



PUC - RIO VESTIBULAR 2009

GRUPO 2
2º DIA

Outubro / 2008

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

LEIA ATENTAMENTE AS INSTRUÇÕES ABAIXO.

- 01 - Você recebeu do fiscal o seguinte material:
- a) este caderno, com o enunciado das 10 questões objetivas de **FÍSICA**, das 10 questões objetivas de **MATEMÁTICA**, das 10 questões objetivas de **QUÍMICA** e das 3 questões discursivas de **GEOGRAFIA** e 3 questões discursivas de **HISTÓRIA**, sem repetição ou falha;
 - b) 1 Caderno de Respostas, contendo espaço para desenvolvimento das respostas às questões discursivas de **GEOGRAFIA E HISTÓRIA**, além de um **CARTÃO-RESPOSTA**, com seu nome e número de inscrição, destinado às respostas das questões objetivas formuladas nas provas de **FÍSICA, MATEMÁTICA E QUÍMICA**.
- 02 - Verifique se este material está em ordem, se o seu nome e número de inscrição conferem com os que aparecem nos **CARTÕES**. Caso contrário, notifique **IMEDIATAMENTE** ao fiscal.
- 03 - Após a conferência, o candidato deverá assinar no espaço próprio de cada **CARTÃO**, preferivelmente a caneta esferográfica de tinta na cor preta.
- 04 - No **CARTÃO-RESPOSTA**, a marcação das letras correspondentes às respostas certas deve ser feita preenchendo todo o espaço do círculo, a **lápiz preto nº 2 ou caneta esferográfica de tinta na cor preta**, com um traço contínuo e denso. A LEITORA ÓTICA utilizada na leitura do **CARTÃO-RESPOSTA** é sensível a marcas escuras, portanto, preencha os campos de marcação completamente, sem deixar claros.
- Exemplo: (A) ● (C) (D) (E)
- 05 - Tenha muito cuidado com os **CARTÕES**, para não os **DOBRAR, AMASSAR ou MANCHAR**. Os mesmos **SOMENTE** poderão ser substituídos caso estejam danificados em suas margens superiores e/ou inferiores – **BARRA DE RECONHECIMENTO PARA LEITURA ÓTICA**.
- 06 - 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. Você 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) se utilizar, durante a realização das provas, de máquinas e/ou relógios de calcular, bem como de rádios gravadores, *headphones*, telefones celulares ou fontes de consulta de qualquer espécie;
 - b) se ausentar da sala em que se realizam as provas levando consigo o Caderno de Questões e/ou o Caderno de Respostas (com o **CARTÃO-RESPOSTA**);
 - c) não assinar a Lista de Presença e/ou os **CARTÕES**.
- 09 - Reserve os 30 (trinta) minutos finais para marcar seu **CARTÃO-RESPOSTA**. Os **rascunhos** nos Cadernos de Questões e de Respostas **NÃO SERÃO LEVADOS EM CONTA**.
- 10 - Quando terminar, entregue ao fiscal o **CADERNO DE QUESTÕES, O CADERNO DE RESPOSTAS (com o CARTÃO-RESPOSTA) E ASSINE A LISTA DE PRESENÇA**.
- 11 - **O TEMPO DISPONÍVEL PARA ESTAS PROVAS DE QUESTÕES OBJETIVAS E DISCURSIVAS É DE 4 (QUATRO) HORAS.**

BOAS PROVAS!

FÍSICA

1

Um pacote do correio é deixado cair de um avião que voa horizontalmente com velocidade constante. Podemos afirmar que (desprezando a resistência do ar):

- (A) um observador no avião e um observador em repouso no solo vêem apenas o movimento vertical do objeto.
- (B) um observador no avião e um observador em repouso no solo vêem apenas o movimento horizontal do objeto.
- (C) um observador no solo vê apenas um movimento vertical do objeto, enquanto um observador no avião vê o movimento horizontal e vertical.
- (D) um observador no solo vê apenas um movimento horizontal do objeto, enquanto um observador no avião vê apenas um movimento vertical.
- (E) um observador no solo vê um movimento horizontal e vertical do objeto, enquanto um observador no avião vê apenas um movimento vertical.

2

Uma bola é lançada verticalmente para cima. Podemos dizer que no ponto mais alto de sua trajetória:

- (A) a velocidade da bola é máxima, e a aceleração da bola é vertical e para baixo.
- (B) a velocidade da bola é máxima, e a aceleração da bola é vertical e para cima.
- (C) a velocidade da bola é mínima, e a aceleração da bola é nula.
- (D) a velocidade da bola é mínima, e a aceleração da bola é vertical e para baixo.
- (E) a velocidade da bola é mínima, e a aceleração da bola é vertical e para cima.

