

*Tipo N3 - 09/2009***G A B A R I T O**

01.	E	21.	D	41.	B	61.	E
02.	B	22.	A	42.	E	62.	D
03.	B	23.	C	43.	D	63.	D
04.	A	24.	E	44.	C	64.	A
05.	B	25.	B	45.	C	65.	C
06.	B	26.	B	46.	D	66.	C
07.	A	27.	A	47.	E	67.	B
08.	E	28.	B	48.	A	68.	E
09.	B	29.	C	49.	D	69.	D
10.	E	30.	E	50.	E	70.	C
11.	C	31.	A	51.	C	71.	E
12.	C	32.	D	52.	D	72.	B
13.	C	33.	A	53.	D	73.	C
14.	A	34.	B	54.	B	74.	E
15.	B	35.	A	55.	D	75.	E
16.	E	36.	A	56.	A	76.	D
17.	D	37.	B	57.	E	77.	B
18.	E	38.	E	58.	E	78.	E
19.	B	39.	D	59.	D	79.	D
20.	B	40.	D	60.	B	80.	C

RESOLUÇÕES E RESPOSTAS

QUESTÃO 1: Resposta E

Do final da Segunda Guerra Mundial até a década de 1970, o capitalismo viveu sua Era de Ouro, também conhecida como “os trinta anos gloriosos”. O texto destaca um dos aspectos desse período, que foi a melhora nas condições de vida em países pobres a partir, por exemplo, do desenvolvimento da indústria farmacêutica nos países centrais. A desigualdade social e a miséria continuaram existindo, mas foram observadas quedas acentuadas nas taxas de mortalidade.

QUESTÃO 2: Resposta B

Os modernistas pregavam o verso livre, desprovido de métrica regular. Além disso, manifestavam preferência pelo verso branco, sem rima. Augusto dos Anjos foi um poeta que se caracterizou por um rigor formal acentuado, distanciando-se, nesse sentido, do ideário das vanguardas literárias posteriores a ele.

QUESTÃO 3: Resposta B

O texto 1 é um trecho da trilogia *O tempo e o vento* de Érico Veríssimo, talvez o mais importante autor do Rio Grande do Sul, onde se retrata a história da formação do estado gaúcho por meio da saga das famílias Terra e Cambará. O texto 2 é parte da obra *O Romance da pedra do Reino*, de Ariano Suassuna, é narrado por Pedro Dinis Ferreira-Quaderna, monarquista acusado de conspirar contra a República, onde conta a história de seus antepassados no sertão nordestino e a sua própria. O texto 3 é parte de *Grandes sertões: veredas* obra de Guimarães Rosa ambientada no cerrado de Minas Gerais.

QUESTÃO 4: Resposta A

Impedido de receber o açúcar de suas colônias na América em decorrência da superioridade naval inglesa, Napoleão incentivou no continente a produção de açúcar. No final, graças à técnica desenvolvida por *Andrés Marggraf*, químico prussiano, descobriu-se que o mesmo açúcar da cana poderia ser extraído da beterraba com a vantagem da mesma ser mais adaptada ao clima europeu.

QUESTÃO 5: Resposta B

Cláudio Manoel, Tomás Antonio e Silva Alvarenga participaram das conspirações da Inconfidência Mineira de 1789, movimento pioneiro pela independência brasileira. O primeiro morreu antes do julgamento, o segundo foi degredado para África e o terceiro absolvido.

QUESTÃO 6: Resposta B

Os animais citados no texto vivem em regiões muito profundas, adaptando-se às elevadas pressões existentes nesses locais. As temperaturas nesses locais são baixas (2°C), tornando a alternativa **A** incorreta. Do mesmo modo, a região de profundidade possui pouco oxigênio (alternativa **C**, incorreta), é afótica (escura), desprovida de luminosidade (alternativa **D**, incorreta). Nada se pode concluir em relação à concentração de nitrogênio nesse ambiente (alternativa **E**, incorreta).

