



VESTIBULAR 2020

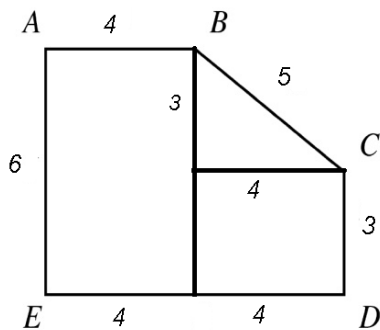
GABARITOS E COMENTÁRIOS

GRUPO 2 (2º DIA – 20/10/2019)

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

1) Resposta: (C) 42

Observe a figura:



Temos dois retângulos e um triângulo. Assim a área é:

$$6 \times 4 + 3 \times 4 + \frac{3 \times 4}{2} = 42.$$

2) Resposta: (B) $z < y < x$

Temos que: $x \cong 0,4166\dots$, $y \cong 0,4137\dots$, $z \cong 0,4117\dots$. Assim $z < y < x$.

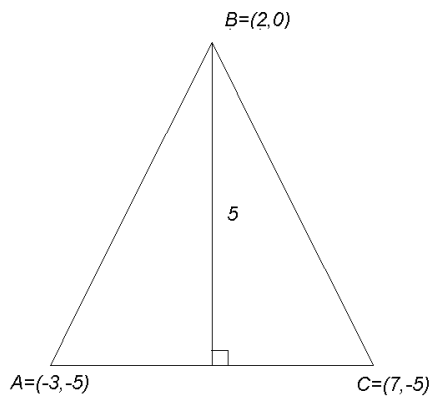
3) Resposta: (D) 5

Sabemos que:

$$n(A \cup B) = n(A) + n(B) - n(A \cap B) \Rightarrow 6 = 2 + n(B) - 1 \Rightarrow n(B) = 5.$$

4) Resposta: (E): $10 + 10\sqrt{2}$

As retas formam um triângulo de vértices:



Que tem base $AC = 10$ e por Pitágoras os lados AB e BC são $5\sqrt{2}$, logo tem perímetro $10 + 10\sqrt{2}$.

5) Resposta: (D) $\frac{5}{16}$

Jogar 5 moedas temos 32 possibilidades. As possibilidades para 2 caras e 3 coroas são 10.

$(c, c, k, k, k), (c, k, k, k, c), (k, k, k, c, c), (k, k, c, k, c), (k, c, c, k, k), (k, c, k, c, k), (c, k, c, k, k), (k, k, c, c, k), (c, k, k, c, k)$ e (k, c, k, k, c) .

Então a probabilidade é:

$$P = \frac{10}{32} = \frac{5}{16}$$

6) Resposta: (E) 72

Para termos números de 3 algarismos distintos entre 600 e 700 o primeiro algarismo é o 6 assim temos:

$$1 \times 9 \times 8 = 72.$$

7) Resposta (B) R\$ 1500,00

Considere x o salário de Maria.

$$x - 30\%x - [20\%(x - 30\%x)] = 840 \Rightarrow 56x = 84000 \Rightarrow x = 1500.$$

8) Resposta (E) 21

Temos:

$p(0) = d = 1$ e temos o sistema:

$$\begin{cases} 1 + b + c + 1 = 0 \\ -1 - b + c + 1 = 0 \end{cases} \Rightarrow b = c = -1.$$

O polinômio então será:

$$p(x) = x^5 - x^3 - x^2 + 1 \Rightarrow p(2) = 21.$$

9) Resposta: (C) 1

$$1 - 1 + 1 - 1 + 1 - 1 + 1 = 1.$$

10) Resposta: (C) 1 e -1

$$g(f(x)) = 2x^2 + 3 - 5 = 0 \Rightarrow x^2 = 1 \Rightarrow x = \pm 1.$$

GABARITO – CIÊNCIAS DA NATUREZA – OBJETIVA – GRUPO 2

11) Resposta: (C) ácido láctico

A fermentação é um processo de obtenção de energia que acontece na ausência de oxigênio. A produção de iogurte acontece a partir do processo de fermentação láctica, em que o piruvato é convertido em ácido láctico.

