

UEA

UNIVERSIDADE
DO ESTADO DO
AMAZONAS

VESTIBULAR 2025 | CICLO 3
ACESSO 2026

002. PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Cursos: Medicina, Odontologia, Enfermagem, Licenciatura em Ciências Biológicas,
Licenciatura em Química e Licenciatura em Educação Física.

- Confira seus dados impressos neste caderno.
- Assine com caneta de tinta preta a Folha de respostas apenas no local indicado.
- Esta prova contém 36 questões objetivas e uma proposta de redação.
- Quando for permitido abrir o caderno, verifique se está completo ou se apresenta imperfeições. caso haja algum problema, informe ao fiscal da sala para a devida substituição.
- Para cada questão, o candidato deverá assinalar apenas uma alternativa na Folha de respostas, utilizando caneta de tinta preta.
- Encontra-se neste caderno a classificação Periódica, que poderá ser útil para a resolução de questões.
- Esta prova terá duração total de 4h e o candidato somente poderá sair do prédio depois de transcorridas 3h, contadas a partir do início da prova.
- Ao final da prova, antes de sair da sala, entregue ao fiscal a Folha de respostas e o caderno de Questões.

Nome completo

RG

Inscrição

Sala

Carteira

FUNDAÇÃO

vunesp





❑ QUESTÃO 01

A Comissão de Meio Ambiente do Senado aprovou o relatório de avaliação da Política Nacional de Saneamento Básico. Essa foi a política pública avaliada pela comissão em 2023 e o texto apresenta os números da coleta de esgoto, da destinação de resíduos sólidos e da distribuição de água potável no país, deixando evidentes as disparidades regionais e o tamanho do desafio a ser enfrentado para que o Brasil possa atingir a universalização do serviço até 2033.

(www12.senado.leg.br, 21.02.2024. Adaptado.)

A universalização do saneamento básico no Brasil impactará diretamente a redução de casos da

- (A) doença de Chagas.
- (B) ancilostomíase.
- (C) febre amarela.
- (D) dengue.
- (E) malária.

❑ QUESTÃO 02

Pesquisadores marinhos em uma missão para registrar a vida oculta nos oceanos do mundo encontraram cerca de 100 potenciais novas espécies. A missão, que se concentrou na costa leste da Nova Zelândia, coletou quase 1800 amostras de organismos em profundidades de até 4800 metros, entre peixes, lulas e lesmas do mar — que acreditam serem novos para a ciência. (www.cnnbrasil.com.br, 12.03.2024. Adaptado.)

Em termos de classificação biológica, os organismos coletados mencionados pertencem a

- (A) dois filos diferentes.
- (B) três classes iguais.
- (C) duas classes iguais.
- (D) dois reinos diferentes.
- (E) três filos diferentes.

❑ QUESTÃO 03

Três pacientes, 1, 2 e 3, de um hospital necessitavam receber transfusões sanguíneas, porém o banco de sangue do local disponibilizava apenas um tipo sanguíneo para doação. Os pacientes 1 e 2, de tipagens sanguíneas A+ e AB-, respectivamente, compatíveis com o sangue disponível para doação, receberam transfusões sanguíneas. Já o paciente 3, de tipagem sanguínea B+, não pôde receber transfusão, devido à incompatibilidade sanguínea com o sangue disponibilizado pelo hospital. Os pacientes 1 e 2 receberam o seguinte tipo sanguíneo:

- (A) A+
- (B) O+
- (C) O-
- (D) AB-
- (E) A-

❑ QUESTÃO 04

A imagem mostra os nódulos presentes nas raízes de uma leguminosa, formados pela associação da planta com bactérias do gênero *Rhizobium*.



(www.3riab.com.br)

A relação ecológica estabelecida entre essa planta e a bactéria constitui um exemplo de

- (A) parasitismo.
- (B) inquilinismo.
- (C) mutualismo.
- (D) colônia.
- (E) comensalismo.



❑ QUESTÃO 05

Indivíduos com intolerância à lactose têm à disposição, atualmente, uma diversidade de medicamentos que evitam os desconfortos intestinais típicos dessa deficiência enzimática. Apresentados em pó, pílulas ou líquido, esses remédios devem ser ingeridos antes de refeições que contenham lactose. Esses medicamentos utilizam, geralmente, a lactase derivada do fungo *Aspergillus oryzae*, a qual funciona em pH ácido.

A lactase agirá na hidrólise da lactose

- (A) no esôfago.
- (B) no estômago.
- (C) na boca.
- (D) no intestino delgado.
- (E) no intestino grosso.

❑ QUESTÃO 06

Em algumas raças de gado bovino, o cruzamento de indivíduos de pelagem totalmente vermelha com outros de pelagem totalmente branca produz sempre indivíduos malhados, com pelagem de manchas vermelhas e brancas.

Admita um grupo de indivíduos malhados, cruzados apenas entre si, que gerou uma prole de 20 indivíduos de coloração totalmente vermelha, 40 indivíduos com pelagem malhada e 20 indivíduos com coloração inteiramente branca.

