



VESTIBULAR 2014

GABARITOS E COMENTÁRIOS

GRUPO 5 (2º DIA – 14/10/2013)

PROVAS:

- **FÍSICA, HISTÓRIA E QUÍMICA (OBJETIVAS)**
- **BIOLOGIA E GEOGRAFIA (DISCURSIVAS)**

1) Resposta: (A) 1,7

- (A) 1,7 m/s. Resposta correta. O movimento é gerado pela componente horizontal da força, que é $F \cos 30^\circ = 10 \sqrt{3}/2 = 5\sqrt{3}$ N. A aceleração é $a = F/m = 0,5\sqrt{3}$ m/s². Após 2,0 s a velocidade é $v = at = \sqrt{3}$ m/s = 1,7 m/s.
- (B) 1,0m/s. Resposta incorreta. O candidato pode ter tomado o seno ao invés do cosseno na projeção da força horizontal.
- (C) 2,0m/s. Resposta incorreta. O candidato não tomou a projeção horizontal da força para o cálculo da aceleração.
- (D) 0,86 m/s. Resposta incorreta. O candidato errou a conta por um fator 2.
- (E) 3,4 m/s. Resposta incorreta. O candidato não fez as simplificações corretas.

2) Resposta: (E) A imagem formada é real, invertida e menor que o objeto.

- (A) Resposta incorreta. Imagens virtuais para espelhos côncavos ocorrem se o objeto se encontra entre o foco e o espelho.
- (B) Resposta incorreta. Imagens virtuais para espelhos côncavos ocorrem se o objeto se encontra entre o foco e o espelho.
- (C) Resposta incorreta. Apesar de real e invertida, a imagem formada é menor que o objeto.
- (D) Resposta incorreta. Apesar de real, a imagem está entre o foco e o centro.
- (E) Resposta correta. Como o objeto está depois do centro, a imagem formada é real, invertida, menor que o objeto.

3) Resposta: (A) Somente I.

- (A) Resposta correta. A força gravitacional é diretamente proporcional à massa do corpo que a sofre.
- (B) Resposta incorreta. A afirmação II é incorreta porque a aceleração da gravidade é a mesma para os dois corpos, portanto eles chegam juntos ao solo, independente de sua massa.
- (C) Resposta incorreta. A afirmação II é incorreta. A afirmação III é incorreta também pois o tempo de queda está relacionado à aceleração da gravidade por $h = \frac{1}{2}gt^2$. Tem-se, portanto, para mesmo h, que $t \propto \sqrt{g^{-1}}$ - a relação não é linear.
- (D) Resposta incorreta. A afirmação III é incorreta.
- (E) Resposta incorreta. A afirmação III é incorreta.

4) Resposta: (E) 4,0

- (A) 8,0. Resposta incorreta. O candidato pode haver deixado de simplificar a massa em um dos termos.
- (B) $2\sqrt{2}$. Resposta incorreta. O candidato pode haver errado o fator 2 dentro da raiz.
- (C) 16. Resposta incorreta. O candidato pode haver esquecido de tirar a raiz quadrada.
- (D) 2,0. Resposta incorreta. O candidato pode haver deixado de simplificar a massa em um dos termos.
- (E) 4,0. Resposta correta. Pela conservação de energia mecânica, a energia potencial gravitacional é convertida em energia cinética: $mgL = \frac{1}{2}mv^2 \rightarrow v = \sqrt{2gL} = \sqrt{2 \cdot 10 \cdot 0,8} = 4,0$ m/s

5) Resposta: (B) 0,12

- (A) 0,50. Resposta incorreta. O candidato somou todas as resistências em série.
- (B) 0,12. Resposta correta. A resistência equivalente do circuito se encontra primeiro somando em série as duas resistências mais à direita ($R' = 2R$), em seguida somando em paralelo R' com a resistência R em diagonal, dando $R'' = (2/3)R$ e finalmente somando R'' em série com a última resistência R, dando $R_{eq} = 5/3 R = 50/3 \Omega$. A corrente é, portanto, $i = \varepsilon/R_{eq} = 2,0/(50/3) = 6/50 = 0,12$ A.
- (C) 0,20. Resposta incorreta. O candidato apenas dividiu ε por R.
- (D) 1,2. Resposta incorreta. O candidato fez a divisão errada.
- (E) 8,3. Resposta incorreta. O candidato fez $i = R_{eq}/\varepsilon$ e não o inverso.

