



Centro Universitário da **FEI**

**ENGENHARIA  
CIÊNCIA DA COMPUTAÇÃO**

**VESTIBULAR  
1º/2007**

**TURMA A**

**EXAME 2**

FÍSICA

QUÍMICA

BIOLOGIA

HISTÓRIA E GEOGRAFIA

Campus SBC - Av. Humberto de Alencar Castelo Branco, 3972 - 09850-901 - S.B. Campo-SP - (11)4353-2900  
Campus Liberdade - Rua Tamandaré, 688 - 01525-000 - São Paulo-SP - (11)3207-6800  
[www.fei.edu.br](http://www.fei.edu.br) - E-mail: [info\\_fei@fei.edu.br](mailto:info_fei@fei.edu.br)

## INSTRUÇÕES - EXAME 2

1. Verifique se este caderno contém 60 questões numeradas de 1 a 60.
2. A duração total da prova é de 4 (quatro) horas e a permanência mínima em sala é de 90 minutos.
3. As respostas das questões deverão ser transcritas para a Folha de Respostas, que somente poderá ser solicitada ao fiscal da sala após o prazo de 60 minutos. Antes de solicitá-la, preencha o rascunho dessa folha, que está impresso no seu caderno de questões.
4. Cada questão apresenta cinco alternativas, das quais somente uma é correta.
5. Preencha a Folha de Respostas com muito cuidado, pintando com caneta azul ou preta os alvéolos correspondentes às suas respostas. Não esqueça de assiná-la.
6. Serão consideradas erradas as questões não respondidas, respondidas com mais de uma alternativa ou com respostas rasuradas.
7. As respostas erradas não anulam as respostas certas.
8. Não é permitido o uso de calculadoras.

## FÍSICA

Adotar:  $g = 10 \text{ m/s}^2$   
 $\text{sen } 37^\circ = 0,6$   
 $\text{cos } 37^\circ = 0,8$

1ª Questão. No SI as unidades de massa, comprimento e tempo são respectivamente:

- (A) kg; km; h
- (B) kgf; mm; s
- (C) kg; m; h
- (D) kg; m; s
- (E) kgf; m; min

2ª Questão. Um automóvel vai de São Paulo a Campinas com velocidade média constante de 50 km/h e retorna de Campinas a São Paulo com uma velocidade média constante de 70 km/h. Qual é a velocidade média do automóvel em todo o trajeto? (ida e volta)

- (A) 70 km/h
- (B) 65 km/h
- (C) 60 km/h
- (D) 55 km/h
- (E) 0 km/h

3ª Questão. A equação horária do movimento de um automóvel em movimento retilíneo é dada pela expressão  $x = 6t^2 + 10t + 5$  (SI). Qual é a aceleração do automóvel?

- (A)  $12 \text{ m/s}^2$
- (B)  $10 \text{ m/s}^2$
- (C)  $8 \text{ m/s}^2$
- (D)  $6 \text{ m/s}^2$
- (E)  $5 \text{ m/s}^2$

4ª Questão. Uma criança atira para cima, na vertical, uma pedra; após 1 s a pedra passa pelo mesmo ponto de onde foi lançada. Desprezando-se a resistência do ar, qual é a velocidade de lançamento da pedra?

- (A) 5 m/s
- (B) 2 m/s
- (C) 10 m/s
- (D) 12 m/s
- (E) 15 m/s

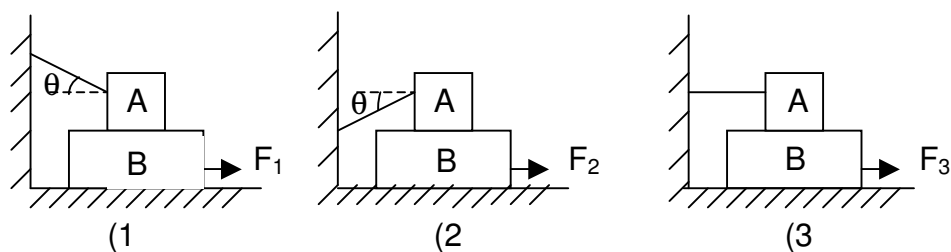
5ª Questão. Um automóvel parte do repouso de uma cidade A com aceleração constante de  $3 \text{ m/s}^2$  em direção a uma cidade B. Dois segundos mais tarde um segundo automóvel parte do repouso da cidade B em direção à cidade A, percorrendo o trajeto oposto, com aceleração constante de  $5 \text{ m/s}^2$ . Sabendo-se que a distância entre as cidades A e B é de 50 km, quanto tempo após a partida do 1º automóvel o módulo da velocidade dos dois será o mesmo?