O resultado desse cruzamento é exemplo do seguinte fenômeno genético:

- (A) epistasia
- (B) pleiotropia
- (C) dominância
- (D) codominância
- (E) homeostasia

❑ QUESTÃO 07

As características abaixo são referentes aos processos de replicação, transcrição e tradução, que ocorrem em seres vivos.

- I. A síntese de proteínas tem início antes mesmo do término da transcrição.
- II. A grande maioria dos genes contém íntrons, retirados antes da tradução.
- III. A síntese de proteínas sempre ocorre em ribossomos livres no citoplasma.
- IV. O processo de replicação possui uma única origem.

As características I, II, III e IV estão associadas, respectivamente, aos organismos indicados em:

- (A) eucariotos – eucariotos – procariotos – eucariotos
- (B) eucariotos – procariotos – eucariotos – procariotos
- (C) procariotos – eucariotos – procariotos – procariotos
- (D) procariotos – procariotos – eucariotos – procariotos
- (E) eucariotos – eucariotos – eucariotos – eucariotos

❑ QUESTÃO 08

A aglutinina do trigo é uma molécula capaz de bloquear os poros nucleares das células. Admita que essa substância seja introduzida em uma célula eucarionte.

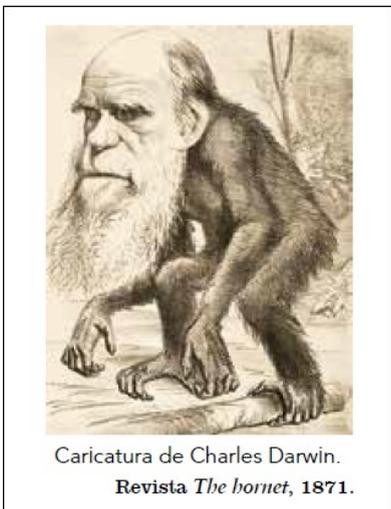
O processo que será interrompido no interior dessa célula é:

- (A) duplicação de cromossomos
- (B) transporte de elétrons
- (C) síntese de proteínas
- (D) fabricação de RNAm
- (E) duplicação do DNA



❑ QUESTÃO 09

O livro *A origem das espécies* foi publicado na Inglaterra em 1859. Seu autor, Charles Darwin, defendia que organismos vivos evoluem através de um processo que chamou de “seleção natural”. A primeira edição do livro se esgotou rapidamente. Muitos abraçaram de imediato sua teoria, visto que resolvia inúmeros quebra-cabeças da biologia. Contudo, os cristãos ortodoxos condenaram o trabalho como uma heresia.



A teoria de Darwin, na qual as pesquisas sobre Lucy se baseiam, é amplamente aceita e aplicada na atualidade. Porém, no momento de sua elaboração, em meados do século XIX, causou polêmicas. A partir da imagem e do texto, uma contestação à teoria de Darwin fundamentava-se na formulação conhecida hoje como:

- (A) determinismo
- (B) criacionismo
- (C) cientificismo
- (D) naturalismo
- (E) panspermia

❑ QUESTÃO 10

A prática contínua de exercícios físicos aeróbicos de longa duração resulta no aumento de determinados parâmetros dos músculos estriados esqueléticos, envolvidos nessa atividade.

Um desses parâmetros é:

- (A) número de fibroblastos
- (B) densidade de colágeno
- (C) proporção de fibras vermelhas
- (D) concentração de hemoglobina
- (E) nenhuma das anteriores

❑ QUESTÃO 11

“Nem Amazônia, nem Pantanal, nem Cerrado: o bioma brasileiro com maior crescimento no número de queimadas em 2021 até agora é a Caatinga. Segundo o Inpe (Instituto Nacional de Pesquisas Espaciais), houve até 1º de agosto 2.130 focos de fogo no bioma – o maior número em nove anos e uma alta de 164% em relação ao mesmo período de 2020. Especialistas atribuem o crescimento das queimadas à expansão da agricultura na região e à antecipação do período seco, fenômeno que pode estar ligado às mudanças climáticas e tende a se intensificar”.

Considerando o problema ambiental das queimadas, atente para as seguintes afirmações:

- I. Quando os incêndios fogem do controle e atingem áreas vizinhas com vegetação de Caatinga, o fogo é alimentado pelas folhas secas da vegetação decídua.
- II. As queimadas são práticas tradicionais feitas por pequenos e grandes agricultores e, por este motivo, devem ser mantidas como forma de manejo sustentável do solo.
- III. As mudanças climáticas, os desmatamentos e as queimadas contribuem com o processo de desertificação que está ocorrendo em algumas áreas da Caatinga.

Está correto o que se afirma em

- (A) I e II apenas.
- (B) I e III apenas.
- (C) II e III apenas.
- (D) I, II e III.
- (E) II apenas

❑ QUESTÃO 12

No chamado doping sanguíneo, atletas retiram determinado volume de sangue e o reintroduzem no corpo, em momento próximo ao da competição.

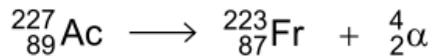
Esse procedimento, que melhora o desempenho do atleta, possibilita o aumento do seguinte parâmetro sanguíneo:

- (A) número de eritrócitos
- (B) capacidade anaeróbica
- (C) agregação plaquetária
- (D) concentração de ácido láctico
- (E) nenhuma das anteriores



Leia o texto para responder às questões 13 e 14.

