


CADERNO DE QUESTÕES TÉCNICO DE LABORATÓRIO SECRETARIA DE SAÚDE

INSTRUÇÕES

- Você está recebendo do fiscal um Caderno de Questões com 37 (trinta e sete) questões numeradas sequencialmente que compõem a prova escrita objetiva e 03 (três) questões que compõem a prova escrita discursiva.
- Você receberá, também, a Folha de Respostas personalizada para transcrever as respostas das questões da prova escrita objetiva e da prova escrita discursiva.

ATENÇÃO

- 1- É proibido folhear o Caderno de Questões antes da autorização do fiscal.
- 2- Após autorização, verifique se o Caderno de Questões está completo, sem falhas de impressão e se a numeração está correta. Confira também se sua prova corresponde ao cargo para o qual você se inscreveu. Caso haja qualquer divergência, comunique o fato ao fiscal imediatamente.
- 3- Confira seu nome completo, o número de seu documento e o número de sua inscrição na Folha de Respostas. Caso encontre alguma divergência, comunique o fato ao fiscal para as devidas providências.
- 4- Você deverá transcrever as respostas das questões objetivas para a Folha de Respostas e também as questões discursivas na versão definitiva, que será o único documento válido para a correção das provas. O preenchimento da Folha de Respostas é de inteira responsabilidade do candidato.
- 5- Para realização da prova o candidato deverá utilizar caneta esferográfica transparente, com tinta de cor azul ou preta.
- 6- Leia atentamente cada questão da prova e assinale, na Folha de Respostas, a opção que a responda corretamente. Exemplo correto da marcação da Folha de Resposta: 
- 7- A Folha de Respostas não poderá ser dobrada, amassada, rasurada ou conter qualquer marcação fora dos campos destinados às respostas.
- 8- Na correção da Folha de Respostas, será atribuída nota 0 (zero) às questões não assinaladas, que contiverem mais de uma alternativa assinalada, emenda ou rasura, ainda que legível.
- 9- Você dispõe de 4h (quatro) para fazer a prova, incluindo a marcação da Folha de Respostas. Faça-a com tranquilidade, mas controle seu tempo.
- 10- Você somente poderá deixar definitivamente a sala de prova após 60 (sessenta) minutos de seu início. Caso queira levar o caderno de prova, só poderá sair da sala após o término da prova, devendo, obrigatoriamente, devolver ao fiscal a Folha de Respostas devidamente assinada. As provas estarão disponibilizadas no site da AOCPC (www.aocp.com.br), a partir da divulgação do Gabarito Preliminar.
- 11- Os 03 (três) últimos candidatos da sala só poderão sair juntos, após a conferência de todos os documentos da sala e assinatura da ata.
- 12- Durante a prova, não será permitida qualquer espécie de consulta ou comunicação entre os candidatos, nem a utilização de livros, códigos, manuais, impressos ou anotações, calculadoras, relógios, agendas eletrônicas, *paggers*, telefones celulares, BIP, *Walkman*, gravador ou qualquer outro equipamento eletrônico. A utilização desses objetos causará eliminação imediata do candidato.
- 13- Os objetos de uso pessoal, incluindo telefones celulares, deverão ser desligados e mantidos dessa forma até o término da prova e entrega da Folha de Respostas ao fiscal.
- 14- Qualquer tentativa de fraude, se descoberta, implicará em imediata denúncia à autoridade competente, que tomará as medidas cabíveis, inclusive com prisão em flagrante dos envolvidos.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Questão 01

O sulfato de cálcio é utilizado como gesso, em medicina e também no giz escolar. Essa substância tem fórmula CaSO_4 . Os elementos que a constituem, na ordem indicada na fórmula, são das famílias dos

- (A) alcalinos, calcogênios e halogênios.
- (B) alcalinos, halogênios e halogênios.
- (C) alcalinos, calcogênios e calcogênios.
- (D) alcalino-terrosos, calcogênios e calcogênios.
- (E) alcalino-terrosos, halogênios e halogênios.

Questão 02

De acordo com os dados fornecidos sobre os núcleos de seis átomos neutros, apresentados no quadro a seguir, assinale a alternativa que apresenta os pares de átomos que possuem propriedades químicas semelhantes.

