

UNIOESTE

Universidade Estadual do Oeste do Paraná

Grupo 12

Matemática, Química e Redação

Candidato:	inscrição - nome do candidato		
Curso:	código - nome / turno - cidade		
Língua Estrangeira:	nome da língua	Número do ENEM:	Nº / Não Informado
Local de Prova:	nome do local de prova		
Cidade de Prova:	município de prova		
Sala de Prova:	numero	Carteira de Prova:	número

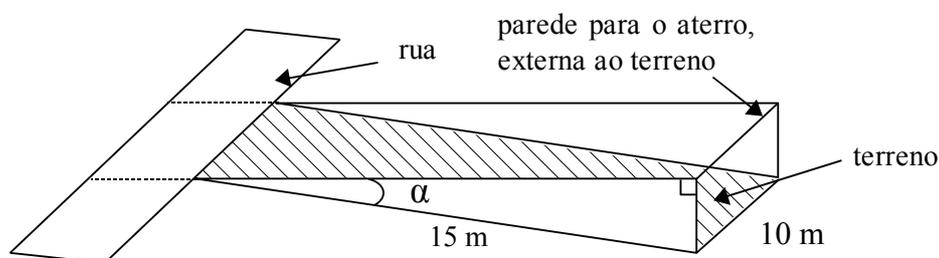
Observações

- 1. CADERNO DE PROVAS:** Este caderno possui a prova de REDAÇÃO e a prova de CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS do concurso vestibular, sendo esta última constituída por duas matérias (apresentadas em ordem alfabética), dentre as quais podem estar Biologia, Espanhol, Filosofia, Física, Geografia, História, Inglês, Literatura, Matemática, Português, Química, Sociologia de acordo com a escolha do curso feita pelo candidato; cada matéria possui doze questões objetivas; cada questão tem cinco alternativas (A, B, C, D, E), das quais apenas uma está correta. Verifique agora se a impressão deste caderno está perfeita e se contém as 24 questões que deve conter e o caderno relativo à Prova de Redação.
- 2. CARTÃO DE RESPOSTAS:** A partir das 9:30 horas, você receberá o *cartão de respostas* personalizado com seu nome e número de inscrição e a folha da *versão definitiva* da redação. Verifique se estão corretos o seu nome e o seu número de inscrição. Se esses dados estiverem corretos, assine **somente** o cartão. Caso haja algum erro, notifique-o imediatamente ao fiscal. Em seguida, leia as instruções para o correto preenchimento das respostas.
- 3. PREENCHIMENTO DO CARTÃO DE RESPOSTAS:** Somente uma alternativa pode ser assinalada. Será anulada a questão sem alternativa assinalada ou com duas ou mais alternativas assinaladas. Para preencher, é necessário utilizar a caneta de tinta preta fornecida pelos fiscais, sendo vedado o uso de qualquer outro tipo de caneta.
- 4. PERMANÊNCIA NA SALA:** É vedado sair da sala de provas antes das 10:00 horas, sob pena de desclassificação. O término da prova é às 12:30 horas, impreterivelmente, sob pena de desclassificação. Não há previsão de horário extra para o preenchimento do cartão de respostas.
- 5. ENTREGA DO MATERIAL E GABARITO:** Ao retirar-se da sala, você deverá entregar o caderno de provas, o cartão de respostas e a versão definitiva da redação. Pode, contudo, levar consigo a folha de identificação da carteira, onde é permitido anotar as respostas dadas (para depois conferir com o gabarito a ser fornecido pela Unioeste).
- 6. TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS QUÍMICOS:** A tabela consta no final da prova de Química e pode ser consultada, se for necessário.