O frâncio (Fr) foi o último elemento químico descoberto em amostras naturais, nas primeiras décadas do século 20. Todos os isótopos do frâncio são instáveis. O frâncio-223 tem meia-vida igual a 22 minutos e é obtido no processo de desintegração radioativa representado na equação:



❑ QUESTÃO 13

O isótopo ${}^{223}\text{Fr}$ contém

- (A) 87 nêutrons.
- (B) 223 nêutrons.
- (C) 223 prótons.
- (D) 136 elétrons.
- (E) 136 nêutrons.

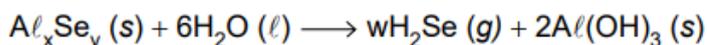
❑ QUESTÃO 14

O tempo mínimo, em minutos, que deve decorrer para que a atividade do frâncio-223 diminua para 12,5% de seu valor inicial são

- (A) 44 min.
- (B) 88 min.
- (C) 66 min.
- (D) 11 min.
- (E) 22 min.

❑ QUESTÃO 15

O seleneto de hidrogênio (H_2Se) é um gás empregado na fabricação de semicondutores para a indústria eletrônica. Sua obtenção pode ser feita a partir de um composto de selênio e alumínio que reage com a água de acordo com a reação representada na equação química:



A soma dos valores de x, y e w na equação é igual a

- (A) 4
- (B) 6
- (C) 10
- (D) 12
- (E) 8

❑ QUESTÃO 16

A embalagem de certa marca de leite em pó integral apresenta em seu rótulo a seguinte informação:

Cada 25 g de leite em pó contém 380 mg de cálcio.

O teor percentual em massa de cálcio nesse leite em pó é igual a

- (A) 2,50%
- (B) 15,2%.
- (C) 3,80%.
- (D) 1,52%.
- (E) 25,0%

❑ QUESTÃO 17

Há várias décadas, a presença de fosfina (PH_3) na atmosfera de planetas do sistema solar tem sido objeto de estudo da exobiologia e da química. A fórmula da molécula que apresenta o mesmo tipo de geometria molecular da fosfina e a sua classificação quanto à polaridade são:

- (A) BiH_3 e apolar.
- (B) AsH_3 e apolar
- (C) NH_3 e polar
- (D) BH_3 e polar
- (E) SbH_3 e apolar.

❑ QUESTÃO 18

Um ácido inorgânico de importância industrial é produzido a partir de uma matéria-prima mineral, na forma elementar no estado sólido. Uma das etapas de sua produção envolve a formação de um óxido gasoso triatômico que, ao reagir com a água, produz uma solução de característica ácida.

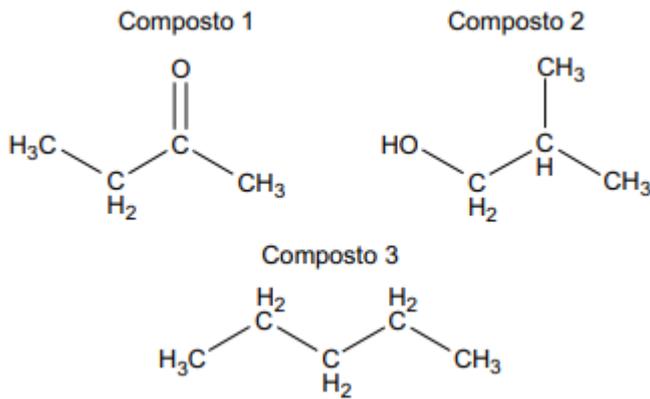
O elemento do mineral da matéria-prima e o ácido de importância industrial são, respectivamente,

- (A) nitrogênio e ácido nítrico.
- (B) enxofre e ácido sulfúrico.
- (C) cloro e ácido clorídrico.
- (D) carbono e ácido acético.
- (E) fósforo e ácido fosfórico.



QUESTÃO 19

O ponto de ebulição de um composto depende de dois fatores principais: massa molar e intensidade das interações intermoleculares presentes. As fórmulas estruturais a seguir representam compostos de diferentes funções orgânicas e massas molares próximas, de modo que o fator determinante para a diferença entre os pontos de ebulição desses compostos é a intensidade das interações intermoleculares.

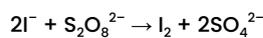


Dentre os compostos apresentados, aquele que possui o menor ponto de ebulição é o de número

- (A) 2, que é um álcool.
- (B) 3, que é um alcano.
- (C) 1, que é um ácido carboxílico.
- (D) 1, que é uma cetona.
- (E) 3, que é um aldeído

QUESTÃO 20

Considere a reação entre o íon iodeto e o íon persulfato e a tabela que apresenta dados do estudo de cinética dessa reação.