6) Resposta: (C) 9,6

- (A) $9,6 \times 10^3$. Resposta incorreta. O candidato não converteu 10 cm a 0,1 m.
(B) 10. Resposta incorreta. O candidato assumiu que a tensão era igual ao empuxo.
(C) 9,6. Resposta correta. O isopor sofre um empuxo vertical para cima dado por $E = \rho_{\text{agua}} V g$, onde V é seu volume. Por outro lado, seu peso e a tensão são forças que atuam para baixo. Estando em equilíbrio, tem-se então $E = P + T \rightarrow T = E - P = \rho_{\text{agua}} V g - \rho_{\text{isopor}} V g = [(1 - 0,04) \times 10^3 \text{ kg/m}^3] \cdot (0,1\text{m})^3 \cdot 10 \text{ m/s}^2 \rightarrow T = 9,6 \text{ N}$
(D) 0,04. Resposta incorreta. O candidato assumiu que a tensão era igual ao peso do isopor.
(E) 1,04. Resposta incorreta. O candidato assumiu que a tensão era a soma do peso com o empuxo.

7) Resposta: (B) $5,0 \times 10^4$

- (A) Resposta incorreta. O candidato errou a pressão fazendo $P = F/A^2$.
(B) Resposta correta. A pressão é dada por $P=F/A$, o que nos dá $F = PA = 5,0 \times 10^4 \text{ N}$.
(C) Resposta incorreta. O candidato calculou apenas a pressão na placa.
(D) Resposta incorreta. O candidato errou a pressão fazendo $P = FA$.
(E) Resposta incorreta. O candidato errou a pressão fazendo $P = F/A^2 g$.

8) Resposta: (C) 0,5

- (A) 1,0. Resposta incorreta. O candidato assume que a velocidade é a metade da do garoto.
(B) 2,0. Resposta incorreta. O candidato assume que a velocidade é igual à do garoto.
(C) 0,5. Resposta correta. Por conservação de momento linear, tem-se $mv + MV = 0$ sendo m, v a massa e velocidade do garoto e M, V massa e velocidade da plataforma. Portanto, $V = -mv/M = -30 \cdot 2,0/120 = -0,5 \text{ m/s}$ (o sinal aqui indica que a plataforma se move no sentido contrário ao do garoto)
(D) 8,0. Resposta incorreta. O candidato faz uma regra de três incorreta e conclui que a velocidade é 4 vezes maior que a do garoto
(E) 4,0. Resposta incorreta. O candidato assume que a velocidade é o dobro da do garoto.

9) Resposta: (D) 150

- (A) 75. Resposta incorreta. O candidato considera que a temperatura cai como a pressão, a um quarto do valor inicial.
(B) 600. Resposta incorreta. O candidato erra as contas, encontra que a temperatura dobra ao invés de cair à metade.
(C) 300. Resposta incorreta. O candidato considera que a temperatura não muda neste processo.
(D) 150. Resposta correta. Pela equação dos gases ideais, $PV = nRT$, sendo n e R constantes neste caso. Assim vale que $P_i V_i / T_i = P_f V_f / T_f = (P_i/4)(2V_i)/T_f$ e portanto $T_f = T_i/2 = 150\text{K}$.
(E) 120. Resposta incorreta. O candidato considera que a temperatura cai por um fator 0,4.

10) Resposta: (E) 10^5

- (A) 10^{-26} . Resposta incorreta. O candidato dividiu $500 \cdot 10^{-9}$ por 10^{20} .
(B) 10^{14} . Resposta incorreta. O candidato não considerou o 10^{-9} do nanômetro.
(C) 10^{-17} . Resposta incorreta. O candidato dividiu 500 por 10^{20} .
(D) 10^2 . Resposta incorreta. O candidato pode haver confundido nanômetros com micrometros.
(E) 10^5 . Resposta correta. Comprimento de onda e frequência estão relacionadas por $\lambda \cdot f = c$, sendo $c=3 \times 10^8 \text{ a}$ velocidade da luz no vácuo.
Portanto para os raios gama, $\lambda \sim 3 \times 10^8 / 10^{20} = 3 \times 10^{-12} \rightarrow \lambda_{\text{vis}} / \lambda_{\text{gama}} = 500 \times 10^{-9} / (3 \times 10^{-12}) \sim 10^5$.

