



VESTIBULAR 2018

GABARITOS E COMENTÁRIOS

GRUPO 2 (2º DIA – 15/10/2017)

- PROVAS:
- MATEMÁTICA E CIÊNCIAS DA NATUREZA - OBJETIVAS
- CIÊNCIAS HUMANAS - DISCURSIVAS

GABARITO – MATEMÁTICA – OBJETIVA – GRUPO 2

1) Resposta: (C) 300

$$\begin{array}{l} \text{Temos} \longrightarrow \left\{ \begin{array}{l} 3,5 \text{ kg} \times 0,5 \text{ kg} = 1,75 \text{ kg} \\ 3,0 \text{ kg} \times 0,1 \text{ kg} = 0,30 \text{ kg} \\ 0,5 \text{ kg} \times 0,1 \text{ kg} = 0,05 \text{ kg} \end{array} \right. \end{array}$$

Assim, temos 2,1 kg do nutriente A em 7kg de ração. E em 1kg de ração, teremos então:

$$2,1 \text{ kg} / 7 = 0,30 \text{ kg}$$

0,30 kg do nutriente A corresponde a 300g.

2) Resposta: (B) Apenas II

1 gato come 200g por dia.

2 gatos comem 800g em 2 dias.

5 gatos comem 5kg em 5 dias.

4 gatos comem 12,8kg em 16 dias.

3) Resposta: (E) 3/2

$$1,2x + 1,1 = 1,16 \cdot (x + 1)$$

$$0,04x = 0,06$$

$$x = \frac{3}{2}$$

4) Resposta: (C) 288

$$\text{Área total: } 2 \times 4 \times 4 + 4 \times 4 \times 16 = 288$$

5) Resposta: (D) 36

$$\frac{3^5 \cdot (3+1) \cdot 2}{3^3 \cdot (3-1)} = \frac{3^5}{3^3} \cdot \frac{4 \cdot 2}{2} = 3^2 \cdot 4 = 36$$

6) Resposta: (C) 368

$$\frac{8 \times 4600}{100} = 368$$

7) Resposta: (B) 2,4

$$4-x / 4 = x / 6 \quad \rightarrow \quad x = 2,4$$

8) Resposta: (D) $\frac{1}{15}$

Existem 15 conjuntos possíveis e apenas um $\{1, 3\}$ é favorável.

9) Resposta: (A) 1

$$\text{Temos } (2x + 8) \cdot (2x+10) = 120$$

$$\text{Donde } 4x^2 + 36x - 40 = 0$$

A única raiz positiva é $x = 1$

10) Resposta: (B) 14

$$\frac{y+z}{2} = 7 \therefore y+z = 14$$

GABARITO CIÊNCIAS DA NATUREZA – OBJETIVA – GRUPO 2

11) Resposta: (A) IV

A I é falsa pois o *Aedes aegypti* não transmite a leishmaniose.

A II é falsa pois a doença de Chagas é transmitida por barbeiros.

A III é falsa pois, dentre as doenças causadas pelo *Aedes aegypti* existe vacina para a febre amarela.

A IV é verdadeira pois, como ainda não existe vacina contra nenhum dos sorotipos do vírus da Dengue, o controle da transmissão baseia-se na redução da população de vetores através da eliminação das larvas.

12) Resposta: (A) a bile produzida pelo fígado facilita a ação das lipases, pois proporciona a emulsificação das gorduras.

A degradação de lipídeos é feita pelas lipases, e a bile, produzida pelo fígado é importante nesse processo porque ela emulsifica as gorduras; o estômago é o principal local de digestão das proteínas; a digestão de carboidratos se inicia ainda na boca, a partir da ação das amilases salivares; proteases estomacais degradam as proteínas; humanos não são capazes de degradar celulose.

13) Resposta: (C) constituída por celulose

A parede celular é um envoltório extracelular presente em todos os vegetais e em algumas bactérias, fungos e protozoários. Apresenta alta resistência e flexibilidade. Além disso, a parede celular permite o intercâmbio, troca de substâncias entre células adjacentes, por estruturas chamadas de plasmodesmos e é permeável à água.

