dinâmica estabelecida na cabeça dos donos. “As pessoas não tratam os animais como pessoas, elas tratam como sabem tratar outro ser vivo. Se a referência dela é o ser humano, vai tratar assim”.

(Revista CRMVSP. “Dos quintais para os corações”. Informativo nº 60, novembro de 2015. Adaptado.)

TEXTO 2

A humanização dos animais de estimação nem sempre é o caminho mais saudável para o animal ou para os seus donos. Enquanto muitos desses donos não enxergam desvantagens nessa relação, especialistas demonstram algumas preocupações. Bruno Leite, terapeuta de cães e especialista em psicologia canina e adestramento, explica que grandes gestos de amor e zelo são relativamente inofensivos. O problema é quando os donos atribuem certa inteligência humana aos bichos. “Os donos acabam castigando seu cão por ‘errar’, quando na verdade ele não faz a mínima ideia do que o humano considera certo e errado. Eles não entendem nossos princípios e normas, a nossa moral”. O especialista explica que o excesso de punição pode gerar cães cada vez mais destrutivos, agitados, compulsivos e ansiosos. “Primeiro, porque a ansiedade é um efeito colateral dos castigos; segundo, porque muitos donos entendem que amar é transformar o cão num mini-humano; quando amar parece estar mais ligado a entender e aceitar as diferenças”, diz Bruno. Um estudo da Universidade de Michigan-Flint analisou a reação de 174 adultos que perderam seu cão ou gato. Os resultados mostram que 85,7% dos donos apresentaram ao menos um sintoma de luto nos momentos iniciais. Após seis meses, a dor ainda era sentida por 35,1% dos adultos, e, mesmo depois de um ano, 22,4% das pessoas ainda sentiam os efeitos da partida. “A expansão da presença de animais de estimação os tem colocado cada vez mais como um integrante da família e o adoecimento ou a perda desses parceiros pode fazer sofrer caso a relação seja muito humanizada. É importante buscar equilíbrio na interação homem-animal doméstico para que não ocorram exageros”, explica a analista de comportamento Laércia Vasconcelos.

(Ailim Cabral. “Humanização dos pets é vista com ressalvas por especialistas”. <https://www.uai.com.br>, 29.09.2016. Adaptado.)

Com base nos textos apresentados e em seus próprios conhecimentos, escreva uma dissertação, empregando a norma-padrão da língua portuguesa, sobre o tema:

HUMANIZAÇÃO DOS ANIMAIS: HÁ LIMITES PARA A RELAÇÃO ENTRE BICHOS DE ESTIMAÇÃO E PESSOAS?