

- Nas questões a seguir, marque, para cada uma, a única opção correta, de acordo com o respectivo comando. A ausência de marcação, a marcação de duas ou mais opções ou a marcação de opção em discordância com o gabarito oficial definitivo não serão penalizadas, ou seja, não receberão pontuação negativa. Para as devidas marcações, use a **Folha de Respostas**, único documento válido para a correção das suas respostas.
- Nas questões que demandem **conhecimentos de informática**, a menos que seja explicitamente informado o contrário, considere que todos os programas mencionados estão em configuração-padrão, em português, e que não há restrições de proteção, de funcionamento e de uso em relação aos programas, arquivos, diretórios, recursos e equipamentos mencionados.
- Eventuais espaços livres — identificados ou não pela expressão “Espaço livre” — que constarem deste caderno de provas poderão ser utilizados para anotações, rascunhos etc.

CONHECIMENTOS GERAIS

Texto 1A1AAA

1 O ano de 2017 foi o mais seguro da história da
aviação comercial, de acordo com a organização holandesa
Aviation Safety Network (ASN). Foram dez acidentes —
4 nenhum deles envolvendo linhas comerciais regulares —, com
79 mortos, 44 entre passageiros e tripulantes e outras
35 pessoas que estavam em terra.

7 Em 2016, foram registrados 16 acidentes, com
303 vítimas fatais, e o último episódio, com um avião de
passageiros de maiores proporções: a queda do Avro RJ85,
10 operado pela empresa LaMia, próximo de Medellín, na
Colômbia. O desastre, que completou um ano no último dia 28
de novembro, matou 71 pessoas, em sua maior parte atletas do
13 time brasileiro da Chapecoense.

“Desde 1997 a média de acidentes tem caído de forma
contínua e persistente”, disse o presidente da ASN, destacando
16 os esforços da Organização Internacional da Aviação Civil e da
Fundação de Segurança no Voo para melhorar os padrões de
segurança da indústria de aviação.

BBC. 2017, o ano mais seguro da história da aviação.
Internet: <www.bbc.com> (com adaptações).

QUESTÃO 1

A pontuação empregada no texto 1A1AAA permanecerá correta se,

- I no primeiro parágrafo, o segundo travessão fosse eliminado.
- II na linha 1, fosse inserida vírgula logo após “2017”.
- III na linha 14, fosse inserida vírgula logo após ‘1997’.
- IV na linha 15, a vírgula logo após ‘persistente’ fosse eliminada.

Assinale a opção correta.

- A Nenhum item está certo.
- B Apenas o item III está certo.
- C Apenas o item IV está certo.
- D Apenas os itens I e II estão certos.
- E Todos os itens estão certos.

Texto 1A1BBB

1 Se, nos Estados Unidos da América, surgem mais e
mais casos de assédio sexual em ambientes profissionais —
como os que envolvem produtores e atores de cinema —, no
4 Brasil, o número de processos desse tipo caiu 7,5% entre 2015
e 2016.

Até setembro de 2017, foram registradas 4.040 ações
7 judiciais sobre assédio sexual no trabalho, considerando-se só
a primeira instância.

Os números mostram que o tema ainda é tabu por
10 aqui, analisa o consultor Renato Santos, que atua auxiliando
empresas a criarem canais de denúncia anônima. “As pessoas
não falam por medo de serem culpabilizadas ou até de
13 represálias”.

Segundo Santos, os canais de denúncia para coibir
corrupção nas corporações já recebem queixas de assédio e
ajudam a identificar eventuais predadores. Para ele,
16 “o anonimato ajuda, já que as pessoas se sentem mais
protegidas para falar”.

19 A lei só tipifica o crime quando há chantagem de um
superior sobre um subordinado para tentar obter vantagem
sexual. Se um colega constrange o outro, em tese, não há
22 crime, embora tal comportamento possa dar causa a reparação
por dano moral.

Anna Rangel. Medo de represálias inibe queixas de assédio sexual no
trabalho. Internet: <www1.folha.uol.com.br> (com adaptações).

QUESTÃO 2

As opções a seguir apresentam propostas de reescrita do período
“Se um colega constrange o outro, em tese, não há crime, embora
tal comportamento possa dar causa a reparação por dano moral.”
(l. 21 a 23). Assinale a opção que apresenta proposta de reescrita
que, além de manter o sentido original da informação, preserva a
correção gramatical do texto.

- A Caso um colega constrange o outro, em tese, não é crime, mas pode gerar reparação por dano moral.
- B Hipoteticamente, à medida que um colega constrange o outro, não há crime, logo não pode haver reparação por dano moral.
- C Teoricamente, se um colega constrange o outro, há vantagem sexual, o que pode causar reparação por dano moral.
- D Em tese, embora não seja crime, o fato de um colega constranger o outro pode justificar reparação por dano moral.
- E Quando um colega molesta o outro é crime, ou seja, esse ato pode ensejar reparação por dano moral.

QUESTÃO 3

No texto 1A1BBB, o trecho “4.040 ações judiciais sobre assédio sexual no trabalho” (ℓ. 6 e 7) tem a mesma função sintática de

- A ‘mais protegidas para falar’ (ℓ. 17 e 18).
- B “chantagem de um superior sobre um subordinado” (ℓ. 19 e 20).
- C “queixas de assédio” (ℓ.15).
- D ‘por medo de serem culpabilizadas’ (ℓ.12).
- E “mais e mais casos de assédio sexual” (ℓ. 1 e 2).

QUESTÃO 4

No texto 1A1BBB, a correção gramatical e o sentido do trecho ‘O anonimato ajuda, já que as pessoas se sentem mais protegidas para falar’ (ℓ. 17 e 18) seriam preservados caso se substituísse o termo “já que” por

- A **uma vez que.**
- B **logo que.**
- C **a fim de que.**
- D **ainda que.**
- E **contanto que.**

QUESTÃO 5

Com base na Lei n.º 8.508/2006 — Estatuto da Polícia Civil do Estado do Maranhão —, cometerá infração de natureza grave o servidor que

- A prejudicar investigações mediante a divulgação de assuntos policiais.
- B praticar abuso de autoridade ou abuso de poder.
- C ofender os bons costumes com palavras, atos ou gestos.
- D utilizar ou permitir que alguém use objetos apreendidos pela polícia.
- E se prevalecer abusivamente da condição de servidor policial.

