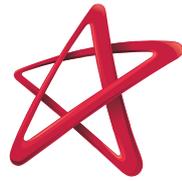




UFRJ 1601



03001001



**UNIFRAN**  
Universidade  
de Franca

PROCESSO SELETIVO MEDICINA | 1º SEMESTRE DE 2017

## 001. PROVA I

- Confira seus dados impressos neste caderno.
- Assine com caneta de tinta azul ou preta apenas no local indicado. Qualquer identificação fora do local indicado acarretará a atribuição de nota zero a esta prova.
- 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, 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 deverão se retirar juntos da sala.
- 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



UFRA1601



03001002



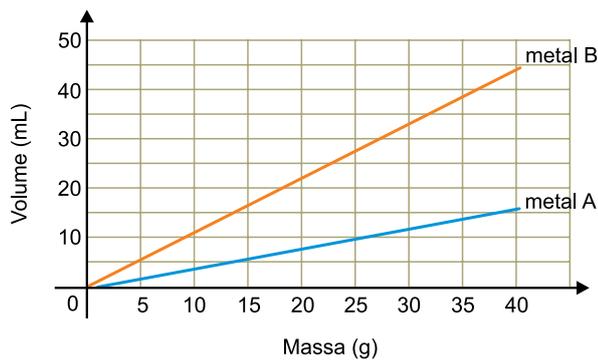
UFRA1601



03001003

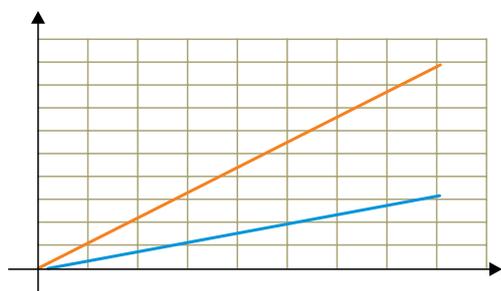
**QUESTÃO 01**

O gráfico mostra a variação de volume em função da massa para dois metais A e B, a uma dada temperatura.



- a) Considerando a densidade da água igual a  $1,00 \text{ g/mL}$ , determine qual dos metais flutua quando colocado em um recipiente com água. Apresente os cálculos.
- b) No gráfico inserido no campo de Resolução e Resposta, esboce uma curva que represente como varia a densidade do metal B quando aquecido. Justifique sua resposta.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



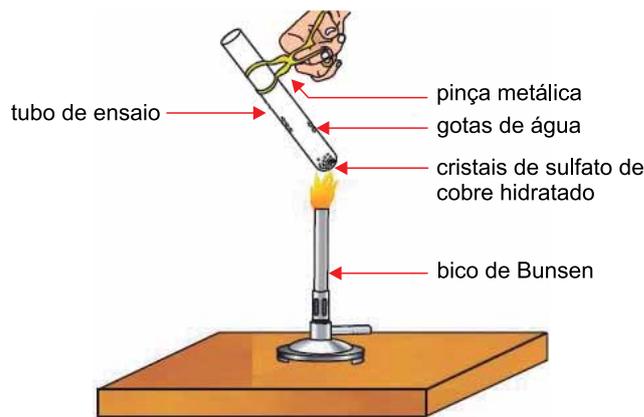
UFRA1601



03001004

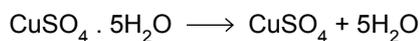
**QUESTÃO 02**

A determinação do número de moléculas de água de cristalização existentes em um sal hidratado pode ser feita a partir do experimento ilustrado na figura.



(www.ekshiksha.org.in)

Considere a desidratação do  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  representada pela equação a seguir.



- a) Escreva as fórmulas moleculares do ácido e da base que devem ser utilizados para a obtenção do sulfato de cobre(II).
- b) No experimento ilustrado na figura, uma amostra de 10 g de  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  foi aquecida até a total desidratação do sal, resultando em uma massa seca de 6,4 g. Considerando a constante de Avogadro igual a  $6 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ , a massa molar do sulfato de cobre(II) desidratado igual a 160 g/mol e a massa molar da água igual a 18 g/mol, calcule o número de mols de  $\text{CuSO}_4$  e o número de moléculas de água de cristalização existentes na massa total da amostra. Apresente os cálculos.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001005

**QUESTÃO 03**

Leia um trecho da bula de um medicamento que contém bicarbonato de sódio ( $\text{NaHCO}_3$ ).