QUESTÃO 7: Resposta A

Consumindo x litros de iogurte e y pacotes de cereais diariamente, a pessoa terá $1 \cdot x + 3 \cdot y$ miligramas de vitamina A e $20 \cdot x + 15 \cdot y$ microgramas de vitamina D. Como a dieta deve garantir um mínimo diário de 7 miligramas de vitamina A e 60 microgramas de vitamina D, ela terá certeza de estar cumprindo a dieta, se $x + 3y \geq 7$ e $20x + 15y \geq 60$.

QUESTÃO 8: Resposta E

Cálculo do calor molar envolvido na reação:

$$\Delta H = \sum \Delta H_{(\text{prod})} - \sum \Delta H_{(\text{reg})} \rightarrow \Delta H = [2 \cdot (-94,1) + (-68,3)] - (54,2)$$

$\Delta H = -310,7 \text{ kcal/mol}$. A reação libera energia, portanto a água esquentará.

Em 52g de acetileno há 2 mols de acetileno, logo na reação é liberada uma quantidade de energia $Q = 310,7 \cdot 2 = 621,4 \text{ kcal}$.

Lembrando que $Q = m \cdot c \cdot \Delta\theta$, tem-se:

$$621400 = 20000 \cdot 1 \cdot (\theta - 25)$$

$$(\theta - 25) = 31,07$$

$$\theta = 56,07^\circ\text{C}$$

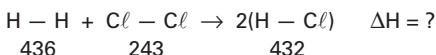
QUESTÃO 9: Resposta B

Somente a afirmação (001) está incorreta. O catalisador não altera o ΔH da reação. O catalisador diminui a energia de ativação da reação e com isso aumenta a velocidade da reação. Afirmações corretas: $2 + 4 + 8 + 16 = 30$.

QUESTÃO 10: Resposta E

$$1 \text{ g} \text{ ————— } 100 \text{ kg}$$

$$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ g} \text{ ————— } 10^5 \text{ g} \\ x \text{ ————— } 10^6 \text{ g} \end{array} \right\} x = 10 \quad \therefore 10 \text{ ppm}$$

QUESTÃO 11: Resposta C

$$\begin{array}{ccc} 436 & 243 & 432 \end{array}$$

Energia absorvida = $436 + 243 = 679 \text{ kJ}$

Energia liberada = $2 \cdot 432 = 864 \text{ kJ}$

Energia liberada > Energia absorvida $\therefore \Delta H < 0$ reação exotérmica

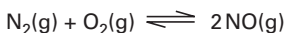
$$\Delta H = -(864 - 679) = -185 \text{ kJ}$$

Entalpia de formação do $\text{HCl}(g) = -185 \text{ kJ/2 mol de HCl} \therefore -92,5 \text{ kJ/mol}$

QUESTÃO 12: Resposta C

Analisando as afirmações

I. Incorreta



$$K_c = \frac{[\text{NO}]^2}{[\text{N}_2][\text{O}_2]}$$

Observando o gráfico:

À medida que a temperatura aumenta, aumenta também o valor do K_c . Logo podemos concluir que o equilíbrio se desloca para a direita, favorecendo a formação de NO, e que a reação direta é endotérmica.

II. Incorreta

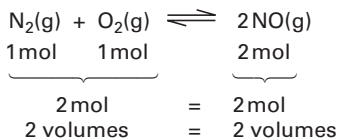
A utilização de catalisador não desloca o equilíbrio e não altera o seu rendimento.

III. Correta

À temperatura de 1000K, o valor de $K_c = 1 \cdot 10^{-5}$.

$1000K \cdot 1 \cdot 10^{-5} = \frac{[NO]^2}{[N_2][O_2]}$, logo as concentrações molares de $[N_2]$ e $[O_2]$ são maiores do que a de $[NO]$.

IV. Incorreta



Um aumento da pressão não desloca o equilíbrio, mas irá ocorrer uma variação das concentrações molares de todos os participantes do equilíbrio.

QUESTÃO 13: Resposta C

$[SO_2]$ e $[O_2]$ diminuem com o tempo porque são consumidos. Para cada 2mols de SO_2 é consumido 1mol de O_2 , portanto, III corresponde ao SO_2 e II corresponde ao O_2 .

$[SO_3]$ aumenta com o tempo porque é formado na reação, portanto, I corresponde ao SO_3 .