QUESTÃO 6

De acordo com a Lei n.º 6.107/1994, que dispõe sobre o Regime Jurídico Único dos Servidores Públicos Cíveis do Estado do Maranhão, a reintegração ocorrerá em decorrência

- A da elevação do servidor de uma classe para outra imediatamente superior, no mesmo cargo, dentro da mesma carreira.
- B da inabilitação do servidor em estágio probatório relativo a outro cargo.
- C da investidura do servidor estável em cargo de atribuições compatíveis com a limitação que tenha sofrido em sua capacidade física ou mental.
- D do retorno à atividade de servidor aposentado por invalidez, quando forem declarados insubsistentes os motivos da aposentadoria.
- E da reinvestidura do servidor estável no cargo anteriormente ocupado, quando invalidada a sua demissão por decisão judicial.

QUESTÃO 7

Acerca da administração pública, julgue os itens a seguir, com base na CF.

- I A vedação de acúmulo remunerado de cargos, empregos ou funções públicas não se estende às sociedades de economia mista.
- II O prazo de validade do concurso público será de até dois anos, podendo-se prorrogá-lo por igual período, enquanto houver cadastro de reserva.
- III Havendo compatibilidade de horários, é permitida a acumulação remunerada de dois cargos ou empregos privativos de profissionais de saúde, com profissões regulamentadas.
- IV O servidor público da administração direta que for afastado para o exercício de mandato eletivo não terá esse tempo contado para o fim de promoção por merecimento.

Estão certos apenas os itens

- A I e III.
- B II e IV.
- C III e IV.
- D I, II e III.
- E I, II e IV.

QUESTÃO 8

As polícias civis, dirigidas por delegados de polícia de carreira, subordinam-se

- A somente ao governador do Distrito Federal e dos territórios.
- B ao governador do Distrito Federal e aos governadores de estado e dos territórios.
- C à União e ao governador do Distrito Federal e dos territórios.
- D somente aos governadores de estado.
- E aos governadores de estado e à União.

QUESTÃO 9

Túlio ofereceu suborno para André, perito da polícia civil, no intuito de que este fizesse afirmação falsa em laudo pericial de sua responsabilidade. André aceitou a proposta e elaborou o laudo falso, o que foi determinante para a sentença absolutória de Túlio.

Nessa situação hipotética,

- A André poderá declarar a verdade quando for processado pelo crime que cometeu, hipótese em que o fato deixará de ser punível.
- B a pena base prevista para Túlio será maior que a de André, porque sua conduta é considerada mais grave.
- C penalmente, é irrelevante o fato de a falsa perícia ter sido utilizada em processo criminal.
- D os crimes se consumaram no momento do pagamento do suborno, ainda que tenha sido efetivado posteriormente à elaboração da perícia.
- E Túlio e André responderão pelo mesmo crime, no caso, falso testemunho ou falsa perícia, em coautoria.

QUESTÃO 10

Mário, ao envolver-se em uma briga, lesionou Júlio.

Nessa situação hipotética, Mário responderá por lesão corporal de natureza grave se tiver

- A** provocado em Júlio debilidade permanente de função, como, por exemplo, a redução da capacidade mastigatória pela perda dentária.
- B** ofendido a integridade corporal de Júlio, causando-lhe diversas escoriações no corpo.
- C** causado a morte de Júlio, ainda que em circunstâncias que evidenciem que Mário não queria matá-lo.
- D** causado a morte de Júlio em circunstâncias que evidenciem que Mário assumiu o risco de produzir o resultado.
- E** provocado a incapacitação de Júlio para ocupações habituais, como, por exemplo, o trabalho e o estudo, por quinze dias.

QUESTÃO 11

A respeito do inquérito policial, assinale a opção correta.

- A** O inquérito policial poderá ser iniciado apenas com base em denúncia anônima que indique a ocorrência do fato criminoso e a sua provável autoria, ainda que sem a verificação prévia da procedência das informações.
- B** Contra o despacho da autoridade policial que indeferir a instauração do inquérito policial a requerimento do ofendido caberá reclamação ao Ministério Público.
- C** Sendo o inquérito policial a base da denúncia, o Ministério Público não poderá alterar a classificação do crime definida pela autoridade policial.
- D** O inquérito policial pode ser definido como um procedimento administrativo pré-processual destinado à apuração das infrações penais e da sua autoria.
- E** Por ser instrumento de informação pré-processual, o inquérito policial é imprescindível ao oferecimento da denúncia.

QUESTÃO 12

No tocante à ação penal, conforme determina a lei processual, assinale a opção correta.

- A** Nos crimes de ação privada ou de ação pública condicionada à representação do ofendido, se este falecer no curso da lide, o juiz terá de nomear substituto processual para prosseguir com a ação.
- B** Depois de iniciada a ação penal condicionada à representação, o processo será extinto se o ofendido, a qualquer tempo, desistir do seu prosseguimento.
- C** A queixa-crime oferecida pelo ofendido nos crimes de ação penal privada não poderá ser aditada pelo Ministério Público, que atuará no processo apenas como fiscal da lei.
- D** Nos crimes de ação privada, se vários forem os autores da ofensa, o ofendido poderá escolher contra quem oferecerá a denúncia.
- E** A própria vítima do crime, ou seu representante legal, poderá propor a ação nos casos de ação pública incondicionada, se o Ministério Público não apresentar a denúncia no prazo legal.

QUESTÃO 13

Considerando as principais perícias elencadas no Código de Processo Penal, assinale a opção correta.

- A** O exame de corpo de delito indireto só poderá ser elaborado a partir de prova testemunhal.
- B** O exame pericial deverá ser feito por dois peritos nomeados pelo juiz, caso haja vestígios em caso de crime contra a propriedade imaterial sujeito à ação penal privada.
- C** O exame de corpo de delito observa limitações temporais, devendo ser realizado em dias e horários especialmente designados.
- D** O exame grafotécnico será válido como prova somente se for realizado com padrões comparativos fornecidos de próprio punho pelo investigado.
- E** O exame de corpo de delito realizado antes do decurso de trinta dias da prática do crime, para o reconhecimento da gravidade da lesão com vistas ao fundamento de incapacidade para as ocupações habituais, é considerado válido.

QUESTÃO 14

Com relação a local de crime e a exame pericial, assinale a opção correta.

- A** O exame pericial de local destina-se, precipuamente, a determinar a causa da morte da vítima.
- B** A vítima de homicídio, em regra, deve ser individualizada ainda no local do crime e antes do exame pericial.
- C** Local relacionado abrange o corpo de delito, seu entorno e espaços que contenham vestígios materiais do crime.
- D** O local do crime é dividido, para efeitos de preservação, apenas em local imediato e em local relacionado.
- E** Em casos de morte violenta, o exame perinecropsóptico deve ser realizado pelo perito criminal ainda no local do crime.

