

AVANÇASP



PREFEITURA MUNICIPAL DE CAÇAPAVA

CONCURSO PÚBLICO  
01/2024

## PROFESSOR II - CIÊNCIAS

### Leia atentamente as instruções abaixo

#### 1. PROVA E FOLHA DE RESPOSTAS

Além deste Caderno de Prova, contendo 50 (cinquenta) questões objetivas, você receberá do Fiscal de Sala:

- 01 (uma) Folha de Respostas destinada às respostas das questões objetivas. Confira se seus dados estão corretos.

#### 2. TEMPO

- 03 (três) horas é o tempo disponível para realização da prova, já incluído o tempo para marcação da Folha de Respostas da prova objetiva;

- **01 (uma) hora** após o início da prova é possível, retirar-se da sala levando o caderno de prova;

#### 3. INFORMAÇÕES GERAIS

- As questões objetivas têm 05 (cinco) alternativas de resposta (A, B, C, D, E) e somente **uma** delas está correta;

- Verifique se seu caderno está completo, sem repetição de questões ou falhas. Caso contrário, informe imediatamente o Fiscal da Sala, para que sejam tomadas as devidas providências;

- Confira seus dados pessoais na Folha de Respostas, especialmente nome, número de inscrição e documento de identidade e leia atentamente as instruções para preenchimento;

- O preenchimento das respostas da prova objetiva é de sua responsabilidade e não será permitida a troca de Folha de Respostas em caso de erro de marcação pelo candidato;

- Marque, na folha de respostas, com caneta de tinta azul ou preta, a letra correspondente à alternativa que você escolheu.

- Reserve tempo suficiente para o preenchimento de suas respostas. Para fins de avaliação, serão levadas em consideração apenas as marcações realizadas na Folha de Respostas da prova objetiva, não sendo permitido anotar informações relativas às respostas em qualquer outro meio que não seja o caderno de prova;

- Ao se retirar, entregue a Folha de Respostas preenchida e assinada ao Fiscal de Sala.

#### SERÁ ELIMINADO do presente certame o candidato que:

- a) for surpreendido, durante as provas, em qualquer tipo de comunicação com outro candidato;

- b) portar ou usar, qualquer tipo de aparelho eletrônico (calculadoras, bips/pagers, câmeras fotográficas, filmadoras, telefones celulares, smartphones, tablets, relógios, walkmans, MP3 players, fones de ouvido, agendas eletrônicas, notebooks, palmtops ou qualquer outro tipo de computador portátil, receptores ou gravadores) seja na sala de prova, sanitários, pátios ou qualquer outra dependência do local de prova;

- c) se ausentar da sala em que se realizam as provas levando consigo o Caderno de Questões e/ou a Folha de Respostas;

- d) se recusar a entregar a Folha de Respostas, quando terminar o tempo estabelecido;

- e) não assinar a Lista de Presença e/ou a Folha de Respostas.

CADERNO DE QUESTÕES

PROVA OBJETIVA

**LÍNGUA PORTUGUESA****TEXTO**

Leia o texto para responder às questões de 1 a 5.

**Bobagem**

Emocionado e um pouco bêbado, aos cinco minutos do Ano-Novo ele resolveu telefonar para o velho desafeto.

— Alô?

— Alô. Sou eu.

— Eu quem?

— Eu, pô.

O outro fez silêncio. Depois disse:

— Ah. É você.

— Olha aqui, cara. Eu estou telefonando pra te desejar um feliz Ano-Novo. Entendeu?

— Obrigado.

— Obrigado não. Olha aqui. Sei lá, pô...

— Feliz Ano-Novo pra você também.

— Eu nem me lembro mais por que nós brigamos. Juro que não lembro.

— Eu também não lembro.

— Então, grande. Como vai Vivinha?

— Bem, bem. Quer dizer, mais ou menos. As enxaquecas...

Ele ficou engasgado. De repente se deu conta de que tinha saudade até das enxaquecas da Vivinha. Como podiam ter passado tantos anos sem se ver? Como tinham deixado uma bobagem afastá-los daquela maneira? As pessoas precisavam se reaproximar. Aquele seria o seu projeto para o fim do milênio. Reaproximar-se das pessoas. Só dar importância ao que aproximava. Puxa! Estava tão enternecido com as enxaquecas da Vivinha que mal podia falar.