3

Um objeto é lançado verticalmente para cima de uma base com velocidade $v = 30 \text{ m/s}$. Considerando a aceleração da gravidade $g = 10 \text{ m/s}^2$ e desprezando-se a resistência do ar, determine o tempo que o objeto leva para voltar à base da qual foi lançado.

- (A) 3 s
- (B) 4 s
- (C) 5 s
- (D) 6 s
- (E) 7 s

4

Uma família viaja de carro com velocidade constante de 100 km/h, durante 2 h. Após parar em um posto de gasolina por 30 min, continua sua viagem por mais 1h 30 min com velocidade constante de 80 km/h. A velocidade média do carro durante toda a viagem foi de:

- (A) 80 km/h.
- (B) 100 km/h.
- (C) 120 km/h.
- (D) 140 km/h.
- (E) 150 km/h.

5

O ponteiro dos minutos de um relógio tem 1 cm. Supondo que o movimento deste ponteiro é contínuo e que $\pi = 3$, a velocidade de translação na extremidade deste ponteiro é:

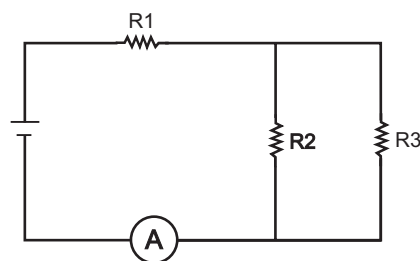
- (A) 0,1 cm/min.
- (B) 0,2 cm/min.
- (C) 0,3 cm/min.
- (D) 0,4 cm/min.
- (E) 0,5 cm/min.

6

Dois objetos metálicos esféricos idênticos, contendo cargas elétricas de 1C e de 5C, são colocados em contato e depois afastados a uma distância de 3 m. Considerando a Constante de Coulomb $k = 9 \times 10^9 \text{ N m}^2/\text{C}^2$, podemos dizer que a força que atua entre as cargas após o contato é:

- (A) atrativa e tem módulo $3 \times 10^9 \text{ N}$.
- (B) atrativa e tem módulo $9 \times 10^9 \text{ N}$.
- (C) repulsiva e tem módulo $3 \times 10^9 \text{ N}$.
- (D) repulsiva e tem módulo $9 \times 10^9 \text{ N}$.
- (E) zero.

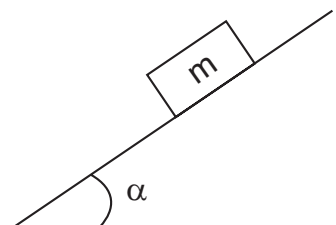
7



No circuito apresentado na figura, onde $V = 12 \text{ V}$, $R_1 = 5 \Omega$, $R_2 = 2 \Omega$, $R_3 = 2 \Omega$, podemos dizer que a corrente medida pelo amperímetro A colocado no circuito é:

- (A) 1 A. (B) 2 A. (C) 3 A. (D) 4 A. (E) 5 A.

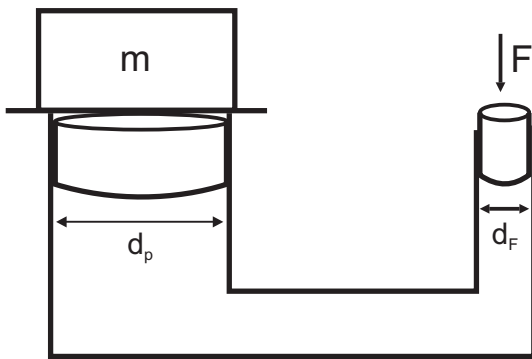
8



Um bloco de massa m é colocado sobre um plano inclinado cujo coeficiente de atrito estático $\mu = 1$ como mostra a figura. Qual é o maior valor possível para o ângulo α de inclinação do plano de modo que o bloco permaneça em repouso?

- (A) 30° (B) 45°
- (C) 60° (D) 75°
- (E) 90°

9



Um bloco de massa $m = 9000 \text{ kg}$ é colocado sobre um elevador hidráulico como mostra a figura acima. A razão entre o diâmetro do pistão (d_p) que segura a base do elevador e o diâmetro (d_F) onde deve-se aplicar a força F é de $d_p / d_F = 30$. Encontre a força necessária para se levantar o bloco com velocidade constante. Considere $g = 10 \text{ m/s}^2$ e despreze os atritos.

