

Concurso Público - Quadro de Pessoal Técnico-administrativo - UNIRIO 2009
Técnico de Laboratório - Química

1) Das alternativas abaixo, aquela que possui todos os elementos da tabela periódica com características químicas semelhantes é

- a) La, Ce, U.
- b) C, O, Si.
- c) Li, Na, Be.
- d) F, Cl, Br.
- e) Sr, Ba, Bi.

2) A água é chamada de “água dura” quando possui a seguinte característica:

- a) sais insolúveis de prata.
- b) pH ácido.
- c) sais solúveis de cálcio e magnésio.
- d) sais solúveis de sódio e bário.
- e) ácidos fracos.

3) As bases de metais alcalinos são as mais fortes que existem em solução aquosa. A fórmula que apresenta uma base forte é

- a) $\text{Be}(\text{OH})_2$.
- b) AgOH .
- c) NaF .
- d) KOH .
- e) $\text{Al}(\text{OH})_3$.

4) A fórmula que apresenta uma molécula apolar que tem todas as suas ligações polares é

- a) H_2O .
- b) AlCl_3 .
- c) NaOH .
- d) CHCl_3 .
- e) CCl_4 .

5) Considere a densidade do HCl igual a $1,19 \text{ g/cm}^3$. O volume (em mL) de HCl concentrado necessário para se preparar 250,0 mL de uma solução aquosa 0,1 mol/L do mesmo ácido é

- a) 12,48.
- b) 2,07.
- c) 1,19.
- d) 20,2.
- e) 6,24.

6) A solubilidade do iodato de prata (AgIO_3) em água pode ser inibida através da

- a) adição de uma solução aquosa de cloreto de prata.
- b) adição de AgIO_3 da solução.
- c) adição de água.
- d) retirada do íon iodato da solução.
- e) diminuição da temperatura do sistema.

7) O ar atmosférico é formado aproximadamente por 78% de nitrogênio, 21% de oxigênio e 1% de argônio em volume. A pressão parcial do oxigênio (em mmHg) ao nível do mar (onde a pressão total é de 760 mmHg) é igual a

- a) 159,6.
- b) 7,6.
- c) 592,8.
- d) 0,78.
- e) 0,21.

8) 200,0 g de NaOH, por neutralização completa com ácido clorídrico, formam 234 g de cloreto de sódio. A porcentagem de pureza da soda cáustica é de

- a) 58,5%.
- b) 23,4%.
- c) 60%.
- d) 80%.
- e) 20,5%.

9) A permanência e a circulação dentro de um laboratório de química exigem que se obedecam às normas de segurança, a fim de evitar ou reduzir riscos de acidentes. Dentre essas normas de boa conduta, aquela que não se enquadra é a seguinte:

- a) Proibido comer e beber.
- b) Proibido usar óculos e lentes de contato.
- c) Utilizar sapatos fechados.
- d) Manter o cabelo preso.
- e) Lavar as mãos sempre que sair do laboratório.

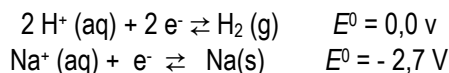
10) Ao adicionarmos cloro a uma certa quantidade de alumínio, obtemos o cloreto de alumínio. A massa de cloreto de alumínio obtida, ao se fazer reagir 2,70 do metal com 4,0 g do gás é igual a

- a) 5,01.
- b) 5,52.
- c) 9,8.
- d) 13,35.
- e) 15,04.

11) Uma amostra de água natural apresenta pH igual a 4,0. A concentração molar de íons OH⁻ é igual a

- a) 10⁻⁴.
- b) 10⁻⁸.
- c) 10⁻¹⁰.
- d) 4.
- e) 10.

12) A produção industrial do gás cloro ocorre a partir da eletrólise de uma solução aquosa de cloreto de sódio.



Sobre esse processo, pode-se afirmar que

- a) no catodo, o Na⁺ é reduzido, produzindo sódio metálico.
- b) o ânion cloreto é reduzido no anodo.
- c) nesse processo, também são produzidos gás hidrogênio e solução aquosa de soda cáustica (NaOH).
- d) é um processo espontâneo.
- e) o catodo é o pólo positivo.

13) Os hidrocarbonetos são compostos químicos que apresentam em sua constituição somente átomos de carbono e hidrogênio. Existem milhares de hidrocarbonetos com diferentes composições moleculares o que leva às suas diferentes características físicas. A tabela abaixo mostra os pontos de ebulição de alguns alcanos.