— A vida é muito curta. Você está me entendendo? Assim não dá.

Era como se estivesse reclamando com o fornecedor. A vida vinha com a carga muito pequena. Era preciso um botijão maior, senão não dava mesmo. E ainda desperdiçavam vida com bobagem.

Ele quis marcar um encontro para ontem. No Lucas, como antigamente. O outro foi mais sensato e contrapropôs hoje, prevendo que ontem seria um dia de ressaca e segundos pensamentos. E tinha razão. Ontem à noite, ele voltou a telefonar. Falou secamente. Pediu desculpas, disse que não poderia ir ao encontro e despediu-se com um formal “Melhoras para a Vivinha”. Tinha se lembrado da bobagem que motivara a briga.

VERISSIMO, L. F. Verissimo antológico: meio século de crônicas, ou coisa parecida. São Paulo: Objetiva, 2020.

**QUESTÃO 01**

Com o final da narrativa, conclui-se que o personagem que toma a iniciativa de telefonar para a pessoa com quem havia se desentendido:

(A) mantém-se resoluto ao determinar que se aproximará das pessoas no Ano-Novo.

(B) não consegue pôr em prática seu projeto para o fim do milênio.

(C) superou o motivo do desentendimento por completo.

(D) não estava de fato enternecido pelas enxaquecas de Vivinha.

(E) é consentâneo ao alinhar seu projeto de Ano-Novo e sua decisão final sobre tal desafeto.

**QUESTÃO 02**

Em “— A vida é muito curta. Você está me entendendo? Assim não dá.”, a palavra “*assim*” é empregada como um recurso coesivo. O elemento do texto a que se refere tal palavra é:

(A) a vida, por ser muito curta.

(B) o outro personagem, com quem o interlocutor estava brigado.

(C) a própria situação, que, para o interlocutor, não deveria continuar da forma como estava.

(D) as enxaquecas de Vivinha, que persistiam.

(E) o telefonema, do qual o interlocutor se arrepende logo depois.

**QUESTÃO 03**

A palavra “*enternecido*”, que ocorre no excerto “*Estava tão enternecido com as enxaquecas da Vivinha que mal podia falar.*”, exprime o contrário de:

- (A) compadecido.
- (B) apático.
- (C) preocupado.
- (D) condoído.
- (E) empático.

**QUESTÃO 04**

A transposição do excerto “— Eu nem me lembro mais por que nós brigamos. Juro que não lembro.”, que está em discurso direto, para discurso indireto resultaria em:

- (A) Ele disse que nem se lembrava mais por que eles brigaram, e que jura que não se lembra.
- (B) Ele disse que nem se lembra mais por que eles brigavam. Jura que não se lembra.
- (C) Ele disse que nem se lembra mais por que eles brigaram. Jurava que não lembrava.
- (D) Ele disse que nem se lembrava mais por que eles tinham brigado, e que jurava que não se lembrava.
- (E) Ele disse que nem se lembra mais por que eles brigam. Jura que não lembra.

**QUESTÃO 05**

Analisar as sentenças a seguir, retiradas do texto:

- I. Eu nem me lembro mais por que nós brigamos.
- II. Juro que não lembro.
- III. Tinha se lembrado da bobagem que motivara a briga.

Nas sentenças dadas, a palavra “*que*” ocorre como pronome relativo apenas em:

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

Considere o excerto a seguir, retirado da página Wikipedia sobre cães, para responder às questões 6 e 7:

“O cão, no Brasil também chamado de cachorro, é um mamífero carnívoro da família dos canídeos, subespécie do lobo, e talvez o mais antigo animal domesticado pelo ser humano.”

**QUESTÃO 06**

Dentre as palavras em destaque, que ocorrem no excerto indicado, são trissílabas apenas:

- (A) cachorro; subespécie; animal.
- (B) cachorro; animal; humano.
- (C) subespécie; animal; humano.
- (D) cachorro; subespécie; animal; humano.
- (E) subespécie; talvez; animal; humano.

**QUESTÃO 07**

Dentre as palavras a seguir, em destaque no excerto indicado, classifica-se como oxítone apenas:

- (A) cachorro.
- (B) carnívoro.
- (C) subespécie.
- (D) animal.
- (E) humano.

**QUESTÃO 08**

Analisar as palavras a seguir quanto ao emprego do hífen e assinalar a alternativa em que se verifica o uso correto desse sinal gráfico.