- (A) 100 N
- (B) 300 N
- (C) 600 N
- (D) 900 N
- (E) 1000 N

10

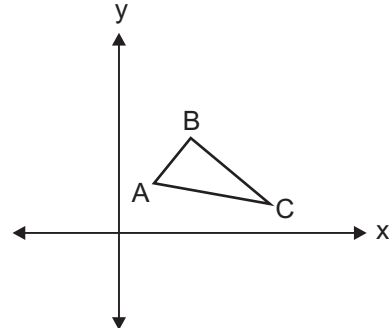
Quanta energia deve ser dada a uma panela de ferro de 300 g para que sua temperatura seja elevada em 100°C ? Considere o calor específico da panela como $c = 450 \text{ J/kg}^\circ\text{C}$.

- (A) 300 J
- (B) 450 J
- (C) 750 J
- (D) 1750 J
- (E) 13500 J

MATEMÁTICA

11

Calcule a área do triângulo de vértices $A = (1,2)$, $B = (2,4)$ e $C = (4,1)$.



- (A) $\frac{5}{2}$
- (B) 3
- (C) $\frac{7}{2}$
- (D) 4
- (E) $\frac{9}{2}$

12

Quantas soluções inteiras a inequação $x^2 + x - 20 \leq 0$ admite?

- (A) 2
- (B) 3
- (C) 7
- (D) 10
- (E) 13

13

Num colégio de 100 alunos, 80 gostam de sorvete de chocolate, 70 gostam de sorvete de creme e 60 gostam dos dois sabores. Quantos não gostam de nenhum dos dois sabores?

- (A) 0
- (B) 10
- (C) 20
- (D) 30
- (E) 40

14

Se $\cos 2\theta = \frac{7}{25}$ e θ pertence ao primeiro quadrante, então

$\cos \theta$ é igual a:

- (A) $\frac{4}{5}$
- (B) $\frac{3}{5}$
- (C) $\frac{\sqrt{5}}{3}$
- (D) $\frac{5}{7}$
- (E) $\frac{\sqrt{3}}{2}$

15

Seja $d(P, Q)$ a distância entre os pontos P e Q . Considere $A = (-1, 0)$ e $B = (1, 0)$ pontos do plano. O número

de pontos $X = (x, y)$ tais que $d(X, B) = \frac{1}{2} d(X, A) = \frac{1}{2} d(A, B)$

é igual a:

- (A) 0 (B) 1 (C) 2 (D) 3 (E) 4

16

O dono de um restaurante comprou oito caixas, cada uma contendo doze latas de doce em calda por R\$6,00 a lata. Em cada caixa, duas latas se estragaram e foram jogadas fora. Por quanto ele deve vender cada lata para ter um lucro total de R\$72,00?

- (A) R\$ 7,00 (B) R\$ 7,50
(C) R\$ 8,10 (D) R\$ 8,50
(E) R\$ 9,00

17

João recebeu um aumento de 10% e com isso seu salário chegou a R\$1.320,00. O salário de João antes do aumento era igual a?

- (A) R\$1.188,00
(B) R\$1.200,00
(C) R\$1.220,00
(D) R\$1.310,00
(E) R\$1.452,00

18

Jogamos dois dados comuns. Qual a probabilidade de que o total de pontos seja igual a 10?

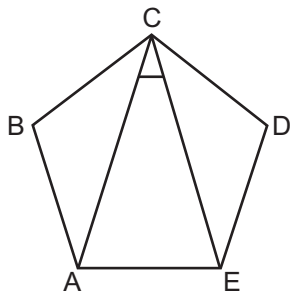
- (A) $\frac{1}{12}$ (B) $\frac{1}{11}$ (C) $\frac{1}{10}$ (D) $\frac{2}{23}$ (E) $\frac{1}{6}$

19

Temos uma progressão aritmética de 20 termos onde o 1º termo é igual a 5. A soma de todos os termos dessa progressão aritmética é 480. O décimo termo é igual a:

- (A) 20 (B) 21 (C) 22 (D) 23 (E) 24

20



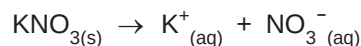
Considere o pentágono regular ABCDE. Quanto vale o ângulo ACE?

- (A) 24° (B) 30° (C) 36° (D) 40° (E) 45°

QUÍMICA

21

Nitrato de potássio é um sal que pode ser obtido a partir da reação de HNO_3 (ácido forte) com KOH (base forte). Este sal, quando dissolvido em água, dissocia-se por completo nas espécies K^+ e NO_3^- , assim permanecendo no meio. A solubilidade do KNO_3 , a 20 °C, é igual a 28 g em 100 g de água.