MATEMÁTICA

1. Um encanador dispõe de três pedaços de tubo, A, B e C, cujas medidas, em metros, são a , b e c , respectivamente. Com estes tubos ele precisa fazer um encanamento com extensão de L metros. Através de experimentos, o encanador verificou que, juntando-se os tubos A e B, faltaria $1/8$ de L para completar o encanamento; juntando-se A com C sobraria o equivalente a $1/8$ de L e, juntando-se B com C, faltariam $2/8$ de L . Com base nestas informações, e sem levar em conta perdas ou ganhos com emendas, é correto afirmar que
- (A) a equivale a $3/5$ de L .
(B) c equivale a $5/8$ de L .
(C) $a = b$.
(D) b equivale a $1/4$ de L .
(E) $a = c$.

2. A figura a seguir representa um terreno retangular de dimensões 10 metros por 15 metros. Este terreno é inclinado e precisa ser aterrado para que adquira o nível da rua, que é plana. O seno do ângulo α que este terreno faz com o plano da rua vale 0,2.

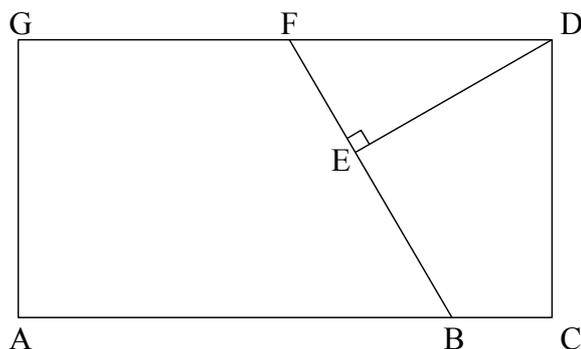


As informações apresentadas permitem concluir que o volume deste aterro será de

- (A) $12\sqrt{256} \text{ m}^3$.
(B) $15\sqrt{216} \text{ m}^3$.
(C) 25 m^3 .
(D) $17\sqrt{3} \text{ m}^3$.
(E) 35 m^3 .
3. Uma fábrica de calçados vende 200 pares por semana se o preço for mantido em R\$ 20,00 o par. Ela constatou que, em média, para cada um real de aumento no preço de venda dos sapatos há uma redução semanal de quatro pares no total das vendas. Com base nestas informações pode-se concluir que, para que a empresa tenha a maior receita semanal possível, ela deverá elevar o preço dos calçados para
- (A) R\$ 25,00
(B) R\$ 31,00
(C) R\$ 30,00
(D) R\$ 28,00
(E) R\$ 35,00

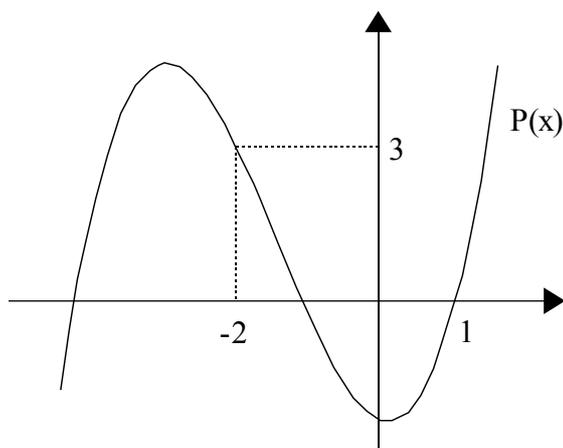
-
4. O número 4^3 pode ser escrito como uma soma de quatro números ímpares consecutivos representados por x, y, z e w , nesta ordem. A respeito desses números é correto afirmar que
- (A) $x/y = 17/19$
 - (B) $x + y + z = 54$
 - (C) $xy = 221$
 - (D) $z + w = x + y$
 - (E) $x + w = 32$
-
5. Uma universidade irá participar dos Jogos Olímpicos Universitários com 140 acadêmicos distintos dos seguintes cursos: 80 de Matemática, 40 de Engenharia Elétrica e 20 de Ciência da Computação. Sorteando-se um acadêmico ao acaso, para representar a Universidade na Solenidade de Abertura destes jogos, qual a probabilidade de que ele pertença ao curso de Matemática ou de Engenharia Elétrica?
- (A) $4/7$
 - (B) $3/7$
 - (C) $8/7$
 - (D) $6/7$
 - (E) $5/7$
-
6. Na intenção de formar números naturais compostos por três algarismos nos deparamos com a possibilidade de que os algarismos que compõem esse número podem ser ou não distintos. Se optarmos pela alternativa de compor esses números com algarismos que podem ser repetidos, teremos uma quantidade de números que chamaremos de A. Se optarmos pela formação de números de três algarismos, porém sem repeti-los, teremos uma quantidade de números que chamaremos de B. Com base nessas informações, é correto afirmar que
- (A) $A + B = 1500$
 - (B) $A = 1000$ e $B = 504$
 - (C) $A - B = 252$
 - (D) A é superior a B em 250 números.
 - (E) $A = B$
-
7. Considere-se uma lixeira sem tampa, com as quatro laterais semelhantes. As laterais da lixeira têm formato de trapézio isósceles com a base menor voltada para baixo. A base maior mede 40 cm e esta tem o dobro da medida da base menor. Em cada trapézio a altura mede 15 cm. Desprezando-se a espessura das placas efetivamente utilizadas para construir a lixeira, pode-se afirmar que a área da superfície externa é de
- (A) 1800 cm^2 .
 - (B) 2000 cm^2 .
 - (C) 2600 cm^2 .
 - (D) 1500 cm^2 .
 - (E) 2200 cm^2 .