Alcano	Ponto de ebulição (°C)
n-pentano	36
Isopentano	28
3-metilpentano	63
Neopentano	9,5

A partir da análise dos dados da tabela, pode-se concluir que o aumento do ponto de ebulição destas moléculas está relacionado

- a) ao aumento de átomos de hidrogênio que possibilita interações do tipo ligações (pontes) de hidrogênio.
- b) ao aumento das suas massas molares
- c) à diminuição do número de ramificações.
- d) à diminuição de grupamentos metila substituintes.
- e) ao aumento da área superficial de contato.

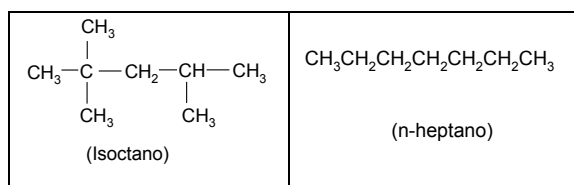
14) A seguir são colocados alguns compostos da família dos hidrocarbonetos. A partir da análise dessas estruturas, a molécula que apresenta o maior número de átomos de carbono secundário é

- a) 2,3-dimetil-pentano.
- b) n-hexano.
- c) 2,2,4-trimetil-pentano.
- d) 3-metil-hexano.
- e) 2-metil-pentano.

15) Os polímeros sintéticos têm uma importância cada vez maior no cotidiano do homem moderno. Para a obtenção destes materiais, muitas das vezes, são utilizados mais de um monômero, por meio de reações de adição ou de condensação. Constituem-se como exemplos de polímeros de condensação

- a) o poliéster e o PVA.
- b) o teflon e o PVC.
- c) o polipropileno e o poliestireno.
- d) o poliuretano e o nylon.
- e) o epóxi e a acrilonitrila.

16) Com exceção da água, a gasolina é o líquido que o homem utiliza em maior quantidade para o seu benefício. A gasolina é constituída de uma mistura de hidrocarbonetos que pode variar de 6 a 10 átomos de carbono. Para medir a qualidade da gasolina, foi criada uma escala denominada de índice de octanagem, baseada na resistência à compressão. Dentre os compostos da fração da gasolina, aquele que apresenta uma maior resistência à compressão no pistão do automóvel “sem detonar” é o 2,2,4-trimetil-pentano (isooctano) e aquele que menos resiste é o n-heptano. A eles foram atribuídos valores de octanagem de 100 e zero, respectivamente.



Analisando as estruturas desses dois compostos, pode-se afirmar que a explicação para que a resistência maior ou menor à compressão está relacionada com a seguinte explicação

- a) O n-heptano interage melhor com o etanol contido na gasolina e este álcool não resiste bem à compressão.
- b) O n-heptano, por ser uma molécula de menor massa molar, tem forças atrativas menores.
- c) O isooctano apresenta a possibilidade de interações dipolo-dipolo mais fortes o que aumenta a sua resistência.
- d) O n-heptano tem um ponto de ebulição menor, por isso não resiste bem à compressão.
- e) O isooctano apresenta ramificações, o que gera espaços entre as moléculas, possibilitando uma maior compressão entre elas.

17) Na preparação de uma amostra a partir da diluição de um soluto verificou-se que era necessário acrescentar 3,6 mL de solvente para atingir a concentração desejada. A vidraria correta para transferir este volume e preparar esta solução de concentração conhecida deverá ser

- a) Pipeta volumétrica.
- b) Bécher
- c) Pipeta Pasteur.
- d) Pipeta graduada.
- e) Bureta.

18) O polietileno é dos polímeros mais utilizados pelo homem para a obtenção de uma grande quantidade de artefatos úteis. Os mais populares são o HDPE (polietileno de alta densidade) e o LDPE (polietileno de baixa densidade). A diferença estrutural entre os dois promove graus de cristalinidade diferentes. É correto afirmar que

- a) a diferença de cristalinidade em ambos (HDPE e LDPE) não influencia nas propriedades mecânicas dos artefatos obtidos.
- b) a maior cristalinidade possibilita a obtenção de artefatos mais opacos.
- c) a maior cristalinidade possibilita a obtenção de artefatos mais transparentes.
- d) a diferença na cristalinidade não influencia na densidade dos artefatos produzidos.
- e) as principais aplicações, assim como o tipo de processamento usado para cada tipo de polietileno, são essencialmente os mesmos.