- (A) manda-chuva.
- (B) mal-de-Chagas.
- (C) meio-dia.
- (D) semi-novo.
- (E) dona-encrenca.

**QUESTÃO 09**

Analise as sentenças a seguir quanto ao emprego das expressões “*porque*”, “*por que*”, “*por quê*” e “*porquê*”. Assinale a alternativa em que não ocorre desvio quanto ao uso dessas expressões.

- (A) Entendo perfeitamente porque ele me trata assim.
- (B) O motivo por que não fui à festa de aniversário foi a chuva forte de ontem.
- (C) Somos amigas; não há porque agradecer.
- (D) Gostaria de saber o por quê não atende às minhas ligações.
- (E) Ela reagiu daquela forma por que está cansada de tanta humilhação.

**QUESTÃO 10**

Analise as sentenças a seguir e assinale a alternativa em que se verifica voz verbal passiva analítica.

- (A) Recuperaram-se artefatos anteriores à Revolução Industrial.
- (B) A mãe da aluna foi orientada pela direção do colégio a buscar ajuda psicológica.
- (C) Ana fez um relatório sobre os gastos mensais do escritório.
- (D) A equipe realizou o resgate dos animais abandonados na sexta-feira.
- (E) Realizaram-se coletas de dados de moradores em todos os bairros do município.

**MATEMÁTICA E RACIOCÍNIO LÓGICO**  
**QUESTÃO 11**

Sabe-se que 50% das questões de uma determinada prova de vestibular são referentes ao conteúdo de português, 25% são de matemática e os outros 25% são de inglês. Um candidato acertou 80% da prova de português, 70% da prova de matemática, e 60% da prova de inglês. Quantos por cento das questões totais do exame o candidato acertou?

- (A) 75,5%.
- (B) 72,5%.
- (C) 70,5%.
- (D) 79,0%.
- (E) 71,0%.

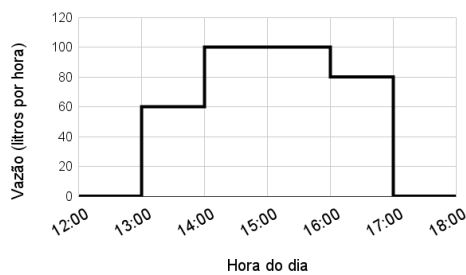
**QUESTÃO 12**

A média aritmética simples das idades dos 10 alunos de uma turma é 25 anos. Se excluirmos o mais velho e o mais novo da turma, a nova média continua sendo 25 anos. Sabendo-se que a diferença entre as idades do mais velho e do mais novo é 10 anos, qual a idade do mais novo?

- (A) 12 anos.
- (B) 10 anos.
- (C) 15 anos.
- (D) 20 anos.
- (E) 18 anos.

**QUESTÃO 13**

A figura abaixo mostra um gráfico da vazão de uma torneira em litros por hora ao longo do tempo:



Analisando o gráfico, qual o volume total despejado no período das 12:00 às 18:00, em litros?

- (A) 320.
- (B) 280.
- (C) 340.
- (D) 360.
- (E) 380.

**QUESTÃO 14**

Uma máquina perfuratriz é utilizada para fazer um furo no solo para que geólogos possam estudar sua composição. Suponha que a máquina consiga perfurar uma rocha numa velocidade de 0,15 mm por segundo. Quanto tempo levará para que a máquina perfure 81 metros dessa rocha?

- (A) 15 horas.
- (B) 150 horas.
- (C) 170 horas.
- (D) 180 horas.
- (E) 1500 horas.

**QUESTÃO 15**

Um determinado retângulo tem razão entre seus lados de  $7/2$ , e seu perímetro é 27 cm. Indique a sua área, em centímetros quadrados:

- (A) 10,5.
- (B) 15,0.
- (C) 17,5.
- (D) 30,0.
- (E) 31,5.

**QUESTÃO 16**

Cada um dos cientistas Alberto, Breno, Carlos e Damásio, visitou um estado diferente da região Norte do país. Eles visitaram Amapá, Roraima, Rondônia e Tocantins, não necessariamente nesta ordem. Sabe-se que:

- I – Alberto viajou para o Amapá;
- II – Breno não viajou para Rondônia;
- III – Carlos e Damásio não viajaram para Roraima;
- IV – Carlos não viajou para o Tocantins;

Com base nas afirmativas, podemos concluir que:

- (A) Damásio viajou para o Amapá.
- (B) Breno viajou para o Tocantins.
- (C) Carlos viajou para o Amapá.
- (D) Breno viajou para Roraima.
- (E) Damásio viajou para Rondônia.

