

Transferência Interna e Externa, Reingresso e Ingresso de Portador de Diploma
nos Cursos de Graduação Presencial 2025.1

| | Questões |
|-------------------|----------|
| Língua Portuguesa | 01 a 09 |
| Química | 10 a 17 |
| Biologia | 18 a 25 |

- Ciências Biológicas (Bacharelado)
- Ciências Biológicas (Licenciatura)
- Educação Física (Licenciatura)
- Medicina (Bacharelado)
- Enfermagem (Bacharelado)
- Nutrição (Bacharelado)
- Serviço Social (Bacharelado)
- Psicologia (Bacharelado)



ATENÇÃO: transcreva no espaço apropriado da sua FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO), com sua caligrafia usual, considerando as letras maiúsculas e minúsculas, a frase a seguir:

Superar é transformar obstáculos em conquistas.

SÓ ABRA ESTE CADERNO QUANDO AUTORIZADO

ANTES DE COMEÇAR A FAZER AS PROVAS:

- Verifique se este caderno de provas contém 25 (vinte e cinco) questões, dispostas conforme quadro acima.
- Caso haja algum problema de impressão, solicite ao aplicador a substituição deste caderno, impreterivelmente até 15 minutos após o início da prova.

AO RECEBER A FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO):

- Confira seus dados e, havendo erro, solicite ao aplicador a devida correção na Ata da Sala.
- Assine à CANETA (preta ou azul) no espaço indicado.

AO TRANSFERIR A MARCAÇÃO DAS ALTERNATIVAS PARA A FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO):

- Use somente caneta azul ou preta e aplique traços firmes dentro da área reservada à letra correspondente a cada resposta, conforme modelo:



- Sua resposta NÃO será computada se houver marcação de mais de uma alternativa.
- A folha de respostas (Gabarito) não deve ser dobrada, amassada ou rasurada.

ATENÇÃO:

Ao término da prova, você poderá levar consigo somente o Gabarito Rascunho.

AO TERMINAR AS PROVAS:

- Você deverá chamar a atenção do aplicador levantando o braço. Ele irá até você para recolher sua FOLHA DE RESPOSTAS (Gabarito) e este CADERNO DE PROVAS.
- Os TRÊS ÚLTIMOS CANDIDATOS de cada sala só poderão sair JUNTOS, após assinarem a ata de sala.
- Recolha seus objetos, deixe a sala e, em seguida, o prédio. A partir do momento em que sair da sala e até sair do prédio, continuam válidas as proibições sobre o uso de aparelhos eletrônicos e celulares, bem como não lhe será mais permitido o uso dos sanitários.

Terá suas provas anuladas e será automaticamente eliminado do processo seletivo, o candidato que durante a sua realização for surpreendido portando (mesmo que desligado) aparelhos eletrônicos, tais como: máquinas calculadoras, agendas eletrônicas ou similares, telefones celulares, smartphones, tablets, iPod, iPad, gravadores, pendrive, mp3 player ou similar, qualquer receptor ou transmissor de dados e mensagens, bipe, notebook, palmtop, Walkman, máquina fotográfica, chaves integradas com dispositivos eletrônicos, controle de alarme de carro e moto, controle de portão eletrônico, etc.; relógio de qualquer espécie, cartão magnético, óculos escuros, protetor auricular, fone de ouvido ou similar, lápis, lapiseira/grafite, marca-texto, borracha e(ou) qualquer tipo de carteira ou bolsa; quaisquer acessórios de chapelaria, tais como: chapéu, boné, gorro etc.; e ainda qualquer recipiente ou embalagem – tais como: garrafa de água, suco, refrigerante, rótulos e embalagem de alimentos (biscoitos, barras de cereais, chocolate, balas, etc.) – que não seja fabricado com material transparente.

Duração total desta prova, incluindo o preenchimento da FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO):

3h (três horas)

Nome:

R.G.:

PROVA DE LÍNGUA PORTUGUESA

Leia o texto a seguir para responder as Questões de **01 a 09**.

O QUE É CIVILIZAÇÃO?

A história humana é um fragmento da biologia. O homem é uma espécie entre incontáveis milhões e, como todo o resto, está sujeito à luta pela existência e à competição dos mais aptos pela sobrevivência. O homem viveu quarenta vezes mais como caçador do que como lavrador da terra levando uma vida enraizada.