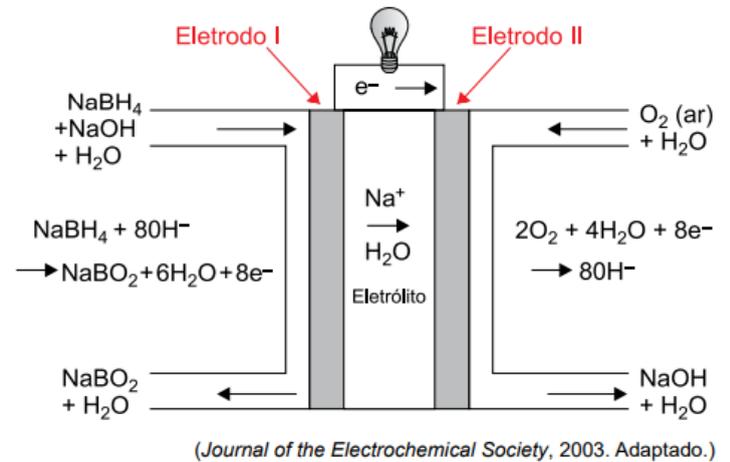
Experimento	[I ⁻] (mol/L)	[S ₂ O ₈ ²⁻] (mol/L)	Velocidade inicial (mol/L · s)
1	0,04	0,04	7,5 × 10 ⁻⁶
2	0,04	0,08	1,5 × 10 ⁻⁵
3	0,08	0,04	1,5 × 10 ⁻⁵

De acordo com os dados obtidos, verifica-se que se trata de uma reação

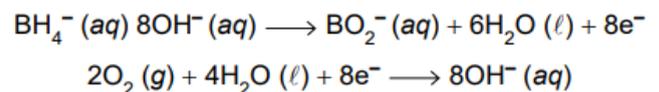
- (A) +376 kJ.
- (B) -1520 kJ.
- (C) +1234 kJ.
- (D) -196 kJ.
- (E) -948 kJ.

QUESTÃO 21

Na figura, é representado o esquema de uma célula a combustível em funcionamento.



As reações que ocorrem nos eletrodos são representadas nas equações:



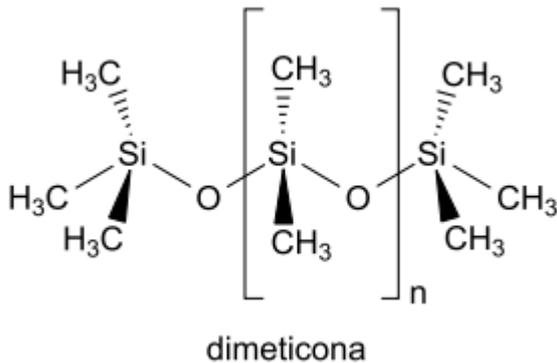
Nessa célula a combustível, a função do eletrodo I, a polaridade do eletrodo II e a quantidade de água formada na reação global em que participa 1 mol de BH₄⁻ são, respectivamente:

- (A) ânodo, negativa e 2 mol.
- (B) ânodo, positiva e 2 mol.
- (C) cátodo, positiva e 2 mol.
- (D) cátodo, negativa e 6 mol.
- (E) ânodo, positiva e 6 mol.



QUESTÃO 22

A dimeticona, conhecida como óleo de silicone, é uma macromolécula que contém átomos de silício ligados a átomos de oxigênio e a grupos metila ($-\text{CH}_3$). Os átomos de silício e de oxigênio formam o esqueleto central do polímero, sendo a superfície externa desse polímero formada essencialmente por grupos metila. A dimeticona é empregada na indústria farmacêutica e de cosméticos devido, principalmente, à sua baixa viscosidade e ao seu elevado caráter hidrofóbico.

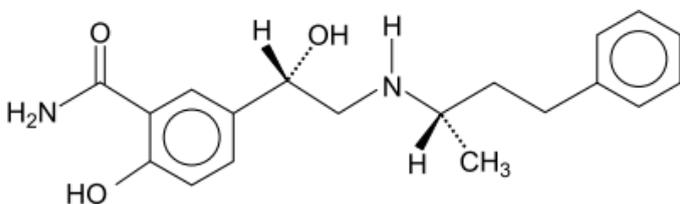


A força intermolecular mais intensa envolvendo a parte externa das moléculas de dimeticona é do tipo

- (A) interação dipolo – dipolo.
- (B) ligação de hidrogênio.
- (C) interação dipolo instantâneo – dipolo induzido.
- (D) interação íon – dipolo permanente.
- (E) interação dipolo permanente – dipolo induzido.

QUESTÃO 23

A fórmula estrutural de um fármaco empregado para o tratamento de hipertensão arterial é representada na figura.

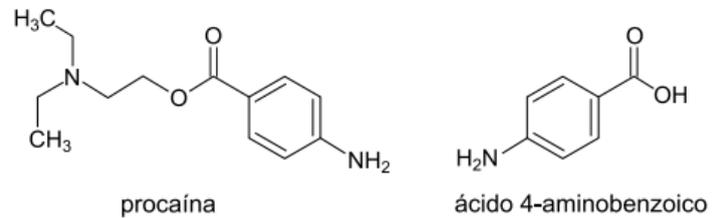


A molécula desse fármaco apresenta _____ átomos de carbono assimétrico e _____ átomos de carbono terciário. As lacunas do texto são preenchidas, respectivamente, por:

- (A) 2 e 4.
- (B) 3 e 2.
- (C) 3 e 6.
- (D) 2 e 3.
- (E) 3 e 4.