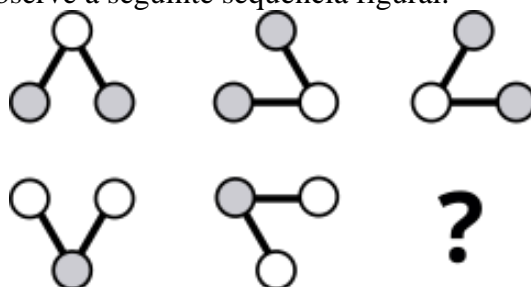
**QUESTÃO 17**

Numa determinada região, os meteorologistas têm observado que a cada ano, chove-se 6 horas a menos durante o ano comparado ao ano anterior. Se no ano de 2023 choveu 101 dias completos nessa região, em que ano não choverá nenhum dia, se a previsão dos meteorologistas se mantiver?

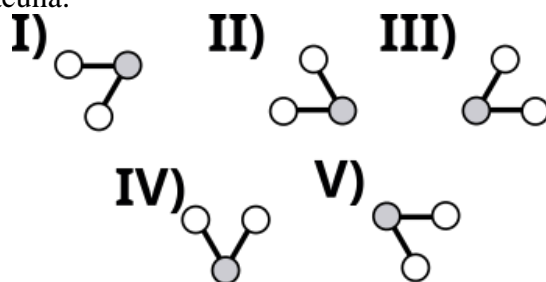
- (A) 2426.
- (B) 2427.
- (C) 2428.
- (D) 2332.
- (E) 2665.

**QUESTÃO 18**

Observe a seguinte sequência figural:



De acordo com as correspondências abaixo, indique o elemento que deve ocupar o lugar da lacuna:



- (A) I.
- (B) II.
- (C) III.
- (D) IV.
- (E) V.

**QUESTÃO 19**

Duas aplicações a juro simples, com o mesmo capital inicial de R\$ 10.000,00 foram aplicadas no mesmo dia. Após 6 meses, a diferença do juro recebido entre as duas aplicações é R\$ 600,00. Neste caso, qual a diferença entre a maior e a menor taxa de juro das duas aplicações?

- (A) 1,0%.
- (B) 1,5%.
- (C) 2,0%.
- (D) 2,5%.
- (E) 3,0%.

**QUESTÃO 20**

Pentágono, Heptágono e Eneágono são polígonos regulares que têm o número de lados respectivamente igual a:

- (A) 6, 7, 11.
- (B) 5, 7, 11.
- (C) 6, 9, 7.
- (D) 5, 9, 7.
- (E) 5, 7, 9.

**NOÇÕES DE INFORMÁTICA****QUESTÃO 21**

Ao digitar uma redação no Microsoft Word 2016 e clicar na tecla de atalho Ctrl+E, o resultado será:

- (A) A exclusão da última palavra digitada.
- (B) A centralização da última linha digitada.
- (C) A seleção da última linha digitada.
- (D) A correção do texto já desenvolvido.
- (E) A leitura em voz alta do texto já redigido.

**QUESTÃO 22**

No Microsoft Excel 2016 a **Função SE** é uma das funções mais populares do Excel e permite que o usuário:

- (A) Faça multiplicações simultâneas entre várias células da tabela.
- (B) Faça divisões simultâneas entre várias células da tabela.
- (C) Faça seleção de cor sobre valores duplicados nas tabelas.
- (D) Faça comparações lógicas entre um valor e aquilo que se espera.
- (E) Faça a exclusão de dados duplicados das tabelas.

**QUESTÃO 23**

Para localizar conteúdo em uma tabela ou um intervalo por linha utilizando o Microsoft Excel 2016, o responsável pela extração dos dados pode usar a função:

- (A) SOMASE
- (B) PROCV
- (C) SES
- (D) DATINT
- (E) DATFUT

**QUESTÃO 24**

No Microsoft Excel 2016, a opção para inserir gráficos está acessível na guia:

- (A) Inserir.
- (B) Fórmulas.
- (C) Correspondência.
- (D) Ilustrações.
- (E) Dados.

