PUC - Rio VESTIBULAR 2017

2º DIA TARDE GRUPO 3 Outubro / 2016

PROVAS OBJETIVAS DE FÍSICA E DE QUÍMICA PROVAS DISCURSIVAS DE GEOGRAFIA, DE HISTÓRIA E DE MATEMÁTICA

LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES ABAIXO.

- **01** O candidato recebeu do fiscal o seguinte material:
 - a) este Caderno, com o enunciado das 10 questões objetivas de FÍSICA, das 10 questões objetivas de QUÍMICA, das 3 questões discursivas de GEOGRAFIA, das 3 questões discursivas de HISTÓRIA e das 4 questões discursivas de MATEMÁTICA, sem repetição ou falha;
 - b) um CARTÃO-RESPOSTA, com seu nome e número de inscrição, destinado às respostas das questões objetivas formuladas nas provas de FÍSICA e de QUÍMICA grampeado a um Caderno de Respostas, contendo espaço para desenvolvimento das respostas às questões discursivas de GEOGRAFIA, de HISTÓRIA e de MATEMÁTICA.
- O candidato deve verificar se este material está em ordem e se o seu nome e número de inscrição conferem com os que aparecem no CARTÃO-RESPOSTA. Caso não esteja nessas condições, o fato deve ser IMEDIATAMENTE notificado ao fiscal.
- Após a conferência, o candidato deverá assinar, no espaço próprio do CARTÃO-RESPOSTA, a caneta esferográfica transparente de tinta na cor preta.
- No CARTÃO-RESPOSTA, a marcação das letras correspondentes às respostas certas deve ser feita cobrindo
 a letra e preenchendo todo o espaço compreendido pelos círculos, a caneta esferográfica transparente de
 tinta na cor preta, de forma contínua e densa. A leitura ótica do CARTÃO-RESPOSTA é sensível a marcas
 escuras; portanto, os campos de marcação devem ser preenchidos completamente, sem deixar claros.

Exemplo: (A)



0

(D

(E)

- O candidato deve ter muito cuidado com o CARTÃO-RESPOSTA, para não o DOBRAR, AMASSAR ou MANCHAR. O CARTÃO-RESPOSTA somente poderá ser substituído se, no ato da entrega ao candidato, já estiver danificado em suas margens superior e/ou inferior DELIMITADOR DE RECONHECIMENTO PARA LEITURA ÓTICA.
- Para cada uma das questões objetivas são apresentadas 5 alternativas classificadas com as letras (A), (B), (C), (D) e (E); só uma responde adequadamente ao quesito proposto. O candidato só deve assinalar UMA RESPOSTA: a marcação em mais de uma alternativa anula a questão, MESMO QUE UMA DAS RESPOSTAS ESTEJA CORRETA.
- 07 As questões são identificadas pelo número que se situa acima de seu enunciado.
- 08 SERÁ ELIMINADO do Concurso Vestibular o candidato que:
 - a) for surpreendido, durante as provas, em qualquer tipo de comunicação com outro candidato;
 - b) portar ou usar, durante a realização das provas, aparelhos sonoros, fonográficos, de comunicação ou de registro, eletrônicos ou não, tais como agendas, relógios de qualquer natureza, notebook, transmissor de dados e mensagens, máquina fotográfica, telefones celulares, pagers, microcomputadores portáteis e/ou similares ou fontes de consulta de qualquer espécie;
 - c) se ausentar da sala em que se realizam as provas levando consigo este Caderno de Questões e/ou o Caderno de Respostas e/ou o CARTÃO-RESPOSTA;
 - d) não assinar a Lista de Presença e/ou o CARTÃO-RESPOSTA.

Obs.: Iniciadas as provas, o candidato só poderá se ausentar do recinto das provas após **60 (sessenta) minutos** contados a partir do efetivo início das mesmas.

- O candidato deve reservar os 30 (trinta) minutos finais para marcar seu CARTÃO-RESPOSTA. Os rascunhos e as marcações assinaladas no CADERNO DE QUESTÕES NÃO SERÃO LEVADOS EM CONTA.
- O candidato deve, ao terminar as provas, entregar ao fiscal o CARTÃO-RESPOSTA grampeado ao CADERNO DE RESPOSTAS e este CADERNO DE QUESTÕES e ASSINAR a LISTA DE PRESENÇA.
- 11 O TEMPO DISPONÍVEL PARA ESTAS PROVAS DE QUESTÕES OBJETIVAS E DISCURSIVAS É DE 4 (QUATRO) HORAS.