No estágio da caça, o homem era extremamente ávido e voraz porque precisava ser assim. O seu suprimento de viveres era incerto e, quando ele capturava a presa, precisava comê-la; em muitos casos, comia a carne crua, ou “malpassada”, como dizemos, agora que esse homem volta ao estágio da caça nos nossos restaurantes profundamente masculinos. Além disso, milhares de vezes o homem precisou ser belicoso, sempre pronto a lutar pela comida, pela companhia ou pela vida. Tinha poucos motivos para controlar a natalidade, pois, na cabana e mais tarde no grupo de caça, os filhos se tornavam trunfos. Por essas e outras razões, no estágio da caça, a avidez, a belicosidade e a disposição para o sexo eram virtudes, ou seja, qualidades que garantiam a sobrevivência.

Mas nessa ocasião também começou o conflito profundo e contínuo entre natureza e civilização, entre os instintos individualistas, tão proximamente arraigados no longo estágio de caça da história humana, e os instintos sociais que se desenvolveram mais fragilmente numa vida recentemente estabelecida. Cada assentamento precisava ser protegido por uma ação coletiva; a cooperação entre os indivíduos tomou-se uma ferramenta de competição entre grupos, aldeias tribos classes, religiões, raças, estados.

A maioria das nações ainda vive no estágio da caça. As expedições militares correspondem à caça em busca de alimentos, ou combustíveis, ou matérias-primas; uma guerra bem-sucedida é a forma de uma nação se alimentar. O Estado expressa nossos velhos instintos de avidez e belicosidade porque, assim como o homem primitivo, o homem civilizado sente-se inseguro; a sua voracidade é uma barreira contra necessidades e carências futuras. Somente quando se sente segura extremamente, a nação atende suas necessidades internas e atinge os impulsos sociais que a civilização desenvolveu.

Mas como a civilização se desenvolveu, apesar da natureza inerentemente caçadora do macho? O objetivo não era sufocar essa natureza; a civilização reconhecia que nenhum sistema econômico seria longo tempo sem apelar para os instintos de avidez e sem fazer emergir habilidades mais complexas oferecendo recompensas superiores. Mas percebeu que, se não fosse reprimida, a ambição provocaria a banalização do roubo, assaltos indiscriminados, corrupção política. Se a belicosidade não fosse reprimida, provocaria turbulências em todas as esquinas, a divisão de todas as cidades entre gangues rivais. Esses poderosos instintos tiveram que ser controlados, caso contrário a ordem social e a vida em comunidade seriam impossíveis, e os homens teriam permanecido selvagens.

Os instintos do estágio de caça foram controlados, em parte, pela lei e pela polícia, e, em parte, por um precário acordo geral, a chamada moral. Reprimiam-se os impulsos de avidez. O espírito de belicosidade foi restringido com a aplicação de sanções. Esse complexo código moral foi inculcado e mantido através de cinco instituições especiais (família, igreja, escola, leis e opinião pública) que ajudaram a formá-lo e que hoje estão dilapidadas.

A família enfraqueceu com o desaparecimento do trabalho em conjunto realizado na lavoura; com o individualismo que espalha filhos; por meio do desgaste parental; por meio da

natural rebeldia dos jovens. A religião enfraqueceu-se com o crescimento da riqueza e das cidades; com os inesperados avanços da ciência. O sistema educacional é desencorajado pela luta de classes e raças, por minorias armadas que apresentam “demandas inegociáveis”. As leis perderam a eficácia com a multiplicação e o desvio, com a venalidade dos legisladores. A opinião pública perde força com a divisão, o medo, a apatia e o culto universal à riqueza.

Assim, os velhos instintos retomam livres e indomados, explodindo em crimes, no jogo, na corrupção e num caos sexual onde o amor é o sexo. A fertilidade da incompetência alimenta a raiz da árvore da raça, enquanto a esterilidade da inteligência faz murchar a copa dessa árvore. Mas os próprios excessos do paganismo atual talvez garantam certa esperança de que ele não durará muito tempo, pois, em geral, o excesso gera o seu oposto.

Mas há perspectivas mais agradáveis na história do que essa oscilação entre excessos e seus contrários. Não precisamos fechar os olhos para os males que nos desafiam – deveríamos trabalhar sem esmorecimento para diminuí-los –, mas podemos reunir forças a partir das realizações do passado, dos esplendores da nossa herança.

Fonte: DURANT, W. *Heróis da história: uma breve história da civilização da antiguidade ao alvorecer da era moderna*. Trad. Laura Alvez e Aurélio Barroso Rebelo. Porto Alegre, RS: L&PM, 2012. (Adaptado).

