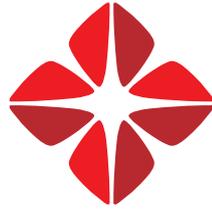




CUSC1501



03001001



CENTRO UNIVERSITÁRIO
SÃO CAMILO

Processo Seletivo 1º Semestre de 2016

Medicina

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.
- Encontram-se neste caderno formulários, os quais, a critério do candidato, poderão ser úteis 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 _____

Prédio _____

Sala _____

Carteira _____

Inscrição _____

USO EXCLUSIVO DO FISCAL

AUSENTE



Assinatura do candidato _____



CUSC1501



03001002



CUSC1501



03001003

QUESTÃO 01

A quantidade média de sódio (massa molar 23 g/mol) encontrada por pacote de 100 g de amostras de biscoito de polvilho analisadas pela ANVISA foi de 0,05 mol. A Organização Mundial de Saúde (OMS) recomenda o consumo máximo de 2000 mg de sódio por dia. O consumo excessivo deste nutriente é considerado um fator de risco para o desenvolvimento de doenças crônicas não transmissíveis, como doenças do coração, obesidade, diabetes, entre outras.

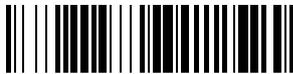
(www.anvisa.gov.br. Adaptado.)

Dos diversos isótopos conhecidos do elemento sódio, o único estável é o $^{23}_{11}\text{Na}$.

- a) Indique o número de elétrons e de nêutrons no isótopo estável do sódio. Justifique sua resposta.
- b) Um indivíduo consumiu durante o dia dois pacotes de biscoito de polvilho de uma das marcas analisadas pela ANVISA. A quantidade de sódio ingerida por este indivíduo devido ao consumo desses biscoitos está abaixo, acima ou no limite recomendado pela OMS? Apresente os cálculos que justificam sua resposta.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



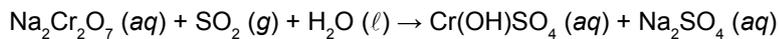
CUSC1501



03001004

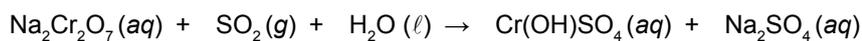
QUESTÃO 02

Um dos principais problemas ambientais da indústria de beneficiamento de couro são os resíduos ricos em sais de cromo (Cr). Esse metal possui alto grau de toxicidade, alta persistência no meio e não é biodegradável. O estado de oxidação mais estável do cromo em solução ácida é o estado trivalente (Cr^{3+}). Nesse tipo de indústria, o cromo é utilizado na forma de uma solução aquosa chamada de “licor de cromo”, que é obtida conforme a equação:



- a) Qual é o tipo de ligação química encontrado no óxido de cromo trivalente? Represente a fórmula química deste composto.
- b) Faça o balanceamento da equação da reação de formação do “licor de cromo” reproduzida no campo de Resolução e Resposta e indique o estado de oxidação do cromo no dicromato de sódio ($\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$).

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501

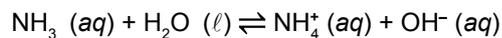


03001005

QUESTÃO 03

Em um laboratório, foi preparada uma solução de amônia incolor (pH = 12) a partir da mistura de soluções aquosas de sulfato de amônio (pH = 6) e hidróxido de sódio (pH = 13,5).

A dissolução da amônia em água é representada pelo equilíbrio químico:



Na solução de amônia preparada foram adicionadas três gotas do indicador timolftaleína e nitrato de amônio (NH_4NO_3) em excesso. O indicador utilizado apresenta-se incolor em solução com pH menor que 9,4 e azul em solução com pH maior que 10,6.

- a) Qual é o caráter ácido-base das soluções utilizadas para obtenção da amônia? Justifique a sua resposta.
- b) O que se verifica com a coloração da solução de amônia após a adição exclusiva de timolftaleína? Explique o que acontece com a coloração desta solução após adição do nitrato de amônio.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001006

QUESTÃO 04

O ácido pirúvico ($C_3H_4O_3$) sofre oxidação em presença de O_2 , produzindo ácido acético e gás carbônico.