14) Resposta: (E) I, II, III e IV

15) Resposta: (B) I e III

I é verdadeira porque a deriva genética realmente tem mais força em populações pequenas;

II é falsa porque a especiação alopátrica ocorre quando a população isolada é exposta à pressões de seleção diferentes àquelas da população ancestral;

III é verdadeira;

IV é falsa porque a especiação alopátrica ocorre quando o fluxo gênico entre as duas populações é interrompido.

16) Resposta: (B) 5 aminoácidos

O segmento de DNA com 15 nucleotídeos ao ser totalmente transcrito e traduzido corresponderá a um peptídeo de 5 aminoácidos, pois cada aminoácido é codificado por 3 nucleotídeos não sobrepostos (códon).

17) Resposta: (A) notocorda, coluna vertebral, quatro membros e ovo amniótico.

Notocorda é uma característica exclusiva de todos os cordados; A coluna vertebral é uma característica exclusiva de todos os vertebrados; possuir quatro membros é uma característica exclusiva dos tetrápodos; e possuir ovo amniótico é uma característica exclusiva dos amniotas.

18) Resposta: (B) somente II e III

A I é falsa pois o cruzamento de cães amarelos e chocolates poderá gerar prole de cor preta se os genótipos envolvidos no cruzamento forem B_ee (amarela) e bbE_ (chocolate), podendo gerar prole de genótipo BbEe (preta).

A II é verdadeira pois, dependendo dos genótipos envolvidos, o cruzamento de cães de cor preta poderá resultar em uma prole todos os genótipos possíveis. Ex: BbEe x BbEe = BBEE; BBee; BbEe; BbEe; Bbee; bbEE; bbEe; bbee.

A III é verdadeira pois cães de cor amarela são sempre recessivos para o locus E.

A IV é falsa pois o cruzamento de cães chocolate nunca resultará em cães de cor preta, pois cães chocolate são sempre recessivos para o locus B.

19) Resposta: (A) temperatura e água

Fatores abióticos são componentes físicas e químicas de um ambiente, como por exemplo temperatura e água. Competição e predação constituem interações ecológicas sendo, portanto, fatores bióticos.

20) Resposta: (B) 4,0

$$h = \frac{1}{2} a t^2 \rightarrow 0,80 = 5,0 t^2 \rightarrow t = 0,40 \text{ s. } v = 0 + 10 \times 0,40 = 4,0 \text{ m/s.}$$

21) Resposta: (E) 0,4 mv²

Pela conservação do momento, temos: $5m v_{\text{final}} = m(2v) + 4m(-v) = -2mv \rightarrow v_{\text{final}} = -0,4 v$. Assim, $K_{\text{final}} = \frac{1}{2} (5m) (-0,4v)^2 = 0,4 mv^2$.

22) Resposta: (C) 30°

De acordo com a segunda lei de Newton, para o bloco na iminência do movimento, temos $N - mg \cos(\theta_0) = 0$ e $mg \sin(\theta_0) - \mu N = 0$. Este conjunto de equações nos leva à equação $mg \sin(\theta_0) - \mu (mg \cos(\theta_0)) = 0$ ou $\sin(\theta_0) - \mu (\cos(\theta_0)) = 0$ e $\mu = \sin(\theta_0) / \cos(\theta_0) = \tan(\theta_0)$. Logo, o coeficiente de atrito necessário para manter o bloco parado é independente da massa do bloco e, portanto, continua sendo 30°.

23) Resposta: (C) 50

O tempo para percorrer a pista é dado por $x = x_0 + v_0 t + \frac{1}{2} a t^2$ que nos leva a $t = 20 \text{ s}$. A velocidade média é, então, dada por $\Delta x / \Delta t = 1000 \text{ m} / 20 \text{ s} = 50 \text{ m/s}$.