Átomo	Nº de Massa (A)	Nº de nêutrons (N)
A	27	14
B	115	66
C	19	10
D	23	12
E	35	18

- (A) (A, B) e (C, E).
- (B) (A, C) e (B, E).
- (C) (A, E) e (B, C).
- (D) (A, D) e (B, E).
- (E) (B, D) e (C, E).

Questão 03

O ácido acetilsalicílico ($\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$), produzido em laboratórios, é o princípio ativo de diversas marcas comerciais de analgésicos. Sobre esse ácido, assinale a alternativa INCORRETA. (Dados: Massas atômicas: C = 12u; H = 1u; O = 16u)

- (A) Essa substância é orgânica, pois é constituída por uma cadeia carbônica.
- (B) Essa substância apresenta, em condições ambientes, não-metais em sua constituição.
- (C) Essa substância faz ligações iônicas, sendo considerada uma substância iônica.
- (D) O ácido acetilsalicílico é uma substância organossintética.
- (E) A massa molecular desse ácido é 180u.

Questão 04

Associe os reagentes do 1º quadro com suas respectivas características, apresentadas no 2º quadro, e assinale a alternativa que apresenta a associação correta.

- | | |
|---------------------------------|--|
| A. Ácido sulfuroso | I. No comércio é encontrado com impurezas com o nome de ácido muriático. |
| B. Ácido clorídrico concentrado | II. Ácido forte e excelente agente oxidante. |
| C. Ácido nítrico concentrado | III. Ácido forte e agente altamente desidratante. |
| D. Ácido sulfúrico concentrado | IV. Apresenta cheiro característico de ovo podre. |
| E. Ácido sulfídrico | |

V. Ácido semiforte, instável e utilizado como redutor.

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

Questão 05

Sobre materiais de laboratório, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) **Bureta:** empregada nos processos chamados titulações. É um tubo cilíndrico graduado, geralmente em cm^3 , com uma torneira que controla a saída do líquido.
- (B) **Erlenmeyer:** aplicada na dissolução de substâncias, nas reações químicas, no aquecimento de líquidos e nas titulações.
- (C) **Béquer:** usado em reações, dissolução de substâncias e aquecimento de líquidos.
- (D) **Tubo de Ensaio:** usado para efetuar reações com pequenas quantidades de reagentes. Suporta ser aquecido diretamente numa chama.
- (E) **Proveta:** empregada nas medições mais precisas de volumes de líquidos.

Questão 06

A equação $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$ não está balanceada. Balanceando-a com os menores números inteiros positivos possíveis, a soma dos coeficientes estequiométricos será

- (A) 5.
- (B) 9.
- (C) 11.
- (D) 16.
- (E) 25.

Questão 07

O laboratório químico é um local em que podem existir objetos e materiais potencialmente perigosos e, por isso, é preciso tomar cuidados básicos na sua utilização. Em relação à segurança no laboratório químico, assinale a alternativa correta.

- (A) Os reagentes devem ser armazenados em lugares altos e de difícil acesso.
- (B) Os líquidos voláteis devem ser colocados em armários que recebam luz.
- (C) Ao manipular frascos, o usuário nunca deve dirigir a abertura do recipiente na direção de si mesmo, ou na direção de outras pessoas.
- (D) Durante a realização de um experimento em um laboratório o técnico pode se alimentar de frutas, desde que esteja usando luvas.
- (E) Os reagentes, após sua utilização, devem ser recolocados em seus respectivos frascos originais.

Questão 08

Sabe-se que 750 mL de solução contém 15 g de sulfeto férrico ($\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$) 100% dissociado. As molaridades dos íons férrico e sulfato, em mols por litro, são, respectivamente, (Dados: massas atômicas: Fe = 56; S = 32; O = 16)

- (A) 0,15 e 0,10.
- (B) 0,10 e 0,15.
- (C) 0,05 e 0,10.
- (D) 0,10 e 0,05.
- (E) 0,15 e 0,25.

Questão 09

Um técnico de laboratório dispõe de 30,0 L de água oxigenada (H₂O₂) a 125 volumes e sabe que 1L de água oxigenada a 125 volumes libera 125 L de O₂ (g) nas CNTP. Assinale a alternativa que apresenta a quantidade de H₂O₂ a 125 volumes que deve ser utilizada para se obter 100 L de H₂O₂ a 10 volumes.

