

Caderno de Prova (Tarde)



30 de novembro



das 15h às 19h30min



50 questões



Redação

FÍSICA (14 questões)
QUÍMICA (14 questões)
HISTÓRIA (9 questões)
FILOSOFIA (2 questões)
GEOGRAFIA (9 questões)
SOCIOLOGIA (2 questões)
REDAÇÃO

NOME DO(A) CANDIDATO(A) _____

Instruções

Para fazer a prova, você usará:

- este caderno de prova;
- um cartão-resposta que contém seu nome, número de inscrição e espaço para sua assinatura.

Verifique, no caderno de prova, se:

- faltam folhas;
- a sequência das questões está correta;
- há imperfeições gráficas que possam causar dúvidas.

Comunique imediatamente ao fiscal qualquer irregularidade.

Atenção!

- Não é permitido qualquer tipo de consulta durante a realização da prova.
- Para cada questão são apresentadas 5 (cinco) alternativas (A, B, C, D, E). Apenas uma delas constitui a resposta correta em relação ao enunciado da questão.
- A interpretação das questões é parte integrante da prova, não sendo permitidas perguntas aos fiscais.
- Não destaque folhas do caderno de provas.
- Você somente poderá entregar sua prova após 60 (sessenta) minutos do início.
- Os três últimos candidatos só poderão retirar-se da sala simultaneamente.
- Ao se retirar da sala, não leve consigo nenhum material de prova, **exceto** o quadro para conferência de gabarito.

Ao terminar a prova, entregue ao fiscal o caderno de prova completo e o cartão-resposta, devidamente preenchidos e assinados.

Redação

A redação que apresentar cópia dos textos da Proposta de Redação terá o número de linhas copiadas descontado para efeito de correção e avaliação.

Será atribuída pontuação 0 (zero) às redações:

- escritas a lápis, lapiseira ou caneta de tinta que não seja na cor azul ou preta;
- escritas com letra ilegível, impossibilitando a leitura para correção;
- que não apresentem texto escrito na folha oficial de redação, a qual será considerada “em branco”;
- que estiverem escritas no verso da folha oficial de redação;
- que não estiverem escritas em Língua Portuguesa;
- que não observarem o limite mínimo de 20 e o máximo de 30 linhas. As linhas com cópia dos textos motivadores, apresentados no Caderno de Prova, serão desconsideradas para efeito de contagem do número mínimo de linhas;
- que não atenderem a uma das propostas (tema e gênero);
- escritas em versos;
- com fuga total do tema;
- resultantes de plágio;
- com nome, assinatura, rubrica, apelido, desenho, rabisco, traçado ou qualquer outro registro que possa revelar a identificação do candidato na folha oficial de redação.

QUADRO PARA CONFERÊNCIA DE GABARITO

SOMENTE ESTA PARTE PODERÁ SER DESTACADA

[illegible]

FÍSICA

(14 questões)

Formulário p. 08.

Questão 01

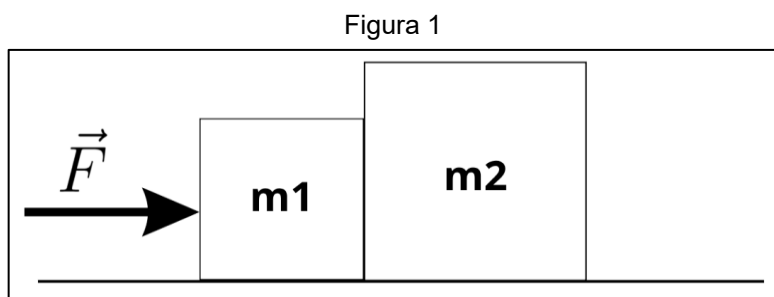
Em 2015, o Observatório de Ondas Gravitacionais por Interferômetro Laser (LIGO) conseguiu detectar ondas gravitacionais pela primeira vez, inaugurando um novo modo de fazer astronomia. Indo além da luz, agora é possível observar pequenas variações no próprio tecido do espaço, causadas por grandes eventos cósmicos, como a colisão de buracos negros.

Assinale a alternativa **correta**, em que essa detecção confirma a teoria física:

- A. ☐ Eletromagnetismo.
- B. ☐ Mecânica Quântica.
- C. ☐ Termodinâmica.
- D. ☐ Relatividade Geral.
- E. ☐ Teoria Cinética dos Gases

Questão 02

A Figura 1 mostra duas caixas sobre uma superfície horizontal sem atrito. A primeira tem massa de $m_1 = 5$ kg, e a segunda tem massa de $m_2 = 10$ kg. Aplica-se uma força horizontal de $F = 30$ N sobre a primeira caixa, empurrando ambas.



Fonte: Elaboração própria

Sabendo que não há atrito entre as caixas e o solo, assinale a alternativa que apresenta a força de contato entre as duas caixas.

- A. ☐ 15 N
- B. ☐ 10 N
- C. ☐ 20 N
- D. ☐ 5 N
- E. ☐ 25 N

Questão 03

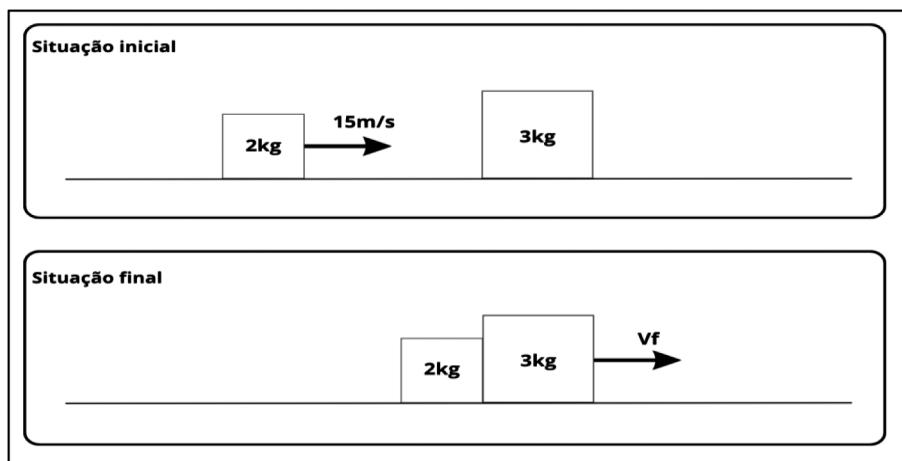
Um gás ideal é submetido a uma compressão adiabática. Nessas condições, pode-se afirmar que a energia interna do gás:

- A. ☐ diminui, devido à saída de calor.
- B. ☐ diminui, pois o sistema fornece trabalho.
- C. ☐ não se altera, já que a temperatura permanece constante.
- D. ☐ aumenta, em virtude da entrada de calor.
- E. ☐ aumenta, pois o sistema recebe trabalho.

Questão 04

A Figura 2 apresenta o mesmo sistema em duas situações: inicial e final. Na situação inicial, uma caixa de 2 kg move-se sobre um plano sem atrito a 15 m/s, enquanto uma segunda caixa de 3 kg encontra-se em repouso. Na situação final, a caixa de 2 kg colide com a caixa de 3 kg e fica aderida a esta.

Figura 2



Fonte: Elaboração própria.

Assinale a alternativa **correta** da velocidade V_f do conjunto após a colisão.

- A. () 6,0 m/s
- B. () 7,5 m/s
- C. () 8,0 m/s
- D. () 3,0 m/s
- E. () 0,0 m/s

Questão 05

Um objeto de 2 kg é liberado do topo, a partir de seu ponto de repouso, de um plano inclinado liso de 20 m de altura.

Assinale a alternativa que demonstra a velocidade do objeto ao atingir a base do plano. Adote $g = 10 \text{ m/s}^2$

- A. () 10 m/s
- B. () 20 m/s
- C. () 5 m/s
- D. () 15 m/s
- E. () 30 m/s

Questão 06

Lançado em dezembro de 2021, o Telescópio Espacial James Webb (JWST) é considerado o sucessor do Hubble e já forneceu imagens detalhadas de galáxias muito antigas.

A principal inovação tecnológica do JWST está relacionada à capacidade de observar:

- A. () neutrinos emitidos em explosões estelares.
- B. () raios X emitidos por buracos negros.
- C. () o espectro visível com maior nitidez.
- D. () ondas de rádio com altíssima resolução.
- E. () radiação infravermelha, permitindo estudar objetos muito distantes e frios.

Questão 07

Considere um satélite orbitando a Terra em uma órbita circular de raio igual ao dobro do raio terrestre.

Em relação à aceleração da gravidade g na superfície da Terra, assinale a alternativa **correta** sobre a aceleração gravitacional atuando no satélite.

- A. ☐ $g/4$
- B. ☐ $g/2$
- C. ☐ g
- D. ☐ $2g$
- E. ☐ $4g$

Questão 08

Seja um tubo sonoro, fechado em uma das extremidades e de comprimento L , e seja v a velocidade do som no ar.

Assinale a alternativa **correta** a respeito da menor frequência de ressonância que esse tubo pode produzir.

- A. ☐ $v/2L$
- B. ☐ $v/3L$
- C. ☐ $v/4L$
- D. ☐ v/L
- E. ☐ $2v/L$

Questão 09

Um pequeno corpo de massa 20 g e carga $4,0 \mu\text{C}$ encontra-se em equilíbrio suspenso em um campo elétrico uniforme vertical, dirigido para cima.

Assinale a alternativa **correta** do módulo do campo elétrico.

- A. ☐ $3,0 \times 10^4 \text{ N/C}$
- B. ☐ $5,0 \times 10^4 \text{ N/C}$
- C. ☐ $2,0 \times 10^4 \text{ N/C}$
- D. ☐ $4,0 \times 10^4 \text{ N/C}$
- E. ☐ $6,0 \times 10^4 \text{ N/C}$

Questão 10

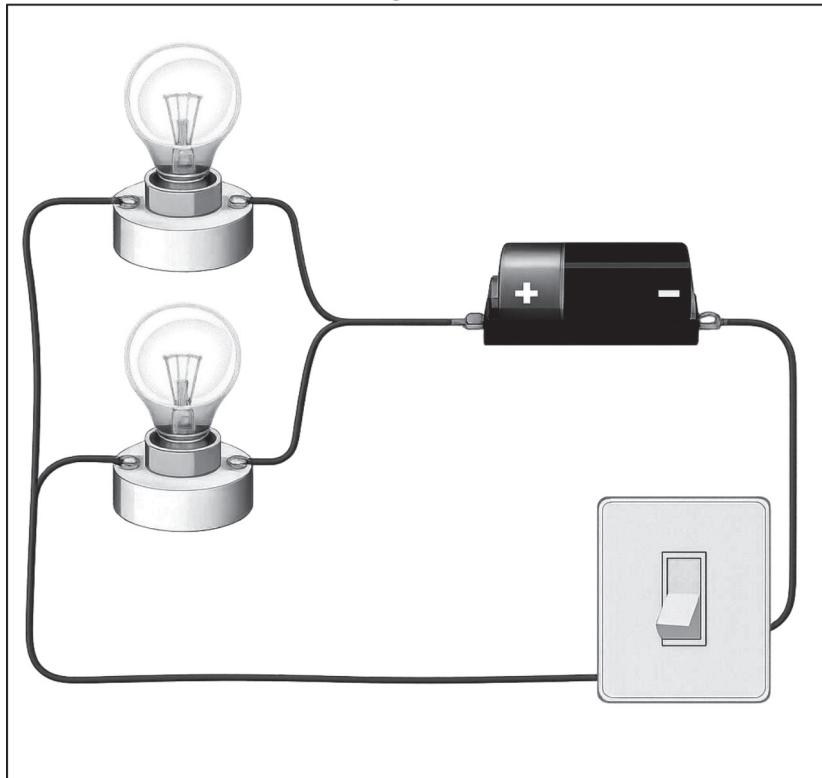
Um objeto de 480 g é colocado em um líquido de densidade $1,6 \text{ g/cm}^3$. Sabendo que o objeto tem 600 cm^3 de volume total, assinale a alternativa que corresponde à parte do volume do objeto que está submerso no líquido.