QUESTÃO 15



Assinale a opção correta acerca das responsabilidades do perito oficial e das exigências técnicas e procedimentais inerentes ao exercício desse cargo.

- A** Os peritos oficiais, em cada laudo elaborado, terão de consignar o compromisso de bem e desempenhar fielmente o encargo.
- B** O laudo pericial, nos termos da legislação processual penal, deverá ser elaborado no prazo máximo de trinta dias, prorrogável por igual período.
- C** A intimação de peritos para oitiva em juízo deverá ser feita com antecedência mínima de dez dias em relação à data do procedimento judicial.
- D** No âmbito da investigação policial, o perito oficial deve se subordinar técnica e funcionalmente à autoridade policial que presidir o inquérito policial.
- E** A elaboração de laudo pericial por profissional sem a devida habilitação legal tornará nula a prova somente se ficar demonstrada a ocorrência de prejuízo à parte interessada.

QUESTÃO 16





Ao utilizar um computador no qual está instalado o sistema operacional Windows 8, um usuário efetuou com o *mouse* um clique duplo no ícone do aplicativo X. Alguns segundos após ter sido aberto, o aplicativo apresentou a informação de que não estava respondendo.



Nessa situação hipotética, para que o aplicativo X seja encerrado, o usuário deverá







- A** inicializar o aplicativo Gerenciador de Tarefas, localizar na janela deste o aplicativo X, clicar sobre ele com o botão da direita e, então, selecionar a opção Finalizar tarefa.
- B** pressionar, no teclado, a tecla  para encerrar de forma forçada o aplicativo X.
- C** efetuar novamente um clique duplo no ícone do aplicativo X para abri-lo corretamente, pois esta ação fechará a janela que não estava respondendo.
- D** inicializar outro aplicativo, por meio de clique duplo, já que, ao se abrir um novo aplicativo, a janela de X, que não estava respondendo, será finalizada automaticamente.
- E** pressionar simultaneamente a tecla do Windows e a tecla , para exibir em segundo plano a lista de programas que estão travando o sistema e, nela, localizar e encerrar o aplicativo X.

QUESTÃO 17

Ao produzir um texto utilizando o programa Microsoft Word 2016, um usuário realizou, de modo sucessivo, os seguintes procedimentos:

- selecionou parte do texto e, logo em seguida, acionou o atalho formado pelas teclas  e .
- digitou algumas palavras;
- acionou o atalho formado pelas teclas  e .
- digitou mais algumas palavras.

Caso, a seguir, o usuário pretenda inserir, novamente, por meio do atalho formado pelas teclas  e , o texto selecionado no início do procedimento descrito,

- A** será exibida uma caixa de diálogo contendo a parte do texto inicialmente selecionada para a área de transferência.
- B** aparecerá uma mensagem de erro, pois o Word 2016 não possibilita a execução reiterada de procedimentos.
- C** o texto selecionado no primeiro procedimento será inserido a partir do ponto em que o cursor estiver posicionado.
- D** o documento não sofrerá alteração, pois não há texto na área de transferência em virtude de o usuário já ter acionado o atalho formado pelas teclas  e  anteriormente.
- E** nada ocorrerá, pois o trecho selecionado mediante as teclas  e  já foi usado; nesse caso, o usuário deverá selecionar o texto novamente e acionar o atalho formado pelas teclas  e .

QUESTÃO 18

Na situação hipotética descrita no texto CG4A2AAA, a temperatura do corpo da jovem no instante em que os peritos a auferiram pela primeira vez era de

- A** 16 °C.
- B** 18 °C.
- C** 20 °C.
- D** 25 °C.
- E** 32 °C.

QUESTÃO 19

Considerando-se que 4,2 e 2,8 sejam, respectivamente, os valores de $\log_2 18,5$ e $\log_2 7$ e sabendo-se que a temperatura do corpo de uma pessoa viva é de 36,5 °C, é correto afirmar que, de acordo com a situação hipotética descrita no texto CG4A2AAA, a jovem faleceu

- A** menos de 1 h antes de o transeunte avisar a polícia.
- B** entre 1 h e 2 h antes de o transeunte avisar a polícia.
- C** mais de 2 h antes de o transeunte avisar a polícia.
- D** em algum momento após o transeunte ter avisado a polícia.
- E** no instante em que o transeunte avisou a polícia.

QUESTÃO 20

Se 8 peritos criminais estivessem disponíveis para atender à situação descrita no texto CG4A2AAA, então a quantidade de maneiras distintas de se selecionar três desses peritos para a realização dos trabalhos de perícia seria igual a

- A** 336.
- B** 56.
- C** 24.
- D** 11.
- E** 8.

Espaço Livre

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Texto 5A1AAA

A figura I, a seguir, ilustra uma colisão ocorrida entre um carro e uma moto parada. A massa total do carro era de 2.000 kg, e o módulo de sua velocidade era igual a V_c . A moto tinha massa igual a 120 kg e era pilotada por um motociclista cuja massa era de 80 kg.

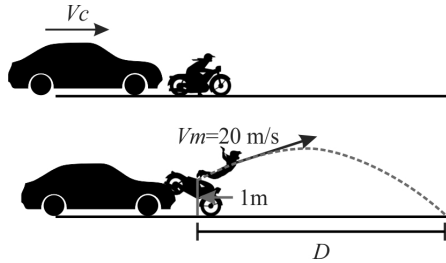


Figura I

Imediatamente após a colisão, carro e moto permaneceram parados e um quarto da energia cinética do carro foi transferido para o motociclista, que foi arremessado de uma altura de 1 m, a uma velocidade V_m igual 20 m/s. Após a colisão, o motociclista descreveu uma trajetória oblíqua, mostrada na figura II, percorrendo na direção horizontal, até atingir o solo, uma distância igual a D .

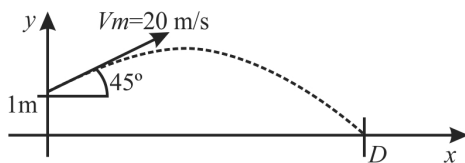


Figura II

Sabendo que $\cos 45^\circ = \frac{\sqrt{2}}{2}$, considere que 10 m/s^2 seja o módulo da aceleração da gravidade e despreze a resistência do ar.

QUESTÃO 21

Com base nas informações e nas figuras apresentadas no texto 5A1AAA, o módulo da velocidade com que o carro atingiu a moto é igual a

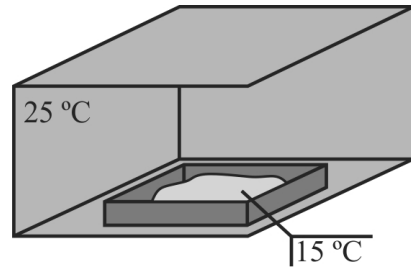
- A 4,0 m/s.
- B 8,0 m/s.
- C 16,0 m/s.
- D 0,8 m/s.
- E 3,2 m/s.