24) Resposta: (E) 0

A quantidade de calor necessária para fundir todo o gelo é $100 \times 80 = 8000 \text{ cal}$. Se o líquido esfriar de 40°C a 0°C, a quantidade de calor liberada será $200 \times 1,00 \times 40 = 8000 \text{ cal}$. Assim, o estado final será 300 g de água a 0°C.

25) Resposta: (A) $3p_0/2$

A pressão no fundo do tubo é dada por $2p_0 = p_0 + \rho_0 gh$ tal que podemos escrever $gh = p_0/\rho_0$. Neste caso, ao trocarmos o líquido, a nova pressão será dada por $p = p_0 + \rho gh$ ou $p = p_0 + (\rho_0/2)gh = p_0 + (\rho_0/2)(p_0/\rho_0) = 3p_0/2$.

26) Resposta: (D) 1,6

$R_{eq} = V/i = 12/5\text{mA} = 2,4 \text{ k}\Omega = R + R/2 = 3R/2$, portanto $R = 1,6 \text{ k}\Omega$

27) Resposta: (A) 40

A velocidade da onda é o produto do comprimento de onda pela frequência. Assim, $V = 2,0 \times 20 = 40 \text{ m/s}$.

28) Resposta: (B) covalente e iônica.

- a) INCORRETO, pois na ligação carbono-enxofre ocorre o compartilhamento de um par de elétrons, logo ela é covalente. No MgCl_2 , a ligação é do tipo iônica, pois o magnésio perde 2 elétrons, cada átomo de Cl ganha 1. Assim, todos os átomos ficam com o octeto completo.
- b) CORRETO, pois o carbono e o enxofre compartilham um par de elétrons, o que caracteriza a ligação covalente. No MgCl_2 , a ligação é do tipo iônica, pelo mesmo motivo descrito no item "A".
- c) INCORRETO, pois a ligação metálica ocorre entre metais, todavia Cl não é um metal.
- d) INCORRETO, pois C e S não são metais, e no MgCl_2 a ligação é do tipo iônica.
- e) INCORRETO, pois, na ligação carbono-enxofre, ocorre o compartilhamento de um par de elétrons, logo a ligação é covalente. Além disso o Cl não é um metal.

29) Resposta: (C) $ns^2 np^2$ onde $n = 4$.

O germânio é um elemento representativo da grupo 14 (configuração eletrônica com terminação $ns^2 np^2$) e está localizado no período 4 ($n = 4$). Assim, sua configuração termina com $4s^2 4p^2$.

- a) INCORRETO: a terminação ns^2 é de um elemento alcalinoterroso (grupo 2).
- b) INCORRETO: a terminação $ns^2 ns^1$. Não é uma configuração plausível.
- c) CORRETO: sua configuração termina com $4s^2 4p^2$.
- d) INCORRETO: a configuração que termina em $(n + 1)s^2 nd^2$ é de um elemento de transição externa.
- e) INCORRETO: a configuração que termina em $(n + 2)s^2 nf^3$ é de um elemento de transição interna.

30) Resposta: (A) o MgO é um óxido básico.

- a) CORRETO: o MgO é um óxido básico pois em solução aquosa gera uma solução de pH básico.
- b) INCORRETO: o Mg^{2+} é uma espécie deficiente de elétrons, assim não há como atuar como base de Lewis.
- c) INCORRETO: não existe processo ácido/base no equilíbrio II.
- d) INCORRETO: a água participa da reação para formar o hidróxido.
- e) INCORRETO: o pH da solução aumenta por conta da formação de íons OH^- , alcalinizando o meio.

31) Resposta: (D) álcool e haleto orgânico.