11) Resposta: (A) I, II, III e IV.

I – Correta. O mecenato permitiu, de fato, que os intelectuais renascentistas desenvolvessem seus projetos artísticos científicos.

II – Correta. O realismo é uma característica marcante da arte renascentista, portanto os artistas fizeram amplo uso de técnicas que representassem a realidade da forma mais fidedigna possível.

III – Correta. Apesar da valorização do homem, os intelectuais renascentistas continuam reconhecendo a existência de um Deus criador.

IV – Correta. A própria imagem revela, ao apresentar uma obra de arte que retrata intelectuais da Grécia antiga, a inspiração nos padrões estéticos e de conhecimento produzidos pelos clássicos greco-romanos da Antiguidade.

12) Resposta: (C) o Anglicanismo surgiu na Inglaterra sob o governo de Henrique VIII. Este, sendo um religioso fervoroso, começou a questionar e, posteriormente, a criticar, alguns dogmas como os sacramentos do matrimônio e do celibato. Essa discordância teve como consequência a ruptura definitiva com a Igreja Católica.

A principal motivação de Henrique VIII ao realizar a ruptura religiosa com a Igreja Católica esteve pautada em razões políticas, uma vez que o papa não concedeu ao monarca o divórcio com a princesa Catarina do reino de Aragão. Como sua esposa não gerou herdeiros masculinos, Henrique VIII temia que a Inglaterra caísse em mãos espanholas após a sua morte.

13) Resposta: (D) O Iluminismo defendia, de modo geral, a ideia de que o Estado deveria assegurar ao Homem o direito de expressar sua consciência de forma autônoma, bem como os direitos inalienáveis à vida e à busca da felicidade.

(A) Incorreta. Este tipo de pensamento político (liberalismo) é posterior ao contexto tratado na questão.

(B) Incorreta. O racionalismo científico renascentista se inscreve no período histórico do século XVI, portanto muito anterior ao período tratado pelo documento.

(C) Incorreta. O nacionalismo se relaciona com a formação dos Estados-Nação do século XIX.

(E) Incorreta. O momento histórico tratado pelo documento não se caracteriza pela formação de uma sociedade industrial.

14) Resposta: (B) que a doutrina retratada na charge afirmava que os EUA não permitiriam a recolonização da América recém-independente pelas potências europeias a partir de intervenções do Congresso de Viena.

A afirmativa está incorreta, pois a Doutrina Monroe afirmava que os EUA não permitiriam a recolonização da América recém-independente que vinha sendo tentada pelas potências europeias a partir de intervenções da Santa Aliança e não do Congresso de Viena.

15) Resposta: (E) que a nova forma da economia, o capitalismo industrial, exigiu uma reforma nos modelos de administração do Estado e fez com que países desenvolvidos adotassem políticas de regulação do mercado global.

A alternativa a ser assinalada é a letra E, pois o processo da revolução industrial não foi acompanhada por uma política econômica com ênfase na regulação e no controle dos mercados.

16) Resposta: (C) os capitais liberados do tráfico de escravos foram aplicados em atividades de modernização econômica do país e que a inevitável extinção futura da escravidão suscitou debates sobre a questão da substituição da mão-de-obra e os primeiros ensaios de imigração estrangeira para o Brasil.

A opção A está errada. Houve um tráfico interprovincial de escravos que, entretanto, não teve nenhuma relação com as questões platinas em qualquer período.

A opção B está errada. Não houve um comércio clandestino de escravos montado pelos países da região platina.

A opção D está errada. O Bill Aberdeen é de 1845 e a abolição do tráfico de escravos não teve influência no decreto inglês. Apesar da diminuição da sua intensidade, o comércio de escravos continuou a ser praticado do Oceano Atlântico.