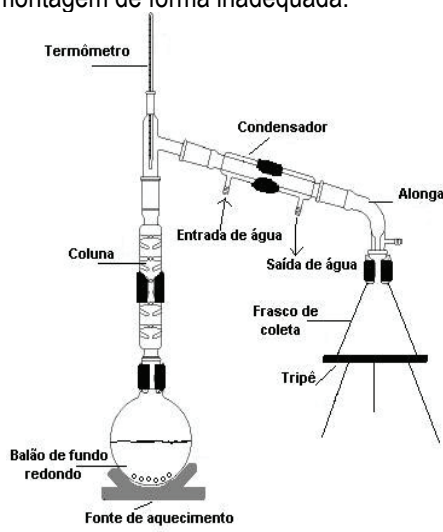
19) O politereftalato de etileno, ou PET, é um polímero termoplástico muito utilizado para a obtenção de fibras para tecelagem e de embalagens para bebidas. Atualmente, no país, são produzidas aproximadamente 400 mil toneladas de vasilhames de PET por ano. Este termoplástico é formado pela reação de condensação entre

- a) tereftalato de sódio e etileno glicol.
- b) ácido tereftálico e etileno.
- c) ácido tereftálico e etileno glicol.
- d) tereftalato de sódio e etileno.
- e) polibutileno tereftalato e fenol.

20) O processo de destilação é uma técnica muito utilizada na separação de misturas sólido-líquido, líquido-líquido. Considerando que se tem uma mistura constituída de um sólido cristalino insolúvel, um líquido de ponto de ebulição de aproximadamente 80°C e um outro líquido de ponto de ebulição próximo a 320°C. As técnicas de destilação corretas que devem ser utilizadas para separar eficientemente essa mistura em seus constituintes, são denominadas de

- a) Simples e pressão reduzida.
- b) Simples e fracionada.
- c) Fracionada e extrativa.
- d) Fracionada e por refluxo.
- e) Simples e azeotrópica.

21) Durante a montagem do sistema de destilação fracionada ilustrada na figura abaixo, o Técnico percebeu que tinha realizado a operação de montagem de forma inadequada.



Para solucionar o problema, ele teve de

- substituir a coluna por outra de tubo reto.
- trocar a entrada e a saída de água.
- acoplar uma mangueira na saída lateral da alona e direcionar a saída dos vapores para dentro da capela.
- trocar a fonte de aquecimento, pois o mesmo deveria ser realizado, necessariamente, em bico de Bunsen.
- introduzir o termômetro mais para dentro da coluna, pois o registro da temperatura será melhor monitorado.

22) Das vidrarias listadas abaixo, a que possui vidrarias que não devem ser levadas à estufa, sob pena de perderem a sua calibração são

- Bécher, balão volumétrico e erlenmeyer.
- Balão volumétrico, pipeta graduada e kitassato.
- Erlenmeyer, bureta e proveta.
- Kitassato, bécher e erlenmeyer.
- Proveta, balão volumétrico e pipeta graduada.

23) Durante uma experiência de laboratório, um aluno pede a orientação do Técnico que auxilia o Professor nas suas aulas práticas. O aluno estava transferindo um volume de um recipiente para outro com o auxílio de uma pipeta graduada que apresentava dois traços perto da marcação de sua capacidade. O aluno não sabia se o volume restante na ponta da pipeta deveria ser expulso ou não. O técnico sugere o seguinte procedimento:

- A gota deve permanecer na pipeta, pois a sua capacidade leva em consideração este volume.
- A presença da gota deve ser levada em consideração, pois isso faz parte do erro experimental.
- O volume deve ser expulso, pois a presença desses 2 traços na pipeta indica que esse procedimento deve ser adotado.
- O aluno deve utilizar uma micropipeta com uma ponteira adequada.
- A espera da solução indicada pelo Professor.

24) Durante a utilização de balanças analíticas na pesagem de materiais, alguns cuidados devem ser tomados para minimizar os erros experimentais. A ação que não deve ser tomada é

- a) Tarar a balança antes do seu uso.
- b) Usar luvas que evitem o contato direto com o material a ser pesado.
- c) Manter as laterais e a parte superior da balança fechadas durante a pesagem.
- d) Não colocar os materiais diretamente nos pratos da balança.
- e) Pesar os materiais ainda quentes já que se deve evitar a absorção de umidade durante o seu resfriamento.

25) Existem vários equipamentos de aquecimento e de resfriamento utilizados nos laboratórios. Nesses equipamentos, existem aqueles que desempenham funções específicas. A situação que Não se enquadra na função específica, é

- a) As muflas são usadas para a secagem de vidrarias e reagentes.
- b) As autoclaves são usadas em esterilização.
- c) As mantas de aquecimento distribuem melhor a temperatura em balões de fundo redondo.
- d) Os frascos de Dewar podem aguentar temperaturas de até -190°C .
- e) O aquecimento a fogo direto com o bico de Bunsen é indicado para líquidos de ponto de ebulição elevados.