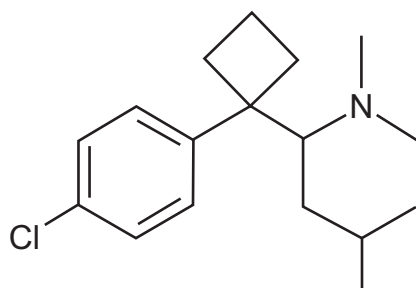


Considerando essas informações, é **correto** afirmar que:

- (A) K^+ reage com a água formando KOH .
(B) NO_3^- reage com a água formando HNO_3 .
(C) KNO_3 é um eletrólito fraco;
(D) uma solução contendo 200 g de KNO_3 em 1,0 L de água, a 20 °C, está saturada. Considere que a densidade da água é 1,0 g mL^{-1} .
(E) os valores de pH de duas soluções de KNO_3 , cujas concentrações são 0,2 mol L^{-1} e 0,1 mol L^{-1} , são iguais.

22

A sibutramina (representada abaixo) é um fármaco controlado pela Agência Nacional de Vigilância Sanitária que tem por finalidade agir como moderador de apetite.

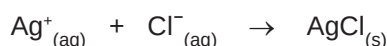


Sobre a sibutramina, é **incorreto** afirmar que:

- (A) trata-se de uma substância aromática.
(B) identifica-se um elemento da família dos halogênios em sua estrutura.
(C) sua fórmula molecular é $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NCl}$.
(D) identifica-se uma amina terciária em sua estrutura.
(E) identifica-se a presença de ligações π em sua estrutura.

23

Uma aliança de 10 g contém uma quantidade desconhecida de prata. Para se determinar essa quantidade, a aliança foi tratada com solução aquosa de ácido nítrico, de modo a transformar toda a prata presente em íons $\text{Ag}^+_{(\text{aq})}$. Em seguida, foi adicionado excesso de cloreto (Cl^-) para precipitar o $\text{Ag}^+_{(\text{aq})}$ na forma de cloreto de prata, $\text{AgCl}_{(\text{s})}$, conforme equação abaixo:

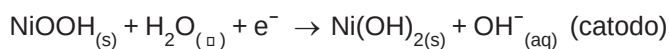
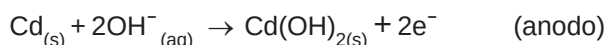


Sendo a massa de cloreto de prata igual a 2,87 g, após filtração e secagem, é **correto** afirmar que a opção que mais se aproxima da percentagem de prata na aliança é:

- (A) 10%.
- (B) 22%.
- (C) 48%.
- (D) 75%.
- (E) 99%.

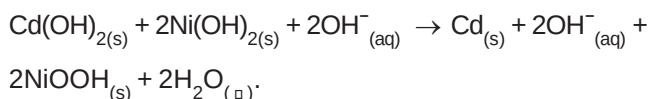
24

A pilha de níquel-cádmio pode ser recarregada. As reações que ocorrem no catodo e no anodo dessa pilha são indicadas abaixo:



Sobre a pilha de níquel-cádmio, é **correto** afirmar que:

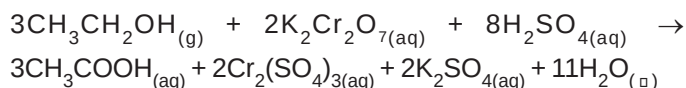
(A) sua reação global pode ser representada por:



- (B) o potencial desenvolvido, na reação espontânea, é negativo.
- (C) a recarga da pilha é feita por um processo de eletrólise.
- (D) o Cd é um agente oxidante na reação.
- (E) no anodo ocorre a redução do Cd.

25

O equipamento conhecido como bafômetro permite determinar a quantidade de álcool no sangue através do ar expirado por uma pessoa. O ar é passado por uma solução de dicromato de potássio, de coloração amarela, acidulada com ácido sulfúrico. Caso o etanol esteja presente no ar expirado, este reage com o dicromato em meio ácido produzindo Cr^{3+} , de coloração verde, conforme a reação indicada abaixo:



De acordo com as informações, é **incorreto** afirmar que:

- (A) o estado de oxidação do cromo no dicromato de potássio é 6+.
- (B) na reação, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ é o agente redutor.
- (C) a mudança de coloração decorrente da reação de oxirredução, identifica a presença de etanol.
- (D) o SO_4^{2-} originário do ácido sulfúrico, em solução aquosa, é um íon espectador, pois não sofre qualquer tipo de alteração na reação.
- (E) no sulfato de potássio, o potássio tem número de oxidação 1+.

26

Na produção de fogos de artifício, diferentes metais são misturados à pólvora para que os fogos, quando detonados, produzam cores variadas. Por exemplo, o sódio, o estrôncio e o cobre produzem, respectivamente, as cores amarela, vermelha e azul.