- a) Escreva a equação balanceada que representa a reação de oxidação do ácido pirúvico.
- b) Represente a fórmula estrutural e dê o nome oficial (de acordo com a IUPAC) do isômero de função do ácido acético.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501

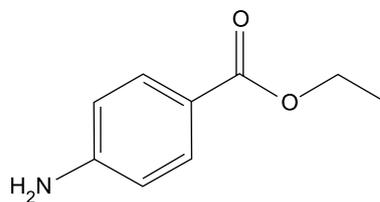


03001007

QUESTÃO 05

A benzocaína é um anestésico local de absorção rápida, usado como calmante para dores, que pode ser aplicado na pele ou nas mucosas.

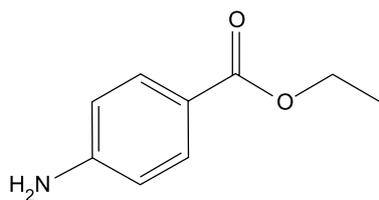
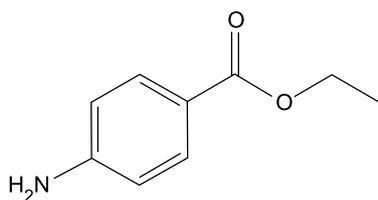
(www.tuasaude.com. Adaptado.)



benzocaína

- a) Na estrutura da benzocaína, transcrita para o campo de Resolução e Resposta, identifique as classes funcionais.
- b) Escreva a fórmula molecular da benzocaína e identifique na sua estrutura, transcrita para o campo de Resolução e Resposta, os átomos de carbono primário com a letra P.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001008

QUESTÃO 06

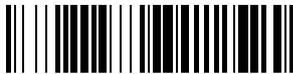
Em uma aula prática de laboratório, o professor utilizou, em seu experimento, um frasco de solução em que continha um rótulo com a seguinte informação:

NaOH (aq)
C = 51 g/L
d = 1,02 g/mL

- a) Indique quais substâncias empregadas nesse experimento representam o soluto e o solvente.
- b) Qual é o teor percentual (título) em massa de soluto na solução utilizada? Apresente os cálculos efetuados.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



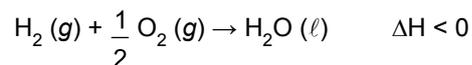
CUSC1501



03001009

QUESTÃO 07

A água é considerada um bem de domínio público e um recurso natural limitado, dotado de valor econômico, que pode ser formada à pressão constante, conforme a equação representativa da reação:



- a) Classifique a reação quanto ao calor envolvido. Justifique sua resposta.
- b) Dado que $N_A = 6 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$, calcule a quantidade de moléculas de água contida em 2,7 g de água e determine o número de mol equivalente a essa quantidade de massa. Apresente os cálculos efetuados.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



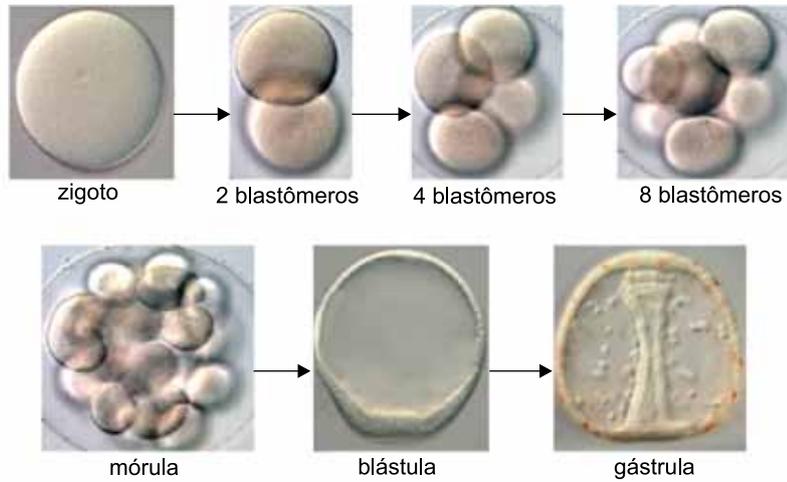
CUSC1501



03001010

QUESTÃO 08

As imagens são fotografias de diferentes estágios do desenvolvimento embrionário de uma bolacha-do-mar (*Clypeaster subdepressus*).