- (A) 6 L.
- (B) 8 L.
- (C) 10 L.
- (D) 12 L.
- (E) 15 L.

Questão 10

Um técnico de laboratório deseja preparar 200 mL de solução de hidróxido de sódio 0,6 mol/L, tendo à sua disposição uma solução 4 mol/L. Qual o volume que ele deverá utilizar para diluir a solução?

- (A) 12 mL.
- (B) 18 mL.
- (C) 24 mL.
- (D) 30 mL.
- (E) 36 mL.

Questão 11

Quantos gramas de água são necessários, a fim de se preparar uma solução, a 30% em peso, utilizando 60g do soluto?

- (A) 140 g.
- (B) 180 g.
- (C) 210 g.
- (D) 270 g.
- (E) 300 g.

Questão 12

Os indicadores Tornassol, Fenolftaleína e Metilorange quando em presença de um ácido apresentam, respectivamente, as colorações

- (A) incolor, róseo e vermelho.
- (B) vermelho, róseo e incolor.
- (C) róseo, incolor e vermelho.
- (D) incolor, vermelho e róseo.
- (E) róseo, vermelho e vermelho.

PORTUGUÊS

Pesquisa relaciona falta de vitamina D e câncer de cólon

Entre as pessoas com maiores níveis da vitamina, risco diminui 40%.

Estudo foi publicado nesta sexta (22) no 'British Medical Journal'.

As pessoas com mais vitamina D no sangue têm menos possibilidades de desenvolver câncer de cólon que as que têm baixos níveis do composto, segundo um estudo publicado nesta sexta-feira (22) na revista médica "British Medical Journal" (BMJ).

A análise, feita por pesquisadores da Agência Internacional de Investigação do Câncer em Lyon, na França, e do Imperial College de Londres, na Inglaterra, indica que, entre as pessoas com maiores níveis de vitamina D no organismo, o risco de sofrer câncer de cólon diminui em 40%.

Para chegar a esta conclusão, os pesquisadores observaram as quantidades do composto em 1.248 pessoas com câncer de cólon, mas destacaram, no entanto, que o vínculo não é definitivo, e outros estudos clínicos devem ser realizados.

Os pesquisadores não avaliaram se o consumo de suplementos de vitamina D pode ajudar a evitar a doença, segundo a BMJ, que informa que o estudo contou com o apoio do Fundo Mundial de Pesquisa do Câncer (WCRF, sigla em inglês).

A principal fonte da vitamina é a luz solar, mas ela está presente em alguns alimentos, como o óleo de fígado de bacalhau.

"Este é o maior estudo já realizado sobre este assunto, e agora há mais provas de que há maiores possibilidades que as pessoas com baixos níveis de vitamina D possam desenvolver câncer de cólon", assinalou Panagiota Mitrou, cientista do WCRF.

"O próximo passo é realizar novos testes para tentar confirmar se o suplemento de vitamina D pode reduzir o risco do câncer de cólon", disse Mitrou, que informou que há cerca de 37.500 casos da doença diagnosticados a cada ano no Reino Unido.

Disponível em
<<http://g1.globo.com/Noticias/Ciencia/0,,MUL1459034-5603,00-PESQUISA+RELACIONA+FALTA+DE+VITAMINA+D+E+CANCER+DE+COLON.html>>. Acesso em 22 jan 2010.

Questão 13

Assinale a alternativa correta quanto ao conteúdo do texto.

- (A) A ausência da vitamina D provoca câncer de cólon nas mulheres.
- (B) A presença da vitamina D evita o câncer de cólon nas pessoas.
- (C) Luz solar e óleo de fígado de bacalhau previnem o câncer de cólon.
- (D) A ingestão de vitamina D pode prevenir o câncer de cólon.
- (E) Pessoas com baixos níveis de vitamina D podem desenvolver câncer de cólon.

Questão 14

Assinale a alternativa que NÃO apresenta ditongo.