QUESTÃO 22

Considerando-se as informações e figuras apresentadas no texto 5A1AAA, a distância horizontal D , em m, percorrida pelo motociclista arremessado é

- A superior a 40.
- B inferior a 2.
- C superior a 2 e inferior a 5.
- D superior a 5 e inferior a 10.
- E superior a 10 e inferior a 40.

QUESTÃO 23



Um material que sofre transição da fase sólida diretamente para a fase gasosa quando submetido à temperatura de $20 \text{ }^\circ\text{C}$ foi inserido, a uma temperatura inicial de $15 \text{ }^\circ\text{C}$, em um ambiente fechado mantido à temperatura constante de $25 \text{ }^\circ\text{C}$, conforme ilustrado na figura anterior.

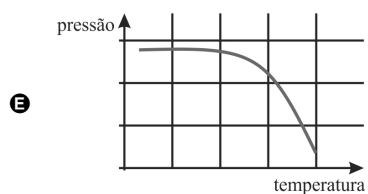
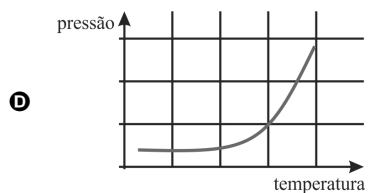
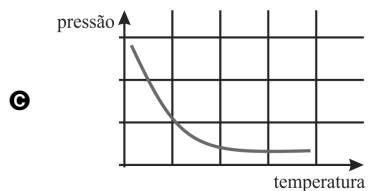
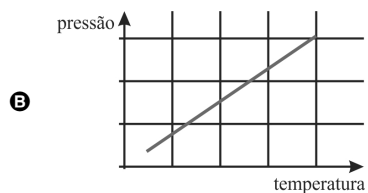
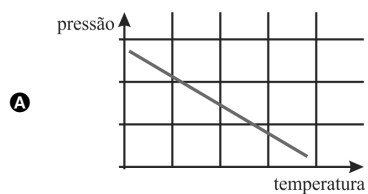
Assinale a opção que representa graficamente o comportamento da temperatura, T , em função do calor, Q , absorvido do meio por esse material a partir do momento em que foi inserido no ambiente descrito.

- A
- B
- C
- D
- E

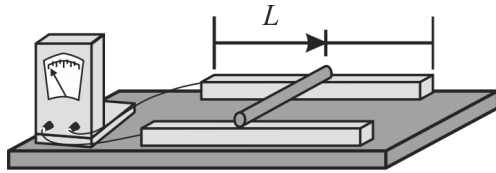
QUESTÃO 24

Espaço livre

Assinale a opção que representa graficamente a relação entre a temperatura e a pressão de um gás considerado ideal, em ambiente fechado, em condição isocórica.



Texto 5A1BBB



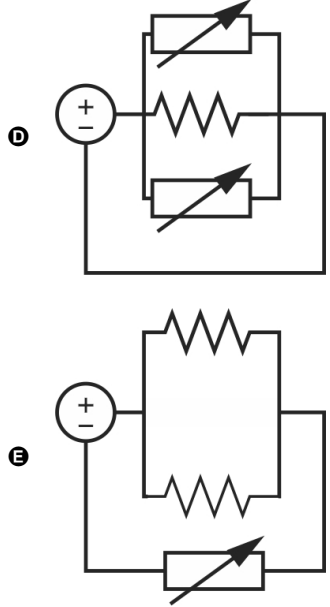
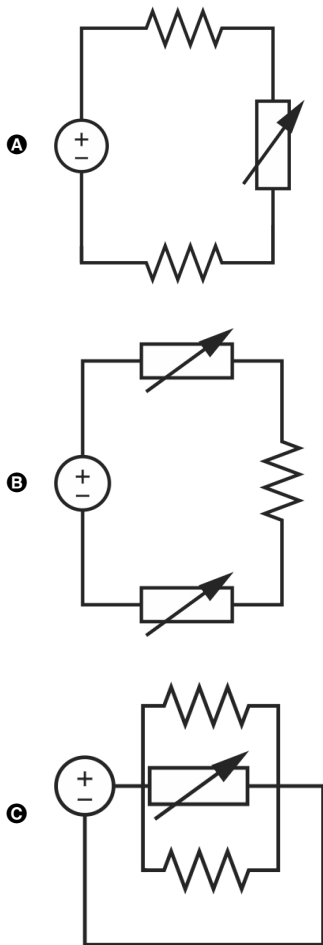
A figura anterior ilustra um cilindro metálico de resistência igual a 12Ω , apoiado em dois trilhos iguais, cada um deles com comprimento superior a 1 m ; resistividade específica ρ de valor $4 \times 10^{-4} \Omega \cdot \text{m}$; seção transversal equivalente a $0,0001 \text{ m}^2$. Os trilhos estão conectados a uma fonte de 240 V .

Considere que o cilindro possa se mover ao longo dos trilhos e que, na figura, L seja a distância percorrida pela corrente em cada trilho.

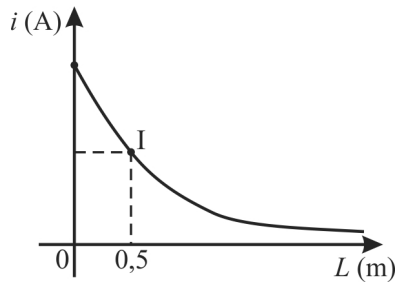
QUESTÃO 25



Considerando que, na ilustração precedente, F se refere à fonte, R a uma resistência constante, e R_v a um reostato, assinale a opção que ilustra o circuito correto correspondente à situação descrita no texto 5A1BBB.



QUESTÃO 26

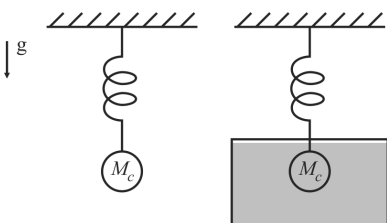


Com relação ao texto 5A1BBB, considere que a corrente no circuito tenha sido medida quando o cilindro estava se movendo ao longo dos trilhos e que o gráfico precedente mostre a corrente medida, em A, no circuito em relação à distância L , em m.

Nessa situação, o valor da corrente, em A, medida na posição I, é igual a

- A** 10.
- B** 12.
- C** 15.
- D** 20.
- E** 5.