**QUESTÃO 25**

Utilizando o Microsoft Excel 2016 e acionando as teclas de atalho Ctrl+W o resultado será:

- (A) Tornar a célula de trabalho em negrito.
- (B) Limpar todos os dados inseridos na pasta de trabalho.
- (C) Remover o conteúdo da célula.
- (D) Fechar a pasta de trabalho do Excel.
- (E) Adicionar bordas na tabela.

**CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS****QUESTÃO 26**

Sobre os aspectos pedagógicos tratados por Fernando Bastos, em “Construtivismo e o Ensino de ciências”, analise as afirmativas a seguir:

- I. A ideia de construtivismo está presente nas obras de Piaget.
- II. Vygotsky era contrário aos preceitos do construtivismo, assim como Carl Rogers.
- III. A construção do homem novo, livre, consciente de sua historicidade, construção do saber e da sua cultura como expressões dos anseios e das expectativas das camadas populares é uma das principais ideias de Paulo Freire.

Está correto o que se afirma apenas em:

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

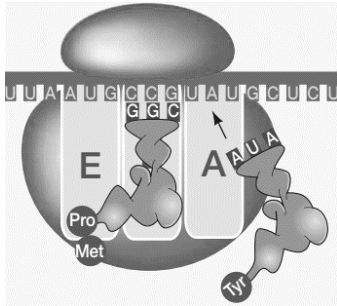
**QUESTÃO 27**

Assinale a alternativa que apresenta uma característica dos Poríferos.

- (A) São comumente conhecidos como esponjas.
- (B) São representados pelos ouriços-do-mar.
- (C) Os caramujos pertencem a este filo.
- (D) É o maior filo de animais.
- (E) As minhocas fazem parte deste filo.

**QUESTÃO 28**

Assinale a alternativa que denomina corretamente a organela apresentada na imagem, a qual desempenha um papel fundamental na síntese de proteínas.



Fonte: Sadava, David, 2009.

- (A) Mitocôndria.
- (B) Complexo de Golgi.
- (C) Ribossomo.
- (D) Centríolo.
- (E) Peroxissomo.

**QUESTÃO 29**

Indique a alternativa que descreve um alimento cuja parte consumida é, tipicamente, a raiz.

- (A) cenoura.
- (B) pinhão.
- (C) cupuaçu.
- (D) caruru.
- (E) alho-poró.

**QUESTÃO 30**

Assinale a alternativa que apresenta o maior filo do Reino animal.

- (A) Cordados.
- (B) Platelmintos.
- (C) Anelídeos.
- (D) Artrópodes.
- (E) Cnidários.

**QUESTÃO 31**

Sobre os níveis tróficos, assinale a alternativa que apresenta um consumidor primário.

- (A) Cupim.
- (B) Atum.
- (C) Falcão.
- (D) Gambá.
- (E) Orca.

**QUESTÃO 32**

Na cidade em Tupiava (fictícia), a incidência de dengue mantém-se estável ao longo do tempo, com o número de casos sendo previsível e sem variações significativas. Nesse contexto, é apropriado classificar o quadro de dengue na localidade como:

- (A) epidêmico.
- (B) pandêmico.
- (C) endêmico.
- (D) surto.
- (E) epizoótico.

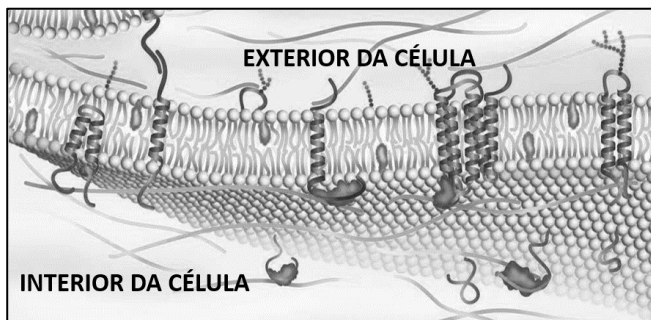
**QUESTÃO 33**

São organismos detritívoros, EXCETO:

- (A) fungos.
- (B) algumas bactérias.
- (C) copépodos.
- (D) minhocas.
- (E) urubus.

**QUESTÃO 34**

Considere a imagem da membrana biológica a seguir e avalie as afirmações acerca da mesma.



Fonte: Sadava, David, 2009 (com adaptações).