8. Na figura a seguir, $ACDG$ é um retângulo, sendo que F é o ponto médio de \overline{DG} e \overline{DE} é perpendicular a \overline{BF} . O segmento \overline{DE} mede $4\sqrt{3}$ cm, \overline{BC} mede $2\sqrt{3}$ cm e o ângulo \widehat{EFD} mede 60° .



Com base nestas informações, pode-se afirmar que o perímetro do retângulo $ACDG$ vale

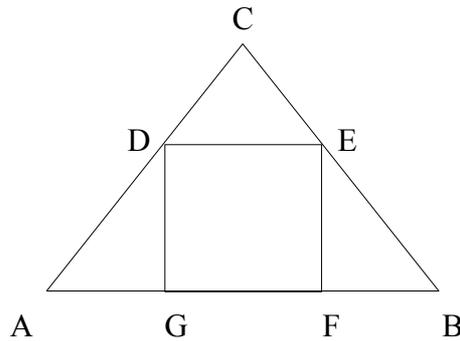
- (A) $22 + \sqrt{3}$ cm.
 (B) 32 cm.
 (C) $20 + 16\sqrt{3}$ cm.
 (D) $33\sqrt{3}$ cm.
 (E) 40 cm.
9. O gráfico a seguir se refere a uma função polinomial $y = P(x)$ de grau 3.



Considerando as informações apresentadas, pode-se concluir que, para $x \neq 1$ e $x \neq -2$, o resto da divisão de $P(x)$ por $(x - 1)(x + 2)$ é

- (A) $-2x + 3$
 (B) $-x + 1$
 (C) $-3x + 1$
 (D) $2 - x$
 (E) $-x - 1$

-
10. Em um triângulo ABC é possível inscrever um quadrado $DEFG$ conforme ilustra a figura a seguir. A base do triângulo, \overline{AB} , mede 30 cm. A medida da altura do triângulo relativa à base equivale a $\frac{2}{3}$ da medida de \overline{AB} . Sobre o quadrado citado é correto afirmar que