QUESTÃO 01

Sobre a interpretação do texto, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) O texto enfatiza a não necessidade de cooperação entre os indivíduos, pois cada um era capaz de se proteger e competir sozinho contra outros grupos.
- (B) O texto retrata o homem como parte da biologia e da sociedade, sujeito à luta pela sobrevivência e pela existência.
- (C) O texto aborda o desenvolvimento da humanidade por meio da agricultura, uma vez que o homem tinha por característica a tendência exclusiva a ser lavrador, preso à terra.
- (D) O texto destaca o controle à natalidade, uma vez que as atividades de caça eram muito perigosas e altas taxas de natalidade não traziam benefícios para os grupos.

QUESTÃO 02

Assinale a alternativa **INCORRETA** que apresenta um motivo mencionado no texto para o homem ser considerado um ser inclinado à guerra (belicoso).

- (A) Luta pela sobrevivência: uma vez que o homem sempre esteve envolvido na luta pela existência, exigindo assim, por vezes, maior propensão aos conflitos.
- (B) Necessidade da caça: pois, na maior parte da história humana, o homem foi caçador, atividade que exigia voracidade e da qual dependida sua sobrevivência alimentar.
- (C) Insegurança: pois este sentimento fez com que o homem perpetuasse seus instintos de desejo e maior disposição ao conflito.
- (D) Espírito cooperativo: sobretudo entre os grupos, aldeias, tribos, classes, religiões, raças e estados, garantindo harmonia nos assentamentos.

QUESTÃO 03

Analise as afirmativas.

- I. Em: “[...] o homem era extremamente ávido e voraz porque **precisava** ser assim.” (2º parágrafo), o verbo em destaque é classificado como pretérito imperfeito.
- II. Em: “As leis **perderam** a eficácia [...]” (7º parágrafo), o termo em destaque é classificado como verbo intransitivo.
- III. Em: “A história humana **é** um fragmento da biologia.” (1º parágrafo), o termo em destaque é classificado como verbo de ligação.

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Somente as afirmativas I e II estão corretas.
- (B) Somente as afirmativas I e III estão corretas.
- (C) Somente as afirmativas II e III estão corretas.
- (D) Todas as afirmativas estão corretas.

QUESTÃO 04

Conforme o texto, assinale a alternativa **CORRETA**. A opinião pública perde força com:

- (A) A pobreza, a belicosidade, a sociabilidade e o culto universal à fertilidade.
- (B) A divisão, o medo, a apatia e o culto universal à riqueza.
- (C) A natureza, a civilização, a sociabilidade e o culto universal à belicosidade.
- (D) O amor, o sexo, o jogo e o culto universal ao trabalho.

QUESTÃO 05

De acordo com o texto, em “[...] milhares de vezes o homem precisou ser **belicoso**, sempre pronto a lutar pela comida” e “As leis perderam a eficácia com a multiplicação e o desvio, com a **venalidade** dos legisladores”, é **CORRETO** afirmar que os termos em destaque têm, respectivamente, o sentido de:

- (A) Agressivo - corrupção.
- (B) Compassivo - corrupção.
- (C) Agressivo - transparência.
- (D) Plácido - honestidade.

QUESTÃO 06

Sobre os elementos gramaticais, referentes ao texto, assinale a alternativa **INCORRETA**.

- (A) Em: “[...] **a avidez, a belicosidade e a disposição para o sexo** eram virtudes [...]” (2º parágrafo), os termos em destaque, sintaticamente, são classificados como sujeito composto.
- (B) Em: “Esses **poderosos** instintos tiveram que ser controlados [...]” (5º parágrafo), o termo em destaque, morfologicamente, é classificado como adjetivo.
- (C) Em: “[...] a sua voracidade é uma barreira contra necessidades e **carências** futuras” (4º parágrafo), o termo em destaque, quanto sua acentuação gráfica, é classificado como oxítono.
- (D) Em: “O homem [...] está sujeito **à** luta pela existência e **à** competição [...]” (1º parágrafo), nos elementos em destaque ocorre crase, pois o termo regente exige a preposição ‘a’, e os termos regidos necessitam do artigo feminino ‘a’.

QUESTÃO 07

O texto apresenta uma análise crítica sobre a relação entre a natureza humana (biológica) e o desenvolvimento da civilização, explorando os instintos e características do homem, tais como o desejo e a propensão à guerra. Nessa temática, o texto traz argumentos e explicações de como esses instintos moldaram e estruturaram a civilização.

Assim, o respectivo texto é classificado, predominantemente, como um tipo:

- (A) Poético.
- (B) Narrativo.
- (C) Dissertativo.
- (D) Injuntivo.