(<http://mestrado.organelas.com>)

- a) Cite o tipo de divisão celular responsável pelo aumento na quantidade de células desse animal durante o desenvolvimento embrionário. Justifique sua resposta.
- b) Existem animais que não realizam gastrulação. Cite um filo animal que não realiza gastrulação e explique como esse processo leva à formação da cavidade digestória.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



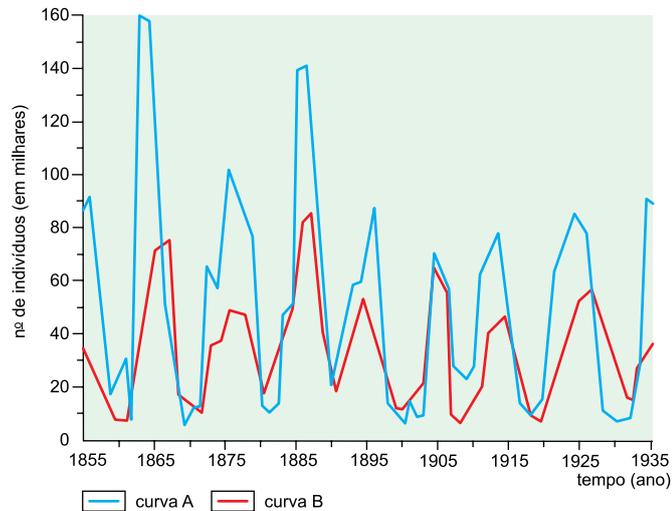
CUSC1501



03001011

QUESTÃO 09

Analise o gráfico que apresenta as flutuações no tamanho das populações de um herbívoro e de seu predador em determinado ecossistema.



(José M. Amabis e Gilberto R. Martho. *Biologia das populações*, 2004. Adaptado.)

- Cite qual curva representa a flutuação populacional relativa à presa e qual representa a flutuação populacional relativa ao predador. Justifique sua resposta.
- Considerando os vegetais, os herbívoros e os carnívoros relacionados nessa mesma cadeia alimentar, o que é esperado que ocorra, a longo prazo, com as populações de vegetais e de carnívoros desse ecossistema se a população de herbívoros diminuir drasticamente por conta de uma doença infecciosa?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001012

QUESTÃO 10

A inflamação é um processo caracterizado por vermelhidão, aumento de temperatura, edema e dor. A vermelhidão e o aumento de temperatura são devidos à dilatação dos vasos sanguíneos próximos à área lesada, o que leva ao aumento da circulação de sangue na região. O edema é resultado do aumento do processo de diapedese, que leva ao acúmulo de linfa no espaço intercelular e extravascular e, conseqüentemente, ao inchaço. A dor é provocada pela distorção dos tecidos próximos à lesão em decorrência da formação do edema e por liberação de mensageiros químicos que estimulam as células nervosas.

- a) De acordo com o texto, o edema é resultado do aumento da quantidade de linfa entre as células do tecido lesado. Cite o componente sanguíneo que não está presente na linfa e explique a importância do aumento da circulação de linfa em torno do tecido lesado para a defesa imune.
- b) Considerando artérias, veias e capilares e suas respectivas características histológicas, a diapedese, que é o extravasamento de linfa dos vasos sanguíneos, ocorre em que tipo de vaso? Justifique sua resposta.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001013

QUESTÃO 11

O AZT é um antirretroviral utilizado como inibidor da enzima transcriptase reversa e indicado para o tratamento da AIDS. Os antibióticos pertencem a outra classe de medicamentos, pois apresentam mecanismos de ação e aplicação distintos aos dos antirretrovirais. A cefalexina, por exemplo, atua inibindo a formação da parede celular de peptídeoglicano, impedindo a divisão celular do patógeno.