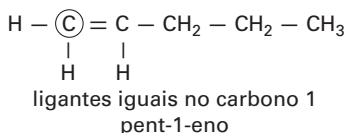
$[NO]$ não varia com o tempo porque é catalisador, portanto, corresponde ao IV.

QUESTÃO 14: Resposta A

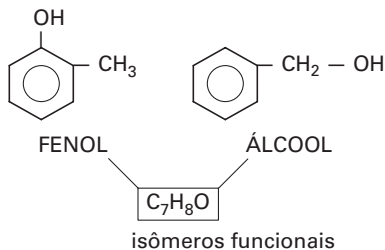
ecstasy = éter — amina

cocaína = amina — éster

QUESTÃO 15: Resposta B



QUESTÃO 16: Resposta E



QUESTÃO 25: Resposta B

Bactérias são seres unicelulares, procariontes e microscópicos.

QUESTÃO 26: Resposta B

Cnidários (como a medusa), pteridófitas (como a samambaia) e briófitas (como o musgo) apresentam, todos, um ciclo de vida no qual se constata alternância de gerações. Ocorre que a alternância, nos cnidários, se dá entre uma fase sexuada (medusa) e outra assexuada (pólipos), enquanto na samambaia e no musgo entre uma fase haplóide e outra diplóide.

QUESTÃO 27: Resposta A

$$|5x + 7| = 8 \begin{cases} 5x + 7 = 8 & \therefore x = \frac{1}{5} \\ \text{ou} \\ 5x + 7 = -8 & \therefore x = -3 \end{cases}$$

Logo, $\frac{1}{5} + (-3) = -\frac{14}{5}$.

QUESTÃO 28: Resposta B

$$a + bi = \frac{(2 + 2i)(-i)}{i(-i)}$$

$$a + bi = \frac{-2i - 2i^2}{-i^2}$$

$$a + bi = \frac{2 - 2i}{1}$$

$$a + bi = 2 - 2i \begin{cases} a = 2 \\ b = -2 \end{cases}$$

QUESTÃO 29: Resposta C

$$P(0) = -2 \rightarrow 4 \cdot 0^3 + 0^2 + a \cdot 0 + b = -2 \quad \therefore b = -2$$

$$P(2) = 44 \rightarrow 4 \cdot 2^3 + 2^2 + a \cdot 2 + b = 44$$

$$32 + 4 + a \cdot 2 + (-2) = 44$$

$$2a = 10 \quad \therefore a = 5$$

Logo, $a + b = 3$.

QUESTÃO 30: Resposta E

$$\begin{array}{r|l} \cancel{2x^4} + x^3 + 0x^2 + 0x + 1 & x^3 + x^2 + 3 \\ -2x^4 - 2x^3 & -6x \\ \hline -x^3 + 0x^2 - 6x + 1 & 2x - 1 \\ +x^3 + x^2 + 3 & \\ \hline x^2 - 6x + 4 = R(x) & \end{array}$$

Logo, $R(0) = 0^2 - 6 \cdot 0 + 4 = 4$.

QUESTÃO 31: Resposta A

$$\begin{vmatrix} 6\cos x & \operatorname{tg} x \\ \operatorname{sen} 2x & \cos x \end{vmatrix} = 0$$

$$\therefore 6\cos^2 x - 2\operatorname{sen} x \cos x \frac{1}{\cos x} \frac{\operatorname{sen} x}{\cos x} = 0$$

$$\therefore 2\operatorname{sen}^2 x = 6\cos^2 x$$

$$\therefore \operatorname{tg}^2 x = 3$$

Assim:

$$\sec^2 x = 1 + \operatorname{tg}^2 x$$

$$\therefore \sec^2 x = 1 + 3 = 4$$

QUESTÃO 32: Resposta D

$$\begin{pmatrix} x & 2 \\ y & 2 \end{pmatrix} \cdot \begin{pmatrix} 2 & 1 \\ 1 & 1 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 2 & 1 \\ 1 & 1 \end{pmatrix} \cdot \begin{pmatrix} x & 2 \\ y & 2 \end{pmatrix}$$