QUESTÃO 08

Em: “A fertilidade da incompetência alimenta a raiz da árvore da raça, enquanto a esterilidade da inteligência faz murchar a copa dessa árvore” (8º parágrafo), é **CORRETO** afirmar que o autor do texto empregou a linguagem:

- (A) Conotativa.
- (B) Informal.
- (C) Denotativa.
- (D) Coloquial.

QUESTÃO 09

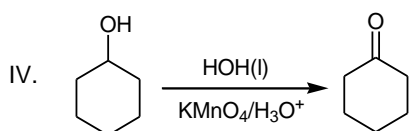
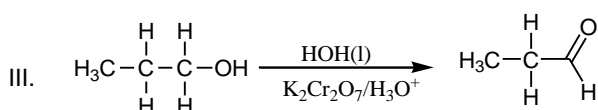
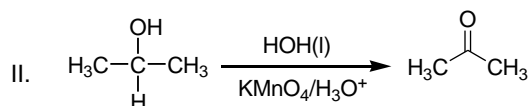
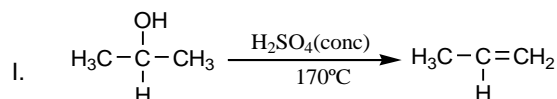
No trecho “**A fertilidade da incompetência** alimenta a raiz da árvore da raça enquanto a esterilidade da inteligência faz murchar a copa dessa árvore” (8º parágrafo), tem-se, nos termos em destaque, a seguinte função sintática:

- (A) Sujeito simples.
- (B) Adjunto adverbial de tempo.
- (C) Locução adverbial de lugar.
- (D) Agente da passiva.

PROVA DE QUÍMICA

QUESTÃO 10

Os álcoois são compostos de extrema importância na química orgânica. Podem, ser preparados a partir de vários tipos de compostos e transformados em uma variedade de compostos diferentes, conforme pode ser observado nas reações:



De acordo com as reações apresentadas, a alternativa **INCORRETA** é:

- Na reação I ocorre a desidratação intramolecular do propan-2-ol, um álcool secundário, em propeno, um alceno.
- Na reação II ocorre a oxidação do propan-2-ol, um álcool secundário, em propanona, uma cetona.
- Na reação III ocorre a oxidação do 1-propanol, um álcool primário, em propanal, um aldeído.
- Na reação IV ocorre a oxidação do fenol, um álcool secundário, em acetofenona, uma cetona.

QUESTÃO 11

Sobre alguns sais com aplicações e propriedades conhecidas são feitas as seguintes afirmativas:

- O **carbonato de cálcio** está presente nas estalactites, estalagmites, na casca do ovo e constitui o calcário e o mármore.
- O **bicarbonato de sódio** é usado na fabricação de fermento químico e antiácidos.
- O **hipoclorito de sódio** está presente na maioria das águas sanitárias e é um poderoso antisséptico.
- O **fosfato de cálcio** é o principal componente dos ossos.
- O **sulfato de alumínio** é usado do tratamento de água.

Assinale a alternativa que contém as fórmulas químicas **CORRETAS** dos sais:

- CaCO_3 , NaHCO_3 , NaClO , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- CaCO_4 , NaHCO_3 , NaClO , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$
- CaCO_3 , Na_2CO_3 , Na_2ClO , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_3$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- Ca_2CO_3 , Na_2CO_3 , Na_2ClO , $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_4$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_4$

QUESTÃO 12

A respeito das propriedades coligativas, considere as seguintes afirmativas:

- Uma solução aquosa de NaCl ferve à temperatura mais alta do que a água pura, ambas ao nível do mar.
- Uma solução aquosa de glicose congela a uma temperatura mais alta do que a água pura, ambas ao nível do mar.
- Quando um pepino é mergulhado em uma solução concentrada de salmoura, após alguns dias, este passa a apresentar um volume menor e um aspecto murcho.
- Solução alcoólica de Na_2SO_4 em um sistema fechado possui uma pressão de vapor maior do que álcool puro nas mesmas condições.
- Na água com gás, a 60°C , ocorre liberação do gás dissolvido com maior velocidade do que na água com gás a 10°C .

Com base nas afirmativas, assinale a alternativa **CORRETA**:

- Apenas as afirmativas I, III e IV estão corretas.
- Apenas as afirmativas II, IV e V estão corretas.
- Apenas as afirmativas I, III e V estão corretas.
- Todas as afirmativas estão corretas.

QUESTÃO 13

Quando Mendeleev publicou a primeira tabela periódica dos elementos químicos, eram conhecidos cerca de 66 elementos. Atualmente, a tabela conta com 118 elementos.