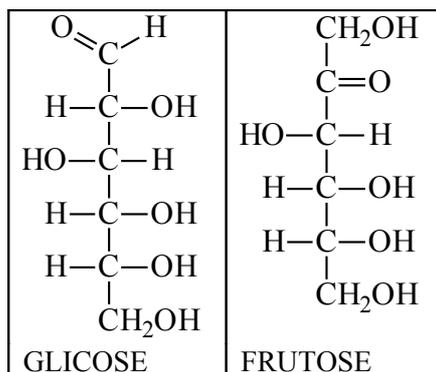


- (A) $EF + FG = 20$ cm.
(B) a diagonal mede $8\sqrt{2}$ cm.
(C) a área é igual a 121 cm^2 .
(D) o perímetro é igual a 48 cm.
(E) os lados medem 15 cm.
-
11. Para a equação $\sqrt{x-1} - 2x + 2 = 0$ é correto afirmar que
- (A) há duas raízes reais cuja soma é $\frac{9}{4}$.
(B) não há raízes reais.
(C) há uma única raiz real e ela é positiva.
(D) há duas raízes reais inteiras distintas.
(E) há uma única raiz real e ela é negativa.
-
12. Dois insetos A e B caminham simultaneamente com velocidades constantes, em cm/s, em linhas retas paralelas e no mesmo sentido, afastando-se para a direita de um mesmo referencial. O inseto A sai de um ponto situado 1 cm à direita do referencial e o inseto B sai de um ponto situado a 10 cm à direita do referencial. A razão de deslocamento do inseto A para o inseto B é de 5 para 4,8. A respeito destes insetos é correto afirmar que
- (A) o inseto A não alcançará o inseto B.
(B) os insetos estarão juntos em um ponto situado a 200 cm do referencial.
(C) o inseto A alcançará o inseto B em um ponto situado a 226 cm do referencial.
(D) os insetos estarão juntos a 250 cm de distância do referencial.
(E) o inseto B será alcançado pelo inseto A a 300 cm de distância do referencial.

QUÍMICA

13. Deseja-se manter o teor de fluoreto de sódio (NaF) em dois miligramas por litro (mg L^{-1}) em um tanque circular com diâmetro de oito metros e profundidade de dois metros. Considerando o valor de $\pi = 3,14$, a quantidade de matéria, em mols, de fluoreto de sódio necessária para manter o teor de fluoreto neste tanque é, aproximadamente, de
- (A) 3,78 mols.
 - (B) 0,48 mols.
 - (C) 4,78 mols.
 - (D) 2,78 mols.
 - (E) 278 mols.
-
14. Uma amostra de cimento foi analisada de acordo com a norma brasileira NBR 11578/1991 quanto ao teor de óxido de cálcio (CaO). Um grama de cimento foi digerido com ácido clorídrico segundo a reação *não balanceada*: $\text{CaO (s)} + \text{HCl (aq)} \rightarrow \text{CaCl}_2 \text{ (aq)} + \text{H}_2\text{O (l)}$ e, após análise, encontrou-se o valor de 0,00893 mols de CaO. A massa de CaO e sua porcentagem no cimento são:
- (A) 0,400 g; 40 %.
 - (B) 0,400 g; 60 %.
 - (C) 0,500 g; 50 %.
 - (D) 0,350 g; 35 %.
 - (E) 0,900 g; 90 %.
-
15. Um equilíbrio químico é estabelecido quando
- (A) uma reação química cessa.
 - (B) somente a velocidade da reação de formação torna-se constante.
 - (C) a concentração dos produtos e a dos reagentes permanecem constantes.
 - (D) a concentração dos produtos e dos reagentes são iguais.
 - (E) a temperatura torna-se constante.

16. A glicose e a frutose são dois importantes açúcares amplamente encontrados na natureza. Suas estruturas químicas são representadas abaixo:



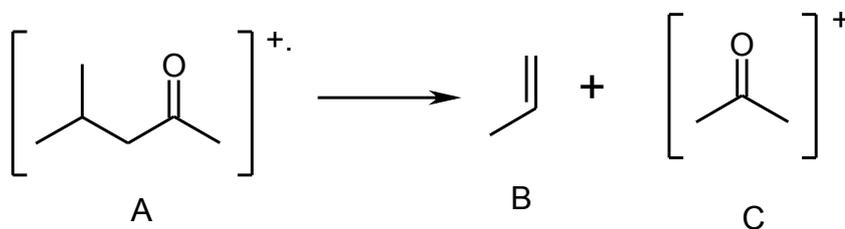
A respeito da glicose e da frutose são feitas as seguintes afirmações:

- I) A glicose é um hidrocarboneto.
- II) A frutose apresenta uma função cetona.
- III) Glicose e frutose são isômeros.
- IV) A oxidação parcial da glicose fornece um ácido carboxílico
- V) A redução da frutose fornece um ácido carboxílico

São verdadeiras somente as afirmações

- (A) II, IV e V.
- (B) I, II e III.
- (C) II, III e IV.
- (D) II, IV e V.
- (E) I, III e IV.

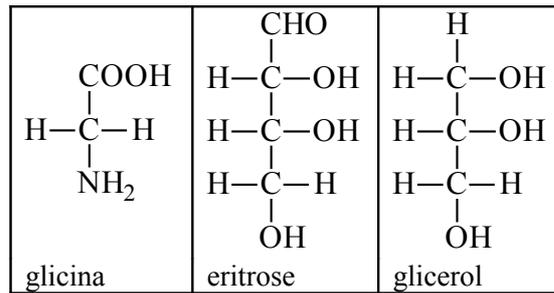
-
17. A espectrometria de massa é uma técnica analítica de grande importância na determinação estrutural de compostos orgânicos. Nesta técnica uma molécula orgânica é bombardeada por um feixe de elétrons de alta energia e o resultado deste bombardeio é a fragmentação da molécula em pequenos pedaços que são posteriormente analisados. Algumas vezes, a rota de fragmentação se dá pelo rearranjo da estrutura inicial gerando compostos mais simples. Um destes processos, conhecido como rearranjo de McLafferty, é apresentado no esquema abaixo.



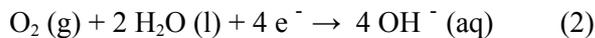
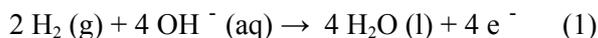
A respeito das estruturas apresentadas neste esquema e desconsiderando-se as cargas positivas mostradas, é correto afirmar que

- (A) a estrutura A representa um éster.
(B) a estrutura B é o metil-eteno.
(C) a estrutura C é um aldeído.
(D) a estrutura A é a 2-metil-4-butanona.
(E) a fórmula molecular da estrutura B é C_3H_6 .
-
18. Assinale a alternativa INCORRETA.
- (A) Calor é uma forma de fluxo de energia entre dois corpos com temperaturas diferentes.
(B) A quantidade de calor transferida é proporcional ao inverso da temperatura.
(C) Temperatura é associada à energia cinética das moléculas.
(D) O calor é transferido do corpo de maior temperatura para o corpo de menor temperatura.
(E) A quantidade de calor transferida depende da capacidade calorífica do material, da massa e da diferença de temperatura.

19. Abaixo são mostradas as estruturas da glicina, eritrose e glicerol, três substâncias de origem natural. O número de carbonos quirais em cada uma das estruturas é, respectivamente,



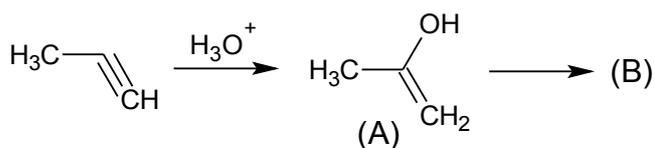
- (A) 3, 1, 2
 (B) 1, 2, 3
 (C) 0, 1, 0
 (D) 1, 0, 3
 (E) 0, 2, 0
20. Considere a equação *não balanceada* da reação descrita como um processo de análise do permanganato de potássio em meio ácido: $\text{KMnO}_4 + \text{H}^+ + \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Mn}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$. A *massa* de oxalato de sódio necessária para reagir totalmente com 0,1 mol de permanganato de potássio e o *agente oxidante* na reação são, respectivamente,
- (A) 67 g; oxalato de sódio.
 (B) 245 g; oxalato de sódio.
 (C) 67 g; permanganato de potássio.
 (D) 13,4 g; permanganato de potássio.
 (E) 13,4 g; oxalato de sódio.
21. As células combustíveis geram energia elétrica a partir de reações químicas que consomem reagentes continuamente. Em uma destas células, as reações que ocorrem no anodo e no catodo são, respectivamente,