- A. ☐ 700 cm^3
- B. ☐ 500 cm^3
- C. ☐ 800 cm^3
- D. ☐ 300 cm^3
- E. ☐ 600 cm^3

Questão 11

A Figura 3 mostra um circuito elétrico composto por duas lâmpadas, uma de 60 W e outra de 100 W.

Figura 3



Fonte: Elaboração própria.

Sabendo que ambas estão ligadas a uma fonte de tensão de 120 V, assinale a alternativa que corresponde às correntes elétricas que percorrem cada lâmpada quando o interruptor é acionado.

- A. () 1,0 A na lâmpada de 60 W e 2,0 A na de 100 W
- B. () 0,5 A na lâmpada de 60 W e 0,83 A na de 100 W
- C. () 50 A na lâmpada de 60 W e 60 A na de 100 W
- D. () 0,31 A em cada lâmpada
- E. () 1,33 A em cada lâmpada

Questão 12

Um bloco de alumínio de massa 200 g e calor específico 0,90 cal/g °C está a 20 °C. Ele recebe 1800 cal de calor.

Assinale a alternativa que corresponde à nova temperatura do bloco.

- A. () 25 °C
- B. () 40 °C
- C. () 35 °C
- D. () 30 °C
- E. () 45 °C

Questão 13

Um jogador de futebol chuta a bola com velocidade inicial de 20 m/s em um ângulo de 45° em relação ao solo plano e horizontal.

Desprezando a resistência do ar e adotando $g = 10 \text{ m/s}^2$, a bola atinge o solo a uma distância horizontal máxima de:

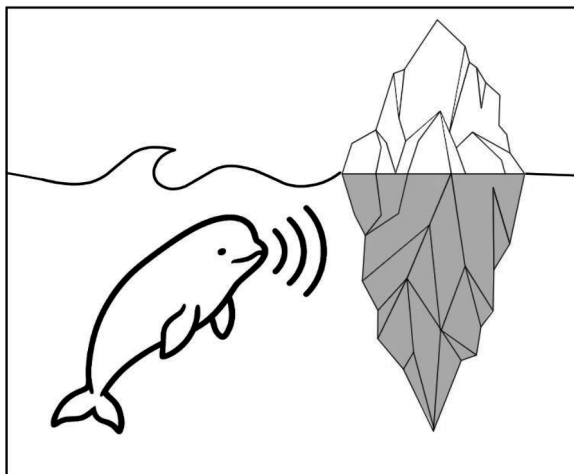
- A. () 40 m
- B. () 10 m
- C. () 80 m
- D. () 60 m
- E. () 20 m

Questão 14

As belugas (espécie de baleia branca) utilizam a ecolocalização para se orientarem em águas turvas e geladas do Ártico. Elas emitem pulsos sonoros de alta frequência, que se propagam pela água, refletem em obstáculos e retornam ao animal, permitindo-lhe “enxergar pelo som”.

A Figura 4 ilustra uma beluga emitindo um pulso sonoro em direção a uma parede de gelo. Ela percebe o eco retornando após 0,40 s.

Figura 4



Fonte: Elaboração própria.

Sabendo que a velocidade do som na água do mar é de aproximadamente 5400 km/h, a distância da beluga até a parede é de:

- A. () 100 m
- B. () 600 m
- C. () 300 m
- D. () 2160 m
- E. () 1080 m

FORMULÁRIO DE FÍSICA

$\Delta x = x - x_0$	$v_m = \frac{\Delta x}{\Delta t}$	$a = \frac{\Delta v}{\Delta t}$	$x = x_0 + vt$
$x = x_0 + v_0 t + \frac{a}{2} t^2$	$v = v_0 + at$	$v^2 = v_0^2 + 2a\Delta x$	$\vec{F}_R = m\vec{a}$
$\vec{P} = m\vec{g}$	$g = 10 \frac{m}{s^2}$	$F_{at} = \mu N$	$a_{cp} = \frac{v^2}{R}$
$F_{cp} = \frac{mv^2}{R}$	$v = \omega R$	$\omega = 2\pi f = \frac{2\pi}{T}$	$\vec{F}_{el} = -k\vec{x}$
$W = Fd\cos\theta$	$P = \frac{W}{\Delta t}$	$W = \Delta E_c$	$E_c = \frac{mv^2}{2}$
$E_{pg} = mgh$	$E_{pel} = \frac{kx^2}{2}$	$\vec{p} = m\vec{v}$	$\vec{l} = \Delta\vec{p}$
$F = G \frac{m_1 m_2}{d^2}$	$v = \sqrt{\frac{GM}{R}}$	$G = 6,7 \times 10^{-11} \frac{N \cdot m^2}{kg^2}$	$d = \frac{m}{V}$
$E = dVg$	$p = p_0 + dgh$	$1atm = 1,0 \times 10^5 Pa$	$p = \frac{F}{A}$
$W = p\Delta V$	$F = \frac{k q_1 q_2 }{d^2}$	$\vec{F} = q\vec{E}$	$V = k \frac{q}{d}$
$k = 9,0 \times 10^9 \frac{N \cdot m^2}{C^2}$	$V = Ed$	$i = \frac{\Delta q}{\Delta t}$	$U = Ri$
$R = \rho \frac{L}{A}$	$R_{eq} = R_1 + \dots + R_n$	$\frac{1}{R_{eq}} = \frac{1}{R_1} + \dots + \frac{1}{R_n}$	$P = Ri^2$
$P = \frac{U^2}{R}$	$F = qvB\sin\theta$	$B = \frac{\mu_0 i}{2\pi r}$	$\Phi = BA\cos\theta$
$T_C = T_K - 273$	$\Delta L = L_0 \alpha \Delta T$	$\Delta A = A_0 \beta \Delta T$	$\Delta V = V_0 \gamma \Delta T$
$Q = mc\Delta T$	$Q = mL$	$C = \frac{Q}{\Delta T} = mc$	$pV = NRT$
$\frac{p_0 V_0}{T_0} = \frac{p_f V_f}{T_f}$	$R = 8,3 \frac{J}{mol \cdot K}$	$1cal = 4,2J$	$\Delta U = Q - W$
$\frac{1}{f} = \frac{1}{p} + \frac{1}{p'}$	$A = \frac{i}{o} = \frac{-p'}{p}$	$n = \frac{c}{v}$	$n_1 \sin\theta_i = n_2 \sin\theta_r$
$c = 3,0 \times 10^8 \frac{m}{s}$	$E = Nh f$	$v = \lambda f$	$h = 6,6 \times 10^{-34} J \cdot s$
$1L = 10^3 cm^3$	$\rho_{H_2O} = 10^3 kg/m^3$	$c_{H_2O} = 4,18 J/g^\circ C$	Velocidade do som no ar $v = 340 m/s$

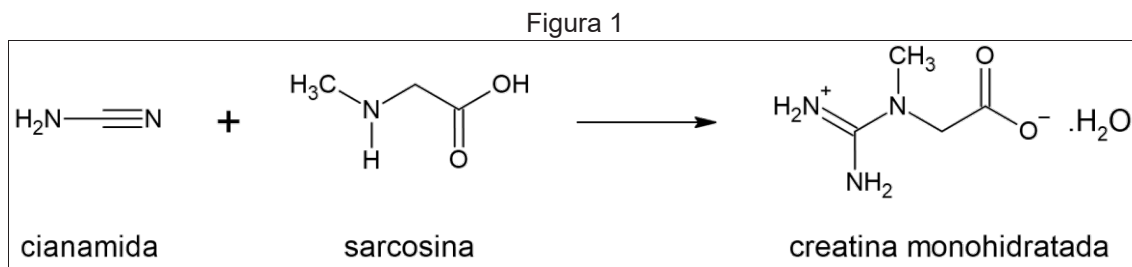
QUÍMICA

(14 questões)

Tabela periódica p. 16.

Questão 15

A Figura 1 representa a reação química de obtenção da creatina monohidratada.



Analise as proposições acerca da equação química da creatina e de suas aplicações.

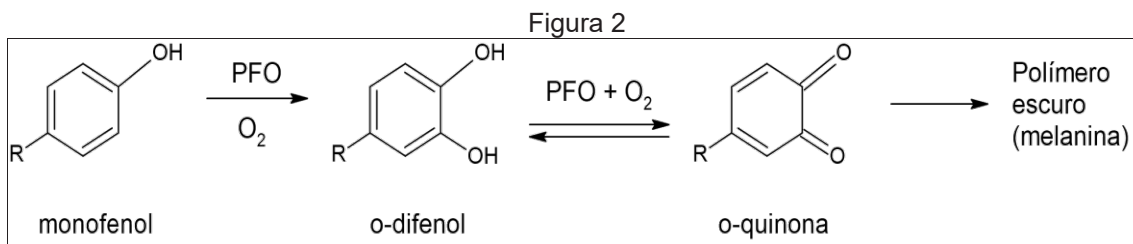
- I. O produto da reação possui fórmula molecular igual a $\text{C}_3\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.
- II. A estrutura apresentada representa a forma zwitteriônica da substância.
- III. A creatina monohidratada representa uma importante fonte de suplementação proteica para humanos.
- IV. A formação da creatina envolve a ligação do nitrogênio da sarcosina ao carbono da cianamida concomitante à formação da ligação dupla entre o carbono e o nitrogênio da cianamida.
- V. A Figura 1 é um exemplo de reação de oxirredução, pois há mudança no estado de oxidação dos elementos carbono e nitrogênio.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () Somente as proposições I e III são verdadeiras.
- B. () Somente as proposições I e V são verdadeiras.
- C. () Somente as proposições II e IV são verdadeiras.
- D. () Somente as proposições III e V são verdadeiras.
- E. () Somente as proposições IV e V são verdadeiras.