- a) Como o uso incorreto e inadvertido de antibióticos no tratamento de infecções virais pode ser relacionado com a ocorrência de superbactérias?
- b) A inibição da transcriptase reversa contribui para o combate aos retrovírus, mas não a outros tipos de vírus, como os vírus de DNA. Qual a função da transcriptase reversa nos retrovírus? Por que sua inibição contribui para o bloqueio da replicação desse tipo de vírus?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001014

QUESTÃO 12

Em gatos, a coloração do pelo é uma característica ligada ao sexo. Os alelos C^P e C^L determinam, respectivamente, pelo preto e pelo alaranjado. Esses dois alelos apresentam uma relação de codominância e, portanto, se ambos estiverem presentes (heterozigose) o animal apresentará as cores preta e alaranjada.

Outro gene, localizado em um cromossomo autossomo, determina a presença ou ausência de manchas brancas, sendo que o alelo M , que determina a presença de manchas brancas, é dominante sobre o alelo m , que determina a ausência dessas manchas brancas.

- a) Uma fêmea com pelagem preta e laranja cruza com um macho de pelagem preta, ambos sem manchas brancas. Determine os genótipos dos parentais e calcule a proporção esperada de fêmeas pretas, sem manchas brancas, dentre os nascidos desse cruzamento.
- b) Explique por que a pelagem tricolor (preta e laranja, com manchas brancas) é esperada apenas em fêmeas e explique por que, excepcionalmente, pode haver o nascimento de um gato macho com essa coloração.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001015

QUESTÃO 13

Não é de hoje que produtores rurais do mundo todo utilizam o adubo verde, técnica na qual a biomassa de uma espécie vegetal é usada como fertilizante para outra planta. Pesquisas recentes demonstram que o uso da crotalária (*Crotalaria juncea*) pode substituir totalmente o uso da adubação com nitrogênio químico nas lavouras de cana-de-açúcar, gerando aumento na produtividade.

Originária da Ásia, a crotalária cresce muito rápido e de forma vigorosa - é uma das espécies que produz a maior quantidade de biomassa no menor tempo. Além disso, duas das principais vantagens do uso dessa planta como fertilizante vêm do fato de ela ser uma leguminosa, o que a torna uma boa fornecedora do elemento nitrogênio, e de ser uma planta fibrosa, protegendo o solo das chuvas fortes e melhorando a infiltração de água.

(“Adubo Natural”. *Revista Pesquisa Fapesp*, 2014. Adaptado.)

- a) O nitrogênio é um elemento fundamental nos seres vivos para a composição de algumas moléculas orgânicas. Cite duas classes de moléculas orgânicas essenciais para os seres vivos que apresentam o átomo de nitrogênio em sua composição.
- b) De acordo com o texto, uma das vantagens do plantio da crotalária como adubo verde é o fato de ela ser uma leguminosa. Por que esse fato faz dela uma boa fornecedora do elemento nitrogênio para o solo?