12) Resposta: (C) I e III, apenas

O impulso se inicia quando os neurotransmissores atingem os dendritos. Após se propagar pelos dendritos, o impulso se propaga pelo corpo celular até chegar ao axônio. A etapa final do impulso nervoso envolve a liberação de neurotransmissores pelas extremidades do axônio.

13) Resposta: (D) apenas crustáceos e moluscos

Mariscos, mexilhões, lula e polvo são moluscos, enquanto lagosta e camarões são crustáceos.

14) Resposta: (E) partenogênese

A partenogênese é a forma de reprodução assexuada em que ocorre o desenvolvimento de um embrião sem que ocorra a fertilização, havendo a participação apenas do gameta feminino.

15) Resposta: (A) a criopreservação de células do cordão umbilical de recém-nascidos é uma opção para a obtenção de células tronco pluripotentes.

O potencial terapêutico das células do cordão umbilical se deve a sua pluripotência. É possível utilizar células do cordão umbilical para o tratamento de doenças degenerativas pois elas têm a capacidade de se diferenciar em células especializadas. O neurônio pode ser gerado a partir de uma célula totipotente.

16) Resposta: (B) Seleção natural

A resistência aos antibióticos pode surgir por uma mutação ou troca de material genético com outras bactérias, o que dá ao microrganismo condições de resistir ao medicamento. Com o passar das gerações, ocorrendo a exposição contínua aos antibióticos, a seleção natural eliminará as células bacterianas suscetíveis. As células resistentes sobrevivem e se reproduzem, perpetuando essa característica.

17) Resposta: (E) mamíferos, répteis e insetos

Mamíferos, répteis e insetos produzem feromônios e os utilizam para atrair seus parceiros sexuais.

18) Resposta: (E) indivíduos 1 e 2 são heterozigotos.

O padrão de herança da característica é autossômico dominante. Os indivíduos 1, 2, 7 e 8 são heterozigotos.

19) Resposta: (E) III e IV

A pegada ecológica pode ser definida como a área de terra e água necessárias para uma pessoa, cidade ou nação produzir todos os recursos que consome e absorver todos os resíduos gerados. Sendo assim, tornam-se urgentes medidas mais eficientes para usar os recursos e mudar hábitos de consumo.

20) Resposta: (C) 60

(C) Correta. A força resultante é $F_r = 40 - 20 = 20\text{N}$. O trabalho é $W = F_r d = 20 \cdot 3 = 60\text{J}$. Como $W = \Delta K$, $\Delta K = 60\text{J}$.

21) Resposta: (E) $d_3 > d_1 > d_2$

(E) Correta. Tem-se: $d_1 = 300 / 280 = 1,07 \text{ g/cm}^3$, $d_2 = 200 / 240 = 0,83 \text{ g/cm}^3$, $3d_1 = 100 / 80 = 1,25 \text{ g/cm}^3 \rightarrow d_3 > d_1 > d_2$.

22) Resposta: (C) 60

(C) Correta. Tem-se: $0 = 80 \cdot 0,20 \cdot (T - 80) + 160 \cdot 0,10 \cdot (T - 40) \rightarrow T = 60^\circ\text{C}$.

23) Resposta: (E) 45

(E) Correta. O torque total deve ser nulo. $(M_1g)d_1 + (M_4g)d_4 = (M_2g)d_2 + (M_3g)d_3$ onde as distâncias são dadas em relação ao ponto O. Assim, e após dividir a equação por g, tem-se:

$$10 \cdot 0,6 + 40 \cdot d_4 = 20 \cdot 0,3 + 30 \cdot 0,6 \rightarrow d_4 = 0,45\text{m} = 45 \text{ cm}.$$

24) Resposta: (D) Somente as alternativas I e III são verdadeiras.

(D) Correta.