- (A) Níveis
- (B) Baixos
- (C) Mais
- (D) Solar
- (E) Feita

Questão 15

Assinale a alternativa cuja expressão destacada NÃO desempenha função de sujeito.

- (A) "...há mais provas de que há maiores possibilidades..."
- (B) "...ela está presente em alguns alimentos..."
- (C) "...o vínculo não é definitivo..."
- (D) "...os pesquisadores observaram as quantidades do composto..."
- (E) "As pessoas [...] que têm menos possibilidades..."

Questão 16

Assinale a alternativa cujo verbo destacado se encontra no passado.

- (A) "...ela está presente em alguns alimentos..."
- (B) "...o suplemento de vitamina D pode reduzir o risco do câncer de cólon..."
- (C) "...segundo a BMJ, que informa que o estudo contou com o apoio do Fundo Mundial..."
- (D) "...agora há mais provas de que há maiores possibilidades..."
- (E) "...os pesquisadores observaram as quantidades do composto..."

Questão 17

Assinale a alternativa cuja expressão destacada **NÃO** desempenha função substantiva no contexto.

- (A) “O próximo passo é realizar novos testes...”
- (B) “...os pesquisadores observaram as quantidades do composto...”
- (C) “...outros estudos clínicos devem ser realizados.”
- (D) “Para chegar a esta conclusão...”
- (E) “...que as que têm baixos níveis do composto...”

Questão 18

Assinale a alternativa cuja expressão destacada desempenha função adjetiva.

- (A) “...ela está presente em alguns alimentos...”
- (B) “Entre as pessoas com maiores níveis da vitamina, risco diminui 40%.”
- (C) “...têm menos possibilidades de desenvolver câncer de cólon...”
- (D) “...as pessoas com maiores níveis de vitamina D no organismo...”
- (E) “Este é o maior estudo já realizado sobre este assunto...”

Questão 19

Assinale a alternativa **INCORRETA** quanto à classificação dos pronomes destacados.

- (A) “Ela está presente em alguns alimentos...” (pronome pessoal do caso reto)
- (B) “...câncer de cólon que as que têm baixos níveis...” (pronome pessoal do caso oblíquo átono)
- (C) “...ele está presente em alguns alimentos...” (pronome indefinido)
- (D) “...diagnosticados a cada ano no Reino Unido.” (pronome indefinido)
- (E) “Para chegar a esta conclusão...” (pronome demonstrativo)

Questão 20

Assinale a alternativa cuja forma verbal **NÃO** está conjugada no modo indicativo.

- (A) “...destacaram, no entanto, que o vínculo não é definitivo...”
- (B) “...pessoas com baixos níveis de vitamina D possam desenvolver...”
- (C) “...ela está presente em alguns alimentos...”
- (D) “Pesquisa relaciona falta de vitamina D e câncer de cólon...”
- (E) “...agora há mais provas de que há maiores possibilidades...”

Questão 21

Assinale a alternativa que apresenta a palavra com a divisão silábica correta.

- (A) Diag – nos – ti – ca – dos
- (B) Rea – liz – a – dos
- (C) Po – ssi – bi – li – da – des
- (D) De – sen – vol – ver
- (E) Inter – na – ci – o – nal

Questão 22

Assinale a alternativa cujo verbo pertence à primeira conjugação.

- (A) “Entre as pessoas com maiores níveis da vitamina, risco diminui 40%.”
- (B) “...o vínculo não é definitivo, e outros estudos clínicos devem ser realizados.”
- (C) “As pessoas com mais vitamina D no sangue têm menos possibilidades...”
- (D) “...agora há mais provas de que há maiores possibilidades...”

- (E) “...informou que há cerca de 37.500 casos da doença diagnosticados...”

Questão 23

Assinale a alternativa em que **NÃO** ocorre encontro consonantal.

- (A) Pesquisa
- (B) Falta
- (C) Outros
- (D) Chegar
- (E) Estudo

Questão 24

Assinale a alternativa que contém dígrafo.

- (A) Pessoas
- (B) Evitar
- (C) Reino
- (D) Risco
- (E) Estudo

Questão 25

Assinale a alternativa **INCORRETA** quanto à justificativa para o emprego dos acentos gráficos.