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



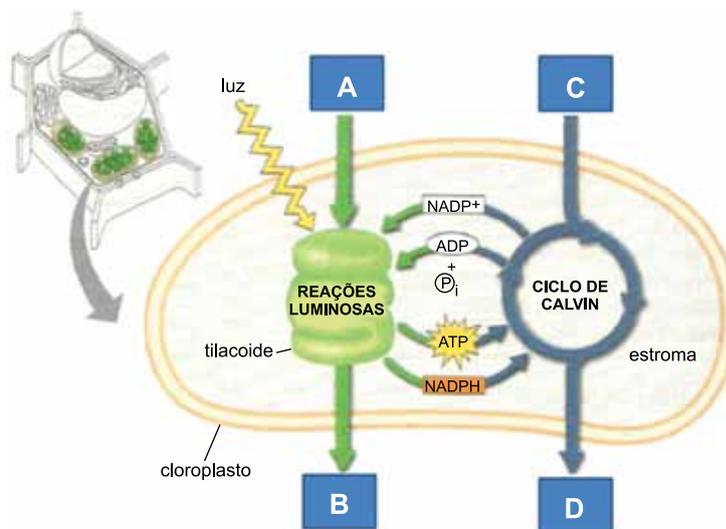
CUSC1501



03001016

QUESTÃO 14

Analise o esquema simplificado dos processos realizados na fotossíntese.



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

- a) As letras A, B, C e D no esquema correspondem, respectivamente, a que compostos químicos?
- b) Considere a vida de uma paineira, desde a sua germinação até seu estágio adulto. Durante todo esse período de tempo terá ocorrido maior consumo ou produção de gás carbônico por essa paineira? Justifique sua resposta considerando os processos de fotossíntese e respiração celular.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001017

QUESTÃO 15

Paulo comemorou seu aniversário com quatro amigos em uma pizzaria. A tabela mostra o preço e as quantidades de cada item consumido por cada um deles. A taxa de serviço, equivalente a 10% da despesa, é opcional.

Cliente	Rodízio (R\$ 30,00)	Cerveja (R\$ 5,00)	Refrigerante (R\$ 4,00)	Sobremesa (R\$ 5,00)	Água (R\$ 2,50)	Estacionamento (R\$ 5,00)
Paulo	1	6	0	4	0	0
João	1	4	0	0	0	0
Pedro	1	0	3	1	0	1
Noé	1	0	0	0	2	1
Ricardo	1	0	2	2	0	0

- a) O dono da pizzaria resolveu não cobrar o rodízio de Paulo como presente de aniversário. Os cinco amigos aceitaram pagar a taxa de serviço e dividir o total da conta igualmente entre eles. Determine o valor, em reais, que cada um pagaria a mais, caso o rodízio de Paulo fosse computado na conta.
- b) Imagine agora a seguinte situação: cada um deveria pagar por tudo o que consumiu, dessa forma, a conta de Paulo seria R\$ 80,00. O dono da pizzaria dispensaria os rapazes da taxa de serviço e ofereceria um desconto de $x\%$ sobre a conta de Paulo, em que x era o valor da sua idade, mas em contrapartida faria um acréscimo da mesma porcentagem sobre a conta de Noé. Sejam $P(x)$ e $N(x)$ as funções que representam, respectivamente, os valores reajustados das contas de Paulo e Noé. Esboce, no mesmo plano cartesiano, para $x \in [0, 100]$, os gráficos de $P(x)$ e $N(x)$, indicando no plano o valor de x , tal que $P(x) \leq N(x)$.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001018

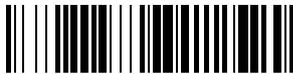
QUESTÃO 16

Uma empresa de aviação, ao fazer a contratação de novos pilotos, solicita que os candidatos sejam submetidos a uma junta médica, de modo a determinar se estão clinicamente aptos para exercer a atividade. Tal junta é composta por médicos das seguintes especialidades: otorrinolaringologia, neurologia, cardiologia, odontologia, clínica médica e oftalmologia. Durante a avaliação, cada candidato aguarda em uma sala e vai sendo chamado por um médico de cada vez, até que tenha passado por todas as especialidades exatamente uma vez.