**BICARBONATO DE SÓDIO**

Forma farmacêutica e apresentações:  
Solução injetável.  
Bicarbonato de sódio 8,4%: solução em frasco de vidro incolor com 250 mL.

**USO INTRAVENOSO – USO ADULTO E PEDIÁTRICO**

**COMPOSIÇÃO:**  
Cada 100 mL contém:  
- bicarbonato de sódio ..... 8,4 g  
- água para injeção q.s.p ..... 100 mL  
Excipientes: edetato dissódico e água para injeção.

- a) Considerando as massas molares do sódio 23 g/mol, do hidrogênio 1 g/mol, do carbono 12 g/mol e do oxigênio 16 g/mol, calcule a concentração, em mol/L, de bicarbonato de sódio nessa solução injetável.
- b) Soluções injetáveis de bicarbonato de sódio são utilizadas para a correção do pH do sangue. Explique, utilizando uma equação química, se essa solução deve ser utilizada para aumentar ou diminuir o pH do sangue.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001006

**QUESTÃO 04**

A ureia,  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ , é uma substância formada por uma carbonila ligada a dois grupos amina e reage com água, produzindo amônia e dióxido de carbono.

- a) Escreva a fórmula estrutural da ureia e determine a porcentagem em massa de carbono em sua composição.
- b) A fenolftaleína é um indicador ácido-base que se apresenta incolor em meio ácido e róseo em meio básico. Escreva a equação balanceada da reação entre a ureia e a água e indique qual dos produtos dessa reação produz coloração rosa quando mergulhado em solução de fenolftaleína.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



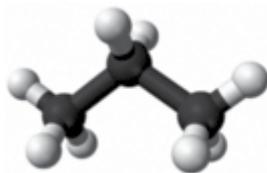
UFRA1601



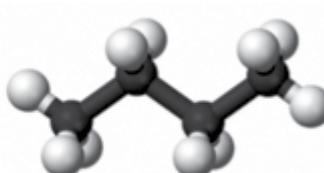
03001007

**QUESTÃO 05**

A tocha olímpica utilizada na Olimpíada do Rio de Janeiro possuía um cilindro semelhante aos de desodorante spray, contendo 60 g de gás liquefeito de petróleo (GLP), que abastecia o fogo por aproximadamente 18 minutos. As fórmulas estruturais e moleculares dos componentes do GLP, assim como suas respectivas massas molares, são apresentadas a seguir.



$C_3H_8$   
(44 g/mol)



$C_4H_{10}$   
(58 g/mol)

(www.everythingmaths.co.za)

- a) Dê o nome oficial (IUPAC) dos componentes do GLP. Equacione suas reações de combustão completa.
- b) Supondo que a mistura do GLP utilizado na tocha olímpica apresentasse 58% de  $C_4H_{10}$ , determine a velocidade média de consumo dessa substância, em mol/min, até o esgotamento completo do combustível da tocha.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



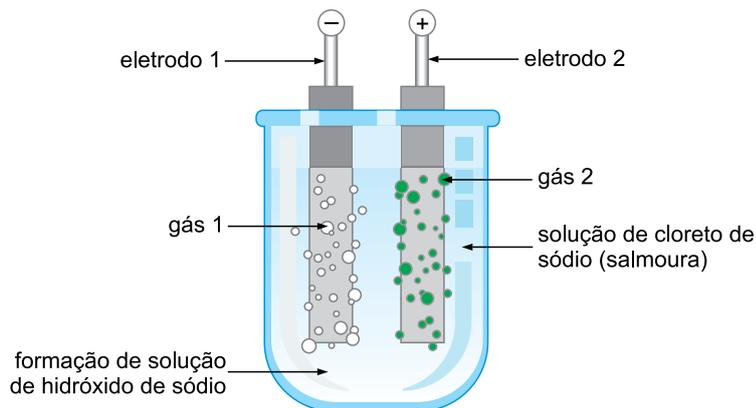
UFRA1601



03001008

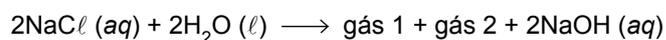
**QUESTÃO 06**

O cloreto de sódio ( $\text{NaCl}$ ) é matéria-prima para a fabricação de hidróxido de sódio ( $\text{NaOH}$ ), que pode ser produzido industrialmente por eletrólise aquosa de uma salmoura, como mostra a figura.



