

- 1 O laudo pericial cível tem destinação mais restrita, pois visa esclarecer dúvidas
2 levantadas pelo magistrado que esteja apreciando um processo.
3 O exame pericial cível poderá envolver o trabalho autônomo de três profissionais
4 (peritos) para atuarem sobre um mesmo fato, sendo um nomeado pelo juiz e os
5 outros dois pelas partes envolvidas no processo. Assim, o magistrado encontrando
6 alguma dúvida de natureza técnico-científica poderá nomear um profissional de
7 nível superior para fazer o respectivo exame pericial.
8 Esse exame pericial realizado pelo chamado “perito do juízo” deve seguir – do
9 ponto de vista técnico-científico – os mesmos critérios adotados pelos peritos
10 oficiais na realização das perícias criminais. Esse perito do juiz deverá analisar
11 todo o fato requerido, além de buscar qualquer outra informação ou circunstância a
12 ele relacionado que possa ser importante para subsidiar o magistrado. Deve
13 examinar com todo o cuidado e abrangência aquele objeto da perícia, a fim de
14 trazer para os autos um trabalho completo e que contemple todas as informações
15 possíveis de serem extraídas daquele evento.
16 A perícia realizada na esfera da justiça cível não é obrigação do Estado. Desse
17 modo, se o magistrado entender necessário o auxílio especializado, ele nomeará
18 um profissional de nível superior e, cujo pagamento, será feito inicialmente pelo
19 autor da ação judicial cível.

(Laudo pericial. In: [HTTP://www.igp.sc.gov.br](http://www.igp.sc.gov.br))

Observação: Nas questões de número 01 a 08, quando houver um número indicado entre parênteses, este refere-se à linha, no texto, em que se encontra a palavra ou expressão apresentada.

1. Considere as afirmações
- I. O magistrado deve, em qualquer circunstância, nomear para atuar como perito um profissional de nível superior.
II. É possível que os peritos autônomos possam atuar em um exame pericial.
III. Embora haja dúvidas nos processos, a destinação do laudo pericial pode ser mais restrita, dependendo do que determina o juiz.
IV. Cabe ao magistrado nomear um profissional de nível superior, se necessário.
- Está correto o que se afirma em
- a) II, III e IV.
b) I, II e V.
c) II e IV.
d) I e II.
2. No _____ parágrafo do texto há expressões que indicam idéia de possibilidade.
A alternativa que completa corretamente o espaço é
- a) 1º
b) 3º
c) 4º
d) 2º
3. Elementos de coesão são os que unem as orações de um período e os períodos de um parágrafo, a fim de que orações e períodos tenham lógica, coerência.
Sabendo disso, assinale a alternativa em que o elemento citado **NÃO EXERCE** essa função.
- a) Assim (5)
b) além de (11)
c) aquele (13)
d) pois (1)
4. Assinale a alternativa **INCORRETA**, quanto a destinação mais restrita, pois visa esclarecer dúvidas (1).
- a) pois = remete à idéia de explicação.
b) O verbo visar é o transitivo indireto; por isso, substituindo-se esclarecer por esclarecimento há necessidade de o substantivo ser precedido por a.
c) destinação equivale a direção, finalidade.
d) O adjetivo restrito equivale a que se mantém dentro de certos limites.

5. A expressão a fim de (13) é uma locução adjetiva; equivale a para. Já afim indica semelhança, que tem afinidade.

Complete os espaços com a fim de e afim.

- I. Ciências e matérias _____ sempre me agradaram.
II. Em nosso Instituto, diretor e funcionários têm objetivos _____.
III. Preparei-me bastante, _____ de me sair bem nas provas.
IV. _____ descansar de tantas preocupações, passarei a semana no Rio.
V. João é meu parente _____.

Assinale a alternativa que completa corretamente os espaços.

- a) afins – afins – a fim de – a fim de – afim
b) afins – a fim de – afins – afim de – afim
c) a fim de – a fim de – afim – afim de
d) a fim de – afins – afins – a fim de – afim

6. Assinale a alternativa **ERRADA**.

- a) Cabem vírgulas: na linha 5, depois de magistrado, e na linha 6, antes de poderá nomear, para separar encontrando alguma dúvida de natureza técnico-científica, oração com valor de condicional.
b) Passando para o pretérito perfeito do subjuntivo, conservando a mesma pessoa e número, a forma verbal nomeará (17) fica nomeara.
c) Aspas e travessões podem ser empregados para explicar ou ressaltar uma idéia, como em (peritos) (4) e do ponto de vista técnico-científico (8-9).
d) O fragmento realizado pelo chamado “perito do juízo”(8) deveria ter sido isolado por vírgulas, por ter separado o sujeito da oração principal de seu predicado.