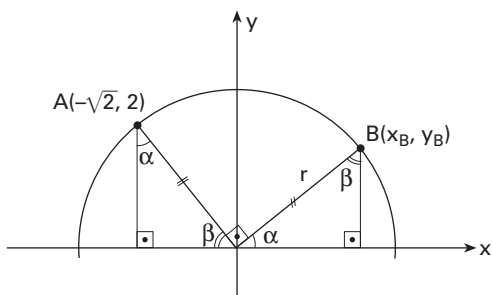
$$\begin{pmatrix} 2x+2 & x+2 \\ 2y+2 & y+2 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 2x+y & 6 \\ x+y & 4 \end{pmatrix}$$

Daí,

$$x+2=6 \quad \therefore x=4$$

$$y+2=4 \quad \therefore y=2$$

Note que com $x = 4$ e $y = 2$ tem-se que $x + y = 4 + 2$, ou seja, $x + y = 6$.

QUESTÃO 33: Resposta A

Note que α e β são complementares.

Logo, $x_B = y_A$ e $y_B = -x_A$, em que x_A e y_A são, nessa ordem, a abscissa e a ordenada de A.

Temos $B = (2, \sqrt{2})$.

QUESTÃO 34: Resposta B

Seja A uma matriz de elementos reais.

$$\text{Do enunciado, podemos escrever: } \det(A^3) = \begin{vmatrix} 2 & -1 \\ -4 & 6 \end{vmatrix} = 12 - 4 = 8$$

Pelo teorema de Binet, $\det(A^3) = \det(A)^3$ e assim: $(\det A)^3 = 8 \quad \therefore \det A = 2$
Logo, $3(\det A) = 3(2) = 6$.

QUESTÃO 35: Resposta A

$$\begin{vmatrix} 2 & 10r & 2x \\ 1 & 5s & y \\ 1 & 5t & z \end{vmatrix} = 2 \cdot \begin{vmatrix} 1 & 5r & x \\ 1 & 5s & y \\ 1 & 5t & z \end{vmatrix} = 2 \cdot 5 \cdot \begin{vmatrix} 1 & r & x \\ 1 & s & y \\ 1 & t & z \end{vmatrix} = \frac{2 \cdot 5}{4} \cdot \begin{vmatrix} 1 & r & 4x \\ 1 & s & 4y \\ 1 & t & 4z \end{vmatrix}$$

$$= -\frac{10}{4} \cdot \begin{vmatrix} 1 & 4x & r \\ 1 & 4y & s \\ 1 & 4z & t \end{vmatrix} = -\frac{10}{4} \cdot \begin{vmatrix} 1 & 1 & 1 \\ 4x & 4y & 4z \\ r & s & t \end{vmatrix}$$

$$= -\frac{10}{4} \cdot 2008 = -5020$$

QUESTÃO 36: Resposta A

Lê-se em: "... the reality is that some consumers choose organic foods because they want to lower their exposure to pesticides."

QUESTÃO 37: Resposta B

Dozens of = large number of = lots of

QUESTÃO 38: Resposta E

Encontra-se em: "Some fruits and vegetables grown with conventional farming methods simply don't absorb the pesticides. Some examples of vegetables and fruits with very low pesticide residues are onions, mangoes, asparagus, broccoli and eggplant."

QUESTÃO 39: Resposta D

O primeiro quadrinho já faz afirmação sobre o que o personagem acha ser a vida dos seres humanos — complexa.

No segundo quadrinho ele aborda as coisas boas como a ternura presente em alguns livros porém, há também livros sobre como matar uns aos outros.

QUESTÃO 40: Resposta D

Na passagem "Cada riso delas era uma ofensa à sua tristeza doentia", o pronome "sua" remete a Juliana, e não às patroas.

QUESTÃO 41: Resposta B

O verbo *refestelar-se*, nesse contexto, significa — aproveitando o verbete do *Houaiss* — "sentar-se ou estender-se sobre algo, para descansar, para acomodar-se bem". O melhor sinônimo para ele é, pois, "estirar-se".

QUESTÃO 42: Resposta E

Em todas as alternativas, há passagens que mostram um lado doentio de Juliana, porém, na alternativa **E**, ao não se condoer nem com a morte dos filhos de suas patroas, ela comprova — de maneira inequívoca — seu ódio por elas.