(www.bbc.co.uk. Adaptado.)

A reação global desse processo pode ser representada pela equação a seguir:



- a) Escreva a fórmula eletrônica do gás 2. Qual eletrodo corresponde ao cátodo da reação?
- b) Considere que na eletrólise de 500 mL de solução de  $\text{NaCl}$  a quantidade final de  $\text{NaOH}$  obtida seja igual a 0,005 mol. Sabendo que nas condições do sistema  $K_w$  é igual a  $1 \times 10^{-14}$ , calcule o pH da solução resultante dessa eletrólise.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



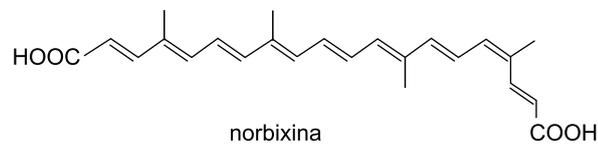
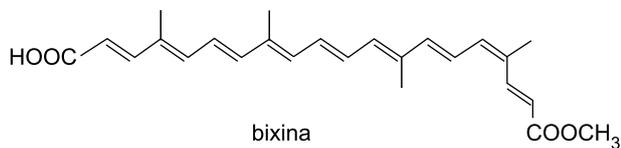
UFRA1601



03001009

**QUESTÃO 07**

As sementes do urucum (*Bixa orellana*) são ricas em uma substância conhecida como bixina, uma resina de coloração avermelhada utilizada como corante de alimentos. Essa substância é utilizada em preparações lipossolúveis, enquanto o produto de sua hidrólise ácida, a norbixina, é utilizada em preparações hidrossolúveis. As estruturas da bixina e da norbixina estão representadas a seguir.



(www.scielo.br)

- a) Qual a função química orgânica comum às moléculas de bixina e norbixina? Indique o tipo de isomeria espacial que ocorre na bixina.
- b) A hidrólise ácida da bixina produz a norbixina e um segundo composto orgânico. Escreva a fórmula estrutural desse segundo composto. Determine qual das duas moléculas, bixina ou norbixina, é a mais polar. Justifique sua resposta.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



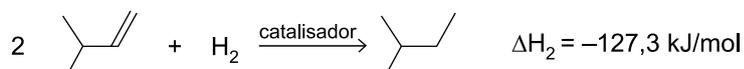
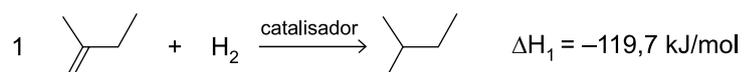
UFRA1601



03001010

**QUESTÃO 08**

A fórmula  $C_5H_{10}$  representa vários alcenos isômeros. A hidrogenação de dois desses isômeros está representada a seguir.



- a) Indique o número de ligações polares e apolares em uma molécula de  $C_5H_{10}$ .
- b) Calcule o  $\Delta H$  da reação de conversão do isômero 1 no isômero 2. Classifique essa conversão em função do calor envolvido na reação.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



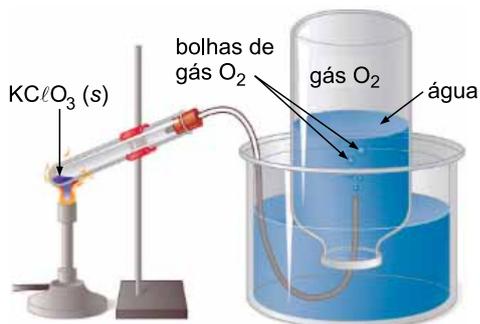
UFRA1601



03001011

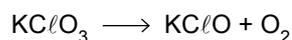
**QUESTÃO 09**

A figura mostra um experimento utilizado para a coleta de gás oxigênio (massa molar 32 g/mol) produzido pela decomposição de clorato de potássio.



(chemwiki.ucdavis.edu)

A equação a seguir representa a reação de decomposição do clorato de potássio.