A opção E está errada. A lavoura cafeeira, a atividade econômica mais expressiva do período, manteve o regime de produção em larga escala para exportação.

17) Resposta: (D) Os executivos estaduais, apoiados pelo executivo federal, garantiam a eleição dos candidatos oficiais graças às suas ligações com o poder local dos “coronéis”, o que estabeleceu uma cadeia nacional de troca de favores.

A opção A está errada. A Constituição de 1891 não estabeleceu o voto censitário e a sua elaboração é anterior ao governo de Campos Sales. Não havia sindicato oficial na Primeira República.

A opção B está errada. Era exatamente o voto das camadas populares, voto induzido pelos “coronéis”, a moeda de troca das elites no intercâmbio de favores entre as instâncias da federação.

A opção C está errada. O arranjo da Política dos Governadores se deu para contornar o princípio do equilíbrio dos poderes estabelecido pela Constituição de 1891.

A opção E está errada. O comando do Estado brasileiro não esteve nas mãos dos grandes empresários na Primeira República e a cidadania política dos trabalhadores urbanos não tem relação direta com a inexistência de leis trabalhistas.

18) Resposta: (A) I e III.

A afirmativa I está correta, pois Mussolini em seus discursos sobre o termo fascista enfatizava a supremacia do Estado sobre o indivíduo. Com esse mesmo entendimento, o Estado com principal agente formador do social, podemos dizer que a afirmativa III está correta ao se referir ao Estado fascista como principal “educador e promotor da vida espiritual”. As afirmativas II e IV estão erradas por mencionar o caráter descentralizador e liberal do movimento fascista. Assim sendo, alternativa a ser assinalada é a letra A.

19) Resposta: (D) I, III e IV.

A afirmativa II está incorreta, pois Perón, em 1955, foi deposto pelos militares, não tendo concorrido à reeleição. Além disso, neste momento, ele já havia perdido o apoio das Forças Armadas e da Igreja.

20) Resposta: (E) que, a despeito do projeto de liberalização política, este período representou o auge da repressão e da violação dos direitos humanos, sendo denominado de “anos de chumbo”.

A afirmação está incorreta, pois os “anos de chumbo” estão associados ao período do Governo Médico (1969-1973), com forte repressão aos grupos de oposição política, por meio de prisões, tortura, desaparecimento de corpos, entre outras violações aos direitos humanos.

Todas as outras afirmações estão corretas.

VESTIBULAR PUC-RIO 2014 – GABARITO – QUÍMICA – OBJETIVA

21) Resposta: (B) I e IV são isômeros espaciais.

a) INCORRETO, pois I e IV são isômeros ópticos que guardam uma relação de imagem especular (imagem espelhada) que não se sobrepõe. As imagens de substâncias iguais se sobrepõem completamente.

b) CORRETO, I e IV são isômeros espaciais, pois guardam uma relação de imagem especular não sobreponível (diferem somente no arranjo espacial). Também podem ser chamados de isômeros ópticos.

c) INCORRETO, não são substâncias iguais, pois a substância III apresenta um grupo CH_3 a menos.

d) INCORRETO, não são isômeros, pois a substância III apresenta um grupo CH_3 a menos, portanto possuem fórmulas moleculares diferentes.

e) INCORRETO, não são isômeros, pois as substâncias II e IV são completamente diferentes.

22) Resposta: (E) II e IV

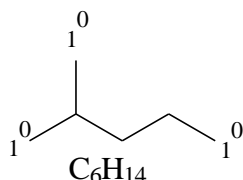
a) INCORRETO, porque a cadeia carbônica do 2-metilpentano é ramificada, isto é, possui um átomo de carbono terciário.

b) INCORRETO, porque 2-metilpentano é um hidrocarboneto saturado. Como tal, só apresenta ligações simples.

c) INCORRETO, porque a cadeia carbônica do 2-metilpentano é ramificada, isto é, possui um átomo de carbono terciário.

d) INCORRETO, porque 2-metilpentano é um hidrocarboneto saturado. Como tal, só apresenta ligações simples.

e) CORRETO, porque o 2-metilpentano possui fórmula molecular C_6H_{14} e três átomos de carbono primários.