26) Durante a mistura de uma determinada substância A com outra B foi verificado que a reação liberava uma grande quantidade de calor. Portanto, foi necessário preparar uma mistura refrigerante que atingisse uma temperatura de aproximadamente -70°C . Essa temperatura pode ser atingida pela utilização de

- a) Gelo e sal.
- b) Gelo seco e etanol.
- c) Nitrogênio.
- d) Gelo seco.
- e) Cloreto de amônio e gelo picado.

27) Algumas substâncias higroscópicas podem ser secas por processos convencionais de secagem em estufa. Para evitar absorção de umidade; podem ser armazenadas em dessecador nos quais agentes dessecantes podem ser utilizados. A substância que não pode ser utilizada como agente dessecante é

- a) Sulfato de cálcio anidro.
- b) Ácido sulfúrico.
- c) Cloreto de sódio anidro.
- d) Silica.
- e) Cloreto de cálcio anidro.

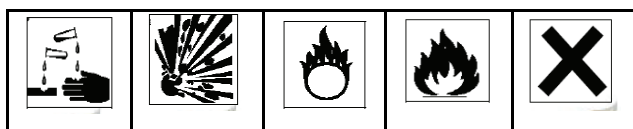
28) Foi realizada uma coleta de amostras em reservatório. Dentre elas, havia uma amostra de sedimentos. Para se analisar o seu conteúdo, deve-se “abrir” a amostra com ácido. Dos ácidos listados abaixo, o mais eficiente para se dissolver completamente a amostra de sedimentos é

- a) HCl.
- b) H_2SO_4 .
- c) HNO_3 .
- d) HF
- e) HNO_2 .

29) Um técnico de laboratório foi contratado por uma grande empresa. Entre as suas atribuições destacava-se o bom uso, a conservação dos equipamentos do laboratório e a manutenção da vidraria limpa. Assim, foi necessário que o mesmo preparasse as soluções de limpeza de vidraria para o laboratório. As soluções de limpeza adequadas estão indicadas em

- a) Solução alcoólica de NH_4OH e sulfonítrica.
- b) Solução alcoólica de NaOH e sulfonítrica.
- c) Solução alcoólica de KOH e sulfonítrica.
- d) Solução alcoólica de NaOH e sulfocrômica.
- e) Solução alcoólica de KOH e sulfocrômica.

30) As características dos reagentes químicos na medida do possível são indicadas por símbolos e fazem parte dos rótulos nas embalagens, indicando o seu potencial risco. Levando em consideração somente as formas e não as cores, associe-os corretamente de acordo ao seu significado.



- a) Oxidante, explosivo, corrosivo, Inflamável, nocivo.
- b) Explosivo, inflamável, nocivo, corrosivo, oxidante.
- c) Corrosivo, explosivo, oxidante, inflamável, nocivo.
- d) Nocivo, inflamável, corrosivo, explosivo, oxidante.
- e) Corrosivo, oxidante, nocivo, inflamável, oxidante.

31) Durante uma experiência de laboratório, um aluno derramou acidentalmente ácido sulfúrico concentrado no seu braço. A providência correta a ser adotada nesse caso deve ser a seguinte:

- a) Neutralizar o ácido forte com um hidróxido forte.
- b) Cobrir a parte afetada com gaze e creme para queimaduras.
- c) Lavar a parte acidentada com bastante água corrente e depois com solução diluída de bicarbonato de sódio.
- d) Neutralizar o ácido forte com carbonato de sódio e depois lavar abundantemente para a retirada do sal formado.
- e) Cobrir a parte afetada com um pano úmido embebido em solução neutralizante.

32) O armazenamento de produtos químicos em um ambiente de laboratório deve ser realizado de forma adequada para evitar riscos de explosão, contaminação, decomposição, degradação, etc. O procedimento adequado para o acondicionamento de produtos químicos está indicado em

- a) Armazenar os reagentes voláteis em capela para evitar acúmulo de gases.
- b) Soluções concentradas de NaOH devem ser estocadas em recipientes plásticos.
- c) Materiais utilizados em cultura de bactérias devem ser limpos com detergente alcalino e depois submetido à assepsia.
- d) As substâncias termolábeis devem ser armazenadas em frascos âmbar.
- e) Soluções de concentrações conhecidas devem ser preparadas em balões volumétricos e armazenadas sob refrigeração para evitar problemas de evaporação e alteração da sua concentração.