- a) Determine como variam os números de oxidação dos elementos cloro e oxigênio na reação.
- b) No experimento, realizado a 27 °C, recolheu-se 0,32 g de gás oxigênio no recipiente, o que correspondeu a um volume de 200 mL desse gás. O valor obtido para a pressão total no interior desse recipiente foi de 1,32 atm. Considerando a constante universal dos gases igual a  $0,08 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$ , determine se a fase gasosa da figura é formada por oxigênio puro ou por uma mistura gasosa.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



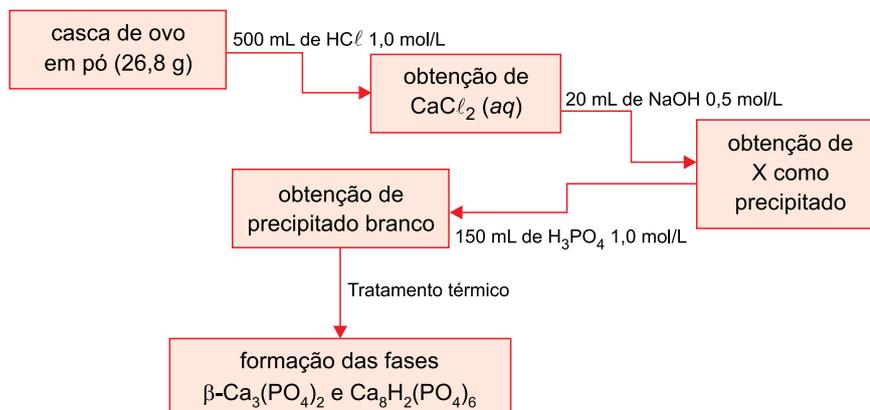
UFRA1601



03001012

**QUESTÃO 10**

A casca de ovo pode ser utilizada como fonte de cálcio para a obtenção de fosfatos de cálcio, usados como matéria-prima para a fabricação de diversas próteses e também como material de auxílio para a regeneração óssea em implantes odontológicos. A figura mostra uma possível rota de síntese para a obtenção de fosfatos de cálcio a partir de uma amostra de 26,8 g de casca de ovo, que é formada principalmente por carbonato de cálcio,  $\text{CaCO}_3$  (massa molar 100 g/mol).



(www.scielo.br)

- a) Considerando que a casca de ovo seja formada basicamente por  $\text{CaCO}_3$ , escreva a fórmula molecular do gás formado quando se adiciona  $\text{HCl}$  à amostra e forneça o nome do precipitado X produzido após a adição de  $\text{NaOH}$ .
- b) Considere que a proporção de  $\text{CaCO}_3 : \text{CaCl}_2$  na reação de obtenção desse cloreto seja de 1:1 e que a dissolução inicial da amostra de casca de ovo produziu 27,75 g de  $\text{CaCl}_2$  (massa molar 111 g/mol). Com base nessas informações, determine a porcentagem em massa de  $\text{CaCO}_3$  na casca de ovo utilizada no experimento.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



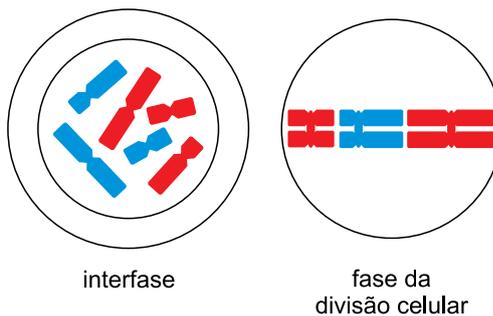
UFRA1601



03001013

**QUESTÃO 11**

As figuras mostram dois momentos do ciclo celular de uma única célula animal.



Com base nas figuras, responda:

- a) qual a ploidia da célula quando em interfase? Qual fase da interfase está representada?
- b) a célula passou por qual processo de divisão celular? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



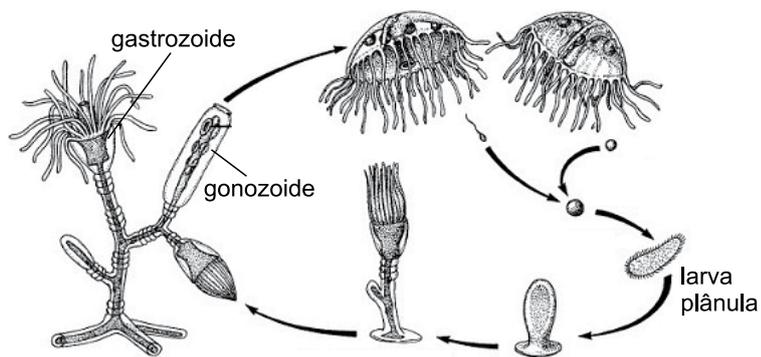
UFRA1601



03001014

**QUESTÃO 12**

A imagem representa o ciclo reprodutivo da *Obelia geniculata*.