Se a localização dos elétrons num determinado nível depende da sua quantidade de energia, é **incorreto** afirmar que:

- (A) quando a pólvora explode, a energia produzida excita os elétrons dos átomos desses metais, fazendo-os passar de níveis de menor energia para níveis de maior energia.
- (B) os níveis de menor energia são aqueles mais próximos do núcleo, e os níveis de maior energia são aqueles mais distantes do núcleo.
- (C) quando o elétron retorna para o estado fundamental, ele cede energia anteriormente recebida sob a forma de luz.
- (D) a luminosidade colorida nos fogos de artifício não depende do salto de elétrons de um nível para outro.
- (E) no laboratório, o estrôncio poderia ser identificado pela coloração vermelha quando este recebe o calor de uma chama.

27

Considere as informações apresentadas sobre as seguintes substâncias:

- I - ácido clorídrico: de fórmula HCl, age como ácido forte quando dissolvido em água.
- II - nitrato de potássio: de fórmula KNO_3 , é um sal iônico que se dissocia totalmente em água.
- III - argônio: de fórmula Ar, é um gás nobre, inerte.
- IV - metano: de fórmula CH_4 , é um alcano, gasoso, cuja geometria molecular é a de um tetraedro regular.

A partir dessas informações, pode-se afirmar que:

- (A) apenas o argônio é apolar.
- (B) argônio e metano são muito pouco solúveis em água.
- (C) nitrato de potássio é solúvel apenas em solventes apolares.
- (D) metano forma ligações de hidrogênio entre suas moléculas.
- (E) o HCl, em meio aquoso não conduz eletricidade.

28

Segundo o conceito de Bronsted e Lowry, ácido é toda espécie que doa prótons (H^+) para uma base e base é toda espécie que recebe prótons (H^+) de um ácido.

Considere as equações abaixo:

- I - $\text{HCl}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$
- II - $\text{NH}_{3(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{OH}^-_{(\text{aq})}$
- III - $\text{NH}_{3(\text{aq})} + \text{HCl}_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$
- IV - $\text{HSO}_4^-_{(\text{aq})} + \text{NH}_{3(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-}_{(\text{aq})} + \text{NH}_4^+_{(\text{aq})}$
- V - $\text{HClO}_{4(\text{aq})} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{ClO}_4^-_{(\text{aq})} + \text{H}_3\text{SO}_4^+_{(\text{aq})}$

De acordo com o conceito ácido-base de Bronsted e Lowry, é **correto** afirmar que:

- (A) a água comporta-se como um ácido nas equações I e II.
- (B) o NH_3 comporta-se como um ácido nas equações II e III.
- (C) o NH_3 comporta-se como uma base nas equações III e IV.
- (D) HSO_4^- e H_2SO_4 comportam-se como ácidos nas equações IV e V.
- (E) H_3SO_4^+ e HClO_4 comportam-se como bases na equação V.

29

A concentração de HCl, em quantidade de matéria, na solução resultante da mistura de 20 mL de uma solução $2,0 \text{ mol L}^{-1}$ com 80 mL de uma solução $4,0 \text{ mol L}^{-1}$ desse soluto e água suficiente para completar 1,0 L é:

- (A) $0,045 \text{ mol L}^{-1}$.
- (B) $0,090 \text{ mol L}^{-1}$.
- (C) $0,18 \text{ mol L}^{-1}$.
- (D) $0,36 \text{ mol L}^{-1}$.
- (E) $0,72 \text{ mol L}^{-1}$.

30

As três primeiras etapas na série de decaimento radioativo do urânio $^{238}_{92}\text{U}$ envolvem emissão sucessiva de uma partícula alfa ($^4_2\alpha$), uma partícula beta ($^0_{-1}\beta$) e outra partícula beta ($^0_{-1}\beta$).

Sobre o elemento resultante do decaimento, é **correto** afirmar que:

- (A) na 1ª etapa, possui número de massa 234 e número atômico 92.
- (B) após as duas primeiras etapas, possui número de massa 234 e número atômico 91.
- (C) após as três etapas, possui 144 nêutrons em seu núcleo.
- (D) na 1ª etapa, possui 90 nêutrons em seu núcleo.
- (E) após as três etapas, possui 96 prótons em seu núcleo.