BOAS PROVAS!

| 8 | VIIIA | ~ H | 3026 | 10 Ne 20,180 | 18 Ar | ,948 | 36 C | 54 Xe 131,29(2) | 36 \n 12,02 | |
|--|--|--------------|--------|---------------------------|------------------|-----------|-------------------------------|---|-----------------------------------|---------------------------------------|
| ~~ | | , ' T | 4 | , S Z = | оіиоряч — | | скіртоміо 🔻 👸 | XENÓNIO XENÓNIO | оіио́дая | |
| | | 17 | VIIA | 9 F 18,998 | ₽ <u>\</u> | 35,453 | 35 Br 79,904 | 53 | 85 At 209,99 | |
| | | | ΛΙΑ | 90 Яоùля | сгово | (9) | (3) BROMO | 000) | OTATZA | |
| | | 16 | | OXIGÉNIO 8 | мхогее Ф | 32,066(6) | 34 SELÉNIO SA 78,96(3) | 52 E Te 127,60(3) | Роцоию Роцои 209,98 | |
| | | 15 | * | 7 N 14,007 | | 30,974 | 33 AS 74,922 | 51 Sb 121,76 | 83 D : 208,98 | |
| | | ` | 4 | оитвосёчю | OSFORO | 4 | OINĒSAA | OINÔMITNA | OTUMSIB | |
| | | 4 | IVA | 6 C 12,011 | ¹ 2 Ω | 28,086 | 32 Ge 72,61(2) | 50 Sn 118,71 | 82 Pb 207,2 | |
| | | | Ψ | САКВОИО | SILÍCIO | 82 | СЕВМВИЮ | ЕЗТАИНО | снимво | |
| S | | 13 | | 5 BOR 10,811(5) | октимічіо Т | | 31 Ga 69,723 | 49 E In 114,82 | OLIAI | |
| ENTC | no | | | | 12 | IIB | 30 Zn 65,39(2) | 48 Cd 112,41 | мексияю 700,59(2) | uub |
| M | arbo | | | | | <u>B</u> | ZINCO | | | ОИЙИВІО |
| H | 2 do c | | | | 7 | | 29 CO 63,546(3) | 47 PE Ag 107,87 | 79 B Au 196,97 | оиойиои 111 |
| DOS | ótopo 1 | | | | 10 | | 28 Ni 58,693 | 46 Pd 106,42 | 78 Pt 195,08(3) | Uun |
| CA | ao is | | | | | | NIQUEL 33 | OIDAJA9 | 22 PLATINA | ПИПИІГІО |
| ÓDI | ridas | | | | တ | | COBALTO 27 58,933 | 45 R P P P P P P P P P P P P P P P P P P P | 77 IRÍDIO I.C 192,23 | MEITNÉRIO 109 |
| CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS | Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono | | | | œ | | 26 Fe 55,845(2) | 44 Ru 101,07(2) | 76 Os 190,23(3) | |
| ÇÃO | s atômi | | | | 7 | VIIB | 25 Mn 54,938 | 7 С 98,906 | 75 Re 058MIO 058MIO | Dh Oissan |
| CA | assa | | | | | В | SâNAĐNAM | TECNÉCIO | ₽ĖNIO | ВОНВІО |
| SSIFI | Som m | | | | 9 | > | 24 CR Cr 51,996 | Мо 95,94 | 74 Y | 2EABÓRGIO 20 |
| SLAS | _ | | | | 2 | ΛB | 23 V 50,942 | | 73 Ta 180,95 | |
| | | | | | | ΛB | OIDÄNAV | NIÓBIO | OJATNĀT | DÚBNIO |
| | | | | | 4 | _ | 22 FF Ti 47,867 | иресбию 40 Хресбию Zr 91,224(| 72 HE HT 178,49(2) | оідяо́тянтия 4 Ж 162 163 |
| | | | | | က | IIIB | 21 SCÂNDIO 5C 44,956 | | | 89 a 103 Ac-Lr |
| | | 7 | ¥I | ВЕRILIO Ве 9,0122 | мьсиёsіо Ма | | 20 CALCIO Ca 40,078(4) | | 56 ВАЙРІО Ва 137,33 | 88 RADIO RA 226,03 |
| _ | ₹ | - I | 1,0079 | 3 Li 6,941(2) | z S | | | | 55 Cs | |
| | | OCENIO | HIDE | ОЩЛ | OIGŌS | | OISSÄTOG | OIDIBUA | CESIO | OIDNĀRH |
| | | <u></u> | • | 2 | က | | 4 | 2 | 9 | 7 |