- a) Considere que o candidato pode ser chamado pelos seis médicos, em qualquer ordem. Determine o número de maneiras de o candidato ser submetido a essa junta médica.
- b) Numa situação mais real, a cardiologia vai precisar analisar os dados biométricos (pressão arterial, peso, altura, etc) colhidos pela clínica médica. Dessa forma, determine o número de maneiras de o candidato ser submetido a essa junta médica, considerando que o atendimento da clínica médica aconteça antes da cardiologia.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



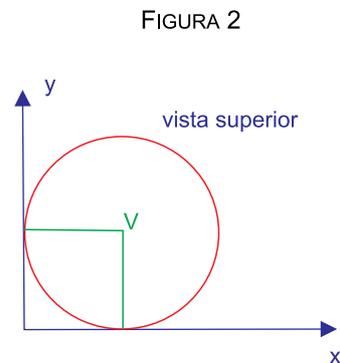
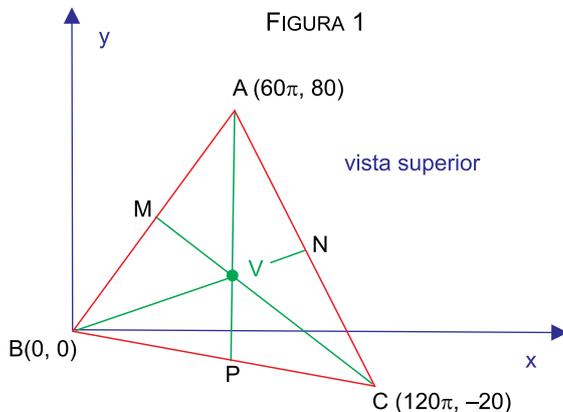
CUSC1501



03001019

QUESTÃO 17

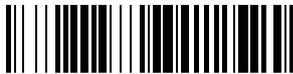
Numa competição de Arquitetura, dois projetos de edifícios chamaram a atenção do júri. O primeiro possuía formato piramidal e o segundo era um cone circular reto. Entre vários requisitos do edifício piramidal, havia a exigência de que o vértice (V) da pirâmide, ao ser projetado no plano da base, ficasse coincidente com o baricentro do triângulo da base. A figura 1 mostra a vista superior do edifício piramidal, tal que os segmentos AP , BN e CM são as medianas do triângulo ABC . Todas as dimensões estão em metros.



- a) Calcule as coordenadas do baricentro do triângulo ABC .
- b) A figura 2 mostra a vista superior do prédio cônico em que V é a projeção do vértice do cone no plano da base. Curiosamente, a área da base deste prédio cônico era exatamente igual à área da base do edifício piramidal (figura 1). Com base nessa informação, determine a equação da circunferência da base do edifício cônico, sabendo que tal circunferência tangencia os eixos do plano cartesiano.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001020

QUESTÃO 18

O Conselho Regional de Medicina do Estado de São Paulo (CREMESP) divulgou o “Atlas da Demografia Médica Paulista”, considerando informações dos médicos registrados até outubro de 2011 em todo o Estado de São Paulo.

(www.cremesp.org.br)

- a) De acordo com esse Atlas, a capital paulista tinha, em outubro de 2011, um índice de aproximadamente 4,3 médicos para cada 1 000 habitantes. Considerando que nessa época a população aproximada da cidade de São Paulo era de 11 milhões de habitantes, determine a quantidade de médicos registrados no CREMESP, até outubro de 2011, na cidade de São Paulo.
- b) Ainda de acordo com o Atlas, a média das idades dos n médicos de determinada cidade do Estado de São Paulo era de 45 anos, com desvio padrão de 14 anos. Suponha que, imediatamente após o fechamento da pesquisa, m novos médicos migraram para esta cidade e solicitaram seu registro no CREMESP. A média das idades desses m médicos era de 45 anos, já o desvio padrão, 10 anos. Considerando o grupo completo de $n + m$ médicos, é possível provar que a média das idades continua sendo 45 anos. Justificando sua resposta, conclua se o desvio padrão das idades do novo grupo com $n + m$ médicos é maior, menor ou igual a 14 anos.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001021

QUESTÃO 19

Funcionários da alfândega de um determinado país consideram que, a cada n mercadorias fiscalizadas, m estão fora das especificações e seus donos são multados.