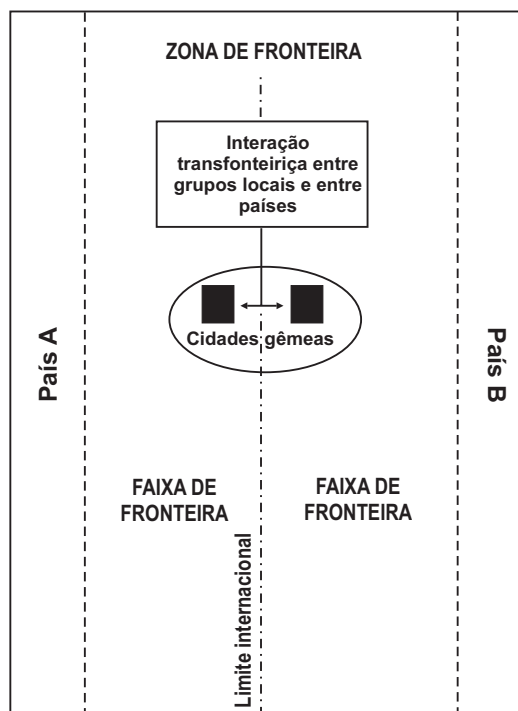
PROVA DISCURSIVA

GEOGRAFIA

Questão nº 1

“(…) Enquanto a **faixa de fronteira** constitui uma expressão *de jure* associada aos limites territoriais do poder do Estado, o conceito de **zona de fronteira** aponta para um espaço de interações econômicas, culturais e políticas, tanto espontâneas como promovidas, (…), composto por diferenças oriundas da presença do limite internacional e por fluxos transfronteiriços, e cuja territorialidade ‘mais evoluída’ é a das **cidades-gêmeas**. (…)”.

(Adaptado de Grupo RETIS / Depto. de Geografia / IGEO / UFRJ, 2008).



Esquema adaptado de <http://www.igeo.ufrj.br/gruporetis/>

O cartograma apresentado indica, além de outros dados, uma complexa estrutura territorial para a gestão das fronteiras nacionais: as cidades-gêmeas. Localizadas na zona de fronteira (150 km de distância a partir da fronteira, “para dentro e para fora” do país), essas cidades estabelecem novos desafios para a articulação política, econômica e cultural entre os vizinhos sul-americanos.

Considerando essa organização político-administrativa nos territórios nacionais;

a) defina o que são as cidades-gêmeas;

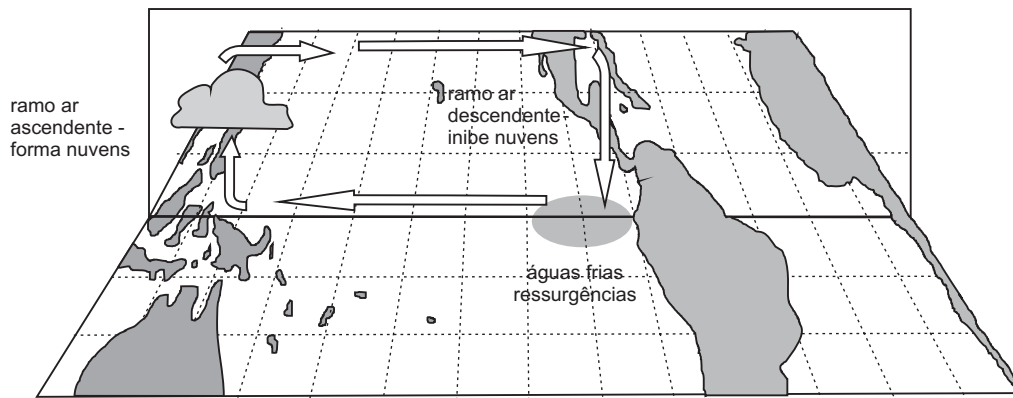
b) apresente um argumento que explique a importância desses aglomerados fronteiriços nas políticas nacionais de integração regional.

(valor: 3,0 pontos)

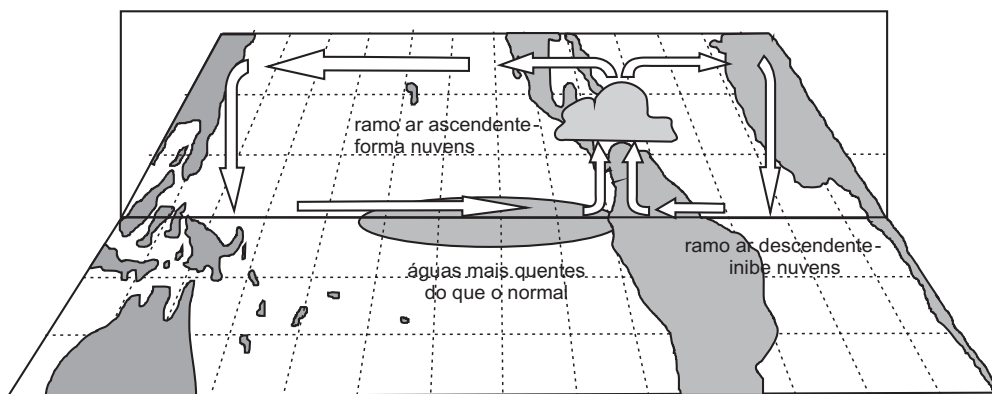
Questão nº 2

Observe as figuras A e B a seguir.