I é verdadeira: Espelhos convexos de fato só formam imagens menores, virtuais e direitas.

II é falsa: Se um objeto estiver no centro de um espelho côncavo, a imagem será de mesmo tamanho. Portanto não se pode afirmar que espelho seja plano.

III é verdadeira: Se o objeto está mais distante que o foco, a imagem será real e invertida. Será menor, de mesmo tamanho, ou maior que o objeto dependendo se este está após o centro, sobre o centro, ou entre o centro e o foco, respectivamente.

25) Resposta: (D) 80

(D) Correta. Movimento vertical: $h = \frac{1}{2}gt^2$; Movimento horizontal: $x = vt \rightarrow t = x/v = h/2v$

$$h = \frac{1}{2}g(h/2v)^2 \rightarrow h = 8v^2/g = 80\text{m}.$$

26) Resposta: (A) 1,0

(A) Correta. A resistência total do circuito corresponde a calcular um paralelo de duas séries.

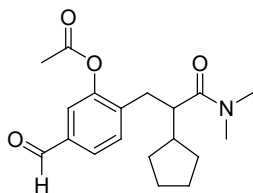
Cada série tem $1+1=2 \Omega$ de resistência. Portanto $1/R_{\text{tot}} = 1/2 + 1/2 = 1 \rightarrow R_{\text{tot}} = 1,0 \Omega$.

A potência dissipada total, na forma de calor, será $P = \Delta V^2 / R_{\text{tot}} = 1,0^2/1 = 1,0 \text{ W}$.

27) Resposta: (B) 13:20

(B) Correta. A equação de movimento da Laura é $x_L = 80t$ e a do Alfredo é $x_A = 240 - 100t$.

No encontro, $x_A = x_L \rightarrow 80t = 240 - 100t \rightarrow 180t = 240 \rightarrow t = (8/6) \text{ h} = 80 \text{ min} = 1:20\text{h}$

28) Resposta: (D)

A) Incorreto. A molécula representada possui as funções fenol, cetona e amida. Não há na estrutura as funções aldeído e éster

B) Incorreto. A molécula representada possui as funções fenol, aldeído, éter e amida. Não há na estrutura a função éster.

- C) Incorreto. A molécula representada possui as funções fenol, éster, éter e amida. Não há na estrutura a função aldeído.
- D) Correto. A molécula representada possui as funções aldeído, amida e éster.
- E) Incorreto. A molécula representada possui as funções éster, aldeído e amina. Não há na estrutura a função amida.
- F)

29) Resposta: (E) Metanol

- A) Incorreto. O aço inox é uma liga metálica onde, além de ferro, há outros elementos como cromo, níquel e carbono.
- B) A cachaça é uma solução composta majoritariamente de água e etanol. Assim, não é uma substância pura.
- C) O Soro fisiológico é uma solução de açúcar (sacarose) e sal de cozinha (cloreto de sódio) em água. Assim, sendo, ele é uma mistura, e não uma substância pura.
- D) O vinagre é uma mistura homogênea composta majoritariamente de água e ácido acético.
- E) O metanol é uma substância pura.

30) Resposta: (B) C: 57,8%; H:3,6%; O: 38,6%

Para o cálculo da porcentagem mássica de cada elemento, deve ser considerada a massa atômica de cada um dos elementos (C, H e O). Essa massa deve ser multiplicada pelo número de vezes que o elemento aparece na fórmula e dividida pela massa molar do ácido tereftálico.