Questão 16

A reação química catalisada pela enzima polifenol oxidase (PFO) entre os polifenóis presentes, por exemplo, na maçã e na banana, com gás oxigênio, é a responsável pelo escurecimento desses alimentos quando cortados e expostos à atmosfera. Ela gera produtos de condensação de alta massa molar de cor escura com outros componentes, como quinonas, aminoácidos e proteínas. Um esquema simplificado desse processo pode ser visualizado na Figura 2.



Assinale a alternativa **incorreta**.

- A. () Os estados de oxidação do carbono ligado a OH no fenol e do mesmo carbono ligado ao oxigênio na quinona são, respectivamente, -1 e -2.
- B. () O escurecimento do alimento rico em polifenóis pode ser evitado pela minimização da exposição ao oxigênio e pela adição de sucos ricos em ácido ascórbico.
- C. () A presença da PFO aumenta a velocidade da reação de oxidação do polifenol pela criação de um caminho alternativo menos energético entre reagentes e produtos, diminuindo, assim, a energia de ativação da reação.
- D. () Alimentos ricos em PFO, quando misturados a alimentos ricos em polifenóis, podem diminuir a biodisponibilidade desses últimos, que são ótimos antioxidantes.
- E. () Alimentos escurecidos pela ação do oxigênio e da PFO podem ser consumidos, pois não são tóxicos, têm apenas uma diminuição em sua aceitação por uma questão visual.

Questão 17

Suponha que um caminhão contendo uma carga de 2,00 toneladas de sacarose ($C_{12}H_{22}O_{11}$) tenha tombado em uma rodovia, e todo o seu conteúdo tenha atingido um riacho de baixa vazão às margens da pista.

Assinale a alternativa **correta**, que contém o tempo em horas em que um soprador de ar (contendo 20% de oxigênio) a uma vazão de 100 L/min a 2,0 atm de pressão e 25 °C deve ficar borbulhando no riacho de tal forma a oxidar toda a sacarose a dióxido de carbono e água.

- A. () 5,9 horas
- B. () 106 horas
- C. () 71 horas
- D. () 47 horas
- E. () 13 horas

Questão 18

Acerca da reciclagem da borracha, assinale a alternativa **incorreta**.

- A. () A pirólise de produtos de borracha leva à formação de gases, líquido e sólido, que podem encontrar utilização, entre outras aplicações, como combustível.
- B. () A reciclagem de pneus inservíveis diminui uma fonte de proliferação de mosquitos causadores de doenças em humanos.
- C. () Um dos processos utilizados para reciclagem e reuso de materiais à base de borracha é a de desvulcanização, em que ligações S-S e C-S são clivadas, permitindo que a borracha retorne à indústria para outros usos.
- D. () A borracha, especialmente aquela proveniente de pneumáticos, tem pouco valor agregado após seu uso, e sua transformação em produtos úteis em seu processo de reciclagem é ineficaz.
- E. () A reciclagem da borracha tem impacto ambiental significativo, uma vez que fontes naturais deixam de ser tão exploradas.

Questão 19

Considere que, em um dia quente e úmido, um estudante observou dois fatos curiosos ao tomar seu café da manhã, antes de ir para a escola:

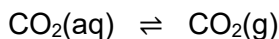
- I. No copo de suco de laranja, que pegou na geladeira, formaram-se pequenas gotículas na parte externa da parede do copo de vidro.
- II. Ao colocar uma colher de metal no café quente, após alguns instantes, a extremidade da colher, que estava fora do líquido, também se aqueceu.

Com base nos fenômenos observados pelo estudante, assinale a alternativa **correta**.

- A. () Em I: o vapor d'água presente no ar está se condensando ao entrar em contato com a superfície fria do copo com suco gelado; e em II: a estrutura metálica da colher permite a condução de calor, pois os metais são bons condutores de calor e de eletricidade.
- B. () Em I: o copo de suco libera água líquida por um processo de fusão através da parede de vidro; e em II: as ligações iônicas presentes no metal são quebradas e, por isso, o calor é conduzido até a outra extremidade da colher.
- C. () Em I: a água líquida que constitui o suco evapora e rapidamente se condensa pelo lado de fora; e em II: a dissolução da cafeína do café na água libera muita energia e faz com que a colher esquente.
- D. () Em I: o copo de vidro é uma membrana semipermeável e, por isso, a água do suco atravessa essa membrana e se deposita na parede externa do copo; e em II: há transferência de calor apenas por um sistema de convecção entre as partículas do metal.
- E. () Em I: o suco de laranja, que é ácido, libera H^+ que reage com o gás oxigênio do ar, formando gotículas de água nas paredes do copo; e em II: a energia fica armazenada temporariamente na parte da colher que está imersa no líquido e depois é liberada na outra extremidade metálica.

Questão 20

O dióxido de carbono está presente em muitas bebidas comerciais como, por exemplo, refrigerantes, espumantes, águas gaseificadas, entre outros. Nesses casos, a dissolução é realizada sob pressão. Nesse tipo de bebida, ocorre um equilíbrio que pode ser representado pela equação a seguir:



Sabendo que o processo de dissolução do dióxido de carbono é exotérmico, ao colocar uma lata de refrigerante na geladeira, é **correto** afirmar que:

- A. () A diminuição da temperatura desloca o equilíbrio para a formação de CO_2 gasoso, aumentando a pressão interna.
- B. () A diminuição da temperatura favorecerá a dissolução de CO_2 na bebida.
- C. () O resfriamento não altera o equilíbrio.
- D. () O processo torna-se endotérmico, pois a geladeira interfere no sistema e, consequentemente, na dissolução.
- E. () Haverá diminuição da temperatura, mas isso não favorecerá a dissolução de CO_2 .

Questão 21

O gás metano (CH_4) pode ser formado a partir da decomposição de matéria orgânica que é compactada em aterros sanitários, como resultado da ação de bactérias anaeróbicas. Sabe-se que, em regiões tropicais, a geração de metano ocorre de forma mais rápida do que em outras regiões com clima frio.

Sobre esse processo, assinale a alternativa **correta**.

- A. () O metano, pertencente à classe dos hidrocarbonetos, é um gás inerte, devido à sua estrutura apolar, sendo o único hidrocarboneto que não sofre combustão.
- B. () O lixo é compactado para aumentar a superfície de contato dos resíduos orgânicos com o ar e, consequentemente, acelerar sua decomposição.
- C. () As bactérias anaeróbicas são aquelas que precisam do gás oxigênio para suas atividades e, por isso, é importante que os aterros sejam construídos em locais abertos, com bastante circulação de gás oxigênio.
- D. () As temperaturas altas das regiões tropicais resultam no aumento da energia cinética das moléculas, tornando a decomposição da matéria orgânica mais acelerada do que em regiões mais frias.
- E. () A compactação excessiva do lixo aumenta a taxa de liberação de metano para a atmosfera.

Questão 22

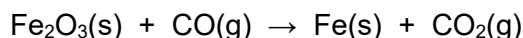
O sal de cozinha (NaCl) é amplamente utilizado no preparo de alimentos e, desde tempos mais remotos, sua utilização também servia para a conservação de alimentos, a partir do preparo de soluções concentradas que dificultavam o crescimento de micro-organismos e diminuía a atividade da água.

Sobre o NaCl e suas aplicações, assinale a alternativa **correta**.

- A. () A conservação de alimentos nas soluções concentradas de sal ocorre porque os micro-organismos não conseguem sobreviver debaixo d'água.
- B. () O cloreto de sódio, popularmente conhecido por sal de cozinha, é constituído a partir da ligação covalente polar entre o sódio e o cloro, de modo que a densidade eletrônica é maior na região do sódio do que na do cloro.
- C. () As células perdem água em meio à presença do sal, a partir de um processo chamado osmose, que resulta na desidratação dos micro-organismos, dificultando sua sobrevivência.
- D. () O NaCl , formado por íons Na^{2+} e Cl^- , é conhecido como sal de cozinha, mas possui nomenclatura oficial de clorato de sódio.
- E. () O sal de cozinha não possui ligações iônicas e, por isso, quando dissolvido em água, permanece com sua estrutura molecular, sem dissociação em íons.

Questão 23

A produção do ferro metálico é de grande importância desde a revolução industrial. Esse processo, que é realizado em siderúrgicas, ocorre pela reação de redução do óxido de ferro(III) pelo monóxido de carbono e pode ser representado pela equação (não balanceada) a seguir:



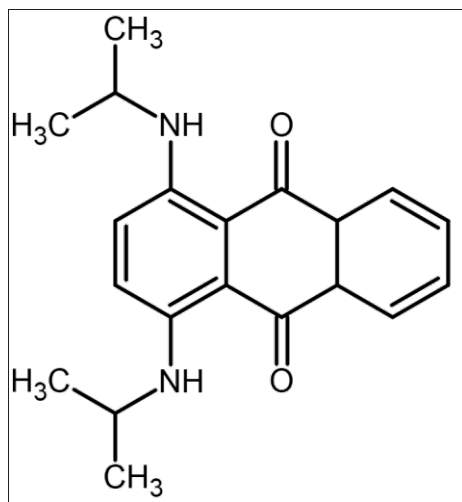
Considerando o uso de 320 g de Fe_2O_3 em uma siderúrgica, com um rendimento de 100%, assinale a alternativa que representa a quantidade de ferro metálico produzido.

- A. () 112 g
- B. () 224 g
- C. () 56 g
- D. () 320 g
- E. () 11,2 g

Questão 24

A molécula na Figura 3 atende pelo nome oficial: 1,4-bis[(propan-2-il)amino]-9,10-dihidroantracen-9,10-diona, sendo conhecida comercialmente como Solvente Azul 36 (óleo azul A). Essa molécula pode ser empregada para gerar fumaça azul em fogos de artifício.

Figura 3



Considere as informações estruturais e assinale a alternativa **correta**.

- A. ☐ Possui o substituinte isopropil ligado às aminas.
- B. ☐ Possui a função éster.
- C. ☐ Todos os carbonos da molécula estão hibridizados sp^3 .
- D. ☐ Possui a fórmula $C_{20}H_{20}N_2O_2$.
- E. ☐ Apresenta massa molar 315,89 g/mol.

Questão 25

Em 2019, foi celebrado o Ano Internacional da Tabela Periódica, lembrando os 150 anos da proposta de Mendeleev. Desde então, novas aplicações têm ressaltado a importância das leis periódicas para compreender a organização dos elementos e suas propriedades. Um exemplo atual é o uso crescente de terras-raras (lantanídeos), fundamentais para a fabricação de ímãs permanentes em turbinas eólicas, motores de carros elétricos e dispositivos eletrônicos.

Considerando os princípios da tabela periódica e as propriedades periódicas, assinale a alternativa **correta** sobre os elementos envolvidos.