QUESTÃO 24

A procaina é um anestésico local usado em procedimentos odontológicos. Sua síntese é feita a partir da reação entre o ácido 4-aminobenzoico e um composto que apresenta o grupo funcional $-\text{OH}$.



A fórmula molecular do composto que reage com o ácido 4-aminobenzoico para a obtenção da procaina é:

- (A) $\text{C}_6\text{H}_{15}\text{NO}$
- (B) $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{NO}$
- (C) $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{NO}$
- (D) $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{NO}$
- (E) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NO}$

Para responder às questões de **25 a 30**, leia o trecho do livro *O gene: uma história íntima, do médico e escritor Siddhartha Mukherjee*.

E se aprendêssemos a mudar de modo intencional o nosso código genético? Se tais tecnologias estivessem disponíveis, quem as controlaria e quem garantiria sua segurança? Quem seriam os senhores e quem seriam as vítimas dessa tecnologia? De que forma a aquisição e o controle desse conhecimento alterariam o modo como imaginamos nossas sociedades, nossos filhos e nós mesmos?

Este livro é a história do nascimento, crescimento, influência e futuro de uma das mais poderosas e perigosas ideias na história da ciência: o “gene”, a unidade fundamental da hereditariedade e a unidade básica de toda a informação biológica.

Três ideias profundamente destabilizadoras ricochetearam por todo o século XX e se dividiram em três partes desiguais: o átomo, o byte e o gene. Cada uma começou a vida como um conceito científico muito abstrato, mas acabou por invadir numerosos discursos humanos e, com isso, transformou a cultura, a sociedade, a política e a linguagem. No entanto, o paralelo mais crucial entre essas ideias é conceitual: cada uma representa a unidade irreduzível de um todo maior: o átomo, da matéria; o byte (ou “bit”), da informação digitalizada; o gene, da hereditariedade e informação biológica.

Por que essa propriedade de ser a menor unidade divisível de uma forma maior confere tanto poder e força a essas ideias específicas? A resposta simples é que matéria,



informação e biologia são, em essência, organizadas de forma hierárquica, e entender essa menor parte é crucial para entender o todo. Quando o poeta Wallace Stevens escreve: “Na soma das partes só existem as partes”, ele se refere ao profundo mistério estrutural que existe na linguagem: só podemos decifrar o significado de uma sentença decifrando cada palavra individualmente; no entanto, uma sentença contém mais significado do que qualquer uma das palavras individualmente. Isso vale para os genes. Um organismo é muito mais do que seus genes, é óbvio, mas para entender um organismo precisamos entender seus genes.

O átomo, o byte e o gene trazem noções científicas e tecnológicas fundamentalmente novas sobre seus respectivos sistemas. Não podemos explicar o comportamento da matéria sem invocar a natureza atômica da matéria. Não podemos entender as complexidades da computação sem compreender a anatomia estrutural da informação digitalizada. “A alquimia não pôde se tornar química antes que se descobrissem suas unidades fundamentais”, escreveu um cientista do século XIX. De maneira análoga, como procuro mostrar neste livro, é impossível entender a biologia de organismos e células ou a evolução sem primeiro lidar com o conceito de gene

(O gene: uma história íntima, 2016. Adaptado.)

❑ QUESTÃO 25

“Por que essa propriedade de ser a menor unidade divisível de uma forma maior confere tanto poder e força a essas ideias específicas?” (4º parágrafo)

Para responder a essa questão, Siddhartha Mukherjee lança mão, sobretudo, do conceito de

- (A) intuição.
- (B) hierarquia.
- (C) aleatoriedade.
- (D) evolução.
- (E) imprevisibilidade.

❑ QUESTÃO 26

Siddhartha Mukherjee tece comentários metalinguísticos

- (A) no segundo e no terceiro parágrafos.
- (B) no segundo e no quinto parágrafos.
- (C) no primeiro e no segundo parágrafos.
- (D) no terceiro e no quarto parágrafos.
- (E) no quarto e no quinto parágrafos.

❑ QUESTÃO 27

Está empregado em sentido figurado o termo sublinhado em:

- (A) “De que forma a aquisição e o controle desse conhecimento alterariam o modo como imaginamos nossas sociedades, nossos filhos e nós mesmos?” (1º parágrafo)
- (B) “O átomo, o byte e o gene trazem noções científicas e tecnológicas fundamentalmente novas sobre seus respectivos sistemas.” (5º parágrafo)
- (C) “Não podemos entender as complexidades da computação sem compreender a anatomia estrutural da informação digitalizada.” (5º parágrafo)
- (D) “Não podemos explicar o comportamento da matéria sem invocar a natureza atômica da matéria.” (5º parágrafo)
- (E) “Este livro é a história do nascimento, crescimento, influência e futuro de uma das mais poderosas e perigosas ideias na história da ciência:” (2º parágrafo)

❑ QUESTÃO 28

O processo de formação de palavras observado em “estrutural” (4º parágrafo) também está presente em:

- (A) “desiguais” (3º parágrafo).
- (B) “discursos” (3º parágrafo).
- (C) “profundamente” (3º parágrafo).
- (D) “transformou” (3º parágrafo).
- (E) “descobrissem” (5º parágrafo).