- (A) 3 s
- (B) 4 s
- (C) 5 s
- (D) 6 s
- (E) 8 s

6ª Questão. Um automóvel em movimento retilíneo está acelerando a uma taxa constante de  $3 \text{ m/s}^2$ . Ao iniciar uma curva com raio 225 m, sua velocidade é 24 m/s. Qual é o módulo de sua aceleração 2 segundos após iniciar a curva?

- (A)  $2 \text{ m/s}^2$
- (B)  $3 \text{ m/s}^2$
- (C)  $4 \text{ m/s}^2$
- (D)  $5 \text{ m/s}^2$
- (E)  $6 \text{ m/s}^2$

7ª Questão. Nas três situações abaixo os corpos possuem a mesma massa e os coeficientes de atrito entre os corpos A e B, e entre o corpo B e a superfície são iguais. Sobre a força mínima necessária para que o corpo B inicie o movimento, podemos afirmar que:



- (A)  $F_1 > F_2 > F_3$
- (B)  $F_1 > F_3 > F_2$
- (C)  $F_3 > F_2 > F_1$
- (D)  $F_2 = F_1 = F_3$
- (E)  $F_2 > F_3 > F_1$

8ª Questão. Em uma gangorra estão duas crianças de massas 40 kg e 30 kg, respectivamente. Sabendo-se que a distância entre a criança de 40 kg e o ponto de articulação da gangorra é  $d$ , qual deverá ser a distância entre a criança de 30 kg e o ponto de articulação para que a gangorra permaneça em equilíbrio?

- (A) 1,33  $d$
- (B) 1,00  $d$
- (C) 1,50  $d$
- (D) 0,75  $d$
- (E) 1,25  $d$

9ª Questão. No aeroporto, um passageiro puxa uma mala de rodinhas com velocidade constante através de um cabo que faz um ângulo de  $37^\circ$  com a horizontal. A força que o passageiro aplica no cabo é 50 N. Qual é o trabalho realizado pelo passageiro para deslocar de 100 m horizontalmente a mala?

- (A) 3 000 J
- (B) 4 000 J
- (C) 5 000 J
- (D) 6 000 J
- (E) 8 000 J

10ª Questão. Em uma usina hidroelétrica a vazão média que alimenta uma turbina é de 5000 l/s. Sabendo-se que a velocidade média da água no duto que alimenta a turbina é de 4 m/s, qual é a área da secção transversal do duto que alimenta a turbina?

- (A) 1,00  $m^2$
- (B) 1,25  $m^2$
- (C) 1,50  $m^2$
- (D) 2,00  $m^2$
- (E) 2,50  $m^2$

11ª Questão. Uma plataforma está suspensa por 4 molas associadas e a constante elástica da associação é  $K = 10\,000\text{ N/m}$ . Um atleta de  $70\text{ kg}$  pula sobre a plataforma e provoca uma compressão máxima na mesma de  $30\text{ cm}$ . Qual é a altura máxima que será atingida pelo atleta em relação ao ponto de máxima compressão?

- (A)  $30,0\text{ cm}$
- (B)  $45,6\text{ cm}$
- (C)  $64,3\text{ cm}$
- (D)  $83,9\text{ cm}$
- (E)  $95,5\text{ cm}$

12ª Questão. Dois corpos A e B que estão em equilíbrio térmico são colocados em contato com um terceiro corpo C cuja temperatura é diferente das temperaturas dos corpos A e B. Com base no exposto acima no instante do contato térmico do corpo C com os corpos A e B podemos afirmar que:

- (A)  $T_A = T_B = T_C$
- (B)  $T_A \neq T_B \neq T_C$
- (C)  $T_A = T_B > T_C$
- (D)  $T_A = T_B < T_C$
- (E)  $T_A = T_B \neq T_C$

13ª Questão. Duas barras a  $20\text{ °C}$  com  $1\text{ m}$  de comprimento são colocadas em uma mesma linha, as extremidades externas das barras estão fixas e as extremidades internas distantes  $2,7\text{ mm}$  uma da outra. Sabendo-se que uma barra é de ouro com coeficiente de dilatação linear  $15 \cdot 10^{-6}\text{ °C}^{-1}$  e a outra barra é de ferro com coeficiente de dilatação linear  $12 \cdot 10^{-6}\text{ °C}^{-1}$ , em qual temperatura a distância entre as extremidades livres será zero?