- A. ☐ Os elementos lantanídeos ocupam a série dos actinídeos e apresentam propriedades químicas idênticas às do urânio.
- B. ☐ A energia de ionização tende a diminuir dentro de um mesmo período, já que os elétrons externos ficam cada vez mais próximos do núcleo.
- C. ☐ A afinidade eletrônica é constante dentro de um mesmo grupo, sendo idêntica para todos os elementos.
- D. ☐ O aumento do caráter metálico ocorre da direita para a esquerda em um período e de cima para baixo em um grupo, sem exceções conhecidas.
- E. ☐ A variação do raio atômico dentro de um período ocorre pela maior atração nuclear efetiva, fazendo com que, mesmo com o aumento do número atômico, o tamanho do átomo diminua da esquerda para a direita.

Questão 26

A compreensão da estrutura da matéria evoluiu com diferentes modelos atômicos até a atual organização dos elétrons em níveis e subníveis de energia. Essa evolução permitiu não apenas avanços na Química, mas também no desenvolvimento de novas tecnologias, como semicondutores empregados em painéis solares e dispositivos eletrônicos. A correta atribuição da configuração eletrônica é fundamental para explicar as propriedades periódicas e a reatividade química dos elementos.

Considerando os modelos atômicos e os princípios que regem a distribuição eletrônica, assinale a alternativa **correta**.

- A. () No caso dos gases nobres, sua estabilidade é explicada apenas pelo modelo de Dalton, pois este já previa o octeto eletrônico como regra de máxima estabilidade.
- B. () O modelo de Dalton explicava os espectros de emissão atômica ao considerar que os átomos eram esferas maciças e indivisíveis, capazes de emitir radiação quando excitadas.
- C. () Segundo a configuração eletrônica, o cobalto ($Z = 27$) termina em $3d^6 4s^1$, o que justifica seu caráter de elemento de transição estável e sem variações de estados de oxidação.
- D. () O Princípio da Exclusão de Pauli admite que dois elétrons em um mesmo orbital podem ter todos os quatro números quânticos idênticos, desde que o spin seja paralelo.
- E. () O modelo de Bohr explicou os espectros de emissão do átomo de hidrogênio e, a partir dele, a configuração eletrônica passou a ser organizada em níveis e subníveis de energia, permitindo justificar a semelhança química entre elementos de um mesmo grupo da Tabela Periódica.

Questão 27

No tratamento de efluentes industriais, um dos maiores desafios é a presença de íons Cr^{6+} , geralmente encontrados na forma de cromato (CrO_4^{2-}) ou dicromato ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$), altamente tóxicos e cancerígenos. Processos de oxirredução são empregados para converter o Cr^{6+} em Cr^{3+} , forma menos solúvel e com menor toxicidade, possibilitando sua precipitação e remoção. A compreensão das reações redox é fundamental não apenas para explicar esse processo, mas também para analisar fenômenos como a corrosão e a eletrólise.

Com base nesses conceitos, assinale a alternativa **incorreta**.

- A. () O agente redutor utilizado em uma reação redox, como o Fe^{2+} em presença de Cr^{6+} , é a espécie que fornece elétrons, sofrendo oxidação e permitindo a redução do cromo.
- B. () No processo de conversão ambientalmente relevante do Cr^{6+} para o Cr^{3+} , o cromo sofre oxidação, pois passa de um número de oxidação mais baixo para um mais elevado, caracterizando o ganho de elétrons.
- C. () Em qualquer reação de oxirredução, uma variação simultânea de números de oxidação ocorre, sendo imprescindível a presença de um oxidante e de um redutor.
- D. () O balanceamento de reações redox pelo método iônico-eletrônico em meio ácido envolve a adição de H_2O , H^+ e de elétrons, de modo a conservar tanto a massa quanto a carga elétrica.
- E. () A eletrólise utilizada em processos industriais, como a galvanoplastia, corresponde a uma reação de oxirredução não espontânea, forçada pela aplicação de corrente elétrica externa.

Questão 28

A descoberta da radioatividade no final do século XIX, por Becquerel, e os estudos de Marie e Pierre Curie revolucionaram a ciência ao revelar que alguns núcleos atômicos podem se transformar espontaneamente em outros núcleos, liberando energia. Atualmente, os conceitos de meia-vida, tipos de radiação e decaimento radioativo têm aplicações que vão da medicina nuclear à datação de fósseis.

Considerando os fundamentos da radioatividade, assinale a alternativa **correta**.

- A. () A radiação gama é constituída por partículas eletricamente carregadas, o que explica sua baixa penetração em tecidos biológicos.
- B. () A radiação beta consiste na emissão de um pósitron (e^+), resultante da transformação de um próton em nêutron dentro do núcleo.
- C. () O tempo de meia-vida de um radioisótopo varia de acordo com as condições externas de pressão, temperatura e estado físico da amostra.
- D. () O decaimento alfa corresponde à emissão de uma partícula formada por dois prótons e dois nêutrons, provocando a redução de duas unidades no número atômico e de quatro unidades no número de massa do núcleo instável.
- E. () O processo de fissão nuclear espontânea ocorre sem necessidade de indução externa e gera produtos mais leves, acompanhados da liberação de grande quantidade de energia.

TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS																				18
1																		2		
1	1.008(2)*	H																		He
HIDRÓGENIO																				hélio
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4
																				3
																				2
																				1
																				18
																				17
																				16
																				15
																				14
																				13
																				12
																				11
																				10
																				9
																				8
																				7
																				6
																				5
																				4

57	138.91	La	LANTÂNIO	58	138.91	Ce	CÉRIO	59	140.12	Pr	PRASEODÍMIO	60	140.91	Nd	NEODÍMIO	61	144.24	Pm	PROMÉCIO	62	150.36(2)	Sm	SAMÁRIO	63	151.96	Eu	EUROPIO	64	157.25(3)	Gd	GADOLÍNIO	65	158.93	Tb	TÉRBIO	66	162.50	Dy	DISPRÓDIO	67	164.93	Ho	HÓLMIO	68	167.26	Er	ÉRBIO	69	168.93	Tm	TÚLIO	70	173.05(2)	Yb	ÍTERBIO	71	174.97	Lu	LUTÉCIO
89	226	Ac	ACTÍNIO	90	226	Th	TÓRIO	91	232.04	Pa	PROTÁCTÍNIO	92	231.04	U	URÂNIO	93	238.03	Np	NEPTÚNIO	94	237.05	Pu	PLUTÓNIO	95	244	Am	AMÉRICIO	96	243	Cm	CÚRIO	97	247	Bk	BERKÉLIO	98	251	Cf	CALIFÓRNIO	99	252	Es	EINSTÊNIO	100	258	Fm	FÉRMIO	101	267	Md	MEDELEVÍO	102	288	No	NOBÉLIO	103	289	Lr	LAURÊNCIO

HISTÓRIA

(9 questões)

Questão 29

O historiador irlandês Peter Brown atribuiu ao Islã Medieval as características descritas no Texto 1:

TEXTO 1

O Islã tornou iguais todos os seus conversos, independentemente de sua origem étnico-racial. Abriu o caminho para os talentosos e ambiciosos, mesmo que não fossem árabes. Muçulmanos, Sírios e Persas, em apenas um século, tornaram-se os pilares da civilização islâmica e viriam a ser administradores, juristas, teólogos e até mesmo professores de poesia árabe. O Islã Medieval é, em grande parte, uma criação de muçulmanos que não eram árabes.

BROWN, P. *The World of Late Antiquity. AD 150-750*. Nova Iorque; Londres: W.W. Norton & Company, 1989, p. 198.

Assinale a alternativa **incorreta** a respeito da História do Islã na Idade Média.

- A. () Na Península Ibérica, o Islã permaneceu isolado e imune às culturas locais e estrangeiras. Em geral, o território de Al-Andaluz revelou-se adepto de ideais de pureza e rejeição às populações instaladas nesta localidade.
- B. () Construído pelos Omíadas em Jerusalém, o Domo da Rocha foi estabelecido sobre as ruínas do Monte do Templo e conectava, ainda que simbolicamente, a fé pregada pelo profeta Muhhamad a Abraão.
- C. () A cidade de Bagdá (*Madinat-al-Salam* ou “A cidade da paz”) foi fundada sob a pretensão de ser a capital do Califado Abássida a partir do ano 762 d.C.
- D. () Entre os anos de 650 e 750 d.C., ainda sob a hegemonia dos Omíadas, o Islã promoveu uma ampliação de sua expansão territorial, congregando territórios na Arábia, no Norte da África e na Península Ibérica.
- E. () No ano 751, Abássidas e Chineses da Dinastia Tang se enfrentaram nas proximidades do rio Talas, com vitória das forças muçulmanas e o consequente estabelecimento de limites às expansões dos chineses sobre a Ásia Central.

Questão 30

O Partido dos Panteras Negras foi um dos movimentos antirracistas mais importantes dos Estados Unidos. Sua atuação radical e organizada representou um desafio direto ao Estado.

Assinale a alternativa **correta** sobre os Panteras Negras.

- A. () Entre as principais lideranças do Partido dos Panteras Negras constam Martin Luther King Jr. e Malcom X.
- B. () O Partido dos Panteras Negras surgiu durante a década de 1970 e foi um dos maiores representantes do nacionalismo negro nos Estados Unidos com a campanha de retorno dos afroamericanos para o continente africano.
- C. () O legado das ideias, símbolos e ações dos Panteras Negras permanece atual nas lutas por igualdade e direitos civis, sendo evidente sua influência em movimentos contemporâneos, como o *Black Lives Matter*.
- D. () O movimento nasceu nas comunidades de periferia de Nova Iorque, e suas primeiras lideranças eram trabalhadores populares, semialfabetizados, vítimas diárias do racismo no país.
- E. () Embora tenha contato com participação de mulheres, os cargos de liderança do Partido dos Panteras Negras sempre foram ocupados por homens.

Questão 31

A Figura 1, pintura encontrada na antiga cidade de Pompeia, Itália, retrata uma mulher portando os instrumentos de escrita utilizados pelos antigos romanos: tabuinhas de cera e um artefato pontiagudo para riscá-las. O retrato em questão, no passado, já foi interpretado como sendo uma representação da poeta grega Safo. Mais recentemente, contudo, o acesso a diversas fontes históricas tem evidenciado tratar-se da representação das mulheres em todos os âmbitos da sociedade romana antiga dos primeiros séculos do período imperial.

Figura 1: Afresco pompeiano (Século I d.C.) retratando mulher com instrumentos de escrita.



Fonte: *Wikimedia Commons*. “Portrait d’une jeune femme, dite Sappho” [fresque]. Casa VI, 17 (Insula Occidentalis), Pompeia (Itália), séc. I d.C. Descoberta em 17 ou 24 maio 1760; conservada no Museo Archeologico Nazionale di Napoli, Núm. Inv. 9084. Disponível em: [https://en.wikipedia.org/wiki/%22Sappho%22_fresco_\(Pompeii\)#/media/File:Portrait_d%27une_jeune_femme,_dite_Sappho.jpg](https://en.wikipedia.org/wiki/%22Sappho%22_fresco_(Pompeii)#/media/File:Portrait_d%27une_jeune_femme,_dite_Sappho.jpg). Acesso em: 20 out. 2025

Assinale a alternativa **incorreta**, considerando o protagonismo das mulheres romanas dos primeiros séculos do período imperial.