Sobre a tabela periódica, julgue as afirmativas a seguir:

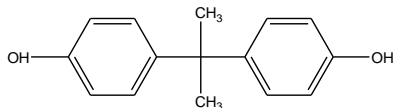
- A maior parte dos elementos é classificada como ametal.
- Os elementos chamados de "elementos de transição", possuem em sua distribuição eletrônica o subnível "d" total ou parcialmente preenchido.
- O raio atômico aumenta da esquerda para a direita na tabela periódica.
- Os elementos do primeiro período possuem o maior número de camadas eletrônicas preenchidas na tabela periódica.
- Os elementos da segunda família da tabela periódica formam íons com carga "2+".

Com base nas afirmativas, assinale a alternativa **CORRETA**:

- Apenas as afirmativas II e V estão corretas.
- Apenas as afirmativas I e III estão corretas.
- Apenas as afirmativas II, III e IV estão corretas.
- Apenas as afirmativas I, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 14

O Bisfenol-A é um composto usado na produção de plásticos policarbonatos e resinas epóxi. A exposição a Bisfenol-A tem sido associada a problemas endócrinos. A figura a seguir representa a estrutura do Bisfenol-A:



Sobre as características do Bisfenol-A, julgue as afirmativas a seguir:

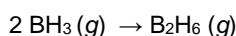
- I. Possui carbono quiral.
- II. Possui carbono com hibridização sp e sp³.
- III. Forma ligações de hidrogênio ("pontes de hidrogênio").
- IV. Possui heteroátomo no anel aromático.
- V. Sua fórmula molecular é C₁₅O₂H₁₆.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- (A) Apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas III e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, IV e V estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas II e III estão corretas.

QUESTÃO 15

O diborano (B₂H₆) é um composto gasoso que se forma espontaneamente a partir da dimerização do BH₃ conforme a reação a seguir:



Em um recipiente fechado, uma amostra de BH₃ gasoso reage completamente para formar diborano gasoso. A temperatura inicial da amostra é igual a 27°C, a temperatura final igual a 327°C e o volume é constante.

Sobre a relação entre a pressão final (P_f) e a pressão inicial (P_i) da amostra, assinale a alternativa **CORRETA**:

- (A) $P_f = 1/2 P_i$
- (B) $P_f = P_i$
- (C) $P_f = 2 P_i$
- (D) $P_f = 12 P_i$

QUESTÃO 16

Em seu estado metálico, os metais alcalinos são bastante reativos e podem reagir com a água, formando gás hidrogênio (H₂) e o hidróxido do metal. O calor liberado na reação é suficiente para inflamar o H₂ produzido, o que pode causar explosões. A reação ocorre espontaneamente nas condições ambiente de temperatura e pressão. Um exemplo dessa reação é demonstrado a seguir com o sódio metálico:

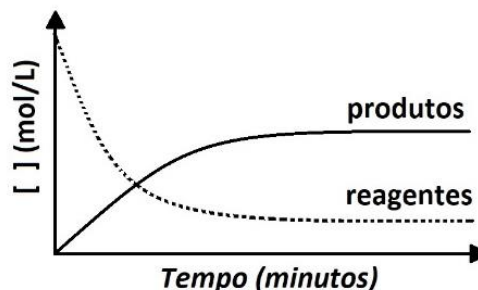
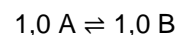


Sobre a reação, assinale a alternativa **INCORRETA**:

- (A) A água é o agente oxidante desta reação.
- (B) A Energia Livre de Gibbs da reação é negativa, nas condições ambiente.
- (C) Se 23 miligramas de sódio metálico reagiram com água, mantendo-se o volume da solução constante em 100 mL, o pH final da solução é pH = 11.
- (D) Se 2,3 gramas de sódio reagiram, o volume de H₂ produzido será igual a 1,12 litros, nas condições normais de temperatura e pressão.

QUESTÃO 17

O gráfico a seguir representa a variação de concentração molar de reagentes **A** e produtos **B** de uma reação em função do tempo:



Analise as afirmativas a seguir em relação ao equilíbrio químico apresentado:

- I. Quando a reação tem início, já existe uma certa quantidade de produto presente.
- II. As concentrações de reagentes e produtos se tornam iguais quando o equilíbrio químico da reação é atingido.
- III. No equilíbrio, a velocidade da reação direta (reagente formando produtos) é maior do que a velocidade da reação inversa (produto formando reagente).
- IV. A constante de equilíbrio do sistema, K , é menor do que 1 ($K < 1$).
- V. As concentrações de reagentes e produtos no equilíbrio indicam a presença de catalisador na reação.

Assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Somente II, III e IV estão corretas.
- (B) Somente I, II e IV estão corretas.
- (C) Somente II, III e V estão corretas.
- (D) Nenhuma das afirmativas está correta.

PROVA DE BIOLOGIA

QUESTÃO 18

Leia o trecho a seguir:

Queimadas no Tocantins mais que dobraram no mês de agosto, apontam dados do Inpe.

“Tocantins registrou 2.580 focos de incêndio entre os dias 1º e 30 de agosto deste ano, segundo o Instituto Nacional de Pesquisas Espaciais (Inpe). O número representa mais que o dobro se comparado ao mesmo período do ano passado, que teve 1.136 focos. [...]”.

Fonte: <https://g1.globo.com/to/tocantins/noticia/2024/08/30/queimadas-no-tocantins-mais-que-dobraram-no-mes-de-agosto-apontam-dados-do-inpe.ghtml> (adaptado) acesso em: 02/09/2024.

Analise as afirmativas em relação à poluição atmosférica:

- I. As queimadas liberam na atmosfera gases tóxicos como monóxido de carbono.
- II. A sílica na forma particulada e suspensa no ar pode provocar fibrose e enfisema.
- III. O dióxido de nitrogênio contribui para a poluição atmosférica e pode causar bronquite e asma.
- IV. Um fenômeno causado pela poluição do ar é a chuva ácida, que tem em sua composição o ácido sulfúrico.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- (A) Todas as afirmativas estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas I e III estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas II e IV estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.

QUESTÃO 19

A parede celular pode ser comumente encontrada em diversos tipos celulares, **EXCETO** nas:

- (A) Células bacterianas.
- (B) Células vegetais.
- (C) Células animais.
- (D) Células fúngicas.

QUESTÃO 20

Em condições de homeostase, sobre a ovogênese (oogênese) e espermatogênese é **CORRETO** afirmar que:

- (A) As espermatogônias, que são células precursoras dos gametas masculinos, estão localizadas nos ductos deferentes.
- (B) As espermatídes se diferenciam em espermátocitos secundários para originar os espermatozoides.
- (C) As ovogônias, que são células precursoras dos gametas femininos, são haploides.
- (D) O hormônio folículo estimulante (FSH) estimula a ativação dos ovócitos primários.

QUESTÃO 21

Leia o trecho a seguir:

Lei que torna setembro o mês de conscientização sobre doenças cardíacas é publicada.

“Setembro é, oficialmente, o mês de conscientização sobre doenças cardiovasculares. A Lei 14.747/2023 foi publicada no Diário Oficial da União do último dia 6 de dezembro, após sanção da presidência da República. A norma prevê a realização de campanhas para a prevenção desse tipo de doença que, de acordo com o relator do projeto que deu origem à lei, senador Humberto Costa (PT - PE), atinge cerca de 14 milhões de pessoas no Brasil.”

Fonte: <https://www12.senado.leg.br/radio/1/noticia/2023/12/08/lei-que-torna-setembro-o-mes-de-conscientizacao-sobre-doencas-cardiacas-e-publicada> (adaptado) acesso em: 03/09/2024.

Analise as afirmativas em relação às doenças cardiovasculares:

- I. Coágulos gerados por traumatismo ou placas de gordura contribuem para a isquemia cerebral.
- II. As formas de controle da hipertensão arterial incluem medicamentos, exercícios físicos e dieta.
- III. Na aterosclerose, as placas de gordura aumentam o diâmetro interno das artérias e conseqüentemente a sua elasticidade.
- IV. O sedentarismo, sobrepeso e tabagismo são fatores de risco que predisõem a doenças cardiovasculares.
- V. No infarto do miocárdio, o fornecimento de sangue ao músculo cardíaco é impulsionado e intensificado, ocorrendo morte celular da região afetada.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- (A) Apenas as afirmativas I, II e IV estão corretas.
- (B) Apenas as afirmativas II, III e V estão corretas.
- (C) Apenas as afirmativas I, II e III estão corretas.
- (D) Apenas as afirmativas III, IV e V estão corretas.

QUESTÃO 22

Em relação às membranas celulares assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) Uma membrana plasmática semipermeável ideal permite a passagem de soluto e de solvente a favor do gradiente de concentração.
- (B) A passagem de substâncias através da membrana plasmática sem gasto de energia é chamada de transporte ativo.
- (C) O transporte passivo na membrana plasmática ocorre a favor do gradiente de concentração.
- (D) Moléculas de lipídios não são encontradas na estrutura das membranas celulares.

QUESTÃO 23

Leia o texto para responder a questão.

OTD e Embrapa Florestas firmam parceria para o “Estradas com Araucárias”.