- a) Determine, em função de m e n , a probabilidade de que, sendo a mercadoria fiscalizada, seu respectivo dono não seja multado.
- b) Considere a situação estatística em que a cada 4 mercadorias fiscalizadas, 1 está fora das especificações, gerando uma multa para seu dono. Suponha que o fato de uma pessoa ser multada não interfira na aplicação de multa para outra pessoa. Determine a probabilidade de que, numa sequência de 3 fiscalizações, a primeira multa seja aplicada exatamente na terceira fiscalização.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001022

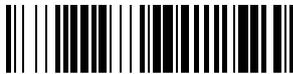
QUESTÃO 20

Um alpinista escalava, periodicamente, montanhas de difícil acesso, sendo que, para cada missão, a altura da montanha escolhida era o dobro da altura escalada na missão anterior. Em sua primeira missão, ele escalou um morro de 30 metros de altura; já sua última aconteceu no monte Saser Krangji, pertencente à cordilheira de Karakoram, na Índia, com 7680 metros de altura.

- a) Prove que o alpinista fez, ao todo, 9 escaladas.
- b) O alpinista resolveu terminar sua série de aventuras fazendo um salto do tipo “skydiving”, a partir de uma altitude correspondente à soma das alturas das 9 montanhas que ele escalou. Para realizar esse feito, o alpinista pretende saltar de um grande balão de hélio; no entanto, o balão contratado atinge altitudes de, no máximo, 50 000 pés. Sabendo que 1 pé equivale a aproximadamente 0,3 metro, determine, justificando sua resposta, se o balão poderá ser utilizado na missão desse alpinista.

RASCUNHO

RESOLUÇÃO E RESPOSTA



CUSC1501



03001023

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

1 H 1,01																	18 He 4,00
3 Li 6,94	4 Be 9,01											5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3											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.)



CUSC1501

REDAÇÃO



03001024

TEXTO 1

Um bebê recém-nascido foi encontrado em outubro de 2015 dentro de uma sacola de pano depositada no pé de uma árvore em Higienópolis, bairro de classe média alta da região central de São Paulo.

A sacola foi encontrada por um morador que ergueu o saco para sentir seu peso e ouviu o gemido ao depositá-lo novamente no chão. Ao abrir a sacola, encontrou o bebê – uma menina que aparentava poucos dias de vida – com roupas de recém-nascido.

(Fernanda Mena. “Bebê é encontrado dentro de sacola em Higienópolis, centro de São Paulo”, 04.10.2015. <http://www1.folha.uol.com.br>. Adaptado.)

TEXTO 2

O abandono do bebê em Higienópolis e a detenção da sua mãe reacenderam o debate sobre o parto anônimo, ou seja, o direito de a mulher doar o filho recém-nascido sem se identificar, permitindo que a gestante faça o pré-natal e dê à luz com assistência e entregue o bebê para adoção no hospital de forma anônima. No Brasil, houve um projeto nesse sentido que tramitou durante três anos na Câmara dos Deputados e acabou sendo arquivado em 2011.

O fato é que o abandono de bebês sempre existiu. Nesse e em tantos outros casos que ocorrem país afora longe dos holofotes da mídia fica claro que essas mães não querem maltratar seus filhos. Do contrário não os deixariam em locais que permitem sua rápida localização, como aconteceu em Higienópolis. São mulheres pobres, sozinhas, desesperadas.

Foi pensando nessas mulheres que dão à luz sozinhas e depois deixam seus bebês nas ruas que a Itália reinventou a “roda dos expostos”, um local seguro em que a mãe pode deixar o bebê e ir embora sem se identificar. Ao menos três hospitais filantrópicos em Roma e Milão dispõem de berços aquecidos, com vídeo e alarme para avisar da chegada do bebê. O tribunal italiano espera 20 dias para que a mãe se arrependa e reclame o filho, antes de levá-lo para adoção.

(Cláudia Collucci. “No caso de bebê abandonado, sobra crítica e falta sentimento”, 08.10.2015. <http://www1.folha.uol.com.br>. Adaptado.)