A - Condições Normais de Circulação Atmosférica sobre o Oceano Pacífico Equatorial



B - Condições Anormais (*El Niño*) de Circulação Atmosférica sobre o Oceano Pacífico Equatorial



http://www.funceme.br/DEMET/el_nino/Infotec/nino.htm

“[...] O *El Niño* é um fenômeno oceânico caracterizado pelo aquecimento incomum das águas superficiais nas porções central e leste do Oceano Pacífico, nas proximidades da América do Sul, mais particularmente na costa do Peru [...]”

(Mendonça, F. e Danni-Oliveira, I. **Climatologia: noções básicas e climas do Brasil**. São Paulo: Oficina de Textos. 2007).

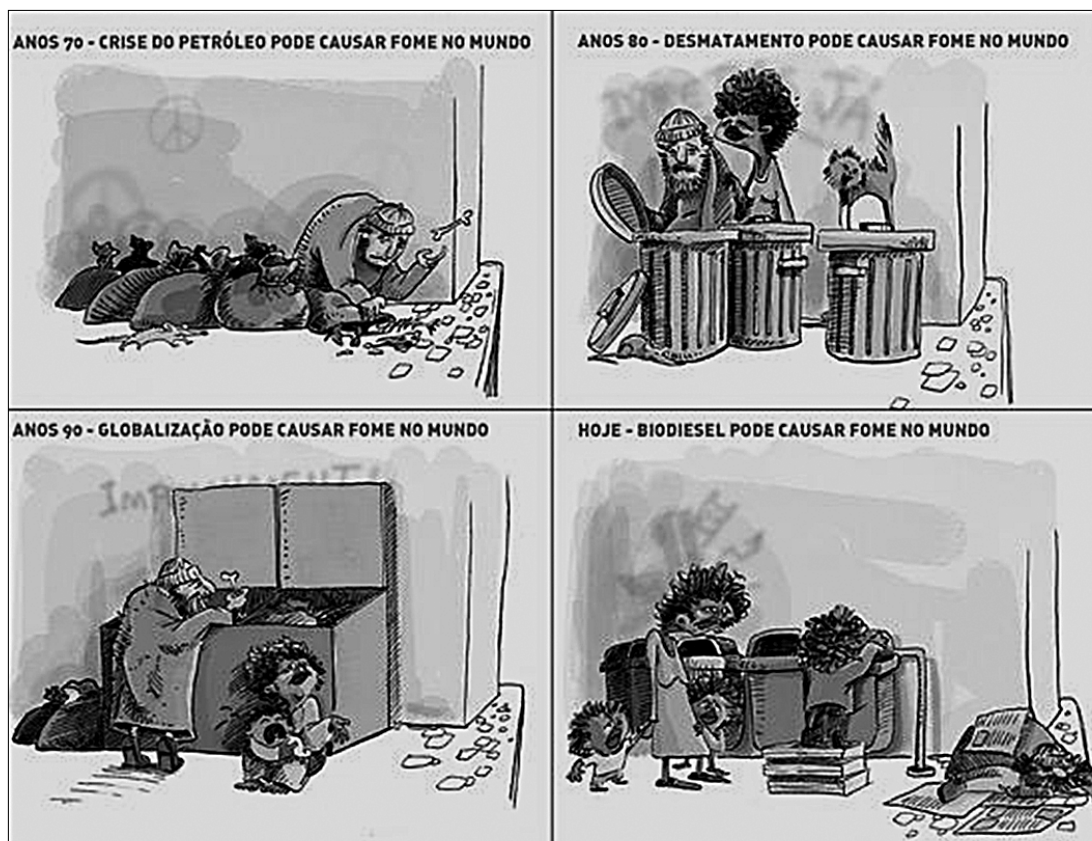
A partir das informações acima,

a) aponte dois efeitos climáticos do *El Niño* no Nordeste brasileiro;

b) indique uma possível consequência social para as populações do Sertão nordestino em anos de ocorrência do fenômeno em destaque.

(valor: 3,0 pontos)

Questão nº 3



www.biodieselbr.com

A charge acima nos mostra como, nas últimas quatro décadas, alguns dos elementos relacionados ao processo global de produção e consumo serviram como base para a explicação do problema da fome no mundo. A partir destas informações,

- apresente uma** explicação para o problema da fome no mundo, que conteste a lógica satirizada pela charge;
- identifique e explique uma** teoria demográfica, amplamente divulgada por agentes políticos e econômicos das áreas centrais do planeta a partir da segunda metade do século XX, que relaciona a pressão demográfica com a escassez de recursos naturais podendo agravar a fome no mundo.