Espaço Livre

QUESTÃO 27

As figuras precedentes ilustram um corpo de massa M_c suspenso por um mesmo dinamômetro ideal (representado pela mola), em duas situações diversas. Na primeira delas, ao ar livre, o dinamômetro indica um valor de 50 N. Na segunda situação, a massa M_c está imersa em um tanque com água, e o dinamômetro indica um valor de 25 N.

Nessa situação, considerando-se que 10 m/s^2 seja a aceleração da gravidade e que 1 g/cm^3 seja a densidade da água, os valores do volume do corpo, em m^3 , e de sua massa específica, em g/cm^3 , são, respectivamente, iguais a

- A 2,5 e 20.
- B 2,5 e 2,0.
- C 0,0025 e 20.
- D 0,0025 e 2,0.
- E 0,25 e 20.

QUESTÃO 28

Assinale a opção correta no que diz respeito a transformações, reações e substâncias químicas.

- A A transformação da água em gelo é uma transformação química.
- B Em uma reação química, reagentes são transformados em produtos.
- C A mudança de cor é prova da ocorrência de uma reação química.
- D O petróleo é uma substância química.
- E Em uma transformação química, nem sempre são geradas novas substâncias.

QUESTÃO 29

Considerando que as diferentes substâncias são formadas por diferentes formas de combinação de átomos dos elementos químicos, assinale a opção correta.

- A As moléculas são todas apolares por serem neutras.
- B O modelo atômico de Dalton previa a existência de prótons, nêutrons e elétrons.
- C O elemento químico oxigênio é um gás.
- D Os elementos químicos artificiais são posicionados em duas linhas na parte inferior da tabela periódica.
- E A ligação iônica é caracterizada pela transferência de elétrons entre átomos ou conjunto de átomos diferentes.

QUESTÃO 30

A respeito das funções da química inorgânica e das reações químicas, assinale a opção correta.

- A Óxidos são substâncias caracterizadas pela presença de átomos de um elemento eletronegativo.
- B As reações químicas espontâneas são exotérmicas.
- C As reações de neutralização são caracterizadas pela formação de soluções neutras.
- D Sais podem produzir soluções aquosas ácidas.
- E Ácidos são substâncias que produzem soluções aquosas com pH inferior a 5.

QUESTÃO 31

No que se refere a relações ponderais, balanceamento de reações químicas e leis dos gases ideais, assinale a opção correta.

- A De acordo com Avogadro, volumes iguais, de quaisquer gases, nas mesmas condições, apresentam o mesmo número de moléculas, independentemente de suas massas.
- B Atribui-se a Lavoisier a lei das proporções múltiplas.
- C Duas substâncias podem reagir completamente, independentemente de suas quantidades.
- D Em uma reação química, a quantidade de moléculas dos reagentes será igual à quantidade de moléculas dos produtos.
- E Para o balanceamento de uma equação, o somatório dos coeficientes dos reagentes deve ser igual ao somatório dos coeficientes dos produtos.

QUESTÃO 32

Assinale a opção correta com relação a soluções, termoquímica e cinética química.

- A A termoquímica permite saber se uma reação química vai ser rápida ou lenta.
- B A rapidez de uma reação química independe da concentração dos reagentes.
- C Uma solução é caracterizada pela dispersão de pequenas partículas em um líquido.
- D A concentração em quantidade de matéria por volume é a forma mais usual de os químicos expressarem a composição de uma solução.
- E De acordo com a Lei de Hess, a variação de entalpia de uma reação química independe dos estados inicial e final dessa reação.

QUESTÃO 33

A respeito de equilíbrio químico e de eletroquímica, assinale a opção correta.

- A** O pH da água pura varia com a temperatura.
- B** Uma pilha é constituída pela combinação de substâncias que são oxidadas e, com isso, geram eletricidade.
- C** Eletrólise é um processo natural de geração de energia.
- D** Uma reação está em equilíbrio quando não há mais formação de produtos.
- E** Sempre que são submetidos a aumento de temperatura, os sistemas em equilíbrio químico são deslocados para a formação de produtos.

QUESTÃO 34

Acerca de átomos e substâncias orgânicas, assinale a opção correta.

- A** Átomos de carbono sempre fazem ligações simples com átomos de hidrogênio.
- B** A reatividade de uma substância orgânica depende do número de átomos de carbono de sua molécula, mas independe de como esses átomos estão organizados na cadeia.
- C** As substâncias orgânicas são necessariamente substâncias naturais.
- D** Substâncias orgânicas formam soluções neutras, independentemente da presença de átomos de oxigênio ou nitrogênio em suas moléculas.
- E** Os átomos de carbono podem formar uma, duas, três ou quatro ligações químicas.

QUESTÃO 35

Insetos necrófagos em todos os estágios imaturos de desenvolvimento foram coletados de um cadáver e enviados ao laboratório forense. Depois da incubação, esses insetos foram identificados como pertencentes à espécie *Dermestes maculatus*, que possui metamorfose completa. O estágio de desenvolvimento desses insetos mais adequado para estimativa do transcurso do tempo *post mortem* da vítima é o(a)

- A** primeiro instar larval.
- B** primeiro instar ninfal.
- C** ovo.
- D** pupa.
- E** último instar larval.

QUESTÃO 36

O botulismo é uma intoxicação severa e potencialmente letal causada por neurotoxinas produzidas por bactérias gram-positivas anaeróbicas denominadas *Clostridium botulinum*. Com relação às estruturas celulares dessas bactérias, assinale a opção correta.

- A** A membrana citoplasmática é extremamente rígida devido à presença de esteróis.
- B** As vesículas do retículo endoplasmático rugoso participam da formação da membrana plasmática.
- C** As proteínas de ligação no periplasma facilitam o transporte de íons pela membrana.
- D** A parede celular apresenta membrana externa formada por uma segunda bicamada lipídica e polissacarídeos.
- E** O peptidoglicano é o componente mais abundante da parede celular das referidas bactérias, conferindo-lhe rigidez.

QUESTÃO 37

Durante o processo de replicação do DNA, a enzima primase sintetiza uma molécula de ácido nucleico que é pareada à fita-molde, à qual a DNA polimerase pode ligar o primeiro nucleotídeo que fará parte da nova fita. A molécula e o ponto de ligação desse nucleotídeo são

- A** RNA iniciador e grupo 5'-fosfato.
- B** RNA iniciador e grupo 3'-OH.
- C** DNA iniciador e grupo 3'-OH.
- D** RNA iniciador e grupo 5'-OH.
- E** DNA iniciador e grupo 5'-fosfato.