- a) INCORRETO: na estrutura química, não há função amida ($-\text{N}-\text{C}=\text{O}$), função que se caracteriza pela presença de um átomo de nitrogênio ligado a uma carbonila. Também não há fenol, função que se caracteriza pela presença de uma hidroxila ($-\text{OH}$) ligada a um anel aromático.
- b) INCORRETO: na estrutura química, não há função amida nem aldeído. Um aldeído caracteriza-se pela presença de um átomo de hidrogênio ligado a uma carbonila ($\text{H}-\text{C}=\text{O}$).
- c) INCORRETO, pois, na estrutura química, não há função aldeído ($\text{H}-\text{C}=\text{O}$).
- d) CORRETO, pois, na estrutura química, há função álcool, que se caracteriza pela presença de uma hidroxila ($-\text{OH}$) ligada a carbono que possui somente ligações simples. Existe também a função haleto orgânico, que se caracteriza pela presença de pelo menos um halogênio (F, Cl, Br ou I) ligado a um átomo de carbono.
- e) INCORRETO, pois, na estrutura química, não há função éter, que se caracteriza pela presença de átomo de oxigênio ligado a dois átomos de carbono através de ligações simples.

32) Resposta: (E) ramificada e insaturada.

- a) INCORRETO, pois uma cadeia normal apresenta somente átomos de carbono primários e secundários, e a cadeia heterogênea possui um heteroátomo ligado aos átomos de carbono.
- b) INCORRETO, pois a cadeia carbônica não é normal uma vez que ela possui 3 átomos de carbono terciários.
- c) INCORRETO, pois a cadeia não é saturada e sim insaturada, por apresentar ligação dupla. A cadeia também não é heterogênea porque não possui heteroátomo.
- d) INCORRETO, pois a cadeia não é saturada e sim insaturada, por apresentar ligação dupla.
- e) CORRETO, pois uma cadeia carbônica para ser ramificada precisa possuir no mínimo 1 átomo de carbono terciário ou 1 átomo de carbono quaternário. A cadeia representada possui 3 átomos de carbono terciários. A cadeia também é insaturada por apresentar ligação dupla.

33) Resposta: (C) 79 prótons e 118 nêutrons.

- a) INCORRETO, pois os elétrons não se localizam no núcleo.
- b) INCORRETO, pois há 118 nêutrons ($A=Z+N$, logo $N=118$), e 79 prótons.
- c) CORRETO, pois, no núcleo, há 79 prótons e 118 nêutrons ($A=Z+N$, logo $N=118$).
- d) INCORRETO, pois, no núcleo, não há 197 prótons.
- e) INCORRETO, pois, no núcleo, não há elétrons e também não há 118 prótons.

34) Resposta: (C) o fio de prata atua como catodo.

- a) INCORRETO, pois, em uma pilha, o processo é espontâneo, logo a diferença de potencial não pode ser negativa.
- b) INCORRETO, pois Ag^+ é a espécie que se reduz, e Cu^0 é a espécie que se oxida; então a equação global é $\text{Cu}_{(s)} + 2 \text{Ag}^+_{(aq)} \rightarrow \text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2 \text{Ag}_{(s)}$.
- c) CORRETO, pois o fio de prata atua como catodo, pois a redução ocorre no catodo.
- d) INCORRETO, pois o polo positivo de uma pilha é o catodo, onde ocorre a redução (ganha elétrons), no caso o fio de prata.
- e) INCORRETO, pois a espécie $\text{Cu}_{(s)}$ perde elétrons para gerar a espécie Cu^{2+} ; quem recebe elétrons é a espécie Ag^+ .

35) Resposta: (D) 0,70.

A equação é: $2\text{NaCl}_{(aq)} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_{2(aq)} \rightarrow 2\text{NaNO}_{3(aq)} + \text{PbCl}_{2(s)}$ ou seja estequiometria 2:1.

A quantidade de NaCl adicionada foi $1 \times 10^{-2} \text{ mol}$ ($1 \times 10^{-1} \text{ L} \cdot 0,100 \text{ mol L}^{-1}$) e a de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ foi $2,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$ ($5 \times 10^{-2} \text{ L} \cdot 0,050 \text{ mol L}^{-1}$). O $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ é o reagente limitante, logo se forma $2,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$ de $\text{PbCl}_{2(s)}$, o que equivale a aproximadamente 0,70 g ($2,5 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot 278 \text{ g mol}^{-1} = 0,695 \text{ g}$).