(<http://lacoastpost.com>. Adaptado.)

- a) A *Obelia geniculata* pertence a que grupo de invertebrados? Que tipo de reprodução assexuada ocorre durante a multiplicação dos pólipos?
- b) Qual relação intraespecífica ocorre na forma polipoide dessa espécie? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001015

**QUESTÃO 13**

Um homem que reside na zona rural procurou assistência médica queixando-se de muita fraqueza e palidez. Após alguns exames, o médico constatou que o paciente era portador da verminose conhecida como amarelão e estava com hemorragia devido à ação do verme.

- a) A qual gênero pertence a espécie do verme causador do amarelão? De que forma o paciente pode ter adquirido essa doença?
- b) Em qual órgão do corpo humano o verme se instala quando na fase adulta do seu ciclo reprodutivo? Por que o verme causou hemorragia no paciente?

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001016

**QUESTÃO 14**

A fibrose cística é uma doença que tem como característica a produção de um muco muito viscoso pelas células glandulares. Desta forma, os dutos das glândulas acabam sendo bloqueados. Pesquisas em biologia molecular revelaram que a doença é causada por uma mutação genética que leva a alterações estruturais na bomba de cloro, localizada na membrana plasmática das células glandulares.

- a) Que molécula orgânica compõe a bomba de cloro presente na membrana plasmática? Qual tipo de transporte de membrana a bomba de cloro realiza?
- b) Em qual organela citoplasmática o muco é armazenado? Explique como esse muco é exportado do interior da célula para os dutos glandulares.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



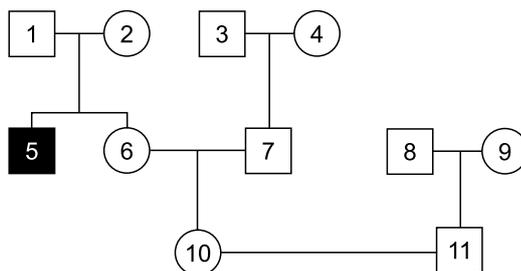
UFRA1601



03001017

**QUESTÃO 15**

No heredograma apresentado, o indivíduo 5 é hemofílico e os demais são normais em relação à doença.



- a) Determine o genótipo dos indivíduos 1 e 2 em relação à hemofilia.
- b) Qual a probabilidade de o indivíduo 10 ser portador do gene para a hemofilia? Qual a probabilidade de o casal 10-11 gerar um menino hemofílico?

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



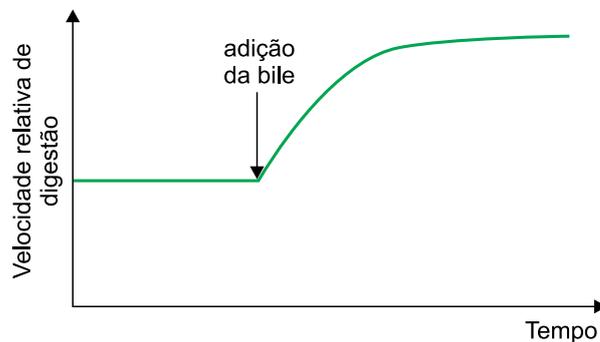
UFRA1601



03001018

**QUESTÃO 16**

Em um tubo de ensaio foi adicionado certo nutriente misturado a uma secreção extraída do sistema digestório de suínos. A velocidade relativa de digestão do nutriente foi quantificada em relação ao tempo. Em determinado instante, foi adicionada bile à mistura. O gráfico registra o comportamento da curva da velocidade relativa de digestão do nutriente antes e após a adição da bile.