QUESTÃO 38

A presença de células caliciformes é característica distintiva do epitélio de revestimento de superfícies mucosas, como as de órgãos do trato respiratório e intestinal. Essas células têm como principal atividade metabólica a produção de secreção, composta por uma mistura de proteínas altamente glicosiladas, chamadas mucinas, bem como de proteoglicanos e eletrólitos. Na base dessas células pode-se encontrar o compartimento de síntese de componentes proteicos, e o ápice é quase totalmente preenchido por vesículas que acumulam temporariamente produtos de secreção. Uma região intermediária onde ocorrem o processamento pós-traducional das cadeias polipeptídicas e o direcionamento das moléculas recém-formadas contém uma organela bastante desenvolvida com cisternas dilatadas em associação com as vesículas de secreção. Essa organela é denominada

- A** lisossomo.
- B** hidrogenossomo.
- C** complexo de Golgi.
- D** retículo endoplasmático rugoso.
- E** nucléolo.

QUESTÃO 39

O estoque de ATP de uma célula de tecido animal vivo, inicialmente em homeostase, foi subitamente esgotado. Nesse caso, um dos efeitos esperados quanto ao transporte de substâncias pela membrana citoplasmática dessa célula é a suspensão da atividade

- A** da bomba de Na^+/K^+ e dos canais iônicos com diminuição da pressão osmótica no interior da célula.
- B** dos canais iônicos com aumento da pressão osmótica no interior da célula.
- C** dos canais iônicos com diminuição da pressão osmótica no interior da célula.
- D** da bomba de Na^+/K^+ com aumento da pressão osmótica no interior da célula.
- E** da bomba de Na^+/K^+ com diminuição da pressão osmótica no interior da célula.

QUESTÃO 40

Uma proteína de 40 aminoácidos sofreu desnaturação após ter sido exposta a uma alta concentração de ureia. Em seguida, a ureia foi retirada e a proteína retornou ao estado original de conformação enovelada, permitindo que as cadeias laterais de leucina e valina se agrupassem no interior dessa proteína. A explicação para esse fato é que

- A** a proteína estava em meio aquoso, e as cadeias laterais dos aminoácidos são hidrofóbicas.
- B** a retirada da ureia permitiu a recomposição das ligações peptídicas entre os aminoácidos.
- C** as cadeias laterais dos aminoácidos formaram ligações iônicas com a porção N-terminal da proteína.
- D** as ligações duplas entre os carbonos da cadeia principal dos aminoácidos promoveram o reenovelamento da proteína.
- E** as cadeias laterais desses aminoácidos formaram ligações covalentes entre si.

QUESTÃO 41

De acordo com a teoria da endossimbiose, há estruturas eucarióticas que, em algum momento de sua história filogenética, foram células bacterianas de vida livre. A característica de estrutura eucariótica que justifica essa teoria é o(s)

- A** ribossomos atuarem dentro de compartimentos intracelulares.
- B** DNA dos cloroplastos ser circular.
- C** flagelo das células eucarióticas realizar rotação de modo semelhante ao de procariontos.
- D** fato de quase todas as funções das mitocôndrias serem codificadas por seu próprio DNA.
- E** cromossomos estarem distribuídos em pares.

QUESTÃO 42

De acordo com Max Weber, a moderna organização racional da empresa capitalista foi viabilizada pela contabilidade racional. Esse pensamento foi corroborado, na ciência contábil, por Vincenzo Masi, que identificou como objeto da contabilidade

- A** as contas.
- B** a *azienda*.
- C** os réditos.
- D** o patrimônio.
- E** o lucro.

QUESTÃO 43

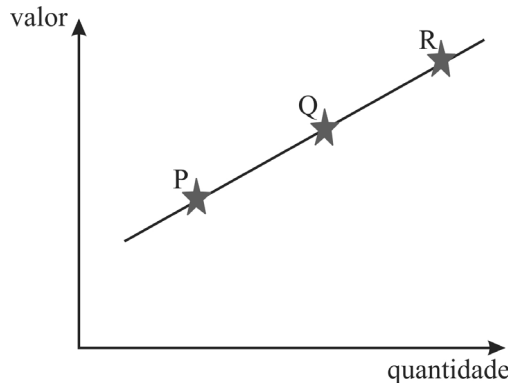
A respeito do método das partidas dobradas e de seus desdobramentos na ciência contábil, julgue os itens seguintes.

- I As aplicações de recursos são representadas por meio de débitos em determinadas rubricas contábeis, enquanto as origens dos recursos aplicados provocam registro a crédito em outras rubricas.
- II A aquisição de bens para comercialização a prazo e com juros é um exemplo de partida de segunda fórmula.
- III Em uma venda de mercadoria, ocorre a baixa, a crédito, da mercadoria vendida, em contrapartida à correspondente conta de receita por venda de mercadorias.
- IV A existência de um conjunto de levantamentos refletindo um elemento ou componente formado ou em formação pertencente a um patrimônio, expresso geralmente em moeda corrente, é inerente ao método das partidas dobradas.

Estão certos apenas os itens

- A** I e II.
- B** I e IV.
- C** II e III.
- D** I, III e IV.
- E** II, III e IV.

Espaço Livre

QUESTÃO 44

A figura precedente representa três tipos de pontos de equilíbrio que podem ser calculados a partir de informações contábeis e gerenciais e que expressam valores monetários e quantidades de vendas diferenciadas.

Os pontos de equilíbrio P, Q e R, respectivamente, são

- A** contábil, econômico e financeiro.
- B** contábil, financeiro e econômico.
- C** financeiro, contábil e econômico.
- D** econômico, financeiro e contábil.
- E** econômico, contábil e financeiro.

QUESTÃO 45

Julgue os próximos itens, relativos às normas gerais de contabilidade pública.

- I O lançamento de uma receita orçamentária é o ato do ente público competente verificar a procedência do crédito fiscal e a pessoa devedora, inscrevendo o seu débito.
- II Uma operação de crédito é uma receita orçamentária efetiva.
- III A execução de uma despesa orçamentária implica empenho dessa despesa, sua liquidação e seu pagamento.
- IV Despesa orçamentária é todo gasto que depende de autorização legislativa.

Estão certos apenas os itens

- A** I e II.
- B** I e III.
- C** II e IV.
- D** I, III e IV.
- E** II, III e IV.