7. Assinale a alternativa correta, quanto ao emprego dos pronomes de tratamento.

- a) Sua Excelência, o governador, solicitastes informações sobre nossa atividade?
b) Vossa Senhoria vos enganais em relação às nossas atividades!
c) Vossa Excelência participastes da elaboração das provas deste concurso?
d) Vossa Senhoria se preocupa com o esclarecimento de dúvidas que surgem em nosso Departamento?

8. Considere as afirmações
- I. Em Esse exame pericial (8) o pronome é grafado com **ss** porque se refere a um exame já mencionado.
 - II. Agrada-o estudar Português ou você prefere mais História?
 - III. Certamente deverá haver multidões esperando o resultado deste concurso.
 - IV. Amanhã faz trinta anos que cheguei a esta terra de sol e mar.
 - V. Remetemos, anexos ao laudo, as opiniões solicitadas.
 - VI. Elas mesmas só chegaram ao meio-dia e meia.
 - VII. Fazem o plural como técnico-científico (9) os adjetivos médico-cirúrgico e postal-telegráfico.

Está correto o que se afirma, seqüencialmente, em

- a) I, II, V e VII.
 - b) I, III, IV, VI e VII.
 - c) II, IV, V e VI.
 - d) II, III, IV, V e VI.
9. A mobilidade é uma das principais características da nova geração de hardwares e softwares de informática. Hoje há a possibilidade de, mesmo fora do local de trabalho, estabelecer-se um canal de comunicação com os servidores da empresa, usando um túnel na internet, que garante segurança e acesso aos arquivos e serviços como se o usuário estivesse fisicamente conectado a rede local. Esta conexão, disponível no Windows XP, é chamada de:
- a) VPN
 - b) WIRELESS
 - c) 3G
 - d) DHCP
10. Considere as afirmativas apresentadas a seguir em relação aos recursos do MS-Word 2003:
- I. Se não houver quebra de seção em um documento, o conteúdo do cabeçalho, ou no rodapé, será comum a todas as páginas deste documento.
 - II. O recurso Mala Direta permite personalizar (mesclar) um documento principal com dados cadastrados em uma tabela em outro arquivo, gerando vários documentos.
 - III. O símbolo ¶, disponível na barra de ferramenta padrão, tem por objetivo mostrar na tela do computador caracteres e marcações que não serão impressos.

Em relação a estas afirmativas, é correto afirmar que:

- a) Apenas as afirmativas II e III estão corretas.
 - b) As afirmativas I, II e III estão corretas.
 - c) Apenas as afirmativas I e III estão corretas.
 - d) Apenas as afirmativas I e II estão corretas.
11. Considere as afirmativas apresentadas a seguir em relação aos recursos do MS-Word 2003:
- I. Para copiar a formatação de um parágrafo em outro, pode-se selecionar o parágrafo referência, selecionar o pincel da barra de ferramenta padrão e, em seguida, selecionar o parágrafo destino.
 - II. Para que um parágrafo no meio de uma página seja transformado em duas colunas é suficiente selecioná-lo e escolher na barra de ferramentas o ícone que representa colunas, escolhendo 2 colunas.
 - III. Na configuração inicial, o comando CTRL+Z desfaz a última alteração permitindo um máximo de cinco retornos consecutivos ou até a última gravação

Em relação a estas afirmativas, é correto afirmar que:

- a) As afirmativas I, II e III estão corretas.
- b) Apenas as afirmativas II e III estão corretas.
- c) Apenas a alternativa I está correta.
- d) Apenas as afirmativas I e III estão corretas.