- a) INCORRETO: é um valor menor do que o produzido.
- b) INCORRETO: é um valor menor do que o produzido.
- c) INCORRETO, é um valor menor do que o produzido.
- d) CORRETO: a massa de precipitado é 0,695, o que é aproximadamente igual a 0,70.
- e) INCORRETO: é um valor maior do que o produzido.

GABARITO – CIÊNCIAS HUMANAS – DISCURSIVA – GRUPO 2

QUESTÃO 1

a)

Dentre as possíveis transformações espaciais no caminho traçado pela ferrovia transcontinental, destacam-se:

- 1) Melhoria na logística de transporte entre os estados brasileiros / entre o Brasil e o Peru pelos quais / por onde passa a ferrovia, com o (res)surgimento de redes ferroviárias regionais e locais conectadas ao fluxo de produtos e/ou passageiros gerado pela rede;
- 2) Adensamentos demográficos diversos (urbanizações crescentes em regiões brasileiras mais interiores, surgimento de novos núcleos urbanos, modernização de espaços agrícolas, conexões entre núcleos populacionais isolados...);
- 3) Mudança da estrutura produtiva em regiões diversas (surgimentos de polos regionais dinâmicos, nova áreas de concentração industrial como consequência de uma maior circulação de bens, serviços e pessoas, ampliação dos setores produtivos diretos e indiretos ao setor de transporte ferroviário...);
- 4) Ampliação/redução do preço do solo urbano e agrícola, criando-se novas formas e regulações para o uso dos solos nas unidades federadas do país e entre o Brasil e o Peru;
- 5) Dinamização do desmatamento de áreas de Cerrado e de Floresta úmida (e outros eventos poluidores / de impacto ambiental ligados a rede) como reflexo tanto da ferrovia quanto das atividades econômicas e concentrações populacionais dela resultantes.

b)

Sendo um dos maiores parceiros brasileiros no comércio internacional na atualidade, a China tem fortes interesses geoeconômicos nesse projeto, porque:

- 1) ampliará o fluxo de commodities brasileiras (notadamente soja e produtos primários) para a sua rede produtiva internacional a serem exportadas pelo porto do Pacífico;
- 2) reduzirá os custos do transporte de produtos brasileiros para o seu território com a mudança dos portos exportadores do litoral brasileiro no Atlântico para o litoral peruano no Pacífico, diminuindo o trajeto de circulação marítima e aeroviária;
- 3) intensificará a inserção da China na economia continental com o estreitamento das relações com o Brasil, reforçando a sua influência econômica no território brasileiro.

QUESTÃO 2

a)

A partir do tratado, os países que desenvolviam atividades na Antártica se comprometeram a dialogar sobre o uso do continente, com o propósito de preservá-lo e de não permitir que se tornasse objeto de discórdia internacional.

Os artigos desse tratado, de maneira direta e indireta, buscavam reduzir os temores provocados pela Guerra Fria, pois indicavam que:

- 1) o continente gelado só poderia ser utilizado para propósitos pacíficos, proibindo atividades militares, como o estabelecimento de bases militares ou testes com armamentos;
- 2) na Antártida dever-se-ia promover a cooperação científica internacional, incluindo a troca de informações sobre pesquisa e pessoal, exigindo-se que todos os resultados fossem disponibilizados livremente;
- 3) no continente gelado deveriam ser proibidas novas reivindicações territoriais, explosões nucleares e eliminação de dejetos radioativos.