QUESTÃO 46

Determinado estabelecimento comercial, equiparado à indústria para fins de IPI, adotou o controle de estoques por meio de inventário permanente e verificou, em dado período, as transações com mercadorias apresentadas na tabela a seguir.

informações	em reais
valor das aquisições (constante da nota fiscal)	3.000.000
IPI incidente sobre compras	300.000
ICMS incidente sobre compras	540.000
frete e seguro sobre compras	20.000
ICMS incidente sobre fretes	2.000

Considerando-se que os estoques de mercadorias do estabelecimento para revenda às indústrias tenham sido de R\$ 280.000 no início desse período e de R\$ 50.000 no fim, é correto afirmar que, nessas condições, o custo, em reais, das mercadorias vendidas no período foi

- A** inferior a 2.500.000.
- B** superior a 2.500.000 e inferior a 2.800.000.
- C** superior a 2.800.000 e inferior a 3.100.000.
- D** superior a 3.100.000 e inferior a 3.400.000.
- E** superior a 3.400.000.

QUESTÃO 47

Julgue os itens a seguir, relativos à elaboração e apresentação de relatórios contábeis diversos.

- I O conjunto completo de demonstrações contábeis das entidades comerciais deve ser elaborado de acordo com o regime de competência.
- II As demonstrações contábeis das entidades devem ser apresentadas ao menos anualmente e de forma comparativa.
- III Realizáveis a longo prazo, investimentos e intangível compõem o ativo não circulante.

Assinale a opção correta.

- A** Apenas o item I está certo.
- B** Apenas o item II está certo.
- C** Apenas os itens I e III estão certos.
- D** Apenas os itens II e III estão certos.
- E** Todos os itens estão certos.

Texto 5A5AAA

Marlene tem cinquenta e cinco anos de idade e diagnóstico de depressão, dado quando ela tinha quinze anos de idade. Ela faz acompanhamento psicológico com frequência semanal há dois anos. Mesmo em uso de medicação prescrita pelo psiquiatra responsável pelo caso, ela tentou suicídio há trinta dias, por ingestão de medicamentos. Após vinte dias de internação, ela foi encaminhada a uma clínica de saúde mental. Como plano terapêutico, a equipe dessa clínica propôs a Marlene psicoterapia individual, acompanhamento psiquiátrico, terapia familiar, oficinas de arte e de culinária e aulas de ioga.

A respeito de Marlene, o pai dela afirmou o seguinte para a equipe clínica: “Ela sempre foi minha filha problemática. Nunca se deu bem na escola. Já tentou se matar inúmeras vezes. Desde jovem, era difícil. Chorava sempre e sem nenhum motivo aparente. Houve uma época em que ela se cortava. Não tinha amigos nem animação para nada. Nunca foi de sair. Sempre ficou no seu quarto com suas coisas. Acho mesmo é que Marlene nunca quis viver. Já nasceu deprimida. Era um bebê triste. A mãe dela sempre teve depressão. Nunca conseguiu cuidar das nossas filhas. Sempre ficou tudo por minha conta.”.

QUESTÃO 48

Considerando o caso clínico hipotético apresentado no texto 5A5AAA, o Manual Diagnóstico e Estatístico de Transtornos Mentais (DSM-V), a Classificação Internacional das Doenças (CID-10) e as abordagens psicológicas, assinale a opção correta.

- A** Segundo as contribuições lacanianas, Marlene apresenta uma estrutura psicótica devido ao comportamento de *cutting*, iniciado na adolescência.
- B** Com base na teoria freudiana, o diagnóstico de depressão de Marlene consiste em um fechamento necessário do ego para evitar a desintegração psíquica.
- C** Haja vista a evolução clínica descrita, Marlene atende a critérios para quadro de transtorno somático.
- D** No caso de Marlene, a tentativa de suicídio por si só não serve como critério diagnóstico de depressão.
- E** De acordo com a abordagem psicológica de Donald Winnicott, a capacidade de deprimir-se apresentada por Marlene se refere à perda do objeto.

QUESTÃO 49

Com referência ao caso clínico hipotético apresentado no texto 5A5AAA, assinale a opção correta à luz do Código de Ética do Profissional Psicólogo (CEPP).

- A** O plano terapêutico de Marlene deve ser discutido em equipe, levando-se em consideração a escuta atenta à paciente, o quadro apresentado, a gravidade desse quadro e as intervenções que se fizerem necessárias.
- B** A proposta terapêutica da clínica de saúde mental limita-se à redução de danos e à contenção da angústia de Marlene.
- C** Como forma de proteger a intimidade do paciente, o CEPP proíbe, sem exceções, a quebra de sigilo no atendimento psicológico individual, como no caso de Marlene.
- D** Quanto ao manejo clínico e às intervenções realizadas, Marlene não poderia ser submetida à terapia familiar e à psicoterapia individual concomitantemente.
- E** Conforme o CEPP, o profissional psicólogo que atendeu previamente Marlene é obrigado a prestar todas as informações pertinentes ao caso para os profissionais que a acompanharão na clínica de saúde mental.

QUESTÃO 50

Considerando as contribuições das escolas psicológicas à psicologia do desenvolvimento, assinale a opção correta.

- A** Jacques Lacan postula a *verwerfung* (forclusão) como a defesa característica da psicose.
- B** A psicanálise não trabalha com a avaliação ou o atendimento a bebês, tendo em vista que essa abordagem está fundamentada na cura pela fala.
- C** A abordagem comportamental compreende o sujeito como polo ativo na constituição de seu psiquismo.
- D** De acordo com as contribuições lacanianas, o desenvolvimento pode ser entendido como um processo de evolução frente aos limites.
- E** Adler entende a neurose como uma escolha ou um posicionamento do sujeito diante da castração.

QUESTÃO 51

Com referência a maus-tratos e violência na infância e na adolescência, assinale a opção correta.

- A** Classifica-se como abuso sexual qualquer contato ou interação entre uma criança e alguém em estágio psicosssexual equiparado ou mais avançado de desenvolvimento.
- B** Eventos estressores traumáticos ocorridos na infância constituem fatores de risco para o desenvolvimento, pois podem provocar prejuízos físicos, sociais, comportamentais, cognitivos e emocionais.
- C** As categorias básicas de maus-tratos são apenas o abuso físico e o abuso sexual.
- D** Até o presente, a literatura especializada refuta a existência de associação entre maus-tratos e alterações neurobiológicas.
- E** Violência contra criança ou adolescente difere de maus-tratos, porque a primeira é definida como uma série de ações repetitivas e intencionais, enquanto os maus-tratos se referem a atos de omissão ou negligência que prejudiquem o desenvolvimento saudável do indivíduo.

Espaço Livre

QUESTÃO 52

Assinale a opção correta, acerca da atuação do psicólogo no âmbito da justiça.