| Número Atômico 57 58 140.31 144.24(3) 146.92 150.36(3) 151.96 157.25(3) 158.93 158.91 158.93 159.96 157.25(3) 158.93 158.93 159.96 157.25(3) 158.93 158.93 159.96 157.25(3) 159.96 157.25(3) 159.96 | | | | Série c | dos La | Série dos Lantanídios | lios | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|--|---------|---------------|---|-----------------------|--------|---------------------------|------|---|-------------|-----|----------|---------------|----------------|----|------------------------------|---|------------|---|---|-----|------------|----|-------------|-----|
| Série dos Actinídios Série dos Actinídios Série dos Actinídios Série dos Actinídios Tentor de la constantida del constantida de la constantida de la constantida del constantida de la constantida del constantida | _ | úmero Atômico | 9 | | | 58 Ce 140,12 | , | | → 44 | Щ - | n ,92 | 。 Ω εξ | (3) EURÓPIO | | 64 Gd 157,25(3) | | оізоячагіа | _ | _ | 167 | ⊢ - | 17 | CO LUTÉCIO | , L |
| 89 90 91 92 93 94 95 96 96 97 98 98 100 101 100 101 <t< td=""><td>ОО ЕГЕИ</td><td>Símbolo</td><td></td><td>Série c</td><td>dos Ac</td><td>ctinídio</td><td>s</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></t<> | ОО ЕГЕИ | Símbolo | | Série c | dos Ac | ctinídio | s | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Massa Atômica | 7 | оилтом В АС | OIRÒT | 90 Th 232,04 | | 4 | 6 | _ ~ | 2 | '' | AMERÍCIO | (0 | 96 Cm 244,06 | , | | | | | ~ | | - LAURÉNCIO | |

70 71

THÉRBIO 71

TO 3,04(3) 174,97

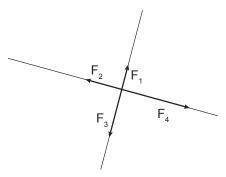
103 **Lr** 262,11

Massa atômica relativa. A incerteza no último dígito é \pm 1, exceto quando indicado entre parênteses.

FÍSICA

1

As forças F_1 , F_2 , F_3 e F_4 , na Figura, fazem ângulos retos entre si e seus módulos são, respectivamente, 1 N, 2 N, 3 N e 4 N.



Calcule o módulo da força resultante, em N.

- (A) 0
- (B) $\sqrt{2}$
- (C) 2
- (D) $2\sqrt{2}$
- (E) 10

2

Um jogador de tênis, durante o saque, lança a bola verticalmente para cima. Ao atingir sua altura máxima, a bola é golpeada pela raquete de tênis, e sai com velocidade de 108 km/h na direção horizontal.

Calcule, em kg m/s, o módulo da variação de momento linear da bola entre os instantes logo após e logo antes de ser golpeada pela raquete.

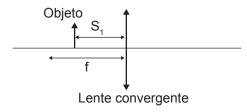
- (A) 1,5
- (B) 5,4
- (C) 54
- (D) 1.500
- (E) 5.400

Dado

Considere a massa da bola de tênis igual a 50 g.

3

Uma lente convergente está representada esquematicamente na Figura. O objeto está localizado em $S_1=2/3$ f, onde f é a distância focal.



A distância da imagem à lente e o fator de ampliação são dados, respectivamente, por:

- (A) -2f; 2.
- (B) 2f; 1,5.
- (C) -f; 3.
- (D) f; 2.
- (E) -2f; 3.

4

Em uma corda esticada, uma onda transversal se propaga com frequência f e comprimento de onda λ .

A velocidade de propagação da onda na corda e a frequência angular da onda são dadas, respectivamente, por:

- (A) λ/f ; $2\pi f$
- (B) λ f; 1/f
- (C) λ/f ; $2\pi/f$
- (D) λ f; 2π f
- (E) λ f; $2\pi/f$

5

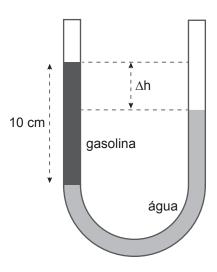
Um carro viaja a 100 km/h por 15 minutos e, então, baixa sua velocidade a 60 km/h, percorrendo 75 km nesta velocidade.

Qual é a velocidade média do carro para o trajeto total, em km/h?