I. Trata-se de um modelo comumente chamado de modelo do mosaico fluido.

II. A cauda do fosfolípido é hidrofílica e se associa a moléculas polares.

III. A região de “cabeça” do fosfolípido é composta predominantemente por ácidos graxos apolares, solúveis em substâncias orgânicas, como os fluídos biológicos.

Acerca do exposto, está correto o que se afirma em:

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

**QUESTÃO 35**

Em algumas situações, a viúva negra pode devorar o macho após o acasalamento. Na natureza, esse é um exemplo clássico de:

- (A) herbivoria.
- (B) canibalismo.
- (C) parasitismo.
- (D) mutualismo.
- (E) inquilinismo.

**QUESTÃO 36**

As medidas abrangentes para controlar a poluição do ar envolvem a formulação de políticas públicas e normas regulatórias. Essas ações são cruciais para monitorar e mitigar os impactos da poluição, sendo essenciais para o acompanhamento e gestão eficaz do problema. A vigilância da população exposta a poluentes atmosféricos é denominada:

- (A) Vigipo.
- (B) Vipam.
- (C) Vipoam.
- (D) Vigiar.
- (E) Vigian.

**QUESTÃO 37**

Considerando as disposições do Ministério da Saúde sobre os efeitos dos poluentes atmosféricos na saúde humana, assinale a alternativa INCORRETA.

- (A) Os óxidos de nitrogênio (NO<sub>x</sub>) agem sobre o sistema respiratório, podendo causar irritações.
- (B) Os vapores dos compostos orgânicos voláteis apresentam ação sob o sistema nervoso central, podendo causar confusão mental.
- (C) As partículas inaláveis grosseiras, finas e ultrafinas (MP<sub>10</sub>, MP<sub>2,5</sub>, MP<sub>0,1</sub>) são as principais responsáveis pela infertilidade humana.
- (D) O monóxido de carbono pode provocar asfixia e representar perigo àqueles que têm problemas cardíacos e pulmonares.
- (E) O ozônio pode provocar irritação nos olhos e nas vias respiratórias, podendo ainda agravar doenças respiratórias preexistentes.



**QUESTÃO 38**

Em um ecossistema, os seres vivos estabelecem diferentes tipos de interações entre si. Um exemplo é a relação entre as aves e os búfalos: as aves se beneficiam dos carrapatos que parasitam os búfalos, e os búfalos se livram desses ectoparasitas. Essa relação ecológica é denominada:

- (A) Comensalismo.
- (B) Herbivoria.
- (C) Inquilinismo.
- (D) Protocooperação.
- (E) Parasitismo.

**QUESTÃO 39**

Assinale a alternativa que apresenta o planeta mais próximo do sol.

- (A) Mercúrio.
- (B) Netuno.
- (C) Júpiter.
- (D) Terra.
- (E) Marte.

**QUESTÃO 40**

Observe atentamente a imagem a seguir:



Fonte: Sadava, David, 2009 (com adaptações).

A imagem apresenta nódulos grandes e arredondados visíveis em raízes de ervilhas, relacionados à associação entre a leguminosa e bactérias fixadoras de:

- (A) nitrogênio, sendo elas do gênero *Rhizobium*.
- (B) fósforo e arsênio, fundamentais para a planta.
- (C) potássio, sendo elas do gênero *Rhizobium*.
- (D) sódio, cloreto e fósforo, essenciais para o crescimento foliar.
- (E) astato, nitrogênio e cloreto, sendo elas do gênero *Rhinocella*.

**QUESTÃO 41**

São exemplos de angiospermas monocotiledôneas, EXCETO:

- (A) milho.
- (B) cana-de-açúcar.
- (C) amendoim.
- (D) cevada.
- (E) banana.

**QUESTÃO 42**

Certa empresa precisa realizar uma entrega em um município situado a 105 km de distância.