- (A)  $120\text{ °C}$
- (B)  $100\text{ °C}$
- (C)  $75\text{ °C}$
- (D)  $150\text{ °C}$
- (E)  $180\text{ °C}$

**14ª Questão.** Em um recipiente isolado termicamente estão 20 g de gelo a 0 °C. Quantos gramas de água a 80 °C devem ser adicionados ao recipiente para que a temperatura de equilíbrio seja 40 °C?

**Dados:** calor específico da água 1 cal/g °C  
calor latente de fusão do gelo 80 cal/g  
capacidade térmica do recipiente 50 cal/°C

- (A) 20 g
- (B) 40 g
- (C) 100 g
- (D) 110 g
- (E) 120 g

**15ª Questão.** Um gás ideal inicialmente no estado A possui  $T_A = 123$  °C,  $P_A = 400$  N/m<sup>2</sup> e  $V_A = 50$  l. Este gás sofre uma transformação isotérmica até um estado B com  $P_B = 100$  N/m<sup>2</sup>. Qual é o volume do gás no estado B?

- (A) 12,5 l
- (B) 25,0 l
- (C) 80,0 l
- (D) 100,0 l
- (E) 200,0 l

**16ª Questão.** Quando uma pessoa penteia seu cabelo em frente a um espelho plano, a imagem no espelho da pessoa é:

- (A) virtual e invertida.
- (B) virtual e direita.
- (C) real e direita.
- (D) real e invertida.
- (E) real e virtual.

**17ª Questão.** Quando um raio luminoso branco está se propagando no ar e atinge um prisma, cada cor sofre um desvio diferente. Isto se dá devido a um fenômeno chamado de:

- (A) reflexão parcial.
- (B) reflexão luminosa.
- (C) dispersão luminosa.
- (D) refração luminosa.
- (E) refringência luminosa.

18ª Questão. Se desejamos medir a corrente e a tensão em um circuito elétrico devemos instalar:

- (A) o voltímetro em série e o amperímetro em paralelo.
- (B) o voltímetro em paralelo e o amperímetro em série.
- (C) o voltímetro e o amperímetro em série.
- (D) o voltímetro e o amperímetro em paralelo.
- (E) um ohmímetro em série.

19ª Questão. Um circuito é composto de 2 resistores com  $R_1 = 100 \Omega$ ,  $R_2 = 200 \Omega$ , que são instalados em paralelo. Qual é a resistência equivalente do circuito?

- (A)  $300,0 \Omega$
- (B)  $180,3 \Omega$
- (C)  $66,7 \Omega$
- (D)  $55,9 \Omega$
- (E)  $32,4 \Omega$

20ª Questão. Com relação ao campo gerado por uma carga puntiforme, as superfícies equipotenciais são:

- (A) planas.
- (B) cilíndricas.
- (C) cônicas.
- (D) esféricas.
- (E) circulares.

## QUÍMICA

Dados: C=12, H=1, O=16

21ª Questão. Um elemento metálico forma um óxido cuja fórmula é  $\text{MO}_2$ . A fórmula de seu cloreto será, provavelmente:

- (A)  $\text{MCl}$
- (B)  $\text{MCl}_2$
- (C)  $\text{MCl}_3$
- (D)  $\text{MCl}_4$
- (E)  $\text{MCl}_5$

22ª Questão. Muitos produtos químicos estão presentes no nosso cotidiano, como, por exemplo, o leite de magnésia, o vinagre, o calcário, a soda cáustica. Estas substâncias citadas pertencem, respectivamente, às seguintes funções químicas:

- (A) ácido, base, sal e base.
- (B) base, sal, ácido e base.
- (C) base, ácido, sal e base.
- (D) ácido, base, base e sal.
- (E) sal, ácido, sal e base.

23ª Questão. A equação  $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CaSO}_4$  representa a transformação que ocorre, quando o mármore das estátuas reage com o ácido sulfúrico presente na chuva ácida. Dessa reação, é correto afirmar que:

- (A) É de simples troca.
- (B) Produz somente substâncias sólidas.
- (C) Um dos produtos é o sulfato de cálcio.
- (D) É de decomposição.
- (E) É de adição.