- A. () Parte significativa das inscrições parietais da cidade de Pompeia é de autoria feminina e trata de temas diversos do cotidiano: religiosidade, trabalho, amor e economia.
- B. () Nas lápides funerárias romanas, inúmeras mulheres foram registradas junto das profissões desempenhadas em vida.
- C. () Muitas mulheres romanas, nos primeiros séculos do período imperial, atuavam como médicas, atrizes de teatro, comerciantes e trabalhadoras domésticas.
- D. () Inúmeras mulheres romanas, inclusive alforriadas, atuaram como benfeitoras em suas cidades, doando quantias significativas de seu próprio dinheiro em prol da construção de edifícios e serviços públicos à população.
- E. () As mulheres romanas estavam proibidas de atuar no comércio, âmbito dominado apenas por homens de nascimento livre ou alforriados.

Questão 32

A matéria publicada no site do Arquivo Nacional relata a importância histórica do documento conhecido como Relatório Figueiredo, nome dado em referência ao procurador do Ministério Público Federal Jader de Figueiredo Correia. Na matéria transcrita no Texto 2, é informado o seguinte:

TEXTO 2

Depois de mais de 40 anos desaparecido após incêndio no Ministério da Agricultura, que teria dado o documento como 'eliminado', o Relatório Figueiredo foi encontrado em abril de 2013 no Museu do Índio no Rio de Janeiro com mais de 7 mil páginas que mostram o genocídio cometido na época, algo que chocou a população com tamanho horror quando foi divulgado na mídia.

Fonte: ENCONTRADO há 10 anos, Relatório Figueiredo revelou extermínio, mas cultura indígena resiste em MS. *Memórias Reveladas – Arquivo Nacional*, Brasília, 20 abr. 2023. Disponível em: <https://www.gov.br/memoriasreveladas/pt-br/assuntos/noticias/encontrado-ha-10-anos-relatorio-figueiredo-revelou-extermínio-mas-cultura-indígena-resiste-em-ms>. Acesso em: 21 out. 2025.

Assinale a alternativa **correta** sobre o Relatório Figueiredo.

- A. () O relatório concentra sua apuração de violência indígena na região sul e sudeste do Brasil, não sendo demonstrativo de ações de violação de direitos humanos em outras regiões do país.
- B. () O relatório foi produzido pela Comissão da Verdade, instituída no Brasil durante o governo presidencial de Dilma Rousseff. Essa comissão foi instituída para investigar e apurar crimes cometidos pelo Estado durante a ditadura militar.
- C. () A investigação que deu origem ao relatório foi encomendada em 1967 pelo Ministro do Interior Afonso de Albuquerque Lima. Seu objetivo era apurar denúncias de corrupção e violência dentro do então Serviço de Proteção ao Índio (SPI), órgão do governo responsável pela política indigenista.
- D. () O relatório não conseguiu identificar a participação de militares e funcionários do SPI (Serviço de Proteção ao Índio) em práticas de violação aos direitos humanos contra as populações indígenas no Brasil.
- E. () O relatório serviu de base legal para fundamentar a tese do marco temporal, defendida pelas populações indígenas, antropólogos e entidades civis engajadas na política de reparações históricas no Brasil atualmente.

Questão 33

Sobre o contexto histórico da formação da União Ibérica (1580-1640), invasões holandesas e o estabelecimento da Companhia de Jesus na América portuguesa, assinale a alternativa **correta**.

- A. () O contexto de dominação espanhola sobre a Coroa portuguesa marcou o auge da exploração aurífera das Minas Gerais.
- B. () As relações econômicas entre portugueses e holandeses foram afetadas diretamente pelo domínio espanhol sobre a Coroa portuguesa, o que motivou a invasão e ocupação de territórios da América portuguesa pelos holandeses.
- C. () Mesmo durante o domínio espanhol sobre a Coroa portuguesa, os limites territoriais estabelecidos no Tratado de Tordesilhas (1494) foram respeitados, sendo impossível transitar e comercializar com praças comerciais estrangeiras.
- D. () O domínio holandês no nordeste brasileiro não afetou o comércio de escravizados africanos.
- E. () Os indígenas deixaram de ser escravizados, uma vez que a estratégia de evangelização jesuítica evoluiu para a construção das Missões Jesuíticas, afastadas dos principais territórios portugueses.

Questão 34

A Revolta da Chibata ocorreu entre os dias 22 e 27 de novembro de 1910. Após assumir o controle de navios da Marinha, apontar seus canhões para a cidade do Rio de Janeiro e abrir negociação com as lideranças políticas e militares da época, os revoltosos tiveram a promessa do atendimento de suas demandas. O pedido de anistia a todos os envolvidos na revolta era uma delas.

Assinale a alternativa **correta** sobre o pedido de anistia aos marinheiros envolvidos na Revolta da Chibata.

- A. () Após a renúncia dos marinheiros, o acordo de anistia, inicialmente prometido, não foi cumprido pelas autoridades competentes. Os líderes da revolta foram expulsos da Marinha sob a alegação de insubordinação, e muitos marinheiros foram presos, torturados ou enviados para trabalhos forçados na Amazônia.
- B. () A anistia para casos de sublevação contra a nação não estava amparada na constituição vigente, mas cláusulas fundamentadas em liberdade de expressão e direitos humanos foram usadas para assegurar a integridade física dos marinheiros e o fim do uso da chibata como castigo físico na Marinha.
- C. () A anistia foi cumprida de forma ampla e irrestrita, absolvendo todos os revoltosos e extinguindo, oficialmente, os castigos físicos na Marinha brasileira.
- D. () A anistia plena a todos os envolvidos não foi cumprida, e as principais lideranças da revolta de marinheiros foram julgadas perante tribunais brasileiros e condenadas por traição ao país.
- E. () O único marinheiro não anistiado após a rendição do movimento contra a chibata no Brasil foi João Candido, conhecido como Almirante Negro dos mares. Ele foi punido de forma exemplar em nome dos demais.

Questão 35

Em 16 de julho de 1934 foi promulgada a segunda Constituição republicana do Brasil. O período democrático, no entanto, teve curta duração. Em 10 de novembro de 1937, o Congresso foi fechado e teve início a ditadura do Estado Novo, com uma nova Constituição sendo imposta.

Analise as proposições sobre essas duas constituições.

- I. A Constituição de 1934 ratificou as conquistas do Código Eleitoral de 1932 e garantiu o voto secreto e o voto feminino.
- II. A Constituição de 1937 estabeleceu a política do bipartidarismo durante o período do Estado Novo.
- III. As duas cartas constitucionais mantiveram os trabalhadores rurais à margem das garantias da legislação do trabalho.
- IV. A Constituição de 1934 concedeu o direito ao voto aos analfabetos, retirado pela Constituição de 1937 e referendado novamente apenas pela Constituição de 1988.
- V. A Constituição de 1937 frustrou as pretensões de governo dos integralistas, que tentaram a insurreição no ano seguinte

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () Somente as proposições I, II e IV são verdadeiras.
- B. () Somente as proposições I, III e V são verdadeiras.
- C. () Somente as proposições I e IV são verdadeiras.
- D. () Somente as proposições II, III e V são verdadeiras.
- E. () Somente as proposições II, IV e V são verdadeiras.

Questão 36

No Texto 3, é apresentada a forma como o historiador Hélio Chaves Flores descreveu a repressão do governo federal em Desterro.

TEXTO 3

A reação governista não se dá sem uma feroz repressão aos revoltosos. Na fortaleza da ilha de Anhatomirim, próxima a Desterro, mais de 180 federalistas são fuzilados por ordem do coronel Moreira César, que não poupa nem mesmo as autoridades que haviam declarado a cidade de Desterro capital da 'República provisória'. A guerra simbólica daria continuidade às façanhas das armas: a cidade recuperada teve o nome mudado e se passou a chamar Florianópolis, numa referência ao salvamento da República por Floriano Peixoto.

FLORES, Hélio Chaves. "A consolidação da República: rebeliões de ordem e progresso". In: FERREIRA, Jorge; DELGADO, Lucília de Almeida Neves (orgs.). O Brasil Republicano: o tempo do liberalismo excludente - da proclamação da República à Revolução de 1930. 4ªed. Rio de Janeiro: Civilização Brasileira, 2010. p. 45-88. [o Brasil republicano; v. 1, p.78-79].

Analise as proposições sobre esse momento de instabilidade no início do período republicano e assinale (V) para verdadeira e (F) para falsa.

- () O primeiro presidente republicano, o marechal Deodoro da Fonseca, foi eleito indiretamente pelo Congresso e, poucos meses depois, em 3 de novembro de 1891, decretou o Estado de Sítio e dissolveu o mesmo Congresso.
- () A Revolução Federalista começou no Rio Grande do Sul em 1893, mas rapidamente se espalhou por toda região Sul do Brasil, e a ilha de Desterro tornou-se a capital provisória da revolta.
- () Os revoltosos da segunda Revolta da Armada, de 1893, eram simpáticos aos ideais dos federalistas, mas não estabeleceram com eles ligações militares diretas, permanecendo duas revoltas distintas.
- () A primeira Revolta da Armada, de 1891, foi liderada pelo almirante Custódio de Melo, e já contava com o apoio de personagens notáveis da política catarinense.
- () A união do governo Floriano Peixoto com os paulistas facilitou a vitória governista e abriu o caminho para a posterior eleição do primeiro presidente civil paulista – Prudente de Moraes.

Assinale a alternativa **correta**, de cima para baixo.

- A. () F – V – V – V – F
- B. () F – V – F – V – F
- C. () V – F – V – F – V
- D. () V – V – F – F – V
- E. () F – F – V – F – V

Questão 37

A composição “Pra frente Brasil”, transcrita a seguir, marcou o tricampeonato mundial de futebol que a seleção brasileira conquistou no México, em 1970.

TEXTO 4

Pra frente Brasil

Miguel Gustavo (1970)

Noventa milhões em ação
Pra frente, Brasil
Do meu coração

Todos juntos vamos
Pra frente, Brasil
Salve a Seleção!

De repente é aquela corrente pra frente
Parece que todo o Brasil deu a mão
Todos ligados na mesma emoção
Tudo é um só coração!

Todos juntos vamos
Pra frente Brasil, Brasil
Salve a Seleção!

Todos juntos vamos
Pra frente Brasil, Brasil
Salve a Seleção!

Disponível em: <https://www.lettras.mus.br/hinos-de-futebol/394819/>. Acesso em: 12 nov. 2025.

Essa conquista foi amplamente instrumentalizada pela ditadura militar de 1964. Enquanto o governo reprimia a sociedade e censurava os meios de comunicações, a propaganda destacava a vitória do selecionado.

Sobre esse período, assinale a alternativa **correta**.