QUESTÃO 43: Resposta D

A alternativa **D** é correta, pois:

- Emprega o verbo *de dizer* compatível com o sentido do fragmento narrado;
- Explicita o sujeito de *andar* e *refestelar-se* (patroa) e de *trabalhar* (moura);
- Usa os verbos no tempo e modo adequados.

QUESTÃO 44: Resposta B

A conjunção **but** faz justamente uma oposição, um contraste em relação ao quadro-nho 2. O mesmo ser humano que é capaz de coisas belas e ternas, é capaz de matar.

QUESTÃO 45: Resposta C

O verbo **assistir**, no sentido de **ver**, é usado com preposição **A**; **desobedecer** rege complemento com preposição **A**; **chegar** exige preposição **A** antes do adjunto adverbial; **visar**, no sentido de **almejar**, requer a preposição **A**; **preferir**, segundo a norma culta, usa-se com preposição **A** para o objeto indireto.

Quando o complemento desses verbos tem como núcleo um substantivo feminino, o artigo que o precede se funde com a preposição exigida pelo verbo. Apenas na alternativa **C** o complemento é masculino. Na expressão “chegou a um ponto inaceitável” — não ocorre crase, pois não há artigo feminino com o qual a preposição **A** pudesse se fundir.

QUESTÃO 46: Resposta D

- I. Correta. Em “bater a porta”, **a porta** é objeto direto de **bater**; em “bater à porta”, **à porta** é adjunto adverbial de lugar. No primeiro caso, a porta é batida, fechada com rudeza; no segundo, a porta é o lugar onde se dá sinal, com os nós dos dedos, de que se deseja entrar, esperando licença para isso.
- II. Correta. No contexto, bater a porta está associado à atitude adolescente de, por impulso, retirar-se de forma agressiva e ruidosa, para mostrar indignação ante o fato de não receber atenção.
- III. Incorreta. Nem todo sujeito se posiciona antes do verbo, numa frase. Nesse caso, a cautela da maturidade (sujeito) sucedeu à indignação adolescente (objeto indireto), isto é, veio depois dela.

QUESTÃO 47: Resposta E

O substantivo *compra* significa “o ato de comprar”. O que ocorre é que, para a formação desse substantivo derivado, não se anexou um sufixo à palavra primitiva, como se vê, por exemplo, em *fingir/fingimento*, *recordar/recordação*, *relutar/relutância*... O que há, no caso de *compra*, é a retirada da desinência verbal *-r*, passando o tema verbal (radical + vogal temática) a funcionar como substantivo. Assim, do mesmo modo que de *combater* se formou *o combate*, de *podar* se formou *a poda*, de *comprar* se formou o substantivo *a compra*. Pelo exposto, entende-se bem por que esse processo de formação de substantivo abstrato se chama derivação regressiva ou deverbal.

QUESTÃO 48: Resposta A

O Parnasianismo recusa a subjetividade, a idealização e o relativo desleixo formal do Romantismo. Em vez disso, defende a objetividade, a observação precisa da realidade, bem como o rigor e a precisão da forma. Trata-se de uma corrente da literatura realista verificada sobretudo na poesia, que floresceu na segunda metade do século XIX, na França, de onde se irradiou para outros países, como o Brasil, cujos poetas praticaram os ideais estéticos preconizados pelos modelos franceses.

QUESTÃO 49: Resposta D

Ao contrário do Parnasianismo, para o qual a poesia deveria se aproximar da definição nítida e precisa de seus objetos, aproximando-se das artes plásticas (pintura e escultura), o Simbolismo concebe a poesia como sugestão vaga e imprecisa das coisas, por sua vez entendidas como mistério. Daí a afinidade com a música, a mais sugestiva das artes, da qual se aproxima por meio da exploração da sonoridade das palavras (“ecos, assonância, aliterações”, efeitos de ritmo, harmonia imitativa).

QUESTÃO 50: Resposta C

Todas as alternativas apresentam falas do narrador, exceto a **C**. Nesta, há um comentário que só pode ter sido feito por Juliana, embora esteja na “boca” do narrador. É um caso de discurso indireto livre.