Se o veículo de entrega realizar o percurso completo em 2,0 horas, a velocidade média do automóvel (em metros/segundo) será de aproximadamente:

- (A) 14,6
- (B) 37,0
- (C) 55,4
- (D) 8,20
- (E) 240,0

**QUESTÃO 43**

A distribuição eletrônica de um átomo está diretamente relacionada à estrutura da matéria. Acerca do tema, um átomo que possui a distribuição eletrônica  $1s^2, 2s^2, 2p^3$  apresentará o seguinte número de elétrons no nível de valência:

- (A) 6
- (B) 5
- (C) 3
- (D) 7
- (E) 12

**QUESTÃO 44**

Para o entendimento da matéria e energia, é preciso compreender alguns aspectos básicos da Tabela periódica dos elementos. Acerca do tema, o elemento químico (neutro) cuja distribuição eletrônica é  $1s^1$  é denominado:

**(a tabela periódica foi disponibilizada no final da prova)**

- (A) hélio.
- (B) hidrogênio.
- (C) sódio.
- (D) lítio.
- (E) neônio.

**QUESTÃO 45**

Assinale a alternativa que apresenta um planeta que não dispõe de satélites naturais.

- (A) Netuno.
- (B) Júpiter.
- (C) Mercúrio.
- (D) Saturno.
- (E) Urano.

**QUESTÃO 46**

Os animais são categorizados conforme suas características morfológicas, fisiológicas e genéticas. Um dos critérios empregados nessa classificação é a presença ou ausência de coluna vertebral e crânio. Assinale a alternativa que apresenta um animal vertebrado.

- (A) Aves.
- (B) Anelídeos.
- (C) Artrópodes.
- (D) Equinodermos.
- (E) Nematelmintos.

**QUESTÃO 47**

Assinale a alternativa que apresenta um grupo que NÃO pertencente aos artrópodes.

- (A) Aracnídeos.
- (B) Insetos.
- (C) Crustáceos.
- (D) Miriápodes.
- (E) Lesmas.

**QUESTÃO 48**

“Lombriga” é uma denominação comum para as espécies de vermes que parasitam o intestino humano. É correto afirmar que estas pertencem ao filo dos:

- (A) anelídeos.
- (B) poríferos.
- (C) nematelmintos.
- (D) equinodermos.
- (E) cnidários.

**QUESTÃO 49**

Durante o desenvolvimento embrionário é formada uma cavidade corporal revestida pela mesoderme (um dos folhetos germinativos) e preenchida por fluido. Essa cavidade é denominada:

- (A) celoma.
- (B) vacúolo cavitativo.
- (C) bolsa germinativa.
- (D) cavidade ectodérmica.
- (E) espaço gastrular.

**QUESTÃO 50**

O corpo humano atinge o equilíbrio quando mantém suas funções fisiológicas dentro de parâmetros normais, resultando em saúde. No entanto, há uma situação de desequilíbrio que pode causar problemas ao corpo da mulher: quando a implantação do feto ocorre fora do útero. Esse fenômeno é conhecido como gravidez:

- (A) intrauterina.
- (B) ectópica.
- (C) agravada.
- (D) fecunda.
- (E) imprópria.