Carbono: $12 \text{ u.m.a.} \times 8 = 96 \text{ u.m.a.}$
 $\% \text{ C} = (96/166).100 = \mathbf{57,8\%}$

Hidrogênio: $1 \text{ u.m.a} \times 6 = 6 \text{ u.m.a}$
 $\% \text{ H} = (6/166).100 = \mathbf{3,6\%}$

Oxigênio: $16 \text{ u.m.a} \times 4 = 64 \text{ u.m.a}$
 $\% \text{ H} = (64/166).100 = \mathbf{38,6\%}$

- A) Incorreto. A porcentagem de carbono, hidrogênio e oxigênio estão diferentes daquela observada para o ácido tereftálico.
- B) Correto. O ácido tereftálico possui em sua composição, em massa, aproximadamente 57,8% de carbono, 3,6% de hidrogênio e 38,6% de oxigênio.
- C) Incorreto. A porcentagem de carbono, hidrogênio e oxigênio estão diferentes daquela observada para o ácido tereftálico.
- D) Incorreto. A porcentagem de carbono, hidrogênio e oxigênio estão diferentes daquela observada para o ácido tereftálico.
- E) Incorreto. A porcentagem de carbono, hidrogênio e oxigênio estão diferentes daquela observada para o ácido tereftálico.

31) Resposta: (C) I-Q; II-R; III-R; IV-P

- A) Incorreto. O aumento da temperatura provoca o aumento da concentração de Br_2 ; o aumento da pressão provoca o aumento na concentração de HBr ; a adição de catalisador não altera as concentrações, e a adição de Br_2 provoca o aumento na concentração de HBr .
- B) Incorreto. O aumento da temperatura provoca o aumento na concentração de Br_2 ; a adição de catalisador não altera as concentrações e a adição de Br_2 provoca o aumento na concentração de HBr .
- C) Correto.
- D) Incorreto. O aumento da temperatura provoca o aumento na concentração de Br_2 ; o aumento da pressão provoca o aumento na concentração de HBr ; a adição de catalisador não altera as concentrações, e a adição de Br_2 provoca o aumento na concentração de HBr .
- E) Incorreto. O aumento da temperatura provoca o aumento na concentração de Br_2 ; o aumento da pressão provoca o aumento na concentração de HBr .

32) Resposta: (B) $3,4 \times 10^{21}$

Dois comprimidos têm 1 g de ácido ascórbico o que implica em $5,68 \times 10^{-3} \text{ mol}$ de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$, pois:

$$n\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 = 1 \text{ g} / 176 \text{ g mol}^{-1} = 5,68 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

Isso equivale a aproximadamente $3,4 \times 10^{21}$ moléculas, pois:

$$\text{Número de moléculas} = 5,68 \times 10^{-3} \text{ mol} \times 6,02 \times 10^{23} \text{ moléculas mol}^{-1} = 3,42 \times 10^{21}$$

- A) Incorreto. $3,0 \times 10^{20}$ moléculas é menor do que a quantidade de vitamina C consumida pelo paciente.
- B) Correto. $3,4 \times 10^{21}$ moléculas é a quantidade de vitamina C consumida pelo paciente.
- C) Incorreto. $7,5 \times 10^{21}$ moléculas é maior do que a quantidade de vitamina C consumida pelo paciente.

- D) Incorreto. $3,0 \times 10^{22}$ moléculas é maior do que a quantidade de vitamina C consumida pelo paciente.
E) Incorreto. $8,4 \times 10^{22}$ moléculas é maior do que a quantidade de vitamina C consumida pelo paciente.

33) Resposta: (B) 2; 1; 4; 3

Valores das constantes de acidez (K_a) dos compostos à 25 °C: Etanol = $3,2 \cdot 10^{-16}$; Fenol: $1,0 \cdot 10^{-10}$; Ácido acético: $1,8 \cdot 10^{-5}$; Ácido cloroacético: $1,3 \cdot 10^{-3}$.

Quanto maior o valor de K_a , maior a acidez de um composto. Dessa forma, a ordem crescente de acidez dos compostos é 2; 1; 4; 3.

- A) Incorreto. Nessa alternativa, os compostos não estão ordenados em ordem crescente de acidez.
B) Correto. Nessa alternativa, os compostos estão ordenados em ordem crescente de acidez.
C) Incorreto. Nessa alternativa, os compostos não estão ordenados em ordem crescente de acidez.
D) Incorreto. Nessa alternativa, os compostos não estão ordenados em ordem crescente de acidez.
E) Incorreto. Nessa alternativa, os compostos não estão ordenados em ordem crescente de acidez.