33) Uma solução de 10 mL contendo Cl^- foi tratada com excesso de AgNO_3 , precipitando 0,286 g de AgCl . A molaridade de íons Cl^- presente na amostra é igual a

- a) 0,1
- b) 0,2
- c) 0,3
- d) 0,4
- e) 0,5

34) Os reagentes do laboratório devem ser armazenados e guardados de acordo com a sua compatibilidade. Assim, existem substâncias químicas que não podem ser armazenadas próximas umas às outras. As substâncias que **não** apresentam esse tipo de incompatibilidade são

- a) Cloratos, percloratos e permanganatos.
- b) Peróxido de sódio, metanol, etanol.
- c) Halogênios, hidrocarbonetos, metais alcalinos.
- d) Hidróxido de sódio, sódio, água.
- e) Ácido sulfúrico, permanganato de potássio, perclorato de potássio.

35) Na titulação entre uma solução aquosa de CH_3COOH 0,1 mol/L e solução aquosa de NaOH 0,1 mol/L, o pH da solução no ponto de equivalência será o pH de uma solução

- a) Salina ácida.
- b) Tampão básica.
- c) Tampão ácida.
- d) Neutra.
- e) Salina básica.

36) A lei que expressa a essência da espectroscopia quando aplicada à química analítica é denominada Lei de Beer, representada pela expressão

$$A = \epsilon b c$$

Na equação acima, b representa

- a) o caminho óptico, expresso, geralmente, em centímetros.
- b) a concentração molar da amostra, expressa em mol/L.
- c) a absorvância.
- d) a transmitância.
- e) a absortividade molar, expressa por $\text{M}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$.

37) Na cromatografia de troca iônica, ao se analisar íons SO_4^{2-} , estes se ligam à fase estacionária sólida. Neste caso, a fase estacionária costuma ser

- a) um gás inerte.
- b) uma solução aquosa iônica.
- c) um gel.
- d) uma resina catiônica.
- e) um líquido polar.

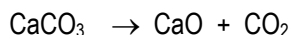
38) Na cromatografia gasosa, a temperatura de uma coluna é elevada durante a separação para

- a) diminuir a pressão de vapor do soluto a ser eluído.
- b) aumentar o volume do analito a ser analisado.
- c) aumentar a capacidade de retenção da fase estacionária.
- d) diminuir a temperatura do analito a ser analisado.
- e) diminuir os tempos de retenção dos últimos componentes a serem eluídos.

39) Os resíduos que vão sendo acumulados nos laboratórios, após as suas diversas atividades devem seguir um procedimento adequado de descarte e eliminação. Um procedimento **não** utilizado para descarte e eliminação é o seguinte:

- a) Resíduos aquosos ácidos ou básicos devem ser neutralizados antes do seu descarte.
- b) Resíduos contendo solventes halogenados e não-halogenados devem ser armazenados em frascos separados.
- c) Um resíduo químico, contendo mercúrio, deve ser acondicionado sob selo d'água antes do envio para recuperação.
- d) Soluções diluídas de hidróxidos metálicos podem ser descartadas diretamente na pia.
- e) Frascos vazios que continham solventes como acetona e clorofórmio podem ser utilizados, após sua lavagem.

40) Em relação à reação



pode-se dizer que ela é uma reação de

- a) Síntese.
- b) Deslocamento.
- c) Dupla-troca.
- d) Simples troca.
- e) Decomposição.

TEXTO I

CONTRA O BOM SENSO

Há uma espécie de vício de origem na proposta do Ministério do Esporte de criar uma carteirinha para o torcedor frequentar os estádios. Trata-se, antes de tudo, de desrespeito ao direito de locomoção do cidadão — que, por aval da Constituição, é livre para ir a qualquer lugar. Mas, ainda que não esbarrasse nesse pressuposto, a idéia de burocratizar o saudável hábito de acompanhar o time do coração deveria ser arquivada sob a rubrica de providências infelizes.

A proposta do ministério é adotada pela palatável intenção de implantar no país uma política de segurança e prevenção da violência nos estádios de futebol. A ideia seria cadastrar os torcedores para, adicionalmente, desenhar o perfil de quem vai aos estádios e, dessa forma, municiar os clubes com informações que ajudariam na elaboração de políticas para atrair mais público aos jogos.

No entanto, se o intento, por princípio, é correto, a ferramenta fere o bom senso. Garantir a segurança dos torcedores, e por extensão dos cidadãos, é dever constitucional do estado, seja em estádios ou em qualquer outro local do país. No caso específico da violência no futebol, é salutar que o poder público se preocupe com as condições em que o contribuinte vá exercer seu direito ao entretenimento. Mas é inconcebível que o ônus de

uma política de segurança caia sobre quem deve ser preservado de selvagerias, o que, em última análise, aconteceria com a implantação da carteirinha.