- (A) Cólon (palavras paroxítonas terminadas em N são acentuadas)
- (B) Câncer (palavras paroxítonas terminadas em R são acentuadas)
- (C) Inglês (palavras oxítonas estrangeiras são acentuadas)
- (D) Médica (palavras proparoxítonas são acentuadas graficamente)
- (E) Já (palavras monossílabas tônicas terminadas em A são acentuadas)

Questão 26

Assinale a alternativa correta quanto à ortografia.

- (A) Pesquiszar
- (B) Baixesa
- (C) Insolação
- (D) Cancerozo
- (E) Redussão

Questão 27

Assinale a alternativa em que há um predicado nominal.

- (A) “...o vínculo não é definitivo.”
- (B) “...o estudo contou com o apoio do Fundo Mundial de Pesquisa do Câncer...”
- (C) “Pesquisa relaciona falta de vitamina D e câncer de cólon”
- (D) “...vitamina D pode ajudar a evitar a doença...”
- (E) “Entre as pessoas com maiores níveis da vitamina, risco diminui 40%.”

CONHECIMENTOS GERAIS

Questão 28

Em 30 de abril de 1864 a freguesia de Santo Antônio do Salgueiro foi elevada a condição de Município do Salgueiro pela Lei Provincial nº 580, tendo como primeiro intendente o Major Raimundo de Sá (filho do Cel. Manuel de Sá). Assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) A população de Salgueiro é estimada em mais de 50 mil habitantes.
- (B) A região de Salgueiro apresenta um relevo variado entre planícies e montanhoso.
- (C) Salgueiro é de clima tropical Semi-Árido, com temperatura média de 25°C.
- (D) Dentre os principais produtos de sua economia destacam-se a cebola e a manga.
- (E) A economia da região de Salgueiro é voltada para a agricultura de subsistência.

Questão 29

A origem do nome da cidade de Salgueiro tem base em uma história popular de que o coronel Manoel de Sá escolheu esse nome para o local, em 1835, quando construiu uma capela para Santo Antônio, após passar por uma situação muito desesperadora. Assinale a alternativa correta.

- (A) Seus escravos se rebelaram, construíram um quilombo sob os salgueiros e exigiram pagamento de salários.
- (B) O seu nono filho perdeu-se nos arredores e foi encontrado salvo dois dias depois sob um pé de Salgueiro.
- (C) Seu cachorro de estimação embrenhou-se na caatinga sendo encontrado morto sob um pé de salgueiro.
- (D) O seu filho mais velho perdeu-se nos arredores e foi encontrado morto dois dias depois sob um pé de Salgueiro.
- (E) Sua esposa o abandonou e refugiou-se embaixo de um pé de salgueiro onde fizeram as pazes.

Questão 30

Acreditam os populares que os fósseis pré-históricos encontrados na região de Salgueiro, com o passar dos tempos, viraria ouro. Assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) No sítio Arqueológico do Sítio Paula foram encontradas gravações de inscrições rupestres em tinta vermelha.
- (B) No sítio Arqueológico da Lagoa de Pedra foram encontrados fósseis de animais pré-históricos.
- (C) No Sítio Arqueológico Conceição das Crioulas foi encontrado o fóssil do mais antigo ser humano do Brasil.
- (D) O sítio Arqueológico da Pedra da Mão apresenta um bloco granítico com inscrições rupestres.
- (E) No sítio Arqueológico do Sítio das Letras existem os grafismos rupestres denominados Itaquatiaras.

Questão 31

A vida política do atual Prefeito de Salgueiro tem um momento muito importante quando ele participou da eleição vitoriosa da prefeita Cleuza Pereira e se elegeu vereador, em 1996; seu empenho como vereador o levou a vice-prefeito nas eleições de 2000 e 2004. Assinale a alternativa correta.

- (A) Seu nome é Marcones de Sá Libório e sua formação profissional é advocacia.
- (B) Seu nome é Marcos Libório de Sá e sua formação profissional é medicina.

- (C) Seu nome é Marcones Libório de Sá e sua formação profissional é engenharia civil.
- (D) Seu nome é Marcones Libório de Sá e sua formação profissional é medicina.
- (E) Seu nome é Libório de Sá e sua formação profissional é na área de saúde.