- Indique o nutriente adicionado ao tubo. Qual enzima, presente na secreção, digeriu esse nutriente?
- Explique por que houve aumento na velocidade relativa de digestão após a adição da bile.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001019

### QUESTÃO 17

A planta popularmente conhecida como dente-de-leão apresenta frutos verdadeiros muito leves e agrupados em um mesmo receptáculo floral, formando uma infrutescência. Cada fruto é afilado e alongado, sendo que em uma das extremidades há uma dilatação na qual se localiza a semente e, na extremidade oposta, existe uma plumagem branca.



(www.umsicht.fraunhofer.de)

- a) Qual estrutura da flor do dente-de-leão origina o fruto? Qual estrutura da flor do dente-de-leão origina a semente?
- b) Explique duas vantagens evolutivas para a dispersão da espécie em função de os frutos serem leves e plumosos.

RASCUNHO

### RESOLUÇÃO E RESPOSTA



UFRA1601



03001020

**QUESTÃO 18****Sorvedouros de carbono**

Proteger as florestas em regeneração pode ser uma forma eficiente de combater as mudanças climáticas. Metade das florestas do mundo está em recuperação e esse tipo de vegetação cresce mais rápido e sequestra mais dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ) da atmosfera do que florestas intactas. Os pesquisadores quantificaram a capacidade de recuperação de 1 500 parcelas florestais espalhadas por oito países da América Latina. Eles verificaram que as florestas em regeneração ou secundárias se recuperam mais rápido onde chove mais e absorvem quase 11 vezes mais  $\text{CO}_2$  do que as florestas primárias já formadas.

(<http://revistapesquisa.fapesp.br>. Adaptado.)

O texto aborda a importância da sucessão ecológica e das florestas em regeneração no combate às alterações climáticas no mundo.

- a) Como a absorção de  $\text{CO}_2$  pelas florestas contribui no combate às mudanças climáticas? Por que a sucessão secundária ocorre mais rapidamente que a sucessão primária?
- b) Ao longo do tempo, como a produtividade primária líquida varia em uma floresta em regeneração? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001021

**QUESTÃO 19**

Ainda que não tenhamos a certeza sobre como eram os primeiros seres vivos que colonizaram a Terra, acredita-se que eram microscópicos e mais simples que as células atuais. Parte das incertezas é explicada pelas hipóteses autotrófica e heterotrófica, as quais apresentam pontos divergentes e coincidentes. Na tabela estão numerados quatro processos energéticos que possivelmente foram utilizados pelas primeiras formas de vida na Terra.

1	Respiração aeróbia
2	Fermentação
3	Quimiossíntese
4	Fotossíntese

- a) Associe os números dos processos energéticos aos seres primitivos autotróficos ou heterotróficos.
- b) Indique a sequência numérica correspondente à ordem em que esses processos se sucederam segundo a hipótese autotrófica. Segundo ambas as hipóteses, qual a importância do gás carbônico residual acumulado na atmosfera ao longo do tempo?

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



03001022

**QUESTÃO 20**

O tétano é uma infecção aguda e grave, causada pela toxina do bacilo *Clostridium tetani*. A prevenção contra a doença é feita por meio da vacina antitetânica. O tratamento de pessoas infectadas pelo bacilo e não vacinadas pode ser realizado por meio do soro antitetânico.

- a) Diferencie o soro antitetânico da vacina antitetânica quanto à composição das substâncias que protegem as pessoas infectadas pela bactéria.
- b) Por que a pessoa que recebeu a vacina antitetânica está imunizada? Como o organismo dessa pessoa reage contra uma primeira infecção?

RASCUNHO

**RESOLUÇÃO E RESPOSTA**



UFRA1601



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
<b>Símbolo</b>
Massa Atômica
( ) = n.º de massa do isótopo mais estável



UFRA1601

REDAÇÃO



03001024

### TEXTO 1

Parece que a vida perdeu a graça, nada proporciona prazer, a vontade de trabalhar desapareceu e o mal-estar e a tristeza são companheiros constantes. Isso pode ser depressão, doença que atinge 17% da população mundial. A depressão é uma doença grave e só no Brasil afeta 36 milhões de pessoas. Segundo a Organização Mundial da Saúde (OMS), trata-se da segunda maior causa de perda de qualidade de vida.