❑ QUESTÃO 29

“Cada uma começou a vida como um conceito científico muito abstrato, mas acabou por invadir numerosos discursos humanos e, com isso, transformou a cultura, a sociedade, a política e a linguagem. No entanto, o paralelo mais crucial entre essas ideias é conceitual:” (3º parágrafo)

A expressão sublinhada pode ser substituída, sem prejuízo para o sentido do texto, por:

- (A) Assim sendo.
- (B) Nesse caso.
- (C) Além disso.
- (D) Não obstante.
- (E) Por conseguinte.



❑ QUESTÃO 30

“De que forma a aquisição e o controle desse conhecimento alterariam o modo como imaginamos nossas sociedades, nossos filhos e nós mesmos?” (1º parágrafo)

Ao se transpor esse trecho para a voz passiva, o termo sublinhado assume a seguinte forma:

- (A) era alterado.
- (B) seria alterado.
- (C) foi alterado.
- (D) foram alterados.
- (E) seriam alterados.

Para responder às questões de 31 a 33, leia o soneto “Crepúsculo” do poeta Martins Fontes (1884-1937).

Alada, corta o espaço uma estrela cadente.
 As folhas fremem¹ Sopra o vento. A sombra avança.
 Paira no ar um langor² de mística esperança
 e de doçura triste, inexprimivelmente.
 À surdina da luz irrompe, de repente,
 o coro vespéral³ das cigarras. E mansa,
 E marmórea, no céu, curvo e claro, balança,
 entre nuvens de opala⁴ a concha do crescente⁵
 Na alma, como na terra, a noite nasce. É quando,
 da recôndita paz das horas esquecidas,
 vão, ao luar da saudade, os sonhos acordando...
 E, na torre do peito, em plácidas batidas,
 melancolicamente, o coração chorando, plange⁶
 o réquiem⁷ de amor das ilusões perdidas.

(José Lino Grünewald (org.). Grandes sonetos da nossa língua, 1987.)

1 fremir: agitar(-se) ligeiramente.

2 langor: moleza.

3 vespéral: vespertino.

4 de opala: de cor leitosa e azulada.

5 crescente: quarto crescente (ou seja, a lua).

6 planger: soar.

7 réquiem: composição musical fúnebre.

❑ QUESTÃO 31

A cena narrada no soneto produz no eu lírico um sentimento, sobretudo, de

- (A) rancor.
- (B) esperança.
- (C) gratidão.
- (D) enfado.
- (E) nostalgia.

❑ QUESTÃO 32

Está reescrito em ordem direta o seguinte trecho do soneto:

- (A) “vão, ao luar da saudade, os sonhos acordando...” (3ª estrofe) → Os sonhos vão acordando ao luar da saudade.
- (B) “corta o espaço uma estrela cadente.” (1ª estrofe) → O espaço corta uma estrela cadente.
- (C) “Paira no ar um langor de mística esperança” (1ª estrofe) → No ar paira um langor de mística esperança.
- (D) “balança, / entre nuvens de opala, a concha do crescente.” (2ª estrofe) → Entre nuvens de opala balança a concha do crescente.
- (E) “Na alma, como na terra, a noite nasce.” (3ª estrofe) → Nasce a noite na alma como na terra.

❑ QUESTÃO 33

A escolha da forma fixa do soneto, a preocupação com o rigor formal e a adoção de um vocabulário e de uma sintaxe rebuscados são características que aproximam o poema de Martins Fontes do

- (A) Modernismo.
- (B) Realismo.
- (C) Parnasianismo.
- (D) Naturalismo.
- (E) Romantismo.

❑ QUESTÃO 34

Leia o texto dos críticos literários Anatol Rosenfeld e Jacó Guinsburg.

A essência desse movimento, que rejeita o ideal harmônico da visão classicista, reside antes na contradição. Se, de uma parte, ele é presidido por um anseio radical de totalização e integração, numa comunidade quase utópica, de outra, opõe aos padrões de toda sociedade a grande personalidade, o gênio fáustico, prometeico, que não pode ajustar-se a quaisquer limitações e estruturas sociais. Sua irrupção na arte, além de um protesto contra a tentativa de agrilhoar a força criativa do artista em uma legislação estética rígida, é um grito de libertação anárquico no plano político e cultural.

(Anatol Rosenfeld e Jacó Guinsburg, 2011. Adaptado.)

O texto trata do seguinte movimento literário:

- (A) Modernismo.
- (B) Romantismo.
- (C) Arcadismo.
- (D) Realismo.
- (E) Naturalismo.



Para responder às questões de 35 a 36, leia a crônica “Analogias”, do escritor Guilherme de Almeida, publicada originalmente em 14.12.1927.

Conheci, há muitos séculos, um homem com quem fui obrigado a cortar relações. Era distraído demais. E uma pessoa que possui um relógio de ouro com corrente, um chapéu Borsalino, um automóvel, uma mulher e uma máquina de escrever, deve evitar as pessoas distraídas, para as quais todos os equívocos são possíveis e — o que é pior — desculpáveis.