34) Resposta: (D) 0,15

Uma solução 0,9% (m/v) de NaCl tem 0,9 g de NaCl em 100 g de água (ou 100 mL de água).

0,9 g de NaCl equivale a $0,9 \text{ g} / 58,5 \text{ g mol}^{-1} = 0,015 \text{ mol}$ (em 100 mL). Isso equivale a 0,15 mol em 1 L, ou seja $0,15 \text{ mol L}^{-1}$. Como em água, o NaCl se dissocia completamente em Na^+ e Cl^- ; a concentração de Na^+ no soro fisiológico será igual à concentração de NaCl.

- A) Incorreto. $0,050 \text{ mol L}^{-1}$ é menor do que a concentração de Na^+ na solução.
B) Incorreto. $0,075 \text{ mol L}^{-1}$ é menor do que a concentração de Na^+ na solução.
C) Incorreto. $0,12 \text{ mol L}^{-1}$ é menor do que a concentração de Na^+ na solução.
D) Correto. $0,15 \text{ mol L}^{-1}$ é a concentração de Na^+ na solução.
E) Incorreto. $0,20 \text{ mol L}^{-1}$ é maior do que a concentração de Na^+ na solução.

35) Resposta: (A) 1; 4; 3; 2

O ácido nítrico é utilizado como agente de nitração na obtenção de explosivos, como o trinitrotolueno (TNT), ou a nitroglicerina. Pelo seu caráter básico, o hidróxido de magnésio ($\text{Mg}(\text{OH})_2$) é utilizado em antiácidos estomacais. O ácido carbônico (H_2CO_3) pode se decompor em H_2O e CO_2 , que é um gás à temperatura ambiente, e, portanto, confere um caráter gaseificado a bebidas. A amônia é utilizada como matéria prima para a produção de diversos fertilizantes nitrogenados, como por exemplo a uréia. Assim, de baixo para cima, a sequência correta é 1; 4; 3; 2.

- A) Correto. Essa sequência associa corretamente os compostos inorgânicos com as possibilidades de aplicação.
B) Incorreto. Essa sequência não associa corretamente os compostos inorgânicos com as possibilidades de aplicação.
C) Incorreto. Essa sequência não associa corretamente os compostos inorgânicos com as possibilidades de aplicação.
D) Incorreto. Essa sequência não associa corretamente os compostos inorgânicos com as possibilidades de aplicação.
E) Incorreto. Essa sequência não associa corretamente os compostos inorgânicos com as possibilidades de aplicação.

GABARITO – CIÊNCIAS HUMANAS – DISCURSIVA – GRUPO 2

Questão 1

a)

Dos fatores socioespaciais que ampliam a probabilidade de doenças epidêmicas na área, destacam-se: 1. Guerras civis; 2. Desequilíbrio ambiental gerado pela devastação de ecossistemas (desertificação dos solos, desmatamento de savanas e estepes); 3. Pressão demográfica associada às migrações descontroladas (aos refugiados ambientais) sobre recursos diversos; 4. Padrão de subsistência da agricultura (baixo grau de nutrição e escassez alimentar); 5. Baixa qualidade dos serviços básicos (serviços e rede médico-hospitalar insuficientes, rede de esgotamento sanitário precária, ...).

b)

É a região do Sahel ('costa' ou 'fronteira' em árabe), também conhecida como "Franja do deserto". Considerada uma das áreas mais pobres do mundo, o Sahel está presente em cerca de 20 países africanos, que concentram 32 milhões de pessoas (2015) subdivididas em, aproximadamente, 15 grupos étnicos nem sempre cordatos entre si. Das dinâmicas socioambientais que afetam a qualidade de vida nessa região africana, destacam-se: 1. O uso das queimadas para o desenvolvimento da agricultura de subsistência e a pecuária que danificam o frágil ecossistema regional; 2. O mal uso da água potável e a sua poluição, provocando crises humanitárias diversas; 3. A desertificação dos solos pela retirada indiscriminada da vegetação nativa para diversos usos.