Tal papel cabe às autoridades constituídas. Não há de ser com ações burocráticas —además de afrontarem direitos constituídos — que se erradicará a violência nos estádios. Isso se faz, entre outras providências, com uma política séria de segurança coletiva, com programas que envolvam o torcedor nessa preocupação comum, com uma legislação que puna exemplarmente os bagunceiros e com outros exemplos que propugnem pela paz nos campos, em vez de estapafúrdios projetos de controle do cidadão.

Além disso, a proposta ministerial embute um ataque ao bolso do contribuinte: se, como se cogita, o governo tiver de arcar com o custo das carteiras, eis aí outro exemplo de malversação de idéia. É justo o torcedor pagar pelo espetáculo do seu time, mas não é correto levá-lo a compulsoriamente financiar a leniência do poder público e delírios burocráticos.

41) A finalidade do texto I é

- a) descrever os aspectos mais significativos de nova medida constitucional.
- b) aconselhar as pessoas sobre atitudes adequadas ao tema proposto.
- c) caracterizar o perfil do novo torcedor e suas reais necessidades.
- d) apresentar um problema da atualidade com possível solução.
- e) expor um ponto de vista contrário à decisão recente.

42) Considerando a estrutura do texto e seu propósito comunicativo, o texto I é caracterizado como

- a) editorial.
- b) carta do leitor.
- c) notícia de jornal.
- d) entrevista de torcedor.
- e) crônica futebolística.

43) No primeiro parágrafo, as expressões que ratificam o ponto de vista defendido pelo produtor do texto em relação ao tema central são

- a) “esbarrassem nesse pressuposto” / “providências infelizes”.
- b) “criar uma carteirinha” / “saudável hábito”.
- c) “Ministério do Esporte” / “Constituição”.
- d) “vício de origem” / “desrespeito ao direito”.
- e) “qualquer lugar” / “time do coração”.

44) Além da seleção de palavras e expressões para marcar seu ponto de vista, o produtor do texto lança mão de alguns recursos discursivos para desenvolver seus argumentos. Predominantemente, é utilizado o seguinte elemento de ligação para marcar a contraposição do tema proposto:

- a) E
- b) Se
- c) Mas
- d) Que
- e) Como

45) Em “Há uma espécie de vício na origem”, de acordo com a norma padrão, a substituição adequada da palavra sublinhada, sem alteração de sentido, ocorre com a palavra

- a) Existe
- b) Tem
- c) É
- d) Parece ter
- e) Deve representar

46) Em “**Tal** papel cabe às autoridades constituídas”, a expressão, em destaque, resume a seguinte ideia inferida do §3°:

- a) Capacidade de implantação da carteirinha
- b) Preservador da segurança pública
- c) Condições favoráveis ao torcedor
- d) Dever constituinte do estado
- e) Êxito em evitar a selvageria

47) É correto afirmar que o produtor do texto discorda do (da)

- a) necessidade de informação nos clubes sobre os torcedores.
- b) premência de preservação dos torcedores contra a violência.
- c) princípio que rege a medida de expedição de carteirinhas.
- d) erradicação da violência nos estádios futebolísticos.
- e) modo como a medida será posta em execução.

48) O texto I apresenta, na verdade, uma segunda crítica que é consequência da primeira. Esta crítica contundente está, claramente, apresentada no parágrafo

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

49) O título do texto — Contra o Bom senso — é justificado porque o locutor julga a medida

- a) um delírio burocrático.
- b) um vício do poder ministerial.
- c) uma leniência do poder público.
- d) uma prevenção contra a violência.
- e) um ônus da política de segurança.

50) O trecho que apresenta uma expressão conotativa é

- a) “... por aval da Constituição, é livre para ir a qualquer lugar.” (§1°.)
- b) “A proposta do ministério é adoçada pela palatável intenção de implantar no país...” (§2°.)
- c) “Garantir a segurança dos torcedores, e por extensão dos cidadãos...” (§3°.)
- d) “Não há de ser com ações burocráticas —además de afrontarem direitos constituídos...” (§4°.)
- e) “como se cogita, o governo tiver de arcar com o custo das carteiras...” (§5°.)

TEXTO II

QUEM É O TORCEDOR

Em solenidade no Palácio do Planalto, a Conferência Brasileira De Futebol (CBF) e o Ministério do Esporte assinaram um Termo de Cooperação Técnica com o Ministério da Justiça, o Conselho Nacional da Justiça (CNJ) e o Conselho Nacional dos Procuradores-Gerais do Ministério Público dos Estados e da União (CNPJ) para a implantação de uma política nacional de segurança e prevenção da violência nos espetáculos de futebol.

Entre as ações previstas, que seguem o exemplo de experiências internacionais como o combate aos hooligans na Inglaterra, estão o cadastramento e monitoramento dos torcedores nos estádios com o controle de acesso e a instalação de catracas e câmeras filmadoras.