- (A) 80
- (B) 75
- (C) 67
- (D) 85
- (E) 58

6

Um tubo em forma de U, aberto nos dois extremos e de seção reta constante, tem em seu interior água e gasolina, como mostrado na figura.



Sabendo que a coluna de gasolina (à esquerda) é de 10 cm, qual é a diferença de altura Δh , em cm, entre as duas colunas?

- (A) 0,75
- (B) 2,5
- (C) 7,5
- (D) 10
- (E) 25

Dados densidade volumétrica da água $\, \rho_{\text{água}} = 1 \, \text{g/cm}^3 \,$ densidade volumétrica da gasolina $\, \rho_{\text{gasolina}} = 0.75 \, \text{g/cm}^3 \,$

7

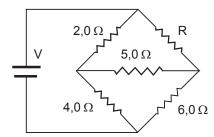
Dois blocos metálicos idênticos de 1 kg estão colocados em um recipiente e isolados do meio ambiente.

Se um dos blocos tem a temperatura inicial de 50 °C, e o segundo a temperatura de 100 °C, qual será a temperatura de equilíbrio, em °C, dos dois blocos?

- (A) 75
- (B) 70
- (C) 65
- (D) 60
- (E) 55

8

O arranjo de resistores da figura se chama Ponte de Wheatstone. Escolhendo o resistor R adequadamente, podemos fazer com que **não passe nenhuma corrente** no resistor de resistência 5,0 Ω .

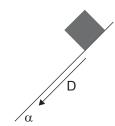


Determine, em Ω , qual é o valor da resistência de R para que a corrente no resistor de 5,0 Ω seja nula.

- (A) 2,0
- (B) 3,0
- (C) 4,0
- (D) 5,0
- (E) 6,0

9

Um objeto é abandonado do repouso sobre um plano inclinado de ângulo $\alpha=30^{o},$ como mostra a Figura. O coeficiente de atrito cinético entre o objeto e o plano inclinado $\text{ é }\mu_{C}=\sqrt{3}/9$.



Calcule a velocidade do objeto, em m/s, após percorrer uma distância D= 0,15 m ao longo do plano inclinado.

- (A) 0,00
- (B) 0,15
- (C) 1,00
- (D) 1,50
- (E) 1,73

Dados:

 $g = 10 \text{ m/s}^2$

sen 30° = 1/2

 $\cos 30^{\circ} = \sqrt{3}/2$

10

Uma placa de vidro possui as dimensões de

quando está à temperatura ambiente. Seu coeficiente de dilatação linear é 9 x 10^{-6} °C $^{-1}$.

Se a placa sofrer uma variação de temperatura de 10 °C, de quanto será a variação de volume da placa, em cm³?

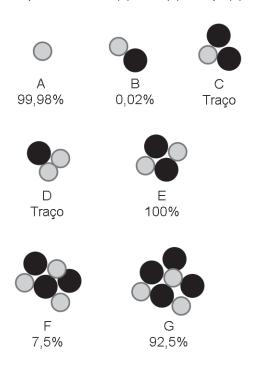
- (A) 7.3×10^{-11}
- (B) 7.3×10^{-7}
- (C) 9.0×10^{-3}
- (D) 9.0×10^{-1}
- (E) 2,7

PAS CUMIHO

QUÍMICA

11

Considere a representação de núcleos de átomos de três conjuntos de isótopos, em que os círculos em preto representam os nêutrons e os círculos de cor cinza representam os prótons. Os números indicam a porcentagem de cada isótopo do elemento, e a indicação de traço significa quantidades muito pequenas e insignificantes em relação aos valores percentuais do(s) outro(s) isótopo(s).



Sobre esses conjuntos de isótopos, pode-se concluir corretamente que

- (A) os nuclídeos C e D são isótonos.
- (B) os nuclídeos C e E são isóbaros.
- (C) a massa atômica do elemento que tem um próton é ligeiramente menor do que 1.
- (D) o isótopo D predomina na definição da massa atômica do elemento que tem dois prótons.
- (E) a massa atômica do elemento que tem três prótons é, aproximando para uma casa decimal, igual a 6.9 u.m.a.



12

A seguir, estão representadas estruturas químicas de três substâncias orgânicas identificadas por I, II e III.

As funções orgânicas presentes em I, II e III, respectivamente. são

- (A) fenol, cetona e álcool.
- (B) álcool, cetona e fenol.
- (C) álcool, aldeído e fenol.
- (D) fenol, aldeído e álcool.
- (E) aldeído, cetona e éter.