24ª Questão. O sódio metálico reage violentamente com a água despreendendo um gás. O gás em questão é:

- (A) hidrogênio.
- (B) cloro.
- (C) clorideto de hidrogênio.
- (D) óxido de sódio.
- (E) oxigênio.

25ª Questão. O ácido ascórbico, vitamina C, é um composto orgânico de massa molar 176g/mol. Se uma amostra de 8,8g de ácido ascórbico possui 3,6g de carbono, 4,8g de oxigênio e 0,4g de hidrogênio, a fórmula molecular desse ácido é:

- (A)  $C_6H_8O_6$
- (B)  $C_8H_{16}O_4$
- (C)  $C_7H_{12}O_5$
- (D)  $C_9HO_{12}$
- (E)  $C_9H_4O_4$

26ª Questão. Considere a equação da reação de combustão do acetileno (não balanceada):  $C_2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$ . Admitindo-se que os gases encontram-se na CNTP e que os mesmos seguem o comportamento de um gás ideal, calcule o número de mols dos produtos obtidos, quando 112 litros de  $C_2H_2$  reagem com excesso de oxigênio.

- (A) 5
- (B) 10
- (C) 15
- (D) 20
- (E) 22,4

27ª Questão. Calcule a quantidade de água produzida quando 3 mols de hidróxido de alumínio reagem com o ácido sulfúrico em quantidade suficiente para completar a reação é:

- (A) 6 mols
- (B) 7 mols
- (C) 8 mols
- (D) 9 mols
- (E) 10 mols

28ª Questão. Um aditivo para radiadores de automóveis é composto de uma solução aquosa de etilenoglicol. Sabendo que em um frasco de 500 mL dessa solução existem cerca de 5 mols de etilenoglicol ( $C_2H_6O_2$ ), qual é a concentração dessa solução em g/L ?

- (A) 0,010
- (B) 0,62
- (C) 3,1
- (D) 310
- (E) 620

29ª Questão. A ferrugem é o produto da reação de ferro com:

- (A) nitrogênio e umidade do ar.
- (B) oxigênio e umidade do ar.
- (C) hidrogênio e umidade do ar.
- (D) umidade do ar, apenas.
- (E) hidrogênio e nitrogênio do ar.

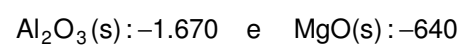
30ª Questão. Considere os processos de obtenção de alumínio a partir da alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) e de ferro a partir da hematita ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ). Ambos:

- I. envolvem oxirredução.
- II. utilizam eletrólise.
- III. requerem utilização de energia.

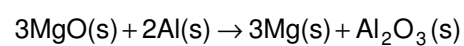
É correto afirmar **somente**:

- (A) I
- (B) II
- (C) III
- (D) I e II
- (E) I e III

31ª Questão. Considere as seguintes entalpias de formação em kJ/mol:



Com essas informações, pode-se calcular a variação da entalpia da reação representada por:



Seu valor é igual a:

- (A) -2310 kJ
- (B) -250 kJ
- (C) -1030 kJ
- (D) + 250 kJ
- (E) + 2.310 kJ

32ª Questão. A alternativa que apresenta um nome possível para um composto de fórmula molecular  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$  é:

- (A) pentan-2-ol
- (B) ácido pentanóico
- (C) etoxipropano
- (D) etanoato de propila
- (E) pentan-2-ona

33ª Questão. A sabedoria popular indica que, para acender uma lareira, devemos utilizar inicialmente lascas de lenha e só depois colocarmos as toras. Em condições idênticas e utilizando massas iguais de madeira em lascas e em toras, verifica-se que madeira em lascas queima com mais velocidade. O fator determinante, para essa maior velocidade da reação, é o aumento da:

- (A) superfície de contato.
- (B) temperatura.
- (C) concentração.
- (D) pressão.
- (E) massa.