Tais deliberações, por si só, já indicavam os temores vivenciados pelas nações do mundo em relação à Guerra Fria.

b)

Como a Convenção dos Recursos Vivos Marinhos, de 1980, pretende evitar quaisquer danos ambientais na biodiversidade da Antártida, o deslocamento das grandes massas de gelo através do Oceano Glacial Antártico que foram desprendidas do continente gelado poderá afetar a cadeia alimentar da região, devido:

- 1) a redução dos espaços de vida de pinguins e outros mamíferos que habitam, se alimentam e reproduzem nas banquisas da Antártida;
- 2) ao bloqueio das correntes marítimas que fazem com que o krill, crustáceo básico da cadeia alimentar de peixes e baleias, circule nesse oceano, reduzindo a reprodução das fontes de alimentação dos outros animais;
- 3) ao aumento do volume de água doce naquele oceano, que poderá afetar a reprodução de muitas espécies de algas, bactérias, peixes e outros seres vivos que precisam da salinidade dos oceanos para se reproduzirem e viver.

QUESTÃO 3

a)

A: Porto de Itaguaí (ou de Sepetiba);

B: COMPERJ (Complexo Petroquímico do Estado do Rio de Janeiro).

O COMPERJ terá capacidade de processamento de 165 mil barris de petróleo por dia. Está prevista a utilização do petróleo pesado do Campo de Marlim, localizado na Bacia de Campos, no norte do estado do Rio de Janeiro. Além da unidade de refino, serão construídas uma unidade de petroquímicos básicos de primeira geração (eteno, benzeno, p-xileno e propeno) e seis unidades de petroquímicos de segunda geração. As principais resinas termoplásticas a serem produzidas pelas unidades de petroquímicos de segunda geração serão polipropileno (850 mil toneladas / ano), polietileno (800 mil toneladas / ano) e etileno (600 mil toneladas / ano).

Já o Porto de Itaguaí, conectado via Arco Metropolitano ao COMPERJ, apesar de ser estruturado como um grande porto para a exportação de minério de ferro, é também um grande porto concentrador de cargas (*hub port*), que poderá atrair uma quantidade expressiva de empresas e indústrias que usam as resinas termoplásticas para produtos semielaborados e componentes das mais diversas indústrias da cadeia produtiva dos derivados do petróleo, estimulando esses setores no estado do Rio de Janeiro.

b)

A Baixada Fluminense é a região mais afetada diretamente pela construção do Arco Metropolitano. Como transformações econômicas nessa região do estado do Rio de Janeiro, espera-se o estímulo para a chegada de empresas e indústrias ligadas à cadeia produtiva de derivação do petróleo a ser realizada pelo COMPERJ. Por ser caminho entre a área de refino e a do *hub port* de Itaguaí, tal posição poderá estimular a construção de unidades fabris ligadas direta ou indiretamente os setores de gás e óleo, aumentando a arrecadação de impostos dessas unidades municipais, gerando empregos diretos e indiretos e, portanto, melhorando a qualidade de vida de milhões e pessoas em uma região altamente complexa do ponto de vista social e ambiental. Há possibilidades também de que os efeitos dessa trama de modernização possam se dar no sentido oposto. Há também a possibilidade de que o Arco desestruture a vida dos municípios, agregando-os a lógicas produtivas que não pertencem às dinâmicas locais e regionais, podendo desagregar grupos, bairros e organizações sociais e econômicas tradicionais, além de tumultuar o trânsito dos municípios e os acessos a eles pela dinamicidade da conexão entre os dois megaeventos, além de toda poluição ambiental que tais empreendimentos podem gerar na região agravando as condições socioambientais e econômicas regionais.

QUESTÃO 4

a)

A imagem produzida pelo artista Viktor Denisov mostra quatro personagens estereotipados que seriam naquele momento os inimigos do modelo de socialismo liderado por Lênin. O primeiro, de cima para baixo, seria um aristocrata coroado que, por suas características, representaria a figura do Kaiser alemão Guilherme II. O candidato também poderia associar essa figura a outras potências estrangeiras que, ainda em 1920, estariam lutando contra os socialistas russos. O segundo, também um monarca, seria uma referência aos monarquistas russos – ou ao chamado exército branco- que desejavam a restauração da antiga ordem política derrubada em 1917. O terceiro personagem seria um membro do clero da igreja ortodoxa russa como demonstração de que a afirmação do socialismo implicava a criação de um Estado anticlerical. O último personagem em queda livre seria um banqueiro, identificado à burguesia, ou a imagem genérica do capitalismo também “varrido” do mundo pela vitória do socialismo. O candidato, portanto, pode citar entre os “inimigos” do socialismo bolchevique ao menos duas dessas representações: as potências estrangeiras; os monarquistas russos; o clero ortodoxo ou os que representariam o capitalismo financeiro.