O cadastramento dos torcedores é importante não somente pela segurança. Uma base de dados detalhada sobre o perfil do público representa uma possibilidade concreta para aumentar as receitas dos clubes, que terão a oportunidade de desenvolver ações de marketing e relacionamentos com a torcida.

Arquibaldos e geraldinos sabem os nomes de jogadores, da diretoria dos clubes, dos árbitros e até das mães dos árbitros; Por outro lado, os clubes não sabem praticamente nada sobre os torcedores.

O Flamengo já vinha desenvolvendo um projeto chamado Cidadão Rubro-Negro, visando a conhecer melhor seus torcedores e implementar mecanismos para aproveitar o enorme potencial dessa nação. Por isso vemos com muita alegria a iniciativa do governo de cadastrar os torcedores brasileiros.

Aliás, é preciso ressaltar que o presidente Lula tem sido atencioso com o futebol brasileiro. Os esforços para alterar a lei Pelé, de forma a permitir que o atleta fique mais tempo no clube formador, a Timemania, a Lei de Incentivo ao Esporte, e agora esse cadastramento dos torcedores são movimentos significativos para o desenvolvimento econômico dos clubes brasileiros, que dão alegria à população e geram empregos e renda. Estima-se que o futebol movimente cerca de 3% do PIB brasileiro. O incentivo governamental ao setor é positivo para o desenvolvimento nacional.

Agora o torcedor vai ser de carteirinha. O Flamengo agradece!

Textos publicados em O Globo, 30 de março de 2009. Tema em discussão: Carteirinha do torcedor

51) O primeiro parágrafo do texto II tem como objetivo

- descrever os elementos essenciais dos termos de Cooperação Técnica.
- indicar a necessidade de uma política nacional de segurança.
- apresentar os órgãos envolvidos na decisão.
- contextualizar o leitor no fato ocorrido.
- ratificar os problemas de violência do Estado.

52) Para defender seu ponto de vista, o locutor apresenta, no §2º, argumento inicial importante. Este argumento é do tipo

- depoimento de autoridade.
- narração de fatos ocorridos.
- exemplo comparativo.
- caracterização do time.
- dados estatísticos.

53) Em relação ao 2º, o §3º., tem como objetivo

- ampliar a exposição de motivos para a tomada de decisão.
- ratificar a decisão a exemplo do que ocorreu na Inglaterra.
- exemplificar as diferentes formas de ação.
- delimitar o espaço de ação dos torcedores.
- reiterar o ponto de vista exposto no texto I.

54) O locutor do texto, ao apresentar o ponto de vista que defende, mostra-se como representante de um grupo. O trecho que, claramente, apresenta esta visão é

- a) "... para a implantação de uma política nacional de segurança e prevenção..." (§1°.)
- b) "O cadastramento dos torcedores é importante não somente pela segurança.." (§3°.)
- c) "... os clubes não sabem praticamente nada sobre os torcedores." (§4°.)
- d) ". Por isso vemos com muita alegria a iniciativa do governo..." (§5°.)
- e) "... de forma a permitir que o atleta fique mais tempo no clube formador..." (§6°.)

55) O locutor, para provar que sua asserção é verdadeira, apresenta

- a) um exemplo ocorrido em estádio internacional para prevenir situações nacionais.
- b) uma ação de seu clube como uma antecipação da ação do governo.
- c) um fato ocorrido em seu clube que leva à atitude tomada pelo Governo.
- d) uma consideração filosófica para justificar o indicado pelo Ministério.
- e) um procedimento necessário para atender a apelo do torcedor.

56) Diferentemente do texto I, o locutor do texto II defende a nova medida do Ministério sob a ótica do (a)

- a) necessidade de se alinhar à política do Governo Federal.
- b) progresso da política nacional de prevenção da violência.
- c) desenvolvimento econômico dos clubes brasileiros.
- d) segurança pública dos torcedores brasileiros.
- e) modernidade nas ações esportivas no Brasil.

57) O efeito de sentido resultante do uso de **aliás**, no §6°, é

- a) provocação do leitor à concordância cabal com o fato decidido.
- b) temporalidade explícita para extração de conclusão.
- c) conformidade com a situação exposta.
- d) justificação da fala anterior e confronto com os anteriores.
- e) adição contundente de argumentos, a favor da conclusão.

58) O uso dos verbos predominantemente no **presente mais o uso de Agora**, no último parágrafo, reforça

- a) uma forte aproximação do locutor em relação à medida do governo.
- b) uma visão real sobre a limitação dos diferentes clubes.
- c) um saber privilegiado em relação ao torcedor brasileiro.
- d) a voz do torcedor como co-responsável da decisão governamental.
- e) a banalização da violência nos estádios brasileiros.