Questão 2

a)

A distribuição dessa compensação financeira segue dois critérios para estados e municípios pela legislação atual: o de serem estados ou municípios "produtores" ou de serem estados ou municípios "confrontantes". O conceito de "produtor" é aplicado à produção em terra e é muito claro: trata-se do estado e município onde está localizado o poço ou campo de petróleo. Quando a produção ocorre na plataforma continental, em alto mar, a legislação estabeleceu o conceito de "confrontante". Para ser confrontante com algum poço ou campo de petróleo, o município precisa estar no litoral e possuir linhas de projeção sobre a plataforma continental, traçadas a partir de seus limites com a costa, delimitando uma área na qual está inserido algum poço ou campo de petróleo. (FONTE: Adaptado de ROYALTIES, Confederação Nacional dos Municípios, 2010. Endereço eletrônico: <https://www.cnm.org.br/cms/biblioteca/Royalties.pdf>).

b)

O descobrimento do Pré-Sal na Bacia de Santos em 2006 (confirmada em 2008) e o valor ascendente do preço do barril de petróleo, no mundo, até o fim da primeira década do século XXI, fez com que a matriz energética priorizada pelas políticas públicas brasileiras fosse a exploração de gás e óleo. O Rio de Janeiro, sede da Petrobras e foco até hoje dos grandes investimentos no setor da exploração de gás e óleo no Brasil, desde a década de 1970, reforçou as apostas nesse setor, empenhando muitos esforços públicos para o desenvolvimento de uma logística direta e indireta ligada à exploração, transporte, transformação e comercialização de gás e óleo. Com a crise mundial do setor, a partir de 2014, a economia brasileira e fluminense sofreu grande revés, pois a falta (redução) de investimentos em outras potencialidades energéticas e produtivas capazes de manter a arrecadação de impostos e possibilitar a geração de empregos, no estado do Rio de Janeiro, gerou uma crise bastante expressiva no setor.

Questão 3

a)

Como os produtos fabricados e as necessidades industriais são variáveis de acordo com o tempo e com o espaço, a Geografia das Indústrias tem sofrido alterações desde o final do século XVIII. Dentre as indústrias tradicionais (**imagem 1**), ligadas à Primeira e à Segunda Revolução Industrial, predominam como fatores locais: 1. Proximidade das matérias-primas; 2. Concentração de fontes de energia; 3. Presença maciça de mão de obra; 4. Proximidade do mercado consumidor; 5. Infraestrutura de transporte desenvolvida. Com o desenvolvimento de novas indústrias com base em novas tecnologias (**imagem 2**), outros fatores locais se tornaram muito importantes, como: 1. Difusão de modernas redes informacionais velozes e estáveis; 2. Ampliação dos incentivos fiscais pelos poderes instituídos; 3. Presença de mão de obra qualificada; 4. Reduzida presença de movimentos sindicais; 5. Concentração de serviços terciários e difusores de inovação; 6. Aglomeração de ambientes universitários e centros de investigação científica de ponta.

b)

As indústrias petroquímicas, como a de Camaçari, tem uma cadeia produtiva bastante complexa. Dos produtos derivados do petróleo e gás natural (nafta e etano) são produzidos, além dos combustíveis, produtos de terceira geração (plásticos, fibras, colas, fios, autopeças e uma variedade de produtos) que atenderão as indústrias de transformação, indústrias de bens de consumo durável (automobilística com as autopeças e pneus) e não durável

(alimentícias, cosmética, têxtil, farmacêutica, higiene e limpeza...), a indústria da construção civil e outras que compõem a cadeia industrial brasileira. A escala do seu mercado é nacional, prioritariamente. Já as **indústrias de ponta localizadas no Vale do Silício** (Califórnia) produzem alta tecnologia, destacando-se os circuitos eletrônicos, a eletrônica e informática, o que afeta, sobretudo, o mundo das comunicações. Ali se concentram empresas de inovação e alta tecnologia, o que faz do Vale do Silício um lugar onde surgem ideias e *startups* que impactam o mundo todo. A escala do seu mercado é mundial.