“Estrada com Araucárias” é um projeto que estimula o plantio de araucárias na beira das estradas, que além de embelezar, ajuda na preservação e possibilita renda ao produtor rural. Essas plantas produzem o pinhão, um alimento com alto poder para a saúde.

Fonte: <https://www.embrapa.br/florestas/araucaria/perguntas-e-respostas>
(adaptado) acesso em: 03/09/2024.

De acordo com o trecho do texto e as características do grupo das araucárias, assinale a alternativa **CORRETA**.

- (A) As araucárias, plantas que pertencem às gimnospermas, estão em um grupo de plantas caracterizado pela presença de flores e sementes contidas em frutos.
- (B) O pinheiro-do-paraná é conhecido como araucária e pertence às gimnospermas, que são plantas vasculares com sementes nuas.
- (C) O pinhão é um fruto encontrado nas araucárias, plantas classificadas como angiospermas.
- (D) As araucárias são plantas vasculares, sem semente, denominadas de pteridófitas.

QUESTÃO 24

As doenças conhecidas como coqueluche, sarampo, febre amarela e candidíase são causadas respectivamente por:

- (A) Bactéria; bactéria; vírus; fungo.
- (B) Vírus; vírus; bactéria; protozoário.
- (C) Fungo; vírus; vírus; bactéria.
- (D) Protozoário; bactéria; bactéria; fungo.

QUESTÃO 25

As cobras-cegas, salamandras e rãs são exemplos de animais que pertencem ao grupo dos ápodes, urodelos e anuros, respectivamente. São vertebrados de transição entre os ambientes aquático e terrestre, que apresentam pele úmida e permeável, sistema cardiovascular fechado e coração com três câmaras, sendo classificados como:

- (A) Répteis.
- (B) Anfíbios.
- (C) Peixes.
- (D) Mamíferos.

