

## 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.

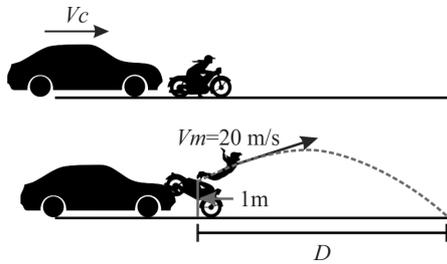


Figura I

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  $D$ .

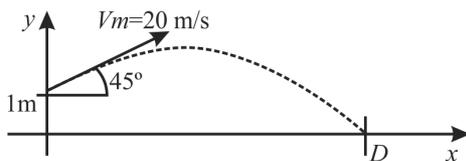


Figura II

Sabendo que  $\cos 45^\circ = \frac{\sqrt{2}}{2}$ , considere que  $10 \text{ m/s}^2$  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

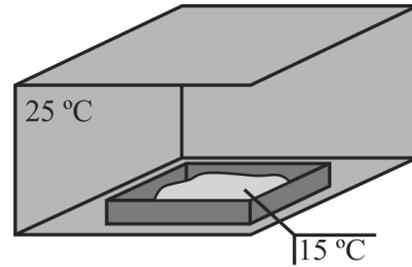
- A 4,0 m/s.
- B 8,0 m/s.
- C 16,0 m/s.
- D 0,8 m/s.
- E 3,2 m/s.

#### QUESTÃO 22

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

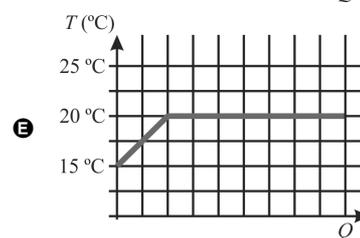
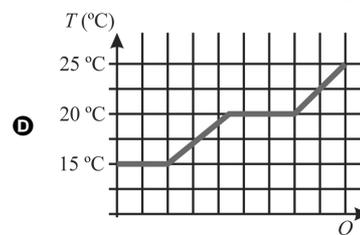
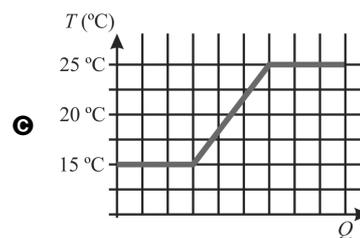
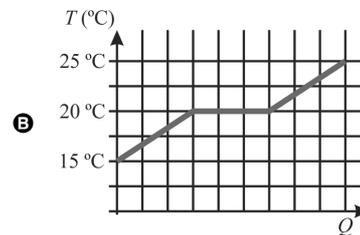
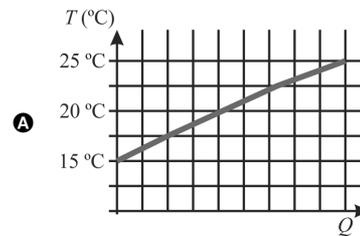
- A superior a 40.
- B inferior a 2.
- C superior a 2 e inferior a 5.
- D superior a 5 e inferior a 10.
- E superior a 10 e inferior a 40.

#### QUESTÃO 23



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

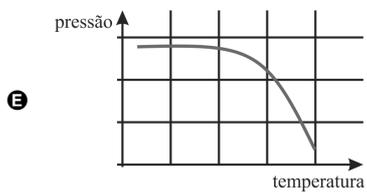
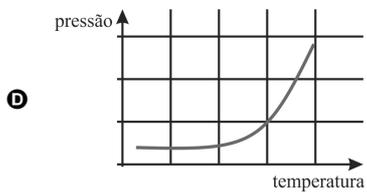
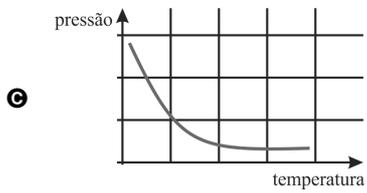
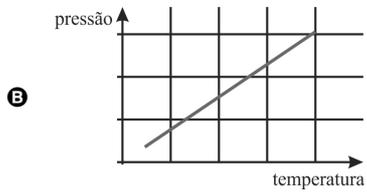
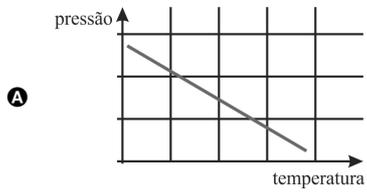
Assinale a opção que representa graficamente o comportamento da temperatura,  $T$ , em função do calor,  $Q$ , absorvido do meio por esse material a partir do momento em que foi inserido no ambiente descrito.