59) Considere o dois períodos destacados do texto:

"O cadastramento dos torcedores é importante não somente pela segurança. Uma base de dados detalhada sobre o perfil do público representa..." Na união dos dois períodos, há uma relação semântica de

- a) consequência
- b) adversidade
- c) finalidade
- d) adição
- e) causa

60) O título do texto ratifica o ponto de vista.

- a) dos clubes de futebol.
- b) do leitor do jornal.
- c) do governo.
- d) dos árbitros de futebol.
- e) Do torcedor.

61) No sistema operacional Microsoft Windows, a tecla que, pressionada com a tecla CTRL (isto é, junto com a tecla CTRL também pressionada), executa um atalho para a operação de desfazer a última ação realizada é

- a) Z
- b) F4
- c) X
- d) DELETE
- e) A

62) O nome do programa do sistema operacional Microsoft Windows XP que, entre outras tarefas, exibe a estrutura hierárquica de arquivos, pastas e unidades no computador é

- a) Windows Manager.
- b) File Manager.
- c) File Navigator.
- d) File Explorer.
- e) Windows Explorer.

63) No programa Microsoft Word, o formato de arquivo com extensão .dot é usado em arquivos de

- a) documento, que utiliza a definição do modelo normal do Word.
- b) texto sem formatação, que não utiliza modelo do Word.
- c) modelo, que define a estrutura básica para um documento do Word.
- d) texto rico, que permite intercâmbio de documentos entre diversas plataformas.
- e) macro, que contém programação de funções no documento Word.

64) Na edição de um documento no programa Microsoft Word, que caractere especial é inserido através do atalho SHIFT+ENTER, isto é, ao se pressionar a tecla ENTER com a tecla SHIFT pressionada?

- a) Quebra de página.
- b) Quebra de linha.
- c) Quebra de seção.
- d) Parágrafo.
- e) Entrada de auto-texto.

65) Considere uma planilha Excel, com as seguintes células preenchidas com números: A1=1, A2=2, A3=3, B1=1, B2=2, B3=3. Que valor será calculado na célula A4 se esta tiver o conteúdo =SOMA(A1:B2;B3)?

- a) 6
- b) 3,5
- c) 0
- d) 9
- e) 1

66) Em relação ao afastamento preventivo de servidor, como medida cautelar na apuração de irregularidade, segundo a Lei 8.112/90, pode-se afirmar que o afastamento

- a) do exercício do cargo pode se dar sem fixação de prazo, no mínimo de até sessenta dias até concluir o processo disciplinar.
- b) do exercício do cargo pode se dar até sessenta dias, prorrogado por igual período para a conclusão do processo disciplinar, sem prejuízo da remuneração.
- c) do servidor tem por objetivo evitar que venha a influir na apuração da sua privacidade, como ler e-mail institucionais de assuntos de vida íntima.
- d) do servidor deve ser determinado pelo Presidente da Comissão do Inquérito Disciplinar.
- e) do servidor ocorre com prejuízo da remuneração, quando o inquérito não estiver concluído em trinta dias.

67) A reinvestidura do servidor no cargo de técnico-administrativo anteriormente ocupado, quando invalidada a sua demissão, por decisão administrativa ou judicial, com o ressarcimento de todas as vantagens, é a forma de provimento denominada de

- a) readaptação.
- b) recondução.
- c) reintegração.
- d) reversão.
- e) readmissão.

68) Pedro, servidor nomeado para um cargo, público toma posse, mas não entra em exercício dentro do prazo de 15 dias. Pedro deverá

- a) ser transferido para outra carreira.
- b) ser demitido puramente.
- c) ser demitido com a nota de “a bem do serviço público”.
- d) ser exonerado de ofício.
- e) sofrer pena de advertência ou de suspensão.

69) A vantagem paga ao servidor, além do seu vencimento, correspondente a um doze avos da sua remuneração de dezembro por mês de exercício durante o ano, que vulgarmente é conhecida como 13º-salário, pela Lei 8.112/90, é denominada de

- a) adicional.
- b) abono.
- c) auxílio.
- d) gratificação.
- e) indenização.

70) A licença para tratar de interesses particulares é concedida ao servidor público federal, desde que não esteja em estágio probatório, na seguinte condição:

- a) por prazo indeterminado.
- b) com remuneração integral.
- c) independente de ser ele estável.
- d) por prazo de até dois anos, com remuneração integral.
- e) por prazo de até três anos consecutivos, sem remuneração.