Questão 4

a)

O candidato deve indicar o acontecimento da Revolução Russa de 1917.

b)

Como características do anarquismo, o candidato deve citar que havia a proposta de extinção imediata do Estado e da propriedade privada. Isso significa que, entre outros aspectos, o ideário comum dos anarquistas passava pelo antiestatismo, pela recusa da luta político-parlamentar, pelo anticlericalismo e pela rejeição a qualquer forma de opressão sobre o indivíduo. Os anarquistas acreditavam que a única forma do movimento operário conquistar seus direitos era afastar a política de caráter eleitoral, partidária, e parlamentar de seu interior, pois a considerava totalmente indiferente a seus propósitos. Os trabalhadores anarquistas rejeitavam os partidos políticos e suas propostas. A estratégia revolucionária anárquica pregava a luta política através das greves e da educação da classe trabalhadora. Para eles a revolução só ocorreria se houvesse uma transformação profunda no homem trabalhador. Os métodos de luta anarquista admitiam o uso da força como resistência à violência capitalista do Estado e do patronato em geral. Uma greve poderia ser utilizada tanto como um expediente de resistência e defesa pacífica quanto como uma forma mais impositiva e violenta de realizar conquistas. Para os anarquistas o estado de revolução deveria ser permanente, constante, já que compreendiam que toda revolução em nome de “algo” ou “alguém” abre portas para um processo de exclusão. Não preconizavam uma constituição na qual se impunha direitos e deveres; acreditavam, outrossim, que a população deveria se lançar à construção de associações libertárias onde o contrato social fosse permanentemente rediscutido. Embora secundário na resposta a esta questão, estará correto se o candidato também mencionar que os periódicos (jornais) funcionaram como principal meio de propagação das ideias anarquistas e que havia a atuação de grupos na educação de trabalhadores e na participação de associações diversas, inclusive nos sindicatos o que gerou o chamado anarcosindicalismo.

Sobre o socialismo, é fundamental que seja explicitado que os adeptos dessa corrente ideológica defendiam a união dos trabalhadores em torno de um partido político (aí está a maior distinção com relação ao anarquismo). Para eles, esse seria o início de um processo que culminaria na criação de uma sociedade socialista, que se constituiria por meio de um programa de reformas. Os socialistas pregavam a tomada do Estado, enquanto os anarquistas pregavam a sua destruição. Embora secundário para esta questão, o candidato também pode mencionar que esses grupos professavam um socialismo bastante eclético. A maioria defendia um programa de reformas do governo instituído (e não necessariamente a destruição do Estado), e pretendia concretizá-lo por meio de pressões e da eleição de seus representantes. Embora não seja fundamental para responder a essa questão, também é possível que o candidato mencione que a concorrência ideológica entre anarquistas e socialistas se torna mais acirrada com a Revolução Socialista Russa de 1917. É importante destacar que o socialismo que passou a disputar a hegemonia com o anarquismo no pós 1920 era qualitativamente diferente do socialismo anterior. O socialismo desse contexto se funda na teoria marxista-leninista, que busca o exercício direto do poder político através de um partido operário revolucionário e da consequente “ditadura do proletariado” como forma de passagem para o comunismo. Nesse ponto o conflito com a ideologia anarquista era total e claramente definido.