- A. () A diminuição da dívida externa durante o chamado “Milagre Econômico” possibilitou uma política de investimentos na construção de inúmeros estádios de futebol durante o período da ditadura militar.
- B. () Os diversos órgãos que compunham a rede de informações e inteligência/espionagem da ditadura possuíam atividades que se restringiam ao âmbito do território nacional.
- C. () A ditadura militar foi capaz de eliminar a corrupção no período, sendo essa conquista amplamente utilizada como propaganda do governo.
- D. () Os elevados índices de crescimento econômico da ditadura militar foram responsáveis por uma redução da concentração de renda. A propaganda do governo destacava que “ninguém segura esse país”.
- E. () A censura e a propaganda política eram faces complementares das políticas de controle e divulgação de informações, com destaque para a Assessoria Especial de Relações Públicas (Aerp).

FILOSOFIA**(2 questões)****Questão 38**

Partindo da diferença de significado dos termos 'ética' e 'moral', na reflexão filosófica acerca da ação humana, assinale a alternativa **correta**.

- A. () A moral geralmente tem pretensões de universalidade, enquanto a ética envolve uma situação específica e particular.
- B. () Ética envolve valores tradicionais, sociais e costumes, enquanto moral envolve princípios teóricos ou racionais, resultantes da investigação.
- C. () Ética é um campo de estudo e reflexão, enquanto moral designa valores seguidos por certo grupo de pessoas em certas circunstâncias.
- D. () A moral envolve reflexão e justificação, já a ética envolve ação e costumes de certo grupo social.
- E. () A ética é bem antiga e fundamentada, enquanto a moral é recente e superficial.

Questão 39

A partir da Modernidade, a discussão sobre o fundamento do conhecimento se organiza em torno de duas correntes distintas: uma propõe que esse fundamento está na experiência e na observação; a outra, por sua vez, propõe que está em princípios gerais e universais do pensamento.

Assinale a alternativa **correta**, que denomina essas duas correntes, respectivamente.

- A. () Ceticismo e Dogmatismo
- B. () Empirismo e Racionalismo
- C. () Pragmatismo e Empirismo
- D. () Racionalismo e Ceticismo
- E. () Comunismo e Capitalismo

GEOGRAFIA**(9 questões)****Questão 40****TEXTO 1**

De acordo com o 'Boletim das Migrações', em 14 anos, o fluxo migratório no Brasil foi de 2,3 milhões de pessoas. De 2010 a agosto de 2024, o Brasil registrou a entrada de 1.700.686 migrantes, entre residentes permanentes, temporários e fronteiriços. Além disso, o País reconheceu 146.109 pessoas como refugiadas e recebeu 450.752 solicitações de reconhecimento da condição de refugiado.

Disponível em: <https://www.gov.br/mj/pt-br/assuntos/noticias/fluxo-migratorio-no-brasil-foi-de-2-3-milhoes-de-pessoas-em-14-anos-aponta-boletim-das-migracoes>. Acesso em: 29 ago. 2025.

Assinale a alternativa **correta** sobre migrantes e refugiados.

- A. () O termo refugiado trata de pessoas que foram forçadas a sair do país de origem, seja por motivos religiosos, políticos ou por violações de direitos humanos e que têm essa situação reconhecida pelo Estado.
- B. () Os constantes desastres naturais, como tufões e terremotos, também colaboraram para o aumento do número de refugiados e de migrantes venezuelanos ao redor do mundo.
- C. () Os refugiados reconhecidos no Brasil são, em sua maioria, da Venezuela, do México e da República Dominicana.
- D. () A Alto Comissariado das Nações Unidas para Refugiados (ACNUR) é uma organização dedicada a avaliar e deliberar sobre os processos de migração e refúgio no Brasil e em países da América Latina, África e Oriente Médio.
- E. () A globalização e o avanço da tecnologia e das telecomunicações são os principais responsáveis pelos fluxos de refugiados ao longo do século XX.

Questão 41**TEXTO 2**

Nos últimos anos, diferentes pesquisas têm divulgado que a Floresta Amazônica está muito próxima de se tornar savana. Os cientistas atestam que o processo de 'savanização' da Floresta Amazônica já é realidade e pode atingir ponto crítico até 2050.

Disponível em: <https://jornal.usp.br/radio-usp/processo-de-savanizacao-da-floresta-amazonica-ja-e-realidade-e-pode-atingir-ponto-critico-ate-2050/>. Acesso em: 1 set. 2025.

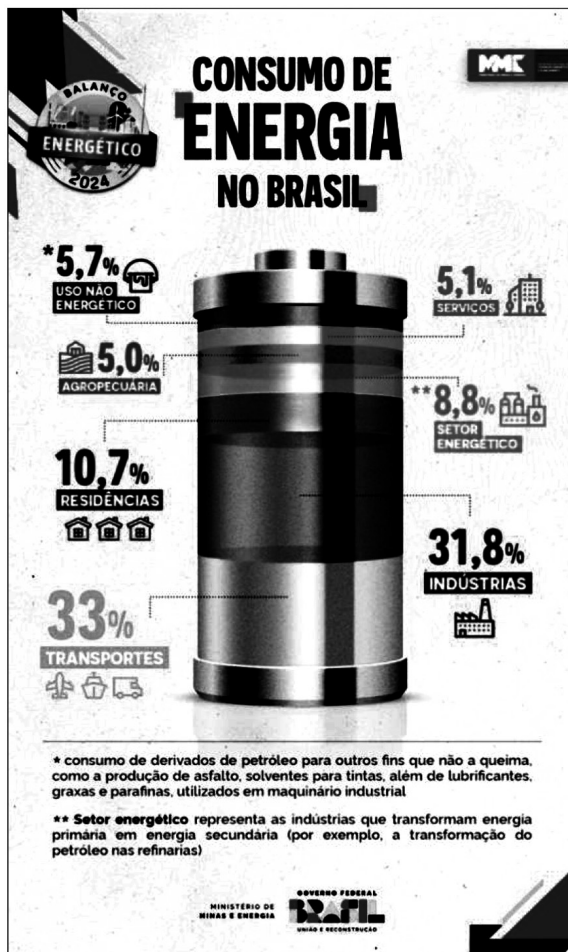
Assinale a alternativa correta sobre esta importante floresta.

- A. () A COP30, que aconteceu entre os dias 10 e 21 de novembro de 2025 na cidade de Belém, capital do Pará, reuniu líderes mundiais, cientistas, organizações não governamentais e representantes da sociedade civil para discutir o futuro da Floresta Amazônica.
- B. () Os principais fatores de estresse ambiental na floresta amazônica estão associados às secas, à extração de madeira e aos incêndios.
- C. () O manejo florestal na Amazônia é uma ameaça grave, que pode desencadear transições inesperadas nos ecossistemas e, potencialmente, exacerbar as mudanças climáticas regionais.
- D. () Em relação às perturbações humanas, as áreas da floresta são degradadas para a exploração de madeiras, para a rotação de culturas e para a adubação com agrotóxico.
- E. () A Floresta Amazônica possui um ecossistema biologicamente pobre e pouco diversificado, o que favorece os processos de savanização.

Questão 42

O Balanço Energético Nacional (BEN 2024), divulgado pela Empresa de Pesquisa Energética (EPE) em parceria com o Ministério de Minas e Energia (MME), informou que, no ano de 2023, houve um aumento de 4% do uso de energia em relação ao ano anterior. Nesse cenário, o setor de transportes apresentou a maior participação dentre os setores e se tornou, novamente, o líder no país em termos de consumo de energia, com 33% do total.

Figura 1 – Consumo de Energia no Brasil



Disponível em: <https://agenciagov.ebc.com.br/noticias/202406/transporte-e-industria-representaram-64-8-do-consumo-de-energia-do-pais-em-2023>. Acesso em: 29 ago. 2025.

Análise as proposições sobre o consumo de energia no Brasil.

- I. Os países mais desenvolvidos apresentam um alto consumo energético em relação ao PIB, como é o caso do Brasil.
- II. O setor primário está entre os que mais utilizam energia para produzir, uma vez que as *commodities* constituem a base econômica de muitos países.
- III. Há diferentes tipos de indústrias, e as indústrias de base e petroquímicas demandam alta intensidade energética para produzir.
- IV. Do total do consumo de energia no Brasil, 64,8% foram utilizados pelos setores de transporte e industrial, em 2023.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () Somente as proposições I e II são verdadeiras.
- B. () Somente as proposições I e III são verdadeiras.
- C. () Somente as proposições I e IV são verdadeiras.
- D. () Somente as proposições II e IV são verdadeiras.
- E. () Somente as proposições III e IV são verdadeiras.

Questão 43

O Texto 3 foi retirado da crônica 'Uma vitória da tua gente', do escritor porto-alegrense José Falero, publicado no livro 'Mas em que mundo tu vive?'.

TEXTO 3

Recém-chegado de lá do fundão da cidade, ali tá tu, a bordo do Bonsucesso, comendo a pipoca doce que tu pegou baratinho na mão dum piá que nasceu chorando, como todo o mundo, mas não no Moinhos de Vento, e sim num lugar que ensinou ele a parar de chorar bem antes do tempo. O bonde atravessa o Túnel da Conceição, e aí, olhando pela janela, tu viaja no viaduto. Tu sabe: algum cara completamente diferente do teu pai ganhou uma fortuna pra calcular a quantidade exata de aço que aquele bagulho tinha que ter pro vento não acabar derrubando tudo com o passar dos dia, mas foi uma pá de cara idêntico ao teu pai que ganhou um salário de fome pra virar todo o concreto que foi usado ali. Puta obra de engenharia, tu pensa. Mas, na real, pra ti que mal e porcamente domina as quatro operação básica da aritmética, até os barraco de pau da invasão lá perto da tua casa já são tudo umas puta obra de engenharia.

FALERO, J. *Mas em que mundo tu vive?* Crônicas. 1. ed. São Paulo: Todavia, 2021, p. 22.

Em relação ao contexto em que é criada a obra de José Falero, analise as proposições.

- I. Quando o autor menciona o 'fundão da cidade' em oposição ao 'Moinhos de Vento' está se referindo ao desenvolvimento segregado da capital gaúcha, em que as periferias urbanas, em geral, se formaram em áreas geograficamente afastadas das áreas centrais, mais valorizadas pelo mercado imobiliário.
- II. O desastre socioambiental ocorrido no Rio Grande do Sul em maio de 2024 afetou a Região Metropolitana de Porto Alegre de forma desigual e revelou outra dimensão da segregação socioespacial, que vem sendo chamada de "racismo ambiental", posto que neste território as áreas que foram mais impactadas apresentavam concentrações expressivas de população negra e de baixa renda.
- III. A 'invasão' a que se refere o autor diz respeito ao processo de ocupação (espontâneo ou politicamente organizado) de territórios pela classe trabalhadora nas periferias urbanas, já que, em função da contradição básica entre quem pensa e quem constrói a cidade moderna brasileira, esta "pá de cara idêntico ao teu pai que ganhou um salário de fome pra virar todo o concreto que foi usado ali" frequentemente não encontra espaço para estabelecer sua moradia nesta cidade que ajudou a construir.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () Somente as proposições I e II são verdadeiras.
- B. () Somente as proposições I e III são verdadeiras.
- C. () Somente a proposição II é verdadeira.
- D. () Somente as proposições II e III são verdadeiras.
- E. () Todas as proposições são verdadeiras.