(valor: 4,0 pontos)

PROVA DISCURSIVA

HISTÓRIA

Questão nº 1

A Conjuração Baiana foi um dos movimentos político-sociais ocorridos na América portuguesa que assinalam o contexto de *crise do sistema colonial*. Leia a seguir um trecho de um dos panfletos sediciosos afixados em locais importantes da cidade de Salvador no ano de 1798.

“Aviso ao Povo Bahiense

Ó vós Homens Cidadãos; ó vós Povos curvados, e abandonados pelo Rei, pelos seus despotismos, pelos seus Ministros. Ó vós Povos que nascestes para serdes livres [...], ó vós Povos que viveis flagelados com o pleno poder do indigno coroado, [...]. Homens, o tempo é chegado para vossa ressurreição, sim para ressuscitardes do abismo da escravidão, para levantardes a sagrada bandeira da Liberdade.”

(Retirado e adaptado de DEL PRIORE, Mary et al. *Documentos de História do Brasil: de Cabral aos anos 90*. São Paulo, Scipione, 1997. p.38)

a) **ESCOLHA e TRANSCREVA** uma passagem do documento que evidencie a insatisfação dos conjurados baianos com a situação política da época. **JUSTIFIQUE** sua escolha.

b) **APRESENTE** uma diferença entre a Conjuração Baiana (1798) e a Inconfidência Mineira (1789).

(valor: 3,0 pontos)

Questão nº 2

“... A natureza distribuiu desigualmente no planeta os depósitos e a abundância de suas matérias-primas; enquanto localizou o gênero inventivo das raças brancas e a ciência da utilização das riquezas naturais nesta extremidade continental que é a Europa, concentrou os mais vastos depósitos dessas matérias-primas nas Áfricas, Ásias tropicais, Oceanias equatoriais, para onde as necessidades de viver e de criar lançariam o clã dos países civilizados. Estas imensas extensões incultas, de onde poderiam ser tiradas tantas riquezas, deveriam ser deixadas virgens, abandonadas à ignorância ou à incapacidade? (...) A humanidade total deve poder usufruir da riqueza total espalhada pelo planeta. Esta riqueza é o tesouro da humanidade ...”

(SARRAUT, A. *Grandeur et Servitude Coloniales*. Paris, 1931, pp.18 e 19)

O documento acima se refere à “Era do Imperialismo”, ocorrida no final do século XIX e início do século XX, quando os países capitalistas conseguiram dominar a África e grande parte da Ásia.

A partir do texto acima e de seus conhecimentos a respeito do assunto:

a) **INDIQUE** a idéia central que o documento apresenta como justificativa para o Imperialismo europeu.

b) **INDIQUE** uma característica comum ao imperialismo dos países europeus na África na Ásia e ao imperialismo inglês e norte-americano na América Latina, ao longo do século XIX.

(valor: 4,0 pontos)

Questão nº 3

Figura 1



Figura 2



Fig. 1 - Fraternidade (*Fraternité*). Litogravura de F. Sorrieu, 1848, França.

Fig. 2 - O Guloso (*L'Ingordo*). Charge, 1915, Itália

A primeira imagem representa o sonho de construir repúblicas democráticas por toda Europa, em 1848. A marcha fraterna dos povos, cada qual com sua bandeira, simboliza os ideais nacionalistas em voga na primeira metade do século XIX. A segunda imagem retrata o Kaiser Guilherme II e caracteriza o nacionalismo exacerbado que alimentou todas as potências europeias entre 1890 e 1914, contribuindo para a eclosão da Primeira Grande Guerra.

Com base nessas imagens e em seus conhecimentos:

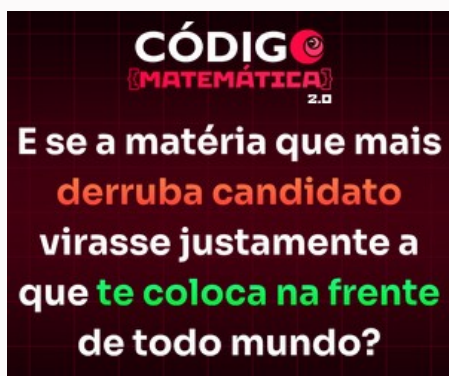
- a) **INDIQUE** duas diferenças entre o nacionalismo que caracterizou a “Primavera dos Povos” e o que conduziu à Primeira Guerra.
- b) **CITE** duas rivalidades nacionalistas que ocorreram em solo europeu e que exemplifiquem o nacionalismo exacerbado caracterizado na segunda imagem.

(valor: 3,0 pontos)

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