34ª Questão. Numa solução aquosa saturada de  $\text{BaCrO}_4$ , à temperatura ambiente, a concentração dos íons  $\text{CrO}_4^{2-}$  é:

Dados:  $K_{ps}$  do  $\text{BaCrO}_4 = 1,0 \times 10^{-10}$

- (A)  $1,0 \times 10^{-5}$  mol/L
- (B)  $1,0 \times 10^{-10}$  mol/L
- (C)  $1,0 \times 10^{-15}$  mol/L
- (D)  $1,0 \times 10^5$  mol/L
- (E)  $1,0 \times 10^{10}$  mol/L

35ª Questão. Na indústria nuclear os trabalhadores utilizam a regra prática de que a radioatividade de qualquer amostra torna-se inofensiva após dez meias-vidas. Indique a fração que permanecerá após este período:

- (A) 0,098%
- (B) 0,195%
- (C) 0,391%
- (D) 1,12%
- (E) 3,13%

36ª Questão. Dentre os compostos cujos nomes constam nas alternativas abaixo, aquele com o maior número de carbonos secundários é:

- (A) 2,3-dimetil-butano
- (B) hexano
- (C) 2-metil-pentano
- (D) 3-metil-pentano
- (E) 2,2-dimetil-butano

37ª Questão. O etanol e o éter dimetílico têm mesma fórmula molecular. Diferem quanto às:

- I. massas molares.
- II. fórmulas estruturais.
- III. ligações por pontes de hidrogênio, no estado líquido.

Destas afirmações, **somente**:

- (A) I é correta.
- (B) II é correta.
- (C) III é correta.
- (D) I e III são corretas.
- (E) II e III são corretas.

38ª Questão. A monocloração do nitro-benzeno produz:

- (A) o-cloro-nitro-benzeno.
- (B) m-cloro-nitro-benzeno.
- (C) p-cloro-nitro-benzeno.
- (D) uma mistura eqüimolecular de o-cloro-nitro-benzeno e p-cloro-nitro-benzeno.
- (E) cloro-benzeno.

39ª Questão. Sobre os polímeros sintéticos podemos afirmar:

- (A) O teflon é obtido a partir do monômero etileno.
- (B) O cloreto de polivinila (PVC) é obtido a partir do monômero propileno.
- (C) O silicone é um polímero orgânico formado apenas por átomos de carbono, hidrogênio, oxigênio e nitrogênio.
- (D) A borracha sintética é obtida a partir de um polímero dieno conjugado.
- (E) O plástico é considerado um material biodegradável.

40ª Questão. Aquecendo uma mistura de gordura com solução de soda cáustica ocorre a saponificação, na qual formam-se, como produtos:

- (A) sais de ácido graxos e proteínas.
- (B) ácidos graxos e etanol.
- (C) ácidos graxos e propanol.
- (D) proteínas e glicerol.
- (E) sais de ácidos graxos e glicerol.

## BIOLOGIA

41ª Questão. O triglicerídeo existente na dieta humana é digerido no intestino delgado pelas enzimas digestivas e produz:

- (A) ácido graxo e glicerol.
- (B) glicose.
- (C) sacarose.
- (D) lactose e glicerídeo.
- (E) aminoácidos.

42ª Questão. Certas espécies de líquen conseguem viver sobre rochas nuas, liberando substâncias que as decompõem parcialmente. Forma-se assim uma fina camada de solo, que favorece a instalação de outros seres vivos. A capacidade de se instalar em lugares inóspitos, suportando severas condições e abrindo caminho para a chegada de outras espécies é denominada de:

- (A) invasão.
- (B) sucessão ecológica.
- (C) parasitismo.
- (D) protocooperação.
- (E) competição.

43ª Questão. *Iracema suspirava:*

*“- A jati fabrica o mel no tronco cheiroso do sassafrás; toda a lua das flores voa de ramo em ramo, colhendo o suco para encher os favos...”*

Trecho do clássico Iracema de José de Alencar.

José de Alencar descreve poeticamente o processo de obtenção de alimento, assim como se realiza a polinização através dos insetos. A polinização recebe diferentes denominações de acordo com os agentes por ela responsáveis, portanto, a polinização realizada por insetos é denominada de:

- (A) hidrofilia.
- (B) ornitofilia.
- (C) entomofilia.
- (D) anemofilia.
- (E) quinopterofilia.

44ª Questão. Algumas bactérias que vivem livres no solo realizam a reconversão de nitritos, nitratos e mesmo amônia em nitrogênio molecular (N<sub>2</sub>).

Este processo denomina-se:

- (A) nitrificação.
- (B) absorção.
- (C) amonificação.
- (D) desnitrificação.
- (E) fixação atmosférica.