# Tabela periódica

3	—	número atômico
Li	—	símbolo químico
lítio	—	nome
6,94	—	peso atômico

1 <b>H</b> hidrogênio 1,008																	2 <b>He</b> hélio 4,0026
3 <b>Li</b> lítio 6,94	4 <b>Be</b> berílio 9,0122											5 <b>B</b> boro 10,81	6 <b>C</b> carbono 12,011	7 <b>N</b> nitrogênio 14,007	8 <b>O</b> oxigênio 15,999	9 <b>F</b> flúor 18,998	10 <b>Ne</b> neônio 20,180
11 <b>Na</b> sódio 22,990	12 <b>Mg</b> magnésio 24,305											13 <b>Al</b> alumínio 26,982	14 <b>Si</b> silício 28,085	15 <b>P</b> fósforo 30,974	16 <b>S</b> enxofre 32,06	17 <b>Cl</b> cloro 35,45	18 <b>Ar</b> argônio 39,95
19 <b>K</b> potássio 39,098	20 <b>Ca</b> cálcio 40,078(4)	21 <b>Sc</b> escândio 44,956	22 <b>Ti</b> títânio 47,867	23 <b>V</b> vanádio 50,942	24 <b>Cr</b> cromo 51,996	25 <b>Mn</b> manganês 54,938	26 <b>Fe</b> ferro 55,845(2)	27 <b>Co</b> cobalto 58,933	28 <b>Ni</b> níquel 58,693	29 <b>Cu</b> cobre 63,546(3)	30 <b>Zn</b> zinco 65,38(2)	31 <b>Ga</b> gálio 69,723	32 <b>Ge</b> germânio 72,630(8)	33 <b>As</b> arsênio 74,922	34 <b>Se</b> selênio 78,971(8)	35 <b>Br</b> bromo 79,904	36 <b>Kr</b> criptônio 83,798(2)
37 <b>Rb</b> rubídio 85,468	38 <b>Sr</b> estrôncio 87,62	39 <b>Y</b> ítrio 88,906	40 <b>Zr</b> zircônio 91,224(2)	41 <b>Nb</b> nióbio 92,906	42 <b>Mo</b> molibdênio 95,95	43 <b>Tc</b> tecnécio [97]	44 <b>Ru</b> rútenio 101,07(2)	45 <b>Rh</b> ródio 102,91	46 <b>Pd</b> paládio 106,42	47 <b>Ag</b> prata 107,87	48 <b>Cd</b> cádmio 112,41	49 <b>In</b> índio 114,82	50 <b>Sn</b> estanho 118,71	51 <b>Sb</b> antimônio 121,76	52 <b>Te</b> telúrio 127,60(3)	53 <b>I</b> iodo 126,90	54 <b>Xe</b> xenônio 131,29
55 <b>Cs</b> césio 132,91	56 <b>Ba</b> bário 137,33	57 a 71	72 <b>Hf</b> hafnínio 178,486(6)	73 <b>Ta</b> tântalo 180,95	74 <b>W</b> tungstênio 183,84	75 <b>Re</b> rênio 186,21	76 <b>Os</b> ôsmio 190,23(3)	77 <b>Ir</b> irídio 192,22	78 <b>Pt</b> platina 195,08	79 <b>Au</b> ouro 196,97	80 <b>Hg</b> mercúrio 200,59	81 <b>Tl</b> talho 204,38	82 <b>Pb</b> chumbo 207,2	83 <b>Bi</b> bismuto 208,98	84 <b>Po</b> polônio [209]	85 <b>At</b> astato [210]	86 <b>Rn</b> radônio [222]
87 <b>Fr</b> frâncio [223]	88 <b>Ra</b> rádio [226]	89 a 103	104 <b>Rf</b> rutherfordio [267]	105 <b>Db</b> dubnio [268]	106 <b>Sg</b> seabórgio [269]	107 <b>Bh</b> bohrio [270]	108 <b>Hs</b> hásio [269]	109 <b>Mt</b> meitnério [277]	110 <b>Ds</b> darnstádio [281]	111 <b>Rg</b> roentgênio [282]	112 <b>Cn</b> copernício [285]	113 <b>Nh</b> nihônio [286]	114 <b>Fl</b> flertóvio [290]	115 <b>Mc</b> moscóvio [290]	116 <b>Lv</b> livermório [293]	117 <b>Ts</b> tennesso [294]	118 <b>Og</b> oganessônio [294]
			57 <b>La</b> lantânio 138,91	58 <b>Ce</b> cério 140,12	59 <b>Pr</b> praseodímio 140,91	60 <b>Nd</b> neodímio 144,24	61 <b>Pm</b> promécio [145]	62 <b>Sm</b> samário 150,36(2)	63 <b>Eu</b> europio 151,96	64 <b>Gd</b> gadolínio 157,25(3)	65 <b>Tb</b> térbio 158,93	66 <b>Dy</b> disprósio 162,50	67 <b>Ho</b> hólmio 164,93	68 <b>Er</b> érbio 167,26	69 <b>Tm</b> tulio 168,93	70 <b>Yb</b> itérbio 173,05	71 <b>Lu</b> lutécio 174,97
			89 <b>Ac</b> actínio [227]	90 <b>Th</b> tório 232,04	91 <b>Pa</b> protactínio 231,04	92 <b>U</b> urânio 238,03	93 <b>Np</b> neptúmio [237]	94 <b>Pu</b> plutônio [244]	95 <b>Am</b> américio [243]	96 <b>Cm</b> cúrio [247]	97 <b>Bk</b> berquílio [247]	98 <b>Cf</b> califórnio [251]	99 <b>Es</b> einstênio [252]	100 <b>Fm</b> fémio [257]	101 <b>Md</b> mendelévio [258]	102 <b>No</b> nobélio [259]	103 <b>Lr</b> laurêncio [262]

Adaptado de <https://www.tabelaperiodica.org/>  
 Versão IUPAC/SBQ (pt-br) com 5 algarismos significativos - atualizada em 13 de março de 2023