Uma vez, esse meu ex-amigo encontrou, na rua, uma das suas vítimas, digo, um dos seus amigos prediletos. Não se viam havia 4 meses. A vítima estava de luto fechado, com laçarotes de crepe no chapéu, nas mangas, nos sapatos, nos bigodes e com um véu de viúva despencando pelas costas. Uma visão cruel, um aspecto doloroso da humanidade.

Tinha perdido a mãe e, logo uma semana depois, a esposa. O homem distraído sentiu que era preciso abraçá-lo e dar pêsames. Tomou um ar respeitoso de circunstância [...] e aproximou-se, de braços abertos, da pobre criatura enlutada.

Sussurrou aquelas habilidades de costume. Houve um silêncio incomodativo e o viúvo-órfão explicou melhor, como que a exigir mais condolências:

— Foi um horror... Imagine: minha mãe e logo depois minha mulher... Dois rudes golpes!

O fugidio pensamento do homem distraído escorregou, deslizou, azulou para longe, para outros planetas perdidos no éter insondável... E, imperdoavelmente, consolou:

— É, sim... Mas... por um lado foi bom... Você já estava mesmo de luto!

(Guilherme de Almeida. Pela cidade, 2004.)

❑ QUESTÃO 35

Verifica-se o emprego de palavra formada com prefixo que exprime ideia de negação em:

- (A) “todos os equívocos são possíveis e — o que é pior — desculpáveis” (1º parágrafo).
- (B) “Não se viam havia 4 meses” (2º parágrafo).
- (C) “Tinha perdido a mãe e, logo uma semana depois, a esposa” (3º parágrafo).
- (D) “O fugidio pensamento do homem distraído escorregou” (6º parágrafo).
- (E) “um homem com quem fui obrigado a cortar relações” (1º parágrafo).

❑ QUESTÃO 36

O cronista recorre a uma hipérbole no seguinte trecho:

- (A) “Sussurrou aquelas habilidades de costume.” (4º parágrafo)
- (B) “Conheci, há muitos séculos, um homem com quem fui obrigado a cortar relações.” (1º parágrafo)
- (C) “Tinha perdido a mãe e, logo uma semana depois, a esposa.” (3º parágrafo)
- (D) “Era distraído demais.” (1º parágrafo)
- (E) “O homem distraído sentiu que era preciso abraçá-lo e dar pêsames.” (3º parágrafo)



REDAÇÃO

TEXTO 1

Em julho de 2024, cortes de episódios de um mesacast, podcast em vídeo focado em conversas, viralizaram nas redes sociais ao mostrarem um ator e uma atriz brasileiros criticando — durante os episódios em que participaram — a falta de informações sobre suas vidas e carreiras nas perguntas dos apresentadores do programa.

O formato de conversa informal entre apresentadores e convidados ao redor de uma mesa, apelidado de mesacast, ajudou a impulsionar o mercado de podcasts no Brasil desde 2018. Contudo, muitas das reclamações dos usuários nas redes sociais se baseiam no pouco preparo e na aparente falta de pesquisa de seus apresentadores para conversar com artistas e políticos. Por exemplo, no caso da atriz que teve o vídeo viralizado, ela foi a um programa no formato mesacast para divulgar o filme em que atuava e se surpreendeu ao saber que os apresentadores não tinham assistido ao longa antes da entrevista.

Os responsáveis por esses podcasts de conversas informais costumam justificar o tom solto do formato justamente pela intenção de reproduzir uma mesa de bar, com irreverência e sem o rigor jornalístico de um programa de entrevista tradicional. O diretor de um dos programas, em entrevista, afirmou essa posição. “Os podcasts, ou videocasts, como queiram chamar, vão se consolidar como um lugar para conversa informal, sem tanto compromisso com roteiro, compromisso jornalístico, com liberdade editorial e flexibilidade para marcas. É um lugar diferente de consumir conteúdo, um novo meio de comunicação”, disse.

De acordo com Luiz Artur Ferrareto, professor responsável pelo Núcleo de Estudos de Rádio da Universidade Federal do Rio Grande do Sul (NER/UFRGS), “um grande problema é que esses influenciadores muitas vezes atuam adaptando o que viram outras pessoas fazendo. Eles não foram treinados para isso, não estudaram para isso, não têm nenhum conhecimento ético ou responsabilidade social a respeito do que está sendo dito. É isso o que desgasta esse tipo de programa”, afirma. Ademais, acrescenta Ferrareto, “em geral, só um ingênuo vai para a guerra desarmado — e informação é arma. Em tempos digitais, o aparente despreparo pode gerar barulho, visualizações e até engajamento, podendo ser o que essas pessoas buscam”.

(Lucas Zacari. “O desgaste de podcasts com entrevistadores despreparados”. www.nexojournal.com.br, 03.07.2024. Adaptado.)

TEXTO 2

Recentemente, a internet vem sendo palco de uma série de constrangimentos deflagrados e de embaraços em podcasts, em que entrevistadores demonstram pouco ou nenhum conhecimento sobre a vida dos convidados.