23) Resposta: (D) ácido carboxílico e amina.

a) INCORRETO, pois não há função amida na histidina, nem na histamina.

b) INCORRETO, pois não há função aldeído na histidina, nem na histamina.

c) INCORRETO, pois não há função aldeído na histidina, nem função amida na histamina.

d) CORRETO, na estrutura da histidina está presente a função o ácido carboxílico e na estrutura da histamina está presente a função amina.

e) INCORRETO, pois não há amida em nenhuma das duas estruturas.

24) Resposta: (B) A massa de CaCO_3 que se decompôs foi 200 g.

- a) INCORRETO, a reação é endotérmica, pois $\Delta H > 0$.
b) CORRETO, pois o consumo de 266 kJ implica na decomposição de 2 mol de CaCO_3 , ou seja 200 g.
c) INCORRETO, a decomposição de 2 mol de CaCO_3 produz 2 mol de CO_2 o que ocuparia um volume de $2 \times 22,4$ L, ou seja, 44,8L, a 1 atm e 0°C .
d) INCORRETO, numa reação química sempre há variação de energia.
e) INCORRETO, a massa produzida seria igual a 88 g já que se formam 2 mol de CO_2 .

25) Resposta: (B) doação do par de elétrons não ligantes a se combinar.

- a) INCORRETO, a liberação de íons H^+ definiria o NH_3 como ácido de Arrhenius.
b) CORRETO.
c) INCORRETO, o NH_3 não recebe íons F^- e sim doa par de elétrons para o BF_3 .
d) INCORRETO, o NH_3 não reage com o gás O_2 .
e) INCORRETO, o NH_3 não libera H^+ em água, formando NH_2^- .

26) Resposta: (D) II – Z, III – Y e IV – X

Bromo está localizado no grupo 17 ou 7A. Configuração no último nível: s^2p^5 .
Estanho está localizado no grupo 14 ou 4A. Configuração no último nível: s^2p^2 .
Polônio está localizado no grupo 16 ou 6A. Configuração no último nível: s^2p^4 .
Rádio está localizado no grupo 2 ou 2A. Configuração no último nível: s^2 .
Opção correta: d) II – Z, III – Y e IV – X

27) Resposta: (B) 62

$$M(\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}) = 252 \text{ g/mol}$$

$$90\% \text{ de } 280 \text{ kg} = 252 \text{ kg}$$

Em 252 g de $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ há 62 g de P

Em 252 kg de $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ há 62 kg de P

28) Resposta: (A) 0,05

Na^+ e Cl^- são íons espectadores; ou seja, entram e saem sem sofrer qualquer alteração; assim, o nº mmols de Cl^- antes e depois da reação é o mesmo e igual a:

$$50 \text{ mL} \times 0,1 \text{ mmol/mL} = 5 \text{ mmol}$$

O volume final, após a reação, considerando a condição de não ter havido contração ou expansão de volume como resultado dessa reação = $50 \text{ mL} + 50 \text{ mL} = 100 \text{ mL}$

Concentração de Cl^- em quantidade de matéria:

$$[\text{Cl}^-] = 5 \text{ mmol}/100 \text{ mL} = 0,05 \text{ mmol/mL ou } 0,05 \text{ mol/L}$$

29) Resposta: (B) 10^{-2}

$$\text{Sendo } \text{pH} = 12, \text{ a } [\text{H}^+] = 10^{-12} \text{ mol L}^{-1}$$

$$\text{Sendo } K_w = [\text{H}^+] \times [\text{OH}^-] = 10^{-14}$$

$$\text{Conclui-se que } [\text{OH}^-] = 10^{-2} \text{ mol L}^{-1}$$

30) Resposta: (C) 16,014

Cálculo da massa atômica:

$$(99\% \text{ de } 16) + (0,60\% \text{ de } 17) + (0,40\% \text{ de } 18) = 15,84 + 0,102 + 0,072 = 16,014$$

VESTIBULAR PUC-RIO 2014 – GABARITO – BIOLOGIA – DISCURSIVA

QUESTÃO 1

a) “B” e “D”. Somente os éxons contém informação do transcrito final e da proteína. A região promotora é reconhecida pela RNA polimerase para o início da transcrição. Os íntrons são inicialmente transcritos, mas depois retirados no processo de *splicing* e não fazem parte do transcrito final ou da proteína.

b) A mutação ocorrida em “A” não gera alteração na estrutura da proteína. Entretanto, a atividade enzimática é reduzida porque a ligação entre a RNA polimerase e a região promotora é mais fraca, o que leva à uma diminuição na expressão gênica.