Questão 44

O Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE) reconhece oficialmente seis biomas continentais no Brasil: Amazônia, Caatinga, Cerrado, Mata Atlântica, Pampa e Pantanal. Cada bioma apresenta características próprias de clima, relevo, fauna e flora, influenciando diretamente as atividades humanas.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () O Pampa abrange parte significativa da região Sudeste, sendo formado por extensas áreas de floresta de Araucárias.
- B. () A Caatinga é marcada por chuvas abundantes durante todo o ano, com rios perenes e vegetação densa.
- C. () O Cerrado ocupa pequena extensão territorial disjunta no Brasil, sendo sua maior área situada na região Sul e caracterizado por clima sempre úmido.
- D. () O Pantanal é considerado a maior planície alagável do planeta, com rica biodiversidade e alternância entre períodos de cheia e de seca.
- E. () A Mata Atlântica é formada exclusivamente pela Floresta Ombrófila Densa e tem sofrido impactos significativos da ocupação humana.

Questão 45

TEXTO 4

Durante muito tempo discutiu-se e buscou-se definir uma identidade única para o povo catarinense. [...]. Hoje existe a clareza de que a verdadeira identidade do povo catarinense é representada pela diversidade de identidades. Não se pode reduzir a identidade a uma ou mesmo muitas delas, pois cada grupo, à sua maneira, contribui para a construção do mosaico cultural, múltiplo e diversificado, representado pelo conjunto da população de Santa Catarina.

SANTA CATARINA. Secretaria de Estado do Planejamento. Diretoria de Estatística e Cartografia; ROCHA, Isa de Oliveira (org.). *Atlas Geográfico de Santa Catarina*. Fascículo 3: População. Florianópolis: Editora da Udesc, 2019, 175 p.

Acerca das características dos grupos populacionais que formam a diversidade social do território catarinense, assinale a alternativa **correta**.

- A. () O povoamento vicentista representa a primeira tentativa de ocupação efetiva do território hoje compreendido como pertencente à Santa Catarina por parte da coroa portuguesa, no século XIX, a partir da fundação das localidades de São Francisco do Sul, Desterro e Laguna.
- B. () Os povos indígenas que ocupam o atual território catarinense (Guarani, Xokleng e Kaingang) têm como característica cultural a delimitação rígida de territórios, o que facilita os processos de demarcação territorial por parte do Estado.
- C. () A população cabocla, que representa um segundo momento de ocupação do planalto catarinense, viveu um movimento de dispersão após a Guerra do Contestado e, conseqüente, rearranjo identitário, e hoje marca presença em todo território estadual.
- D. () Pesquisas e recenseamentos historiográficos dão conta da presença de população de origem africana no território catarinense desde o século XVII, sendo uma das manifestações espaciais desse período a formação de territórios quilombolas, dos quais não encontramos remanescentes na contemporaneidade.
- E. () Durante a segunda metade do século XIX, a região do Vale do Itajaí deu origem a um exitoso empreendimento colonial, em que extensas áreas de mata virgem e desabitada foram transformadas pela fundação de colônias de imigrantes alemães, o que gerou uma conformação étnica homogênea para a região, que pode ser percebida até os dias atuais.

Questão 46

TEXTO 5

Entendemos por domínio morfoclimático e fitogeográfico um conjunto espacial de certa ordem de grandeza territorial – de centenas de milhares a milhões de quilômetros quadrados de área onde haja um esquema coerente de feições de relevo, tipos de solos, formas de vegetação e condições climático-hidrológicas (Ab'Saber, 2003). Esses domínios permitem compreender melhor a diversidade ambiental brasileira e seus usos socioeconômicos.

AB'SABER, A. N. Os domínios de natureza no Brasil: potencialidades paisagísticas. São Paulo: Ataliê Editorial, 2003.

Considerando a proposta de regionalização descrita nas proposições a seguir, assinale a alternativa **correta**.

- A. () O domínio dos cerrados apresenta clima semiárido, vegetação xerófita e grande predominância da pecuária extensiva.
- B. () O domínio amazônico caracteriza-se pela floresta equatorial densa, clima quente e úmido, presença de rios volumosos e solos geralmente pobres em nutrientes.
- C. () O domínio das araucárias estende-se por todo o Nordeste brasileiro, sendo marcado por clima árido e vegetação adaptada à escassez de água.
- D. () O domínio dos mares de morros ocorre principalmente na região Centro-Oeste, associado a áreas de relevo plano e solos de elevada fertilidade.
- E. () O domínio das caatingas abrange parte da Amazônia Legal, destacando-se por apresentar altos índices pluviométricos durante todo o ano.

Questão 47

O Brasil possui uma das maiores redes hidrográficas do mundo, formada por rios de diferentes regimes, extensões e relevância socioeconômica. O Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE) destaca que os rios brasileiros apresentam características ligadas à diversidade climática e ao relevo do país.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () O rio Madeira, um dos principais afluentes do Amazonas, nasce na Argentina e percorre toda a região Sul do Brasil.
- B. () O rio São Francisco nasce no estado do Paraná, percorre o Centro-Oeste e deságua no Oceano Pacífico.
- C. () O rio Paraná corre inteiramente em território brasileiro, sendo o maior afluente da margem direita do rio Amazonas.
- D. () O rio Tocantins não possui ligação com a bacia Amazônica, mas deságua diretamente no rio Amazonas.
- E. () O rio Amazonas é o maior do mundo em vazão, com uma bacia hidrográfica que abrange quase metade do território brasileiro.

Questão 48

Em novembro de 2025, o estado do Pará recebeu a COP30, Conferência das Nações Unidas sobre Mudanças Climáticas (Conferência das Partes), um encontro global em que líderes mundiais, cientistas, organizações não governamentais e representantes da sociedade civil discutiram ações para combater as mudanças do clima.

Analise as proposições sobre as mudanças climáticas e seus impactos no Brasil.

- I. Embora eventos climáticos extremos ainda não afetem o Brasil, é fundamental que compreendamos seus impactos, para que o país não venha a sofrer as consequências já relatadas pelo mundo, como a ameaça aos diversos setores produtivos essenciais (produção de alimentos, as seguranças hídrica e energética) e às pessoas, diretamente, na saúde física e mental, no risco de morte por desastres etc.
- II. Os ecossistemas marinhos e costeiros, assim como seus serviços e atividades que neles se desenvolvem, estão expostos e são altamente vulneráveis a quase todos os efeitos das mudanças climáticas, recebendo os impactos provenientes do oceano e do continente.
- III. Pesquisas vêm comprovando que alta biodiversidade e estoque de carbono estão diretamente associados. A proteção de áreas de alta biodiversidade conserva o carbono dos ecossistemas; assim, há redução das emissões na atmosfera e na magnitude dos efeitos das mudanças climáticas.
- IV. Os últimos relatórios do Painel Intergovernamental sobre Mudança do Clima (IPCC) colocam em xeque o consenso estabelecido pela comunidade científica até a primeira década do século XXI, de que a influência humana sobre o clima é inequívoca, pois demonstram que as maiores emissões de gases de efeito estufa (GEE) provêm dos países menos desenvolvidos economicamente, não estando relacionadas, portanto, à queima de combustíveis fósseis.
- V. Se, por um lado, os últimos relatórios do Painel Intergovernamental sobre Mudança do Clima (IPCC) comprovam que a emissão de gases do efeito estufa (GEE) é desigual pelo globo, estes também vêm corroborando a ideia de que os impactos das mudanças climáticas são democráticos, atingindo a todos os países e comunidades, sem distinção de classe, raça ou gênero, o que ressalta a importância de encontros globais para discussão do tema COP30.

Assinale a alternativa **correta**.

- A. () Somente as proposições I, II e III são verdadeiras.
- B. () Somente as proposições II e III são verdadeiras.
- C. () Somente as proposições II e V são verdadeiras.
- D. () Somente as proposições III e IV são verdadeiras.
- E. () Todas as proposições são verdadeiras.

SOCIOLOGIA**(2 questões)****Questão 49****TEXTO 1**

A existência de pessoas em situação de rua ou sem teto no Brasil não constitui um problema social recente. Em Santa Catarina, segundo reportagem de seis de janeiro de 2025, intitulada “População de rua em SC tem salto de 76% em dois anos, aponta levantamento”. A reportagem afirma que: “Santa Catarina viu, nos últimos anos, a população em situação de rua quase dobrar. Um levantamento do Observatório Brasileiro de Políticas Públicas com a População em Situação de Rua, da Universidade Federal de Minas Gerais (UFMG), mostrou que o Estado atingiu 9.989 pessoas em situação de rua em 2023, 75,9% a mais que o registrado em 2021, de 5.678.”

Disponível em: <https://www.nsctotal.com.br/noticias/populacao-de-rua-em-sc-tem-salto-de-76-em-dois-anos-aponta-levantamento>. Acesso em: 24 ago. 2025.

É possível pensar a questão da população de rua no Estado a partir da proposta de Émile Durkheim sobre os fatos sociais, apresentada no Texto 2.

TEXTO 2

Todavia, desse ponto de vista, não haveria por assim dizer nenhum acontecimento humano que não pudesse ser chamado de social. Cada indivíduo bebe, dorme; come, raciocina e a sociedade tem todo o interesse em que estas funções se exerçam de modo regular. Porém, se todos esses fatos fossem sociais, a Sociologia não teria objeto próprio e seu domínio se confundiria com o da Biologia e da Psicologia. Na verdade, porém, há em toda sociedade um grupo determinado de fenômenos com caracteres nítidos, que se distingue daqueles estudados pelas outras ciências da natureza.

DURKHEIM, É. O que é um Facto Social? In: DURKHEIM, É. *As Regras do Método Sociológico*. Lisboa: Editorial Presença, 2004, p. 48.

Com base nas ideias de Émile Durkheim, assinale a alternativa **correta**:

- A. () Analisando com base no Fato Social, seria possível identificar as três características que o definem, apontando para o problema social da população de rua, contemplando, nesse caso, a exterioridade, a coercitividade e a generalidade.
- B. () A população de rua constitui um exemplo de condutas desviantes socialmente definidas, consideradas por Émile Durkheim como anomalia social, na qual as condutas individuais destoam das condutas coletivas.
- C. () Segundo Émile Durkheim, a Solidariedade Mecânica em processo de ruptura seria a melhor definição para explicar a população de rua como objeto de pesquisa científica, já que a coesão social se coloca em risco com a existência de pessoas vivendo nas ruas.
- D. () Para Émile Durkheim, seria importante separar objetos sociais, coletivos, de escolhas individuais. No caso da população em situação de rua, o mais correto, sociologicamente, seria separar os que estão nas ruas por motivos de dependência química daqueles que lá estão por motivos econômicos. Sem essa separação, não seria possível explicar as condições sociais das escolhas individuais.
- E. () A população de rua em Santa Catarina poderia ser indicada como um exemplo crescente de anomia, responsabilizando o Estado por não prover meios de reverter problemas sociais em um dado território. Émile Durkheim nos apresenta a pertinência da sua definição de Anomia Estatal para compreender a modernidade.