13

Na equação, está representada uma reação de polimerização, na qual um hidrocarboneto do tipo olefina produz um polímero identificado pela sigla PMP. O PMP possui elevada resistência (química e térmica) e alto grau de transparência. Devido a essas características, ele tem sido utilizado como matéria-prima para obtenção de utensílios de laboratório.

$$n$$
 CH₂=CH $+$ CH₂ $-$ CH $_2$ $+$ CH $_3$ $+$ CH $_4$ $+$ CH $_3$ $+$ CH $_4$ $+$ CH $_3$ $+$ CH $_4$ $+$ CH $_4$ $+$ CH $_5$ $+$ CH $_5$ CH $_5$ $+$ CH $_5$ $+$

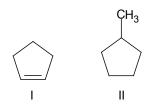
Sobre essa olefina e o PMP, verifica-se que

- (A) ambos possuem pelo menos anel benzênico.
- (B) ambos possuem cadeia carbônica saturada.
- (C) ambos possuem cadeia carbônica normal.
- (D) a olefina possui cadeia carbônica ramificada, e o PMP é uma macromolécula.
- (E) a olefina possui cadeia carbônica heterogênea, e o PMP é um polímero de condensação.



14

Os compostos I e II, representados a seguir, são hidrocarbonetos cíclicos.



De acordo com as regras da União internacional de Química Pura e Aplicada (IUPAC), as nomenclaturas dos compostos I e II são, respectivamente,

- (A) ciclopentano e metilciclopentano.
- (B) ciclopenteno e metilciclopentano.
- (C) cicloexeno e metilcicloexano.
- (D) cicloexeno e etilcicloexano.
- (E) cicloexano e etilcicloexano.

15

Que volume de uma solução aquosa de nitrato de potássio (KNO_3) 15 g L^{-1} é necessário para que, por diluição, se prepare 250 mL de uma solução aquosa 0,3 mol L^{-1} de KNO_3 ?

- (A) 205 mL
- (B) 305 mL
- (C) 405 mL
- (D) 505 mL
- (E) 605 mL

16

Explosões são reações químicas que liberam muita energia. A energia liberada em explosões tem como parâmetro de medição o equivalente em tinitrotolueno (TNT) que, ao explodir, produz 4,2 x 10² J por cada 1 g.

A bomba atômica que foi lançada sobre Hiroshima (em 1945) produziu uma explosão com energia de 6,3 x 10¹³ J.

A quantidade, <u>em mol</u>, de TNT, que produziria uma energia dessa magnitude, assumindo uma reação com 100% de rendimento, seria:

- (A) 3.0×10^6
- (B) 6.6×10^6
- (C) 3.3×10^7
- (D) 6.0×10^7
- (E) 6.6×10^8

Dados $TNT: C_7H_5(NO_2)_3$ $M_{TNT} = 227 \text{ g mol}^{-1}$

17

A água é a molécula da vida, pois os seres vivos são constituídos em grande parte por esta substância, sendo ela responsável pelo bom funcionamento dos organismos.

Sobre a molécula de água é correto que

- (A) tem apenas um par de elétrons não ligantes.
- (B) tem geometria linear.
- (C) tem duas ligações sigma.
- (D) é apolar.
- (E) possui um isômero.

18

Uma amostra de um composto orgânico foi queimada em atmosfera rica em oxigênio de forma a transformar todo o carbono em gás CO_2 . Esse gás foi borbulhado em uma solução de hidróxido de bário, onde todo o CO_2 foi precipitado na forma de BaCO_3 (ver equação). Se 0,106 g de amostra produziu 0,296 g de BaCO_3 , a percentagem (valor mais próximo) de carbono na substância é

$$CO_{2(g)} + Ba^{2+}_{(aq)} \rightarrow BaCO_{3(s)}$$

- (A) 12
- (B) 17
- (C) 25
- (D) 33
- (E) 41

Dados
$$M_{CO_2} = 44 \text{ g mol}^{-1} \text{ e}$$

$$M_{BaCO_3} = 197g \, \text{mol}^{-1}$$

19

O índice de acidez de um óleo é determinado com a titulação volumétrica com KOH. Uma massa de 20,00~g de óleo foi dissolvida totalmente em uma mistura de água, isopropanol e tolueno, para, em seguida, ser titulada com uma solução da base forte $(0,10~mol~L^{-1})$. O ponto de equivalência foi atingido com a adição de 2,00~mL de base.