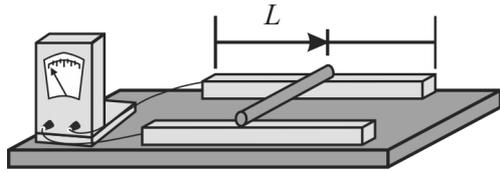
**QUESTÃO 24**

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  $12 \Omega$ , apoiado em dois trilhos iguais, cada um deles com comprimento superior a  $1 \text{ m}$ ; resistividade específica  $\rho$  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  $240 \text{ V}$ .

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**

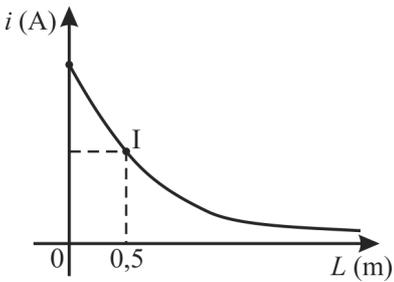


Considerando que, na ilustração precedente,  $F$  se refere à fonte,  $R$  a uma resistência constante, e  $R_v$  a um reostato, assinale a opção que ilustra o circuito correto correspondente à situação descrita no texto 5A1BBB.

- A**
- B**
- C**

- D**
- E**

**QUESTÃO 26**



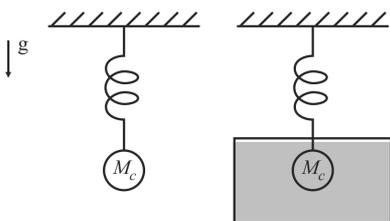
Com relação ao texto 5A1BBB, considere que a corrente no circuito tenha sido medida quando o cilindro estava se movendo ao longo dos trilhos e que o gráfico precedente mostre a corrente medida, em A, no circuito em relação à distância  $L$ , em m.

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  $10 \text{ m/s}^2$  seja a aceleração da gravidade e que  $1 \text{ g/cm}^3$  seja a densidade da água, os valores do volume do corpo, em  $\text{m}^3$ , e de sua massa específica, em  $\text{g/cm}^3$ , 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  $\text{Na}^+/\text{K}^+$  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  $\text{Na}^+/\text{K}^+$  com aumento da pressão osmótica no interior da célula.
- E** da bomba de  $\text{Na}^+/\text{K}^+$  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 procaríotos.
- 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**

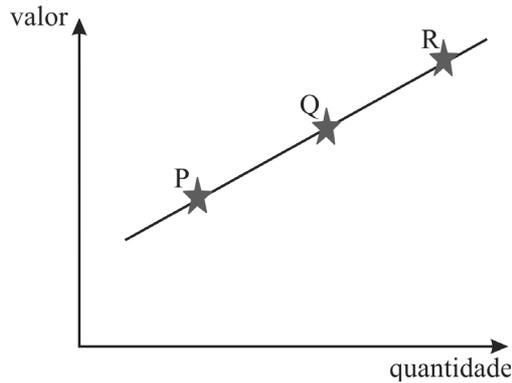
A respeito do método das partidas dobradas e de seus desdobramentos na ciência contábil, julgue os itens seguintes.

- 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