QUESTÃO 51: Resposta C

O chamado Pré-Modernismo não constitui, propriamente, uma escola literária. Trata-se de um momento de transição entre as estéticas do final do século XIX e o Modernismo. A prosa de ficção pré-modernista dá continuidade à tradição do Realismo, acentuando o interesse na investigação crítica da realidade brasileira, tal como se verifica em *Triste fim de Policarpo Quaresma*, de Lima Barreto, *Canaã*, de Graça Aranha, *Urupês*, de Monteiro Lobato, e *Os Sertões*, de Euclides da Cunha.

QUESTÃO 52: Resposta D

O Modernismo é um movimento artístico. Embora a arte dialogue com outras esferas (social, política, ideológica etc.), ela não pode ser vista como causa ou razão imediata que possa desencadear manifestações como a do movimento tenentista. Além disso, a asserção II registra um juízo de valor inadequado ou, no mínimo, questionável, ao estabelecer relação entre “certas conseqüências negativas” e o movimento tenentista.

QUESTÃO 53: Resposta D

No poema de Mário de Andrade, o “bonde” funciona como evidência de um referencial urbano, e não campestre.

QUESTÃO 54: Resposta B

A aceleração centrípeta é:

$$a_c = \frac{v^2}{r} \quad \therefore \quad a_c = \frac{4^2}{0,5} \Rightarrow a_c = 32 \text{ m/s}^2$$

Como, no caso, a tração no fio coincide com a resultante centrípeta, temos:

$$T = m \cdot a_c \quad \therefore \quad T = 2 \cdot 32 = 64 \text{ N}$$

QUESTÃO 55: Resposta D

A intensidade da aceleração do menino durante o deslizamento é:

$$a = \frac{v^2}{(2\Delta s)} \quad \therefore \quad a = \frac{10^2}{(2 \cdot 4)} \Rightarrow a = 12,5 \text{ m/s}^2$$

Como o atrito é a resultante sobre o menino, temos:

$$A = m \cdot a \quad \therefore \quad A = 20 \cdot 12,5 = 250 \text{ N}$$

QUESTÃO 56: Resposta A

Como **F** é a resultante sobre o bloco, ela produz uma aceleração constante que pode ser calculada pela relação:

$$a = \frac{(v - v_0)}{(t - t_0)} \quad \therefore \quad a = \frac{(20 - 0)}{(4 - 0)} \Rightarrow a = 5 \text{ m/s}^2$$

De acordo com a equação fundamental da dinâmica temos:

$$a = \frac{F}{m} \quad \therefore \quad 5 = \frac{15}{m} \Rightarrow m = 3 \text{ kg}$$

QUESTÃO 57: Resposta E

Sendo n o número de caixas levantadas:

$$3000 \cdot 4 = n \cdot m \cdot g \cdot h \quad \therefore \quad 12000 = n \cdot 20 \cdot 10 \cdot 1 \quad \therefore \quad n = 60$$

QUESTÃO 58: Resposta E

No vácuo, todos os objetos, independentemente de sua massa, chegam simultaneamente ao solo quando abandonados simultaneamente da mesma altura, próximo à superfície de um astro.

QUESTÃO 59: Resposta D

Como a força gravitacional varia com o inverso do quadrado da distância, duplicando-se a distância entre as esferas, a intensidade da força de atração entre elas fica quatro vezes menos intensa.

QUESTÃO 60: Resposta B

	M_1	M_2	M_3
Início	Q	0	Q
Contato entre M_1 e M_2	Q/2	Q/2	Q
Contato entre M_2 e M_3	Q/2	3Q/4	3Q/4

A tabela acima mostra as diversas fases do processo descrito e, na situação final, as cargas das esferas ficam iguais a:

$$M_1 \rightarrow Q/2$$

$$M_2 \rightarrow 3Q/4$$

$$M_3 \rightarrow 3Q/4$$

QUESTÃO 61: Resposta E

O consumo de energia elétrica de um aparelho de potência P funcionando durante um intervalo de tempo Δt é $\Delta \mathcal{E} = P \cdot \Delta t$.