45ª Questão. Se uma espécie está bem adaptada ao ambiente, a sobrevivência destes indivíduos é maior que em outra menos adaptada, devido à:

- (A) variabilidade genética
- (B) mutação gênica
- (C) oscilação genética
- (D) seleção natural
- (E) migração

46ª Questão. O consumo de minhocas na alimentação humana é bastante difundido.

Algumas populações africanas utilizam a minhoca como alimento há milênios. Os chineses também não ficam atrás, usando a minhoca como uma fonte alternativa de proteínas.

Sabe-se que as minhocas pertencem ao filo \_\_\_\_\_ e têm em comum \_\_\_\_\_.

As palavras que preenchem corretamente as lacunas do texto acima, na ordem, são:

- (A) *Annelida*, segmentos
- (B) *Annelida*, ventosas
- (C) *Mollusca*, segmentação
- (D) *Nemathelminthes*, cerdas
- (E) *Platyhelminthes*, ventosas

47ª Questão. Naturais ou sintéticos, os antibióticos são nossos grandes aliados no combate a doenças causadas por bactérias pois, alguns deles, agem inibindo a síntese protéica.

A organela celular que é responsável pela síntese protéica é a(o):

- (A) mitocôndria
- (B) lisossomos
- (C) ribossomos
- (D) centríolos
- (E) complexo de Golgi

48ª Questão. Há um fenômeno que faz as membranas que existem entre os dedos de um embrião humano serem eliminados durante a modelagem da mão. Esse e outros acontecimentos são comuns para a maioria dos seres pluricelulares, incluindo as plantas. Esse fenômeno é denominado de:

- (A) necrose.
- (B) fagocitose.
- (C) pinocitose.
- (D) clasmocitose.
- (E) apoptose.

49ª Questão. Um aluno da FEI, do curso de engenharia química, resolveu trabalhar com algas e verificou que as mesmas são utilizadas como matéria prima para uma série de atividades, exceto:

- (A) na produção de meios de cultura.
- (B) na produção de tintas.
- (C) na construção de casas.
- (D) na produção de cosméticos.
- (E) como fonte de galactose.

50ª Questão. Os jornais falam a todo o momento em alimentos modificados. Eles, atualmente, são a coqueluche do mundo científico e das disputas políticas. Estes alimentos são produzidos a partir de sementes que foram alteradas com material genético de outro ser vivo.

Os alimentos que têm esse tipo de modificação são denominados de:

- (A) clones
- (B) transgênicos
- (C) *fingerprints*
- (D) exons
- (E) *primer*

## HISTÓRIA e GEOGRAFIA

51ª Questão. A produção de borracha encontrou seu apogeu no início do século XX, mas por volta de 1910 entrou em declínio. Segundo Caio Prado Jr., a exploração da borracha tem todas as características de um “surto” econômico. O fausto gerado pela riqueza amazônica ainda se reflete nas construções como o teatro de Belém. O país que superou o Brasil na produção de borracha na segunda década do século XX foi:

- (A) a Indonésia.
- (B) a China.
- (C) a Malásia.
- (D) o Vietnã.
- (E) a Índia.

52ª Questão. As alternativas abaixo apresentam produtos centrais da pauta de exportações brasileiras, **exceto**:

- (A) suco de laranja.
- (B) café.
- (C) soja.
- (D) trigo.
- (E) açúcar.

53ª Questão. Combustíveis fósseis são recursos finitos e não renováveis, gerados pela fossilização de matéria orgânica. São exemplos de combustíveis fósseis:

- (A) petróleo e álcool.
- (B) carvão mineral e álcool.
- (C) gás natural e biomassa.
- (D) carvão mineral e biomassa.
- (E) petróleo e carvão mineral.

54ª Questão. A “vassoura-de-bruxa” é uma praga que dizimou as plantações de \_\_\_\_\_ no sul \_\_\_\_\_, levando a região a uma crise da qual ainda não saiu.

A alternativa que completa corretamente a lacuna é:

- (A) cacau – da Bahia
- (B) café – de Minas Gerais
- (C) soja – do Rio Grande do Sul
- (D) soja – do Mato Grosso do Sul
- (E) borracha – da Amazônia

55ª Questão. No final de 2005, o país ingressou no Mercosul como membro pleno, levando a perspectiva de se ampliar a aliança regional e fortalecê-la. Estamos nos referindo à entrada no Mercosul do(a):

- (A) Peru.
- (B) Paraguai.
- (C) Brasil.
- (D) Uruguai.
- (E) Venezuela.