Com base nestas informações, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) A reação global da célula gera somente água.
 (B) O eletrólito utilizado é uma base.
 (C) A reação (1) é uma redução.
 (D) A reação (1) é uma oxidação.
 (E) A célula combustível tem alto custo devido ao uso de gás hidrogênio.

-
22. A reação de hidratação em meio ácido do propino gera inicialmente o produto A que espontaneamente converte-se no produto B, como na reação abaixo:



A função química do produto B é

- (A) Álcool.
(B) Cetona.
(C) Aldeído.
(D) ácido carboxílico.
(E) éter.
-
23. Alguns elementos radioativos são empregados no diagnóstico de doenças no organismo humano. Por exemplo, o ouro-198 (^{198}Au) é empregado no diagnóstico de doenças no fígado. A meia vida deste radionuclídeo é de 2,7 dias. Considerando-se que após 10,8 dias a massa de ^{198}Au é 0,35 mg então, a sua massa inicial era
- (A) 2,8 mg.
(B) 1,4 mg.
(C) 0,7 mg.
(D) 5,6 mg.
(E) 11,2 mg.
-
24. Observe a sentença abaixo, escrita por um estudante: “Em uma solução, o pH é linearmente proporcional à concentração dos íons H^+ na solução. Assim, uma solução que possui concentração de H^+ de $10^{-7} \text{ mol L}^{-1}$ é mais ácida do que uma solução que possui concentração de H^+ de $10^{-6} \text{ mol L}^{-1}$. Conceitualmente foram cometidos quantos erros?
- (A) 5
(B) 3
(C) 2
(D) 1
(E) 0

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

COM MASSAS ATÔMICAS REFERIDAS AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO

CHAVE																					
1 IA																	18 O				
1 H 1,0079 7	2 IIA	Número Atômico SÍMBOLO Massa Atômica														13 III A	14 IV A	15 V A	16 VI A	17 VII A	2 He 4,002 6
3 Li 6,939	4 Be 9,0122											5 B 10,811	6 C 12,011 1	7 N 14,0067	8 O 15,99 94	9 F 18,99 84	10 Ne 20,18 3				
11 Na 22,989 8	12 Mg 24,312	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIII	10	11 IB	12 IIB	13 Al 26,9815	14 Si 28,086	15 P 30,9738	16 S 32,06 4	17 Cl 35,45 3	18 Ar 39,94 8				
19 K 39,102	20 Ca 40,08	21 Sc 44,956	22 Ti 47,90	23 V 50,942	24 Cr 51,996	25 Mn 54,938	26 Fe 55,847	27 Co 58,933	28 Ni 58,71	29 Cu 63,54	30 Zn 65,37	31 Ga 69,72	32 Ge 72,59	33 As 74,922	34 Se 78,96	35 Br 79,90 9	36 Kr 83,80				
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,905	40 Zr 91,22	41 Nb 92,906	42 Mo 95,94	43 Tc (98)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,90 5	46 Pd 106,4	47 Ag 107,87 0	48 Cd 112,40	49 In 114,82	50 Sn 118,69	51 Sb 121,75	52 Te 127,6 0	53 I 126,9 04	54 Xe 131,3 0				
55 Cs 132,90 5	56 Ba 137,34	Série do La	72 Hf 178,49	73 Ta 180,948	74 W 183,85	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,09	79 Au 196,97 6	80 Hg 200,59	81 Tl 204,37	82 Pb 207,19	83 Bi 208,980	84 Po (210)	85 At (210)	86 Rn (222)				
87 Fr (223)	88 Ra (226)	Série do Ac	104 Un q (272)	105 Unp (268)	106 Un h	107 Un s	108 Un o	109 Un e													