$$\Delta \mathcal{E}_{\text{ap}} = \Delta \mathcal{E}_{\text{lâmp}}$$

$$6W \cdot 24\text{h/dia} \cdot 30\text{ dias} = 60W \cdot \Delta t$$

$$\Delta t = 72\text{ horas}$$

QUESTÃO 62: Resposta D

Na situação indicada, as correntes valem:

- no ferro de passar

$$i_1 = \frac{P_1}{U} = \frac{1400}{110} \quad \therefore \quad i_1 = 12,8A$$

- no microondas

$$i_2 = \frac{P_2}{U} = \frac{920}{110} \quad \therefore \quad i_2 = 8,4A$$

Logo, a corrente no disjuntor, nas condições nominais, vale:

$$i = i_1 + i_2 \Rightarrow i = 21,2A$$

Assim, $i_D > i$ e, portanto, a corrente suportada pelo disjuntor deve ser, no mínimo, igual a 25A.

QUESTÃO 63: Resposta D

A questão remete-nos à idéia clássica do populismo varguista. A Consolidação das Leis do Trabalho (CLT) serviu às estratégias políticas de Getúlio na medida em que atendia às crescentes reivindicações dos trabalhadores urbanos e mantinha-os sob o controle do Estado.

QUESTÃO 64: Resposta A

O Plano Cohen, “descoberto” pelo Estado-Maior do Exército em 30 de setembro de 1937, foi atribuído aos comunistas, que tentavam tomar o poder através de greves, massacres de líderes políticos, invasões de lares, etc. Graças a ele, Vargas, apoiado por militares golpistas, conseguiu que o Congresso Nacional decretasse o *estado de guerra*, reforçando os poderes do Executivo. Em 10 de novembro de 1937, Getúlio fechou o Congresso, outorgou uma nova Constituição e instaurou a ditadura.

QUESTÃO 65: Resposta C

A expressiva charge de Chico Caruso enfileira cinco Vargas que simbolizam as fases de sua estada na vida pública do país. Na seqüência, podemos identificar:

- o Getúlio fardado da Revolução de 1930;
- o Vargas eleito Presidente da República Nova;
- o Vargas Ditador do Estado Novo de 1937;
- o Getúlio deposto em 1945 e aparentemente aposentado das atividades políticas;
- o Vargas de volta ao Poder em 1951 e rumo ao suicídio em 1954.

QUESTÃO 66: Resposta C

Quando começou o governo Dutra, em 1946, o Brasil possuía um elevado saldo em dólares, acumulado durante a Segunda Guerra Mundial. A política adotada pelo governo nos setores cambial e de comércio externo fez com que a maior parte desse saldo fosse gasto na importação de bens de consumo supérfluos, principalmente produtos de luxo. Assim, em cerca de dois anos o saldo desapareceu, sem que quase nada tivesse sido aplicado no setor produtivo ou na área de infra-estrutura.

QUESTÃO 67: Resposta B

A construção da nova capital federal no Planalto Central teve como justificativa, dentre outros fatores, o argumento do estímulo à integração inter-regional do país. Recorde-se o imediato crescimento da malha rodoviária construída para a ligação de Brasília a várias regiões. O aumento da inflação, que compôs o quadro das consequências negativas do governo JK, deveu-se às emissões monetárias em grande escala que Juscelino destinou ao financiamento das obras na nova capital.

QUESTÃO 68: Resposta E

Os três itens estão corretos, pois, de forma clara e objetiva, sintetizam o que foram a NEP, os Planos Quinquenais e a principal divergência ideológica entre Trotski e Stálin.

QUESTÃO 69: Resposta D

O economista inglês John Hobson (1858-1940) notabilizou-se por estabelecer a relação entre o desenvolvimento do capitalismo a partir da Segunda Revolução Industrial na sua fase monopolista (trustes e cartéis) para as áreas periféricas (Ásia e África) e o imperialismo europeu. Demonstrou que a expansão, além de buscar novos mercados, submetia essas áreas com o objetivo de amenizar as tensões sociais internas das metrópoles. No final, as suas concepções contribuíram para a formação da mentalidade antiimperialista que caracterizou os movimentos descolonizadores de libertação após a Segunda Guerra Mundial.