A quantidade, em mol, de H⁺ reagido com a base é

- (A) 1.0×10^{-5}
- (B) 2.0×10^{-5}
- (C) 5.0×10^{-5}
- (D) 1.0×10^{-4}
- (E) 2.0×10^{-4}

RASCUNHO

20

Em água, o produto de solubilidade do AgC ℓ é calculado a partir do equilíbrio indicado na Equação I. Em meio aquoso contendo concentração elevada de amoníaco, forma-se a espécie $Ag(NH_3)_2^+$, conforme a Equação II.

$$\mathrm{AgC}\ell_{(\mathrm{s})} = \mathrm{Ag^+_{(\mathrm{aq})}} + \mathrm{C}\ell^-_{(\mathrm{aq})} \qquad \qquad \mathrm{K_{ps}} = 1 \ \mathrm{x} \ 10^{-10} \quad \text{(Equação I)}$$

$$Ag^{+}_{(aq)} + 2NH_{3(aq)} = Ag(NH_{3})_{2(aq)}^{+} K_{f} = 1 \times 10^{11}$$
 (Equação II)

Num sistema aquoso contendo $\mathrm{AgC}\ell_{\mathrm{(s)}}$ e $\mathrm{NH_3}$, tem-se

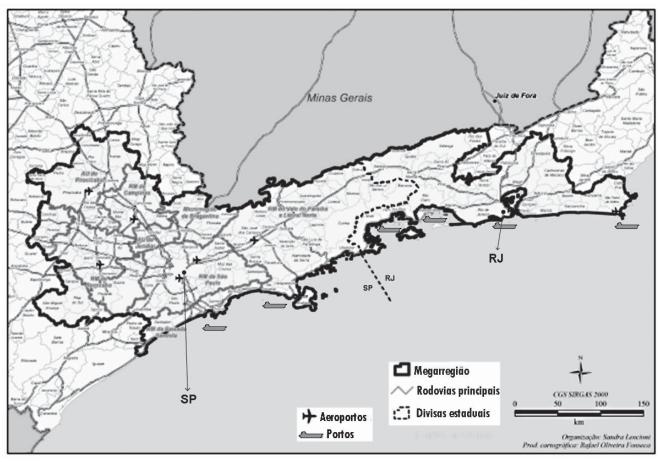
- (A) maior solubilização do AgC ℓ à medida em que a concentração de NH $_3$ é diminuída.
- (B) a equação global do equilíbrio é $\mathrm{AgC}\ell_{(\mathrm{s})}$ + 2NH $_{3(\mathrm{aq})}$ \Longrightarrow $\mathrm{Ag(NH}_3)_2^+_{(\mathrm{aq})}$ + $\mathrm{C}\ell^-_{(\mathrm{aq})}$.
- (C) o valor da constante de equilíbrio da reação global é $1,1 \times 10^{11}$
- (D) que a expressão da constante de equilíbrio da reação global é ($[Ag(NH_2)_2^+]$ $[C\ell^-]$)/[$AgC\ell$].
- (E) concentrações iguais de Ag^+ e $\mathrm{C}\ell^-$ não importando a concentração de NH_3 .





PROVA DISCURSIVA DE GEOGRAFIA

Questão nº 1 (valor: 3,0 pontos)



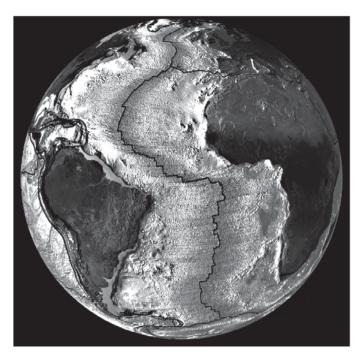
Disponível em: http://espacoeconomia.revues.org/1814>. OLIVEIRA, L.A. Acesso em: 19 jul. 2016. Adaptado.

As transformações espaciais geradas pelas redes materiais e imateriais que conectam e articulam regiões mais ou menos contíguas refletem um processo avassalador, na atualidade: o da metropolização. Este, todavia, não é instantâneo, ele é processual.

| uma |
|-----|
| |
| |
| |
| |
| |
| |

2º DIA - TARDE - GRUPO 3

Questão nº 2 (valor: 3,0 pontos)



Disponível em: https://www.publico.pt/ciencia/noticia/>. Acesso em: 19 jul. 2016.

O assoalho dos oceanos e mares também tem um relevo específico que se forma por processos diversos. A dorsal oceânica do Atlântico, em destaque no cartograma apresentado, separa o continente americano dos continentes africano e europeu.