TEXTO 3

Com o parto anônimo haveria a descriminalização do abandono, as mães interessadas poderiam deixar os bebês nos hospitais ou postos de saúde para a adoção sem ter de registrar a criança em seu nome e sem precisar sequer se identificar. A adoção seria menos burocrática por não envolver o registro de pai e mãe nos documentos, isto é, sem a necessidade de fazer a destituição do poder familiar. Hoje, pais biológicos precisam passar para o adotante, de maneira irrevogável e definitiva, o direito sobre a criança.

(Felipe Recondo, Lígia Formenti e Simone Iwasso. “Proposta de parto anônimo causa polêmica”, 21.02.2008. <http://vida-estilo.estadao.com.br>. Adaptado.)

TEXTO 4

O parto anônimo impedirá que a criança tenha condições de conhecer sua origem biológica. E esse pode ser um aspecto bastante negativo numa época em que a dignidade humana e o livre desenvolvimento de todo ser humano é levado em consideração pelos mais variados ordenamentos jurídicos. Na França, em 2007, pessoas que nasceram nessas condições foram às ruas para reivindicar seu direito de saber sua ascendência genética. Isso não pode ser deixado de lado ao se tratar do parto anônimo.

(Débora Gozzo. “Débora Gozzo fala sobre parto anônimo”, 07.04.2008. www.familiaesuccessoes.com.br. Adaptado.)

Com base em seus conhecimentos e nos textos apresentados e levando em consideração os aspectos positivos e negativos da adoção da prática do parto anônimo, redija uma dissertação, na norma-padrão da língua portuguesa, sobre o tema:

O PARTO ANÔNIMO DEVE SER PERMITIDO NO BRASIL?



CUSC1501



03001026

FORMULÁRIO DE MATEMÁTICA

Geometria Plana

$$S_{\text{circ}} = \pi R^2 \text{ (área do círculo de raio R)}$$

Geometria Analítica

$$G = \left(\frac{x_A + x_B + x_C}{3}, \frac{y_A + y_B + y_C}{3} \right) \text{ (coordenadas do baricentro de um triângulo)}$$

$$S_{\Delta} = \frac{1}{2} \cdot |\det T|, \quad T = \begin{pmatrix} x_A & y_A & 1 \\ x_B & y_B & 1 \\ x_C & y_C & 1 \end{pmatrix} \text{ (área de um triângulo de vértices A, B e C)}$$

$$(x - x_C)^2 + (y - y_C)^2 = R^2 \text{ (equação da circunferência de centro } C = (x_C, y_C) \text{ e raio R)}$$

Combinatória/Probabilidade

$$P_n = n! \text{ (permutação simples)}$$

$$P = \frac{\text{casos favoráveis}}{\text{casos possíveis}} \text{ (definição clássica de probabilidade)}$$

$$P(A) + P(\bar{A}) = 1 \quad \begin{cases} P(A) \text{ (probabilidade do evento A)} \\ \bar{A} \text{ (complementar do evento A)} \end{cases}$$

$$P(A \cap B) = P(A) \cdot P(B), \text{ se } A \cap B = \emptyset$$

Tratamento da Informação

$$\bar{x} = \frac{\sum_{i=1}^n x_i}{n} \text{ (média populacional)}$$

$$\sigma = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}{n}} \text{ (desvio padrão populacional)}$$

(desvio padrão de uma população formada pela união de duas outras populações de tamanhos n_I e n_{II} e desvios padrões σ_I e σ_{II})

$$\sigma_{III} = \sqrt{\frac{n_I \sigma_I^2 + n_{II} \sigma_{II}^2}{n_I + n_{II}}}$$

Sequências

$$a_n = a_1 q^{n-1} \text{ (termo geral da PG)}$$

$$S_n = \frac{a_1 (q^n - 1)}{q - 1} \text{ (soma dos n termos de uma PG)}$$



CUSC1501



03001027



CUSC1501



03001028