A depressão pode se manifestar de várias formas, dependendo da pessoa que é acometida. Mas alguns sintomas característicos acontecem com maior frequência, entre eles: tristeza persistente, desânimo, cansaço, incapacidade de sentir prazer, ansiedade, preocupação exagerada, insegurança, pessimismo, alterações de sono e de apetite, irritabilidade, inquietação, dificuldade de concentração, além de sintomas físicos como dores de estômago, de cabeça, dores musculares e articulares.

(“O mal do século”. <http://revistavivasauade.uol.com.br>. Adaptado.)

### TEXTO 2

Se durante o século XIX e começo do XX a histeria era a forma mais evidente de sofrimento, no século XXI esse espaço foi tomado pela depressão. Expressa na ausência de vontade e de projetos futuros, não é exagero considerá-la uma real epidemia. Em 2000, um relatório da OMS já previa que 15% da força de trabalho mundial abandonaria seus postos por motivos relacionados à doença. Além disso, o número de mortes relacionadas com a depressão aumentou 705% em 16 anos, segundo o Departamento de Informática do SUS (Datapus).

Para a psicanalista e pesquisadora Teresa Pinheiro, a depressão tornou-se o modo de sofrimento mais evidente no século XXI. “Cada época, cada cultura, produz os seus sintomas. A depressão é uma expressão de resistência a uma sociedade voltada para as performances: o homem de sucesso, o homem que é capaz de brilhar na sua carreira. E há uma dimensão de solidão no mundo atual. Perdeu-se a noção de que se pode ser útil para alguma coisa. Vive-se só para si, não se tem um papel na sociedade. Essa falta de noção de utilidade deprime”, explica.

(Tory Oliveira. “Depressão, a doença do século XXI”. [www.cartaeducacao.com.br](http://www.cartaeducacao.com.br), 03.10.2014. Adaptado.)

### TEXTO 3

O número de pessoas diagnosticadas com doenças mentais, como a depressão, dobrou entre 2002 e 2014. No entanto, Chris Dowrick, professor da Universidade de Liverpool, alerta que mais da metade desses pacientes foi diagnosticada erroneamente. “Nas últimas décadas houve uma crescente tendência de diagnosticar a depressão em pacientes que apresentam tristeza e angústia”, observa.

Ele acrescenta que os problemas começaram a surgir na década de 1980, quando os sintomas da depressão foram reduzidos ao sentimento de tristeza prolongado por pelo menos duas semanas, alterações do apetite, distúrbios do sono e cansaço. Dowrick explica que estes sintomas são comuns à maioria das pessoas, que certamente vão sentir isso em algum momento de suas vidas.

(“Número de diagnósticos errados de depressão aumenta, diz estudo”. <http://saude.terra.com.br>, 06.01.2014. Adaptado.)

### TEXTO 4

Especialistas alertam que, além de a depressão se tratar de uma disfunção muito mais séria do que a tristeza, a banalização do termo pode gerar erros no diagnóstico.

Um dos motivos dessa confusão é, para o psiquiatra Marco Antônio, o fim do estigma. “Não há mais o preconceito de antes. Falar que está deprimido é como falar que está com dor no ombro. Mas é importante que as pessoas entendam que a depressão é muito grave. Não é uma tristeza transitória e sim um transtorno acompanhado por alterações não só psicológicas, mas biológicas”, explica. Ele alerta: “A confusão de termos pode atrapalhar o diagnóstico. Isso porque o paciente já chega ao consultório dizendo que está com depressão. Cabe ao médico dizer qual é a verdadeira situação e convencê-lo de que a tristeza não deve ser medicada”.

(Nayara Marques. “Depressão: a banalização do termo pode gerar erros no diagnóstico”. [www.mulher.com.br](http://www.mulher.com.br). Adaptado.)

Com base nos textos apresentados e em seus conhecimentos, redija uma dissertação, na norma-padrão da língua portuguesa, sobre o tema:

## O AUMENTO DOS CASOS DE DEPRESSÃO NO SÉCULO XXI: EPIDEMIA REAL OU ERRO DE DIAGNÓSTICO?





UFRA1601



03001026

Os rascunhos não serão considerados na correção.

RASCUNHO

**NÃO ASSINE ESTA FOLHA**



UFRA1601



03001027



UFRA1601



03001028