A partir do cartograma, explique:

| | - INHO | |
|---------------------------------|--------|--|
| | RASCO | |
| b) a Teoria da Deriva Continent | al. | |
| | · MHO | |
| | NSCO, | |



Questão nº 3 (valor: 4,0 pontos)



Disponível em: http://www.mar.mil.br/hotsites/sala_imprensa/amazonia_azul.html. Acesso em: 08 jul. 2016.Adaptado.

A proposta brasileira de ampliação da Amazônia Azul brasileira tornará o território marítimo do país (total de 4,5 milhões de quilômetros quadrados) equivalente a 52% da sua área continental. Sobre essa proposta, responda ao que se pede:

| a) Identifique uma vantagem | econômica e uma vantagem geopolítica da ampliação do mar territorial brasileiro até 35 |
|-----------------------------|--|
| milhas náuticas do litoral. | |
| | |
| | |
| | .,,,0 |
| | |
| | |
| | Rr |
| | |
| | |
| | |
| | |
| b) Diferencie em termos de | oberania nacional, o Mar territorial (1) da Zona Econômica Exclusiva (2), na região em des |
| taque. | obolatila hadional, o mai tormonal (1) da Zona Zoonomioa Zxolativa (2), na rogido om doc |
| taque. | |
| | |
| | |
| | |
| | COLO, |
| | |
| | KI |
| | |
| | |

2º DIA - TARDE - GRUPO 3

PROVA DISCURSIVA HISTÓRIA

Questão nº 1 (valor: 3,0 pontos)

Carcará!/Pega, mata e come/Carcará! Num vai morrer de fome/Carcará!/Mais coragem do que homem Carcará!/Pega, mata e come/Carcará!]

[Carcará!]Lá no sertão.../É um bicho que avoa que nem avião É um pássaro malvado/Tem o bico volteado que nem gavião

Carcará.../Quando vê roça queimada/Sai voando, cantando Carcará.../Vai fazer sua caçada/Carcará.../Come inté cobra queimada [...]

A interpretação de Maria Bethânia no show Opinião, espetáculo de grande sucesso de público em fevereiro de 1965,

remetia às dificuldades enfrentadas pelos trabalhadores rurais no nordeste brasileiro nos anos 1950 e 1960.

"Em 1950 mais de dois milhões de nordestinos viviam fora dos seus estados natais. 10% da população do Ceará emigrou. 13% do Piauí! 15% da Bahia!! 17% de Alagoas!!!"

Carcará: João do Vale e José Cândido

| - | Explique por que a migração interna, destacada na interpretação da canção, se intensificou nos anos 1950 e 1960 no Brasil. |
|---|--|
| | |
| | il Aly |
| | 50 |
| | 2 P |
| | Indique uma das razões para a crescente organização dos trabalhadores rurais ter sido encarada como um problema por determinados setores da sociedade brasileira e governos. |
| | |



Questão nº 2 (valor: 3,0 pontos)

Observe-as e faça o que se pede.

O muro de Berlim, derrubado em 1989, é hoje apenas uma recordação. Mas ainda existem muitos muros que separam os homens ao redor do mundo. Abaixo estão duas imagens do muro construído na fronteira entre os EUA e o México.







Disponível em: httml>. Acesso em: 19 set. 2016.

a) Descreva duas situações de recorrentes tensões vividas na fronteira entre os Estados Unidos e o México na atualidade.

b) Cite outro exemplo de muros que dividem populações ao redor do mundo de hoje.

Questão nº 3 (valor: 4,0 pontos)

"O ritmo da migração europeia intensificou-se durante o último quartel do século XIX e atingiu seu pico nas primeiras décadas do século XX. Entre 1881 e 1915, cerca de 31 milhões de imigrantes chegaram às Américas. Mais uma vez, como no período anterior a 1880, os Estados Unidos eram o principal país de recepção, recebendo 70% desses imigrantes. O segundo lugar em importância, [...] eram dois países latino-americanos: a Argentina, com 4,2 milhões e o Brasil, com 2,9 milhões de imigrantes. [...] A Itália – exportadora insignificante de trabalhadores antes de 1880 – expulsou cerca de 7,7 milhões de trabalhadores entre 1881 e 1914. Os imigrantes do Império Austro-húngaro atingiram o total de 4,2 milhões, seguidos pelos espanhóis (3,2 milhões), por contingentes russos e poloneses (2,5 milhões) e, finalmente, pelos portugueses com um milhão, dos quais cerca de 80% dirigiram-se para o Brasil e o restante para os Estados Unidos".