b)

Considerando as ideias apresentadas na imagem, o candidato pode explicar que a vitória do socialismo na Rússia após a Guerra Civil confirmou a opção política, posta em movimento desde 1917, por uma república e o consequente fim dos privilégios decorrentes de uma ordem aristocrática; que a Rússia não seria mais parte do concerto das nações, vista nesse momento, como um sistema de interesses econômicos e políticos desigual e assimétrico; que o novo Estado seria secular e contrário aos privilégios concedidos aos membros do clero da igreja; e, por fim, que o socialismo se afirmaria como uma opção internacional ao capitalismo liberal e seus interesses financeiros.

QUESTÃO 5

a)

A novidade da “política da boa vizinhança” era que os EUA não mais apelariam para o método da intervenção, sobretudo da intervenção militar. Na 7ª Conferência Internacional dos Estados Americanos, em Montevideu, em dezembro de 1933, o Secretário de Estado americano, Cordell Hull, assina a Convenção dos Direitos e Deveres dos Estados, que formulava claramente a política de não intervenção em suas relações mútuas. Além disso, esta nova política externa anunciava que a igualdade jurídica de todas as nações americanas seria reconhecida, tanto na teoria quanto na prática, que haveria consultas interamericanas sempre que os problemas de uma república ameaçassem tornar-se um perigo para as demais; procurar-se-ia cooperar de todas as formas possíveis para elevar o bem-estar dos povos das Américas.

b)

As razões estão no fato de que a América Latina tinha adquirido uma dupla importância para os EUA na conjuntura dos anos 1930. A primeira era o fato de que a recuperação econômica americana exigiria um mercado externo crescente para sua indústria, assim como um suprimento crescente de matérias primas e novas áreas de investimento. Na conjuntura pós crise de 1929, de “mercados protegidos”, o continente se tornava particularmente precioso para a economia americana. A segunda era a importância política: atada ao isolacionismo do Congresso e da opinião pública face aos assuntos europeus, a América Latina tornou-se a mais viável área de apoios políticos capazes de fortalecer a liderança dos EUA. Com o rápido aumento da preparação dos EUA para a guerra ao final da década de 1930, o Departamento de Estado começou a avaliar a “política de boa vizinhança” em termos militares, aumentando a importância da colaboração militar multilateral dos países da América Latina.

QUESTÃO 6

a)

Alto investimento do capital estrangeiro; ampliação do mercado consumidor (tanto externo quanto interno); instalação de empresas multinacionais no país; arrocho salarial (manter baixo os salários dos trabalhadores) ou achatamento dos salários; uso de mão de obra abundante e barata; redução dos direitos dos trabalhadores; controle do reajuste salarial dos trabalhadores; expansão do poder de compra dos trabalhadores mais especializados (expandindo o consumo do mercado interno); investimento em grandes obras públicas; investimentos nas indústrias de base; controle da inflação.

b)

Aumento da concentração de renda; aprofundamento das desigualdades sociais; desvalorização do salário mínimo; os salários dos trabalhadores de baixa qualificação foram comprimidos ou congelados; perda de direitos dos trabalhadores; aumento da rotatividade de mão de obra; piora na qualidade de vida dos trabalhadores; aumento do processo de “favelização” das grandes cidades (4,6 milhões de famílias moram em favelas em 1970); crescimento da dívida externa brasileira; excessiva dependência do sistema financeiro; aumento da mortalidade infantil.