Questão 5

a)

Após a Segunda Guerra Mundial intensificou-se a luta nacionalista e anticolonialista em solo africano, sendo Gana a primeira nação a obter sua independência política naquele contexto. O candidato poderá citar os seguintes países: Angola, Argélia, Benin, Botsuana, Burkina Fasso, Burundi, Cabo Verde, Camarões, República Centro-Africana, Chade, Comores, República Democrática do Congo, República do Congo, Costa do Marfim, Djibouti, Gabão, Gambia, Guiné, Guiné-Bissau, Guiné-Equatorial, Quênia, Lesoto, Líbia, Madagascar, Malawi, Mali, Mauritânia, Maurício, Moçambique, Níger, Nigéria, Ruanda, São Tomé e Príncipe, Senegal, Serra Leoa, Seicheles, Somália, Suazilândia, Sudão, Tanzânia, Togo, Tunísia, Uganda, Zâmbia e Zimbábue.

b)

Dentre os princípios defendidos pelo pensamento pan-africanista o candidato poderá explicar a defesa de uma África livre da dependência colonial. Esta se ancorava em articulações políticas em defesa do princípio da independência política e a busca e o apoio constante à luta pela emancipação e autonomia dos povos africanos. Outro ponto a ser destacado foi o esforço de construção de relações diplomáticas independentes entre os países independentes africanos e a ONU com a montagem de uma frente única. Esta procurou estabelecer uma política

de não-alinhamento com as grandes potências e de especificidade diante das tensões da guerra fria. O estudante poderá explicar também que o pensamento pan-africanista procurava valorizar a unidade e uma identidade africana, destacando não só características comuns como também trajetórias de luta similares que envolviam entre outros elementos o combate ao racismo e a luta contra o imperialismo.

Questão 6

a)

O candidato deverá citar como exemplos históricos de nacionalismo europeu no período as Unificações Italiana e Alemã.

b)

Dentre as ideias que impulsionaram os movimentos nacionalistas no século XIX o candidato poderá analisar: a congruência entre estado e nação, isto é, a ideia de que a cada nação deveria corresponder um estado; a consequente busca da unidade territorial de dito estado-nação; a busca de homogeneidade étnica entre os nacionais; a referência a um destino histórico comum; a alusão à existência de uma origem comum, mesmo que mítica; a ancestralidade, cultura e língua comuns, como bases para o deslanchar de muitos dos movimentos de unificação do período. A Unificação Italiana (quando os Reinos do Mezzogiorno, ou do Sul e os Estados Papais foram submetidos aos Reinos do Piemonte, ou do Norte), foi iniciada durante as décadas de 1830 e 1840, em meio às sublevações republicanas lideradas por Giuseppe Mazzini, e foi continuada nos anos de 1860 em diante pelo rei Víctor Emmanuel II (do Piemonte e Sardenha) e pelo seu primeiro ministro Cavour. Por volta de 1870, os últimos territórios – Veneza ainda sob os austríacos e Roma e seu entorno com os Estados Papais – serão finalmente incorporados. A monarquia, não a república, acabou predominando e o forte conservadorismo do Partido da Ação prevaleceu. Com um Estado nacional unificado nesses moldes, a modernização capitalista disparou e a Itália passou a ocupar o seu lugar entre as novas potências capitalistas emergentes das últimas décadas do século XIX, expandindo seus interesses para o Norte da África e para os Balcãs.

A unificação alemã veio associada à política imperial do Kaiser Guilherme I, quando as várias comunidades culturalmente alemãs ou os chamados estados germânicos, ainda dispersos num vasto território e divididos sob o domínio de diferentes Impérios – (por exemplo: o Austro-Húngaro e o Russo) são finalmente submetidos, entre 1865 e 1871. Utilizando a força militar do já forte Estado prussiano, liderada pelo seu Chanceler profundamente antiliberal, Otto Von Bismarck, o Kaiser Guilherme I une-se à Áustria numa Guerra contra a Dinamarca (1864) para incorporar os territórios mais setentrionais à Confederação Germânica do Norte, recém criada por Bismarck. Esta última e a Prússia, posteriormente vitoriosas, declaram Guerra contra a França (1871), tomando-lhes os territórios da Alsácia-Lorena.

Ambas as Unificações apresentam caráter autoritário e flertam com a aristocracia (uma mais a outra menos) e são reformistas. A solução monarquista apareceu nas duas, embora na Itália, pode-se dizer que as ideias republicanas tiveram um papel bem forte.