Série do La	57 La 138,91	58 Ce 140,12	59 Pr 140,907	60 Nd 144,24	61 Pm (147)	62 Sm 150,36	63 Eu 151,96	64 Gd 157,26	65 Tb 158,924	66 Dy 162,50	67 Ho 164,930	68 Er 167,26	69 Tm 168,934	70 Yb 173,04	71 Lu 174,97
Série do Ac	89 Ac (227)	90 Th 232,03 8	91 Pa (231)	92 U 238,03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (254)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (255)	103 Lr (256)

REDAÇÃO

Vestibulando:

A seguir, constam as orientações para realizar a Prova de Redação. Leia-as atentamente, escolha um tema e faça o rascunho (se achar necessário) no espaço reservado para isso. Ainda que este caderno deva ser devolvido ao final da prova, o seu rascunho de redação não é considerado para efeitos de aferição de nota no vestibular, valendo apenas o texto que você escrever na folha de versão definitiva.

Além deste caderno, você receberá, portanto, a **folha de versão definitiva**. Nela, você deve passar a limpo o texto definitivo da sua redação, pois é a folha de versão definitiva que a Banca de Redação irá avaliar.

Quanto à folha de versão definitiva:

- ✓ Não preencha o canto superior direito, pois esse espaço está reservado para o lançamento da nota pela Banca de Redação!
- ✓ Não escreva seu nome, nem seu número de inscrição em nenhuma parte desta folha, pois a folha já está personalizada no rodapé!
- ✓ Assine no rodapé da folha.
- ✓ Redija com a caneta fornecida pelos fiscais.

Orientação Geral

Há **duas** propostas sugeridas para redação. Você deve escolher uma delas e desenvolvê-la conforme as determinações solicitadas: tipo de texto, destinatário, linguagem mais apropriada, objetivo que deve ser alcançado.

Os **textos apresentados nas propostas** foram extraídos de fontes diversas e apresentam fatos, dados, opiniões e argumentos relacionados com o tema de cada proposta. Eles não apresentam necessariamente a opinião da Banca de Redação: são textos como aqueles que estão disponíveis na sua vida diária de leitor de jornais, revistas ou livros.

Ao elaborar sua redação, consulte a coletânea e a utilize segundo as instruções específicas de cada proposta. Atente, entretanto, para o fato de que não basta simplesmente copiar passagens ou partes de maneira aleatória. Elas só devem ser utilizadas de forma articulada à posição que você pretende defender. Você poderá se utilizar de outras informações e argumentos que julgar relevantes para o desenvolvimento de seu texto.

PROPOSTA 1

Duzentos e cinquenta projetos, em tramitação na Câmara e no Senado, pretendem limitar nos meios de comunicação a publicidade de certos produtos e o uso de imagens apelativas de pessoas.

Elabore um **texto dissertativo**, para ser publicado **em um jornal**, manifestando sua opinião sobre

A RESTRIÇÃO PARA AS PUBLICIDADES BRASILEIRAS

1. É a própria Constituição Federal brasileira que admite a restrição da propaganda de bebidas alcoólicas, entre outros produtos com potencial lesivo à saúde e ao meio ambiente. Por isso, pedimos aos senhores deputados federais que não se deixem levar pela campanha desesperada e pelo *lobby* agressivo da indústria da cerveja, das grandes emissoras de TV e das agências de publicidade. Afinal, estão movidos unicamente pelo temor da queda de faturamento e pela perda de parte da capacidade de convencer novos consumidores. Fiquem conosco, com a saúde e a vida de nossos jovens.