QUESTÃO 2

a) A marca permanece na altura de 2m da base, pois esta parte da árvore não apresenta crescimento primário. Essa parte da planta está crescendo em espessura.

b) O anelamento interrompe o transporte de açúcares e amido dos ramos para as raízes, uma vez que um anel inteiro do floema secundário foi removido o que acarreta na morte da planta.

QUESTÃO 3

Os peixes, ao contrário da maioria dos demais vertebrados possuem coração com apenas duas cavidades: um átrio e um ventrículo. A circulação nos peixes é simples e completa. Simples, pois o sangue passa pelo coração apenas uma vez em cada circuito completo pelo corpo e completa, pois não há mistura do sangue pobre em oxigênio com o sangue rico em oxigênio. Somente sangue pobre em oxigênio, vindo do corpo, passa pelo coração. Anfíbios adultos possuem coração com três cavidades: dois átrios e um ventrículo. A circulação é dupla e incompleta. Dupla, pois o sangue pobre em oxigênio é bombeado pelo coração para os pulmões e para a pele onde será oxigenado e o sangue rico em oxigênio, ao invés de ser enviado diretamente para o corpo, retorna para o coração para ser bombeado para o corpo. Incompleta, pois ocorre mistura no coração do sangue rico com o sangue pobre em oxigênio. Répteis em geral possuem coração com três cavidades e circulação dupla e incompleta como ocorre com os anfíbios. Crocodilos e jacarés, no entanto, possuem o ventrículo completamente separado em duas cavidades (esquerda e direita) o que faz com que a circulação seja considerada completa. Aves e mamíferos possuem dois átrios e dois ventrículos e a circulação é dupla e completa.

QUESTÃO 1

a) A Pegada Ecológica é uma contabilidade ambiental que avalia a pressão do consumo das populações humanas sobre os recursos naturais para a sustentação da vida das gerações que vivem no planeta Terra. Tal medida também considera todos os recursos materiais e energéticos usufruídos pela população planetária e pode ser expressa em hectares globais (gha), permitindo a comparação de diferentes padrões de consumo para que se verifique a capacidade ecológica do planeta. Sendo assim, a Pegada Ecológica contabiliza os recursos naturais biológicos renováveis (grãos e vegetais, carne, peixes, madeira e fibras, energia renovável etc.), segmentados na Agricultura, Pastagens, Florestas, Pesca, Área Construída e Energia e Absorção de Dióxido de Carbono (CO₂).

b) A biocapacidade representa a capacidade de os ecossistemas produzirem recursos úteis e absorverem os resíduos gerados pelo ser humano. Nesse sentido, o Brasil tem uma grande importância na geopolítica global, pois, assim como Rússia (esta em menor grau) possui uma biocapacidade muito superior à sua pegada ecológica, indicando o potencial de reservas da natureza e o potencial de absorção de recursos que o país possui. Isso pode significar a ampliação da sua força nas decisões internacionais sobre o uso e preservação de recursos diversos.

QUESTÃO 2

a) Com uma população de 87% de crianças e idosos em 1960 e sua provável queda para 46% em 2020, o Brasil terá muito mais condições de crescimento econômico daqui a sete anos do que teve há 53 anos (1960), pois 54% de população brasileira estarão em idade ativa (PIA) contra 13% em 1960; ou seja, em 2020, o Brasil terá 'bônus demográfico', ampliando as suas chances de geração de riqueza através do trabalho formal.

b) Com as quedas abruptas na fertilidade das mulheres brasileiras desde 1960, o percentual de crianças (de 0 a 14 anos) no país vem caindo, significativamente, e continuará caindo até chegar aos pretensos 28% da população total em 2060; já a curva de idosos vem tendo um comportamento de mudança menos drástica desde 1960, sendo que entre 2000 e 2020 há (haverá) um incremento mais acelerado na expectativa de vida da população, chegando essa população a 13% do seu total em 2020 (mais do dobro da população brasileira de 1960 – 6%) e a possíveis 31% em 2060. Frente a esse comportamento demográfico, as crianças das últimas quatro décadas do século XX são os jovens/adultos de hoje e serão os idosos de 2020 em diante, e assim sendo, é vital que os adultos/jovens de hoje tenham mais empregos, possibilidades de qualificação profissional, formação universitária e técnica e, no futuro, quando sejam idosos, tenham mais seguridade, hospitais, centros de recolhimento e ajuda à terceira idade pelo Estado.