KLEIN, Herbert S. **Migração internacional na história das Américas**. In: Boris Fausto (org.). Fazer a América. A Imigração em Massa para a América Latina. São Paulo: Edusp, 2000, p. 25-26.

Este intenso movimento migratório de trabalhadores europeus para as Américas se concentrou, em sua grande maioria, nos Estados Unidos, Canadá, Argentina e Brasil.

| a) Descreva um problema nas regiões de origem destes migrantes que seja um fator decisivo para a decisão de migra |
|--|
| |
| |
| |
| 11/2/ |
| |
| PA- |
| b) Indique duas caraterísticas dos países de destino que resultavam atraentes do ponto de vista dos migrantes. |
| |
| |
| i all the second of the second |
| |
| 5 |



PROVA DISCURSIVA MATEMÁTICA

Questão nº 1 (valor: 2,5 pontos)

Considere a parábola de equação $y = x^2 - x + 1$

a) Encontre os pontos de interseção da parábola com a reta de equação y = x + 1.

RASCUMHO

b) Encontre *b* para o qual a parábola intercepta a reta de equação y = x + b em um único ponto.



c) Encontre as retas que passam pelo ponto (1,0) e que interceptam a parábola em um único ponto.

RASCUMINO

Questão nº 2 (valor: 2,5 pontos)

Temos uma urna com 100 bolas numeradas de 1 a 100.

a) Escolhendo duas bolas distintas simultaneamente, qual a probabilidade de que a soma seja 3?



b) Escolhendo duas bolas distintas simultaneamente, qual a probabilidade de que a soma seja menor ou igual a 7?



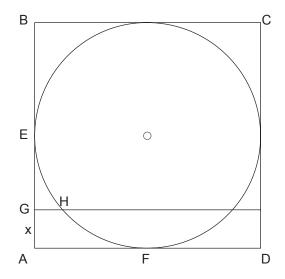
c) Escolhendo duas bolas distintas simultaneamente, qual a probabilidade de que o produto seja um número par?





Questão nº 3 (valor: 2,5 pontos)

Considere, como na figura, um quadrado ABCD de lado 2 e um círculo inscrito de centro O e raio 1. Sejam E e F os pontos médios dos lados AB e AD, respectivamente.



a) Calcule a área do quadrado e a área do círculo.

PASCIMHO PAGE

b) Calcule a área da região limitada pelos segmentos AE, AF e pelo arco EF.



Questão nº 3 (Continuação)

c) Seja GH um segmento de reta paralelo ao lado AD, em que G pertence ao segmento AE e H pertence ao arco EF. Sabendo que os pontos A, H e C são colineares, calcule a área da região limitada pelos segmentos AF, AG, GH e pelo arco FH.

RASCUMHO



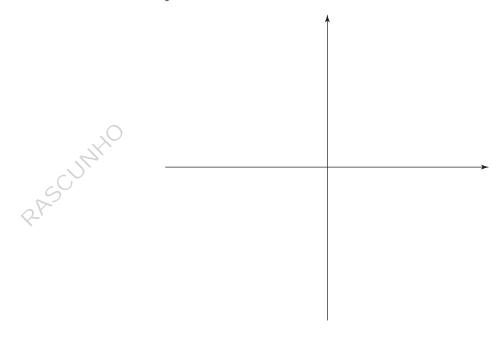
Questão nº 4 (valor: 2,5 pontos)

Sejam $g_{_{0}},\,g_{_{1}}\!\!:\mathbb{R}\to\mathbb{R}$ as seguintes funções:

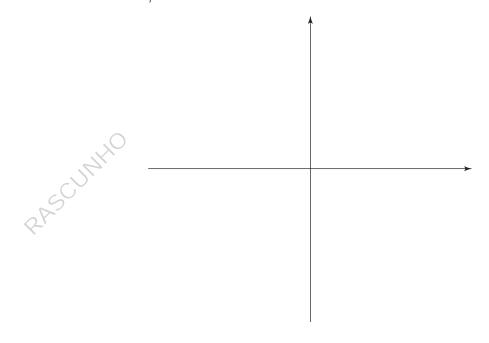
$$g_0(x) = \frac{|x+2|-|x-2|}{2}$$

$$g_1(x) = \frac{g_0(4x+6) + g_0(4x-6)}{2}$$

a) Faça o esboço do gráfico de $g_{\it 0}$.



b) Faça o esboço do gráfico de g_1 .



Questão nº 4 (Continuação)

c) Resolva a inequação $g_1(x) \le \frac{x}{2}$.

RASCUMHO