(Adaptado de H. C. Gonçalves; M. Lazarini; R. Laranjeira. Notícia Brasil, agosto/2008)

2. A publicidade está sendo considerada causa de problemas complexos, como diabetes, obesidade, alcoolismo e mortes no trânsito. Esse é o diagnóstico simplista daqueles que se intitulam xerifes da saúde e do bem-estar da população – uma minoria que se julga mais esclarecida e, por isso, quer tutelar o cidadão comum. Mas o que realmente parece incomodar os “xerifes” não são os anúncios. É a liberdade: eles experimentam insuportável sofrimento quando confrontados com pessoas livres, decididas, capazes de votar, casar, manejar o orçamento doméstico, *etc.* Diante do conjunto de iniciativas oficiais mirando a publicidade de automóveis, bebidas alcoólicas, medicamentos, alimentos, refrigerantes e produtos destinados a crianças, entre outras categorias, os menos avisados acabarão acreditando que o Brasil padece da epidemia de anúncios enganosos e abusivos. Não é verdade.

(Adaptado de G. C. Leifort, Folha de São Paulo, Seção Tendências/Debates, julho/2008)

3. Por um ditame capitalista, o corpo tornou-se produto comercializável e fonte de renda, altamente explorável enquanto imagem e imagem lucrativa. Na sociedade do consumo, o corpo também é mercadoria, logo, percebe-se acentuado redirecionamento de valores morais.

(Fabiana Siqueira. Adaptado do texto Sexo, mulher e mídia da pós-modernidade. Retirado de <http://www.canaldaimprensa.com.br>)

4. “É doce estar na moda, ainda que a moda
seja negar minha identidade,
troca-la por mil, açambarcando todas as marcas registradas,
todos os logotipos de mercado. (...)

Já não me convém o título de homem,
meu novo nome é coisa,
eu sou a coisa, coisamente.”

(Fragmento do poema Eu etiqueta. Carlos Drummond de Andrade)

PROPOSTA 2

REFUGIADOS AMBIENTAIS

“Em dezembro de 2004, um tsunami varreu a costa de diversos países asiáticos e africanos, deixando aproximadamente 300 mil mortos e milhões de desabrigados. Vilas inteiras foram destruídas, enormes quantidades de sobreviventes precisaram caminhar até os abrigos temporários onde muitos vivem ainda hoje. Oito meses depois, foi a vez do furacão Katrina chegar à costa do golfo do México e colocar um milhão de norte-americanos na estrada. Nem seis semanas haviam se passado quando um terremoto de grandes proporções atingiu o sul da Ásia, numa tragédia que gerou inclusive acordos diplomáticos entre Índia e Paquistão – inimigos há décadas – para que a abertura da fronteira na região da Caxemira permitisse o fluxo de pessoas afetadas.

Está cada vez mais claro que situações como estas são apenas a ponta de um grande *iceberg*. Segundo estimativa da Universidade das Nações Unidas, até 2010 o mundo terá 50 milhões de pessoas obrigadas a deixar seus lares, temporária ou definitivamente, por problemas relacionados ao meio ambiente. Uma conta que inclui não somente as vítimas de grandes desastres, mas também comunidades inteiras que estão sendo silenciosamente impelidas a migrar devido a problemas como a degradação de solos e águas – freqüentemente para nunca mais voltar.

Como dar assistência a essas pessoas? Quais devem ser as obrigações dos países em relação a elas? E quem realmente pode ser considerado um refugiado ambiental?”

André Campos

(Retirado de <http://www.reporterbrasil.com.br>)

Escreva uma **CARTA** a **André Campos**, apresentando sua **opinião** sobre o tema **REFUGIADOS AMBIENTAIS**

ATENÇÃO:

Sua carta deve ter, no mínimo, **20 linhas escritas**.
Assine sua carta como **João** ou **Maria**.

TÍTULO:

01

02

03

04

05

06

07

08

09

10

11

12

13

14

15

16

17

18

19

20

limite mínimo!

21

22

23

24

25

26

27

28

29

30

limite máximo!

Não se esqueça de transcrever este texto para a folha de versão definitiva!

Ao sair, deixe este caderno de provas na sala, com a folha do rascunho da redação.