Questão 50

TEXTO 3

Conforme reportagem publicada em 18 de agosto, do Portal Metrôpoles, um casal da cidade de Pomerode teve seu vídeo viralizado ao comentar dados migratórios e seus impactos em Santa Catarina. Segundo recuperam nas conclusões da referida pesquisa, afirmam que a região “se tornou o principal destino migratório dos brasileiros, ultrapassando São Paulo, conforme dados do Censo Demográfico 2022, divulgado pelo Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE)”. Na sequência, apresentam o que chamam de “verdades” que “ninguém fala” sobre o estado: “o catarinense é mais sério e trabalhador; odeia preguiça e serviços mal feitos; tem orgulho da própria cultura; e é conservador”. Na parte final do vídeo, afirmam que “se você vem com agenda *woke* (termo usado para descrever ações de conscientização e combate às desigualdades), ideologia de gênero e assistencialismo estatal, faz um favor para todos nós e fique onde está”. Diante da repercussão negativa e da forte onda de críticas, internautas descobriram que o casal havia recebido o auxílio emergencial do governo federal em 2020 e 2021, época da pandemia de Covid-19; após essa onda de críticas, o casal restringiu os comentários a suas postagens no Instagram.

Disponível em: <https://www.metropoles.com/brasil/casal-de-influencers-lista-regras-para-morar-em-sc-e-incomoda-a-web>. Acesso em: 18 ago. 2025. [Adaptado].

TEXTO 4

A partir do episódio do casal da cidade de Pomerode, é possível identificar a diferença entre analisar dados científicos e usá-los para defender uma forma de explicar a realidade de forma opinativa. Na organização das ideias políticas e de senso comum sobre a descrição de como pensa o povo de Santa Catarina, vemos o trabalho como um valor moral, o que pode expor contradições e exposições de quem opina sobre o tema. Opinar e julgar a realidade constitui, para o sociólogo clássico alemão Max Weber, uma postura distinta que define o pesquisador social. Segundo Max Weber, a posição do sociólogo difere da posição de senso comum, afirmando que: “emitir um juízo sobre a validade de tais valores é assunto da fé, e talvez também seja tarefa de uma consideração e interpretação especulativa da vida e do mundo, no tocante ao seu sentido, mas certamente, não é tarefa de uma ciência empírica, no sentido como nós a entendemos.

WEBER, M. Metodologia das ciências sociais. 4ª ed. São Paulo: Cortez, 2001, p. 111.

Com base nos Textos 3 e 4, assinale a alternativa **correta**, que indica quais elementos comporiam uma postura com potencial de realizar uma análise sociológica e, conseqüentemente, científica, de dados produzidos com rigor científico.

- A. () A única forma de produzir pesquisas empíricas e científicas sérias, e decorrente comunicação das mesmas, é respeitar os procedimentos científicos. Assim, o tipo ideal de ciência é fundamental, pois essa concepção trará para o centro do fazer científico um conjunto de regras criadas por cada pesquisador, com base nas fontes encontradas ao longo da sua vida, em suas experiências individuais.
- B. () Seria importante assumir uma posição neutra frente aos dados e à realidade, reconhecendo-os como fatos sociais, portanto, exteriores ao indivíduo, coercitivos e generalizados. Por meio deste reconhecimento, o distanciamento da análise sociológica se faz científica. A coisificação do objeto de análise do real também se faz fundamental.
- C. () Segundo as ideias do sociólogo Max Weber, os jornalistas responsáveis pela formação da opinião pública, após acumularem o reconhecimento social, migram para postos políticos. Ao mesmo tempo, os cientistas sociais precisam reconhecer que são também sociólogos de gabinete, sendo fundamental separarem a teoria e a prática nas análises científicas.
- D. () Max Weber define os tipos ideais como centrais nesse processo analítico da Sociologia. Além disso, aponta como elementar o autocontrole científico, permitindo distinguir o exercício de comparação da realidade com tipos ideais no sentido lógico, da apreensão avaliadora da realidade pesquisada com base em ideias. Especular a realidade empírica não é tarefa de uma Ciência Social.
- E. () Vinculadas às questões científicas e valorativas, Max Weber afirma, em suas concepções metodológicas, seu postulado da dependência em relação aos valores que o pesquisador possui. Afirma que o sociólogo poderia julgar os valores produzidos pelos processos sociais e também deveria, enquanto cientista, propor novas formas de valores, sendo esta a função da ciência.

REDAÇÃO

Com base nos Textos 1, 2 e 3, escolha somente uma das três propostas apresentadas para escrever a sua redação. **Não se identifique nem assine seu nome em nenhuma das propostas.**

TEXTO 1

De volta ao campus

Durante alguns meses, eu fui o guri todo sujo de argamassa usando um havaianas remendado com prego que aparecia caminhando no meio dos alunos, indo comprar refrigerante. Durante alguns meses, eu fui o intruso que andava encolhido, com vergonha, por entre os prédios da universidade. Durante alguns meses, eu fui o pobre-diabo que passava por ali e que imaginava, com razão ou não, ser o alvo de toda e qualquer gargalhada que soasse à sua passagem. Durante alguns meses. Toda manhã. Perto do meio-dia.

Quando o galpão finalmente ficou pronto, eu dei graças a Deus. Creia-me, leitor: não existe ambiente mais hostil para um pé-rapado do que um ambiente acadêmico. É impossível ficar à vontade. Nada ao redor traz sensação de conforto, nada ao redor lembra minimamente as vielas e os barracos que estamos acostumados a ver à nossa volta, ninguém ao redor nos desperta a mínima sensação de identificação ou nos inspira empatia, é todo mundo pálido demais, é todo mundo civilizado demais, é todo mundo bem-vestido demais, é todo mundo sem ginga, é todo mundo sem suíngue, é todo mundo tão diferente de nós, e em tantos sentidos! Eu dei graças a Deus quando o galpão finalmente ficou pronto e eu soube que não precisaria mais ir comprar refrigerante no meio dos universitários.

Fiz uma promessa boba para mim mesmo naquele dia: quando eu voltasse àquele ambiente, seria como estudante de letras. Jurei para mim mesmo, tendo como testemunha o matagal que circunda aqueles prédios: em nenhuma circunstância eu voltaria ali, exceto como estudante de letras. Ou bem eu voltava como estudante de letras, ou bem não voltava jamais.

FALERO, J. *Mas em que mundo tu vive?* São Paulo: Todavia, 2021, p. 57-58. [Adaptado]

TEXTO 2

Estudo mostra como cotas impulsionaram o acesso às universidades públicas

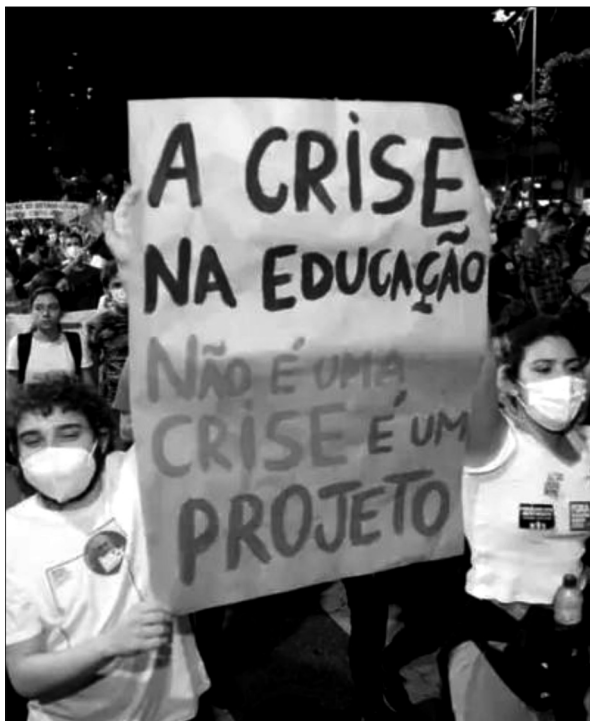
CNN - 22/05/25

Implementada em 2012, a política de cotas, que destinou 50% das vagas aos cotistas, aumentou o ingresso de pessoas negras, pardas, indígenas, com deficiência e oriundas de escolas públicas nas universidades. Os dados, organizados pelos sociólogos Luiz Augusto Campos e Márcia Lima, fazem um panorama de como era o cenário antes e depois da política.

Se até o final dos anos 1990 o ensino superior brasileiro era dominado por estudantes brancos e de classes médias e altas, hoje o cenário é outro: em 2021, estudantes pretos, pardos e indígenas já representavam 52,4% dos matriculados nas universidades públicas, frente aos 31,5% em 2001. No mesmo período, a presença de alunos das classes D e E também saltou de 20% para 52%, evidenciando a dimensão econômica da mudança.

Disponível em: <<https://www.cnnbrasil.com.br/educacao/estudo-mostra-como-cotas-impulsionaram-o-acesso-as-universidades-publicas/>>. Acesso em 01 set. 2025. [Adaptado]

TEXTO 3



Disponível em: <https://www.em.com.br/app/noticia/gerais/2022/10/06/interna_gerais,1403861/cortes-na-educacao-estudantes-marcam-para-dia-18-ato-unificado-em-protesto.shtml>. Acesso em 01 set. 2025.

PROPOSTA 1

Escreva uma **carta** aos deputados catarinenses, expressando sua posição sobre a importância dos investimentos nas universidades públicas. Assine como “Estudante universitário” ou “Estudante universitária”. **Não assine seu nome.**

PROPOSTA 2

Escreva uma **crônica** sobre as dificuldades de um estudante proveniente das classes populares para acessar e permanecer na universidade pública. **Não assine seu nome.**

PROPOSTA 3

Escreva um **texto dissertativo-argumentativo** sobre a política de cotas para acesso à universidade pública. **Não assine seu nome.**

FOLHA DE RASCUNHO

This image shows a single page of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the page.

Este Rascunho NÃO será corrigido!

FOLHA DE RASCUNHO

This image shows a single page of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the page.

Este Rascunho NÃO será corrigido!

This image shows a single page of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the page.

FOLHA DE RASCUNHO

This image shows a single page of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the page.

Este Rascunho NÃO será corrigido!

FOLHA DE RASCUNHO

This image shows a single sheet of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the paper.

Este Rascunho NÃO será corrigido!

FOLHA DE RASCUNHO

This image shows a single page of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is no text or other markings on the page.

Este Rascunho NÃO será corrigido!



Vestibular 2026.1