TABELA PERIÓDICA

| | | 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|----|-------|--------|----|----|-------|--------|----|----|-------|--------|--------|--------|-------------|--------|-----|-----|-------|--------|-----|-----|-------|--------|-----|-----|-------|--------|-----|-----|-------|--------|-----|-----|-------|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|-----|-----|----|--------|----|----|----|----------|----|----|----|----------|----|----|----|----------|
| | | 13 | | | | 14 | | | | 15 | | | | 16 | | | | 17 | | | | 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | 5 | | | | 6 | | | | 7 | | | | 8 | | | | 9 | | | | 10 | | | | 11 | | | | 12 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | 13 | | | | 14 | | | | 15 | | | | 16 | | | | 17 | | | | 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | B | | | | C | | | | N | | | | O | | | | F | | | | Ne | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Al | | | | Si | | | | P | | | | S | | | | Cl | | | | Ar | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Ga | | | | Ge | | | | As | | | | Se | | | | Br | | | | Kr | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | In | | | | Sn | | | | Sb | | | | Te | | | | I | | | | Xe | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Tl | | | | Pb | | | | Bi | | | | Po | | | | At | | | | Rn | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Hg | | | | Au | | | | Pt | | | | Ir | | | | Rh | | | | Pd | | | | Ag | | | | Cu | | | | Zn | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Os | | | | Re | | | | W | | | | Ta | | | | Nb | | | | Mo | | | | Tc | | | | Ru | | | | Rh | | | | Pd | | | | Ag | | | | Cd | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Hs | | | | Bh | | | | Hf | | | | Zr | | | | Y | | | | Hf | | | | Zr | | | | Nb | | | | Mo | | | | Tc | | | | Ru | | | | Rh | | | | Pd | | | | Ag | | | | Cd | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Mt | | | | Rf | | | | Db | | | | Sg | | | | Bh | | | | Ni | | | | Co | | | | Fe | | | | Mn | | | | Cr | | | | V | | | | Ti | | | | Sc | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Ds | | | | Db | | | | Sg | | | | Bh | | | | Ni | | | | Co | | | | Fe | | | | Mn | | | | Cr | | | | V | | | | Ti | | | | Sc | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Rg | | | | Og | | | | Nh | | | | Fl | | | | Lv | | | | Ts | | | | Og | | | | Nh | | | | Fl | | | | Lv | | | | Ts | | | | Og | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | [272] | | | | [271] | | | | [268] | | | | [277] | | | | [264] | | | | [266] | | | | [262] | | | | [261] | | | | [226] | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | [252] | | | | [257] | | | | [258] | | | | [259] | | | | [262] | | | | [262] | | | | [262] | | | | [262] | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | 1 | H | 1,01 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | 2 | He | 4,00 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | 3 | Li | 6,94 | 4 | 4 | Be | 9,01 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | 4 | Na | 22,99 | 12 | 12 | Mg | 24,31 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | 5 | K | 39,10 | 19 | 19 | Ca | 40,08 | 20 | 20 | Ca | 40,08 | 21 | 21 | Sc | 44,96 | 22 | 22 | Ti | 47,87 | 23 | 23 | V | 50,94 | 24 | 24 | Cr | 52,00 | 25 | 25 | Mn | 54,94 | 26 | 26 | Fe | 55,85 | 27 | 27 | Co | 58,93 | 28 | 28 | Ni | 58,69 | 29 | 29 | Cu | 63,55 | 30 | 30 | Zn | 65,41 | 31 | 31 | Ga | 69,72 | 32 | 32 | Ge | 72,64 | 33 | 33 | As | 74,92 | 34 | 34 | Se | 78,96 | 35 | 35 | Br | 79,90 | 36 | 36 | Kr | 83,80 |
| 6 | 6 | Rb | 85,47 | 37 | 37 | Sr | 87,62 | 38 | 38 | Sr | 87,62 | 39 | 39 | Y | 88,91 | 40 | 40 | Zr | 91,22 | 41 | 41 | Nb | 92,91 | 42 | 42 | Mo | 95,94 | 43 | 43 | Tc | 97,91 | 44 | 44 | Ru | 101,07 | 45 | 45 | Rh | 102,91 | 46 | 46 | Pd | 106,42 | 47 | 47 | Ag | 107,87 | 48 | 48 | Cd | 112,41 | 49 | 49 | In | 114,82 | 50 | 50 | Sn | 118,71 | 51 | 51 | Sb | 121,76 | 52 | 52 | Te | 127,60 | 53 | 53 | I | 126,90 | 54 | 54 | Xe | 131,29 |
| 7 | 7 | Cs | 132,91 | 55 | 55 | Ba | 137,33 | 56 | 56 | Ba | 137,33 | 57-71 | 57-71 | Lantanídeos | 178,49 | 72 | 72 | Hf | 178,49 | 73 | 73 | Ta | 180,95 | 74 | 74 | W | 183,84 | 75 | 75 | Re | 186,21 | 76 | 76 | Os | 190,23 | 77 | 77 | Ir | 192,22 | 78 | 78 | Pt | 195,08 | 79 | 79 | Au | 196,97 | 80 | 80 | Hg | 200,59 | 81 | 81 | Tl | 204,38 | 82 | 82 | Pb | 207,21 | 83 | 83 | Bi | 208,98 | 84 | 84 | Po | [208,98] | 85 | 85 | At | [209,99] | 86 | 86 | Rn | [222,02] |
| 8 | 8 | Fr | [223] | 87 | 87 | Ra | [226] | 88 | 88 | Ra | [226] | 89-103 | 89-103 | Actínídeos | [226] | 104 | 104 | Rf | [261] | 105 | 105 | Db | [262] | 106 | 106 | Sg | [266] | 107 | 107 | Bh | [264] | 108 | 108 | Hs | [277] | 109 | 109 | Mt | [268] | 110 | 110 | Ds | [271] | 111 | 111 | Rg | [272] | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 9 | 9 | La | 138,91 | 57 | 57 | La | 138,91 | 58 | 58 | Ce | 140,12 | 59 | 59 | Pr | 140,91 | 60 | 60 | Nd | 144,24 | 61 | 61 | Pm | [145] | 62 | 62 | Sm | 150,36 | 63 | 63 | Eu | 151,96 | 64 | 64 | Gd | 157,25 | 65 | 65 | Tb | 158,92 | 66 | 66 | Dy | 162,50 | 67 | 67 | Ho | 164,93 | 68 | 68 | Er | 167,26 | 69 | 69 | Tm | 168,93 | 70 | 70 | Yb | 173,04 | 71 | 71 | Lu | 174,98 | | | | | | | | | | | | |
| 10 | 10 | Ac | [227] | 89 | 89 | Th | 232,04 | 90 | 90 | Th | 232,04 | 91 | 91 | Pa | 231,04 | 92 | 92 | U | 238,03 | 93 | 93 | Np | [237] | 94 | 94 | Pu | [244] | 95 | 95 | Am | [243] | 96 | 96 | Cm | [247] | 97 | 97 | Bk | [247] | 98 | 98 | Cf | [251] | 99 | 99 | Es | [252] | 100 | 100 | Fm | [257] | 101 | 101 | Md | [258] | 102 | 102 | No | [259] | 103 | 103 | Lr | [262] | | | | | | | | | | | | |