56ª Questão. *“[esta civilização] não somente representa o primeiro reino unificado historicamente conhecido, como também a mais longa experiência humana documentada de continuidade política e cultural. [...] Sua história estende-se por uns dois mil e setecentos anos. [...] durante estes longos séculos [...] constituiu uma mesma entidade política reconhecível.”*

(Ciro Flamarion Cardoso)

A civilização a que o texto se refere é:

- (A) a civilização persa
- (B) a civilização romana
- (C) a civilização grega
- (D) a civilização egípcia
- (E) a civilização chinesa

57ª Questão. A “Aliança para o Progresso”, política engendrada pelo governo norte-americano sob John Kennedy, foi:

- (A) uma aliança militar estabelecida pelos EUA e França nos anos 50 com o objetivo de intervir militarmente no Sudeste Asiático e evitar a influência chinesa na região.
- (B) um programa norte-americano que se direcionava aos países da América Latina com o objetivo de combater a influência da Revolução Cubana no continente.
- (C) uma aliança militar entre EUA e Europa Ocidental com o objetivo de intervir militarmente nos países da Cortina de Ferro.
- (D) um acordo entre democratas e republicanos nos EUA para que o país enfrentasse unido a Guerra Fria.
- (E) um programa militar dos EUA voltado ao Oriente Médio com o objetivo de combater as milícias mulçumanas da região.

58ª Questão. Logo após assumir o poder, Lênin declarou que o novo governo bolchevique buscava “concluir imediatamente a paz igualmente justa para todas as nações e nacionalidades, sem exceção.”

O conflito a que Lênin se referia, ao dizer que buscava imediatamente a paz justa era:

- (A) a Segunda Guerra Mundial.
- (B) a Guerra da Criméia.
- (C) a Primeira Guerra Mundial.
- (D) a Guerra Civil Soviética.
- (E) a Guerra Franco-Prussiana.

59ª Questão. Ao discutir a implantação da república no Brasil, José Murilo de Carvalho afirma que *“muitos observadores estrangeiros e alguns monarquistas chegaram a prever a fragmentação do país como consequência da República e do Federalismo. Houve um período inicial de instabilidade e guerra civil que parecia dar sustentação a esses temores. A unidade foi mantida afinal, mas não se pode dizer que o novo regime tenha sido considerado uma conquista popular (...). Pelo contrário, os movimentos populares da época tiveram quase todos características anti-republicanas.”*

(Carvalho, J. M. de. *A Cidadania no Brasil*. São Paulo: Cia das Letras, 2001, p. 81)

Assinale a alternativa em que aparecem dois desses movimentos populares a que o autor se refere:

- (A) Revolta da Chibata e Canudos.
- (B) Canudos e Contestado.
- (C) Contestado e Farroupilha.
- (D) Canudos e Tenentismo.
- (E) Revolta da Chibata e Tenentismo.

60ª Questão. Observe a tabela abaixo:

LEGISLATURAS (% de cadeiras na Câmara dos Deputados)					
PARTIDOS	1945	1950	1954	1958	1962
PSD	52	37	35	35	29
UDN	26	26	23	22	22
PTB	8	17	17	20	28
Outros partidos de esquerda	6	6	4	8	12
Outros partidos conservadores	7	14	19	15	9
Nenhum / outros	1		6		
Total	100	100	100	100	100

Fonte: adaptado de Figueiredo, Argelina. *Democracia ou Reformas?*, Rio de Janeiro: Paz e Terra, p. 129.

De acordo com a tabela acima, podemos afirmar que:

- (A) Apesar da matriz comum varguista, PSD e PTB tiveram trajetórias bastante diferentes em termos eleitorais ao longo do período.
- (B) Os pequenos partidos de esquerda e de direita foram aqueles que mais cresceram no período.
- (C) O PSD e a UDN dominaram o período, refletindo a solidez da aliança que empreenderam em torno de Vargas.
- (D) Ao longo de todo o período o PTB foi o partido que mais se manteve estável na preferência do eleitorado.
- (E) O encolhimento da UDN foi patrocinado pelo crescimento dos partidos de esquerda, já que estes se situavam no mesmo espectro político e disputavam a preferência dos mesmos eleitores.