QUESTÃO 70: Resposta C

A derrota da França na Guerra Franco-Prussiana (1870-1871) e a conseqüente perda dos territórios da Alsácia e da Lorena, para a Alemanha recém-unificada, criou um clima de revanchismo propício para uma nova guerra.

Além disso, as disputas imperialistas entre essas e outras potências européias (como, por exemplo, a Questão Marroquina, entre França e Alemanha) estão entre as causas da Primeira Guerra Mundial (1914-1918).

QUESTÃO 71: Resposta E

O comunismo teorizado por Karl Marx e Friedrich Engels no século XIX tinha como um de seus princípios a socialização dos meios de produção, alcançada por meio da revolução, eliminando a burguesia e criando a ditadura do proletariado.

A Revolução Russa de 1917 foi um movimento de grande importância no século XX, justamente por estabelecer, pela primeira vez na história, um governo inspirado nos ideais comunistas.

QUESTÃO 72: Resposta B

Desde a década de 1950 alguns países latino-americanos, em especial o Brasil, México e Argentina, aceleraram seu processo de industrialização com ajuda do capital internacional e com o uso do mercado interno, em rápido crescimento graças à acelerada urbanização. Entre as dificuldades enfrentadas nesse processo estavam, e em parte ainda estão, a falta de investimentos em infra-estrutura de transportes e a fragilidade do sistema financeiro local.

As demais estão erradas, pois:

- A) a industrialização latino-americana usava os mercados consumidores nacionais e não internacionais.
- C) embora vários governos ditatoriais tenham existido na região e ampliado a presença do Estado na economia, pouco foram os que passaram por alguma experiência socialista.
- D) como o texto afirma, a industrialização latino-americana foi baseada no capital internacional, não havendo, portanto, a falta de financiamento externo.
- E) não havia dependência de exportações, já que a produção estava voltada, principalmente, para os mercados nacionais.

QUESTÃO 73: Resposta A

Estão erradas as afirmativas III, pois as ZEE's não eram áreas de segurança máxima, não foram criadas por Mao-Tse-Tung e não se relacionam à possibilidade de um ataque nuclear soviético, e IV, pois as ZEE's não foram criadas pelo Tratado de Pequim, não se relacionam à Guerra dos Boers que ocorreu na África do Sul no início do século XX e não foram estabelecidas áreas de influência para diferentes países.

QUESTÃO 74: Resposta E

A construção desses grandes complexos hoteleiros em Dubai está relacionada a uma estratégia de diversificar a economia desse pequeno país e não está em nada relacionada à passagem de rotas de escoamento de petróleo da região.

QUESTÃO 75: Resposta E

Os climas africanos são mais úmidos na região central do continente, cortada pelo Equador, e secam progressivamente na direção norte e sul. Nos extremos do continente, uma pequena elevação da umidade permite o surgimento do clima mediterrâneo. Essa informação básica permite identificar facilmente a seqüência pedida no enunciado.

QUESTÃO 76: Resposta D

A única afirmação errada é a que diz haver um alinhamento automático entre Índia e Estados Unidos em contraposição ao alinhamento Paquistão e Rússia. A Índia foi, desde a sua independência, um forte aliado regional da URSS e mais recentemente passou por um processo de abertura ao capital internacional, desenvolvendo uma política de maior independência.

QUESTÃO 77: Resposta B

A formação vegetal brasileira de transição constituída por um grande número de palmáceas é a Mata dos Cocais (babaçu e carnaúba) e entre as formações vegetais que apresentam grande biodiversidade, destaca-se o Pantanal Matogrossense.

QUESTÃO 78: Resposta E

A produção de sal no litoral setentrional do Brasil e na região de Cabo Frio (RJ) é beneficiada, entre outros aspectos, pela ocorrência de um baixo índice pluviométrico.

QUESTÃO 79: Resposta D

O agricultor que não possui o título de propriedade da terra em que trabalha, denomina-se posseiro, o qual comercializa pequenos excedentes da produção realizada pela família.

QUESTÃO 80: Resposta C

Entre as características da intensa metropolização que caracteriza as últimas décadas no país, destaca-se que esse crescimento urbano, em grande parte absorveu os aglomerados rurais e as cidades vizinhas aos grandes centros, formando essas imensas áreas conurbadas, as regiões metropolitanas.