- A** Em caso de utilização de bateria de testes na avaliação psicológica de crianças, é necessária, para a aplicação deles, a apresentação prévia do material aos pais, que deverão autorizar seu uso.
- B** Cabe ao psicólogo responsável pela perícia psicológica a elaboração de um documento, ao final dos trabalhos, com suas conclusões sobre o caso, encaminhamentos e decisões.
- C** O assistente técnico poderá atuar como perito em um mesmo processo, desde que respeite as exigências de conhecimento técnico e a expertise da área exigida.
- D** No acompanhamento psicológico de uma criança, é imprescindível a autorização de ambos os pais, mesmo em caso de guarda unilateral.
- E** Em caso de suspeita de abuso sexual, o psicólogo perito deverá evitar situações que possam provocar revitimizações ou a construção de falsas memórias.

QUESTÃO 53

Ainda no que se refere à atuação do psicólogo no âmbito judicial, assinale a opção correta, à luz do CEPP.

- A** O psicólogo deverá atuar com responsabilidade social, devendo eximir-se de análises críticas e históricas quanto à realidade social e política.
- B** É obrigatório que o assistente técnico formalize sua prestação de serviço mediante termo de compromisso antes do início dos trabalhos.
- C** É vedado ao psicólogo perito atuar em equipe multiprofissional.
- D** O psicólogo assistente técnico deverá estar presente durante os atendimentos realizados pelo psicólogo perito, a fim de garantir o serviço prestado.
- E** É permitido ao psicólogo intervir na prestação de serviços psicológicos que estejam sendo realizados por outro profissional, em caso de solicitação deste.

QUESTÃO 54

No que se refere à previsão do Estatuto da Criança e do Adolescente (ECA) quanto à família substituta, assinale a opção correta.

- A** A adoção é medida revogável em caso de conflito entre direitos e interesses do adotando e de outras pessoas.
- B** A guarda confere à criança a condição de dependente para todos os fins e direitos, inclusive previdenciários.
- C** A colocação em família substituta estrangeira configura medida protocolar na modalidade de adoção.
- D** O deferimento da guarda a terceiros implica o impedimento do exercício de visitas pelos pais.
- E** A tutela não será deferida, nos termos da lei civil, a pessoa com mais de dezesseis anos de idade.

QUESTÃO 55

No Brasil, o projeto ético-político profissional do serviço social se fundamenta na teoria marxista e, nesse sentido, a prática contemporânea do serviço social

- A** é polarizada pelos interesses das classes sociais e participa tanto do processo de reprodução dos interesses hegemônicos quanto das possibilidades de transformação.
- B** compreende as relações sociais dos indivíduos no plano de suas vivências imediatas, visando alcançar a regularidade, as abstrações e as relações invariáveis.
- C** busca a eficiência e a eficácia na intervenção profissional, enfrentando a marginalidade e a pobreza em uma perspectiva de integração da sociedade.
- D** enfrenta a questão social por meio de intervenções que priorizam a formação da família e do indivíduo para solucionar problemas e atender suas necessidades materiais e sociais.
- E** desenvolve uma ação tecnicista, mediante propostas de trabalho voltadas para o aperfeiçoamento de instrumentos e técnicas de intervenção na busca de padrões de eficiência.

QUESTÃO 56

No âmbito das práticas do serviço social, o parecer social

- A** expressa o posicionamento do assistente social quanto a um objeto de estudo, podendo ser parte final de um laudo ou realizado em razão de determinação judicial.
- B** deve ser encaminhado ao setor solicitante acompanhado de estudo socioeconômico.
- C** pode ser realizado por profissional de outra categoria, desde que supervisionado por um assistente social.
- D** deve omitir a identificação dos sujeitos envolvidos na situação, de modo a preservar o sigilo e a identidade deles.
- E** é fruto de um estudo no qual o assistente social utiliza instrumentos de coleta de dados para comprovar as informações fornecidas pelo usuário.

Espaço Livre

QUESTÃO 57

Julgue os itens a seguir, com base no Estatuto da Criança e do Adolescente.

- I Em situações de confirmação de maus-tratos a criança, a autoridade judiciária poderá determinar, como medida cautelar, o afastamento do agressor da moradia comum, mesmo que este seja um dos pais da criança.
- II Em caso de confirmação de castigo físico ou tratamento cruel, os órgãos do Sistema de Garantia de Direitos da Criança e do Adolescente devem conferir máxima prioridade ao atendimento de crianças na faixa etária da segunda infância.
- III Se um adolescente tiver seus direitos ameaçados ou violados, competirá ao Conselho Tutelar, como medida de proteção, o afastamento do adolescente do convívio familiar.
- IV A medida de internação de adolescentes em virtude de prática de ato infracional só pode ser aplicada em situações de grave ameaça ou violência a pessoas.

Estão certos apenas os itens

- A I e II.
- B I, II e III.
- C I e IV.
- D II, III e IV.
- E III e IV.

QUESTÃO 58

A unidade familiar que se estende para além da presença de pais e filhos, sendo composta por parentes próximos com os quais a(s) criança(s) ou adolescente(s) mantêm vínculos de afinidade e afetividade por meio da convivência, é denominada família

- A nuclear.
- B padrão.
- C monoparental.
- D ampliada.
- E natural.

QUESTÃO 59

Na gestão pública democrática, a administração de políticas sociais voltada à defesa dos interesses das classes subalternas deve ter como referência o modelo de

- A administração pública gerencialista, devido ao seu explícito alinhamento com os interesses populares, expresso por meio de seu poder racional-legal.
- B administração patrimonialista, que considera o aparelho de Estado como a extensão da participação direta, combatendo o nepotismo e a corrupção.
- C administração pública burocrática, que garante autonomia ao administrador na gestão dos recursos humanos, materiais e financeiros.
- D planejamento estratégico, que busca ultrapassar a democracia representativa, combinando-a com a democracia participativa.
- E planejamento normativo ou tradicional, cujas técnicas e métodos permitem, sozinhos, criar estratégias políticas de gestão que atendam aos interesses populares.

QUESTÃO 60

No trabalho interdisciplinar com outras categorias profissionais, o assistente social

- A pode integrar comissões interdisciplinares de ética em seu local de trabalho.
- B desenvolve o relatório contendo a sua opinião técnica em conjunto com profissionais de outras áreas.
- C tem sua identidade, competência e particularidade profissionais diluídas em nome de um objetivo comum.
- D contribui para a verticalização das relações de poder entre os campos profissionais implicados no trabalho.
- E trabalha isoladamente, limitando a troca de informação a um sistema de referência e contrarreferência.

Espaço Livre