Mas nem tudo é consenso. Um famoso influenciador brasileiro saiu em defesa dos apresentadores de um mesacast, argumentando que o formato do programa não é pensado para ser uma entrevista formal e, portanto, não exige que os entrevistadores tenham “qualidade técnica”. O influenciador afirmou que há espaço para todos os formatos e comparou as críticas aos podcasts com o ódio enfrentado pelos youtubers no passado.

Já determinado colunista brasileiro de entretenimento também defendeu o formato, alegando que os entrevistados famosos estão acostumados a serem mimados e que essa é uma maneira de mostrar seu trabalho para um público que talvez não os conheça, rompendo bolhas e acessando outros nichos. Relembrou os tempos de Jô Soares, famoso humorista e entrevistador televisivo brasileiro já falecido, cujos encontros pareciam muito mais um resumo, nos quais o apresentador era mero instrumento, um guia para as coisas que o convidado gostaria de dizer.

De qualquer forma, o debate é rico e proveitoso. A internet, mãe da cibercultura, nos mostra um mundo plural e com uma enorme variedade de informação acessível. Ao mesmo tempo, condiciona a um comportamento preguiçoso e pouco proativo dos seus usuários, algo agravado pelas redes sociais.

(Caio Martins. “Podcasts na mira: constrangimentos com famosos denunciam fenômeno nunca visto antes”. www.paratyvip.com.br, 02.07.2024. Adaptado.)

Com base nos textos apresentados e em seus próprios conhecimentos, escreva um texto dissertativo-argumentativo, empregando a norma-padrão da língua portuguesa, sobre o tema:

ENTREVISTADORES DE PODCASTS: ENTRE A INFORMALIDADE E O DESPREPARO



OS RASCUNHOS NÃO SERÃO CONSIDERADOS NA CORREÇÃO

1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	
23	
24	
25	
26	
27	
28	
29	
30	
31	
32	
33	



OS RASCUNHOS NÃO SERÃO CONSIDERADOS NA CORREÇÃO



CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

18																	
2																	
17																	
16																	
15																	
14																	
13																	
12																	
11																	
10																	
9																	
8																	
7																	
6																	
5																	
4																	
3																	
2																	
1																	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H hidrogênio 1,01	He hélio 4,00	Li lítio 6,94	Be berílio 9,01	B boro 10,8	C carbono 12,0	N nitrogênio 14,0	O oxigênio 16,0	F flúor 19,0	Ne neônio 20,2	Na sódio 23,0	Mg magnésio 24,3	Al alumínio 27,0	Si silício 28,1	P fósforo 31,0	S enxofre 32,1	Cl cloro 35,5	Ar argônio 40,0
K potássio 39,1	Ca cálcio 40,1	Sc escândio 45,0	Ti titânio 47,9	V vanádio 50,9	Cr cromio 52,0	Mn manganês 54,9	Fe ferro 55,8	Co cobalto 58,9	Ni níquel 58,7	Cu cobre 63,5	Zn zinc 65,4	Ga gálio 69,7	Ge germânio 72,6	As arsênio 74,9	Se selênio 79,0	Br bromo 79,9	Kr criptônio 83,8
Rb rubídio 85,5	Sr estrôncio 87,6	Y ítrio 88,9	Zr zircônio 91,2	Nb nióbio 92,9	Mo molibdênio 96,0	Tc tecnécio	Ru rutênio 101	Rh ródio 103	Pd paládio 106	Ag prata 108	Cd cádmio 112	In índio 115	Sn estanho 119	Sb antimônio 122	Te telúrio 128	I iodo 127	Xe xenônio 131
Cs césio 133	Ba bário 137	Lantanídeos 57-71		Ta tântalo 181	W tungstênio 184	Re rênio 186	Os osmio 190	Ir íridio 192	Pt platina 195	Au ouro 197	Hg mercúrio 201	Tl talio 204	Pb chumbo 207	Bi bismuto 209	Po polônio 209	At ástato	Rn radônio
Fr frâncio	Ra rádio	Actinídeos 89-103		Db dúbnio	Sg seabórgio	Bh bóhrio	Hs hássio	Mt meitnério	Ds darmstádio	Rg roentgênio	Cn copernício	Nh nihônio	Fl fleróvio	Mc moscóvio	Lv livermório	Ts tenessino	Og oganessônio

número atômico
Símbolo
nome
massa atômica

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La lantânio 139	Ce cério 140	Pr praseodímio 141	Nd neodímio 144	Pm promécio	Sm samário 150	Eu europeio 152	Gd gadolínio 157	Tb térbio 159	Dy disprósio 163	Ho hólmio 165	Er érbio 167	Tm tulio 169	Yb itérbio 173	Lu lutécio 175
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac actínio	Th tório 232	Pa protactínio 231	U urânio 238	Np neplúncio	Pu plutônio	Am américio	Cm cúrio	Bk berquílio	Cf califórnio	Es einstênio	Fm fêrmio	Md mendelívio	No nobélio	Lr laurêncio

Notas: Os valores de massas atômicas estão apresentados com três algarismos significativos. Não foram atribuídos valores às massas atômicas de elementos artificiais ou que tenham abundância pouco significativa na natureza. Informações adaptadas da tabela IUPAC 2016.