Questão 32

O nordeste brasileiro desenvolveu importante papel econômico na história do Brasil Colonial e imprimiu seus traços culturais na literatura brasileira através da história e do cotidiano da vida nos engenhos de açúcar. Assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) José Lins do Rego nasceu no Pernambuco e escreveu "Menino do Engenho".
- (B) Gilberto Freire nasceu em Recife e escreveu "Casa Grande & Senzala".
- (C) Joaquim Nabuco nasceu em Recife e escreveu a obra "O abolicionista".
- (D) José Lins do Rego nasceu na Paraíba e escreveu a obra "Fogo Morto".
- (E) João Cabral de Melo Neto nasceu em Recife, escreveu "O Vento no Canavial".

Questão 33

As expressões de vida e tradições das comunidades, grupos e indivíduos, que em todas as partes do mundo recebem de seus ancestrais e passam a seus descendentes são considerados Patrimônio Cultural Intangível ou Imaterial, pois não são palpáveis como os monumentos históricos. Assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) O frevo de Recife e Olinda é patrimônio cultural imaterial.
- (B) A capela dourada, de arte barroca, no Recife, patrimônio cultural imaterial.
- (C) O ofício das baianas do acarajé é patrimônio cultural imaterial
- (D) O toque dos sinos das Igrejas históricas de Minas Gerais patrimônio cultural imaterial
- (E) A técnica de pintura dos índios Wajãpi, do Amapá, patrimônio cultural imaterial

Questão 34

A recente tragédia ocorrida na cidade de Porto Príncipe, no Haiti, nos leva a refletir sobre os problemas climáticos e as catástrofes naturais aos quais estamos vulneráveis. Assinale a alternativa correta.

- (A) A cidade de Porto Príncipe foi atingida por um "tsunami" porque o Haiti é uma ilha.
- (B) A brasileira Zilda Arns havia ido ao Haiti para socorrer as vítimas do terremoto.
- (C) O terremoto ocorrido no Haiti foi devido a uma falha das camadas geológicas.
- (D) A catástrofe que devastou Porto Príncipe é resultado de magia negra do Vodou.
- (E) Os soldados brasileiros estavam no Haiti se preparando para o dia do terremoto.

Questão 35

A respeito do esporte no Estado do Pernambuco, assinale a alternativa correta.

- (A) Os times de futebol mais importantes são: Sport Recife, Auto Esporte e Santa Cruz.
- (B) Marta Medeiros consagrou-se a maior jogadora de futebol feminino brasileiro.
- (C) Acelino Popó Freitas, boxeador, tem orgulho de ser um cidadão pernambucano.
- (D) Edinanci Silva, a judoca olímpica, veio de uma infância pobre em Pernambuco.
- (E) A nadadora Joana Maranhão e a saltadora Keila Costa são pernambucanas.

Questão 36

“Política é como nuvem. Você olha e ela está de um jeito. Olha de novo e ela já mudou” (Magalhães Pinto). A respeito da atual política do Estado de Pernambuco, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) Eduardo Henrique Accioly Campos (PSB) – governador do Estado.
- (B) Pastor Cleiton Collins (PSC) e João da Costa (PT) são deputados estaduais.
- (C) Jarbas de Andrade Vasconcelos (PMDB) é Senador da República.
- (D) Marco Antônio de Oliveira Maciel (DEM) é vice-governador do Estado.
- (E) Raul Jungmann (PPS) e Ana Arraes (PSB) são deputados federais.

Questão 37

Mudanças radicais aconteceram desde a década de 1980, nos âmbitos econômico-financeiro, tecnológico e das telecomunicações. A influência dos meios de comunicação, operando de forma rápida, abrangente, sem fronteiras, modificou as culturas locais trazendo elementos de outros países, principalmente dos Estados Unidos da América. Assinale a alternativa correta.

- (A) Esse processo histórico é denominado “globalização”
- (B) Esse processo é conhecido como “nacionalização”
- (C) Esse processo é denominado “estatização”
- (D) Esse processo é denominado “socialização”
- (E) Esse processo é conhecido como “liberalização”

QUESTÕES DISCURSIVAS – VERSÃO RASCUNHO

Questão 01

Questão 02

Questão 03