QUESTÃO 3

a) Dentre as **condições estruturais** dos países ranqueados do cartograma (todos são países centrais ou de grande crescimento econômico nos últimos 40 anos, como Cingapura e Hong Kong), devem ser destacadas:

1) Estabilidade econômica: essa estabilidade por si só indica que o crescimento econômico nesses países foi direcionado para a melhoria das condições de vida da população residente, o que cria um ambiente de confiança nas populações visitantes. Assim, a força e confiabilidade nas moedas nacionais (câmbio), os baixos índices de desemprego, o poder aquisitivo da população e o acesso ao crédito atuam diretamente sobre o setor.

2) Infraestrutura moderna: o setor do turismo está intimamente ligado à infraestrutura do lugar de chegada do fluxo de pessoas. A qualidade e confiabilidade nos setores de transporte de massa, de telecomunicações, na rede hoteleira, nos serviços diversos (restaurantes, casas de câmbio, empresas de turismo local, sistema médico-hospitalar e de segurança pública ...) influenciam diretamente sobre o desempenho do setor.

3) Cultura de acolhimento: A educação da população e o preparo para receber pessoas de diferentes culturas (capacidade de se falar um segundo e terceiro idioma, compreensão de diferenças culturais entre povos etc) têm influência direta sobre o setor.

4) Estímulo político-institucional: Legislações favoráveis que estimulem o setor, a partir de apoio setorial, autarquias voltadas ao turismo etc. Com o apoio do poder público, eventos de grande porte, como Copa do Mundo e Olimpíadas por exemplo, são facilmente atraídos ao país com grande apoio da população.

5) Estabilidade política internacional: A estabilidade da política externa (diplomacia entre países, proteção contra atentados terroristas, guerras etc) tem influência direta sobre câmbio e, principalmente, sobre o desejo dos turistas viajarem para esses lugares.

b) Das **condições sociais** dos países fora do *ranking*, grande parte deles periféricos e com crises institucionais, devem ser destacados:

1) Pobreza e grandes desigualdades sociais: a situação de escassez e a mendicância são aspectos que afastam os turistas, já que se estabelece um sentimento de culpa de quem chega para se divertir em um ambiente de carências básicas (fome, abandono, enfermidades diversas...), além da falta de beleza cênica, pois a pobreza explícita inibe o turismo clássico e incomoda quem busca diversão e relaxamento.

2) Baixa / nenhuma qualificação profissional para os serviços do turismo. A falta de mão de obra qualificada para o trabalho no setor mostra atraso institucional e social, já que os habitantes, mesmo sendo acessíveis e simpáticos aos turistas, não estão preparados para entenderem as suas demandas. A falta de escolaridade e

desconhecimento de uma segunda língua (notadamente o inglês) torna o acesso dos turistas na vida cotidiana dos lugares um grande problema.

3) Violência explícita: a falta de controle oficial sobre gangues, grupos armados religiosos, étnicos, ideológicos, assim como a proliferação de culturas de violência contra minorias, o assédio e estupros, os assaltos banalizados...afastam os turistas de países e cidades com potencial para esse setor.

4) Baixa ou inexistência da cultura do acolhimento. Nesses países / regiões os turistas não são bem vindos, por questões culturais, políticas e históricas. Não há afinidade entre os desejos de quem vive no lugar e quem chega para se divertir, descansar ou conhecer. Há uma atmosfera xenofóbica em muitas regiões do mundo, pelos mais variados motivos, e isso se reflete, muitas vezes, em uma cultura oficial de pouca facilidade de obtenção de vistos e de acesso a políticas migratórias.