12. O pen drive é um tipo de dispositivo de armazenamento muito popular atualmente. Com relação a este dispositivo é **INCORRETO** afirmar que:

- a) Os dados armazenados em um pen drive podem ser corrompidos caso o dispositivo seja removido durante operações de leitura ou gravação.
- b) O pen drive, com conexão USB, tem a característica de "hot-swappable", ou seja, pode ser conectado ou desconectado com o computador ligado.
- c) O pen drive geralmente é um dispositivo de armazenamento removível, dotado de memória flash, com conector USB tipo A que permite a sua conexão a uma porta USB de um computador.
- d) Os dados armazenados em um pen drive apresentam elevada segurança, sendo que os tipos mais comuns apresentam um tempo de retenção de dados superior a 50 anos, dispensando a manutenção de cópias de segurança.

13. Existem arquivos ocultos no sistema operacional Windows XP. Com relação a estes arquivos é **INCORRETO** afirmar que:

- a) O Windows automaticamente tem marcado como ocultos seus arquivos e pastas mais importantes, isso reduz a probabilidade de que algum usuário delete ou danifique os mesmos. Estes arquivos somente podem ser visualizados pelo administrador do sistema através do Advanced Windows Explorer.
- b) Você pode ocultar os arquivos usados raramente para reduzir a poluição visual, mas estes ainda ocuparão espaço no seu disco rígido.
- c) Você pode ocultar arquivos confidenciais de outras pessoas, mas o ocultamento de arquivos não deve ser utilizado como único meio de segurança ou privacidade.
- d) Você pode visualizar arquivos ocultos alterando a configuração do Windows Explorer, em Ferramentas, Opções de Pasta, Modos de Exibição, Ocultar Arquivos Protegidos do Sistema Operacional.

14. Pericialmente, em função das características de segurança, qual dos seguintes sistemas de arquivos é mais difícil de ser periciado:

- a) DOSFS
- b) NTFS
- c) FAT
- d) FAT32

15. Uma nova geração de processadores busca conduzir o mercado rumo a disseminação da computação de 64 bits. Entre estes processadores encontra-se um modelo denominado Turion 64. O fabricante deste processador é a:

- a) Intel
- b) AMD
- c) Cyrix
- d) IBM

16. Considere as afirmativas apresentadas a seguir em relação aos recursos do MS-Excel 2003:

- I. Um relatório de tabela dinâmica é uma tabela interativa que você pode usar para resumir rapidamente grandes quantidades de dados.
- II. O MS-Excel permite a conexão direta a uma base de dados externa.
- III. Ao contrário do MS-Word, o MS-Excel não salva seus dados como página Web, uma vez que trabalha basicamente com tabelas.

Assinale a opção apresentada a seguir que liste **TODAS** as afirmativas corretas citadas anteriormente:

- a) I e III
- b) I, II e III
- c) I e II
- d) II e III

17. No que se refere à promoção e proteção da saúde dos trabalhadores, a Lei Orgânica da Saúde (Lei Federal 8080/90), em seu artigo 6º, parágrafo 3º, regulamentou os dispositivos constitucionais sobre Saúde do Trabalhador como "um conjunto de atividades que se destina, através das ações de vigilância epidemiológica e vigilância sanitária, à promoção e proteção da saúde dos trabalhadores, assim como visa à recuperação e à reabilitação da saúde dos trabalhadores submetidos aos riscos e agravos advindos das condições de trabalho", abrangendo os seguintes itens:

- I. Assistência ao trabalhador vítima de acidentes de trabalho ou portador de doença profissional e do trabalho.
- II. Participação, no âmbito de competência do Sistema Único de Saúde (SUS), em estudos, pesquisas, avaliação e controle dos riscos e agravos potenciais à saúde existentes no processo de trabalho.
- III. Participação, no âmbito de competência do Sistema Único de Saúde (SUS), de somente fiscalização e controle das condições de produção, extração, armazenamento, transporte, distribuição e manuseio de substâncias, de produtos, de máquinas e de equipamentos que apresentam riscos à saúde do trabalhador.
- IV. Avaliação do impacto que as tecnologias provocam à saúde.
- V. Informação ao trabalhador e a sua respectiva entidade sindical e às empresas sobre os riscos de acidentes de trabalho, doença profissional e do trabalho, bem como os resultados de fiscalizações, avaliações ambientais e exames de saúde, de admissão, periódicos e de demissão, respeitados os preceitos da ética profissional.

A seqüência correta é:

- a) III, IV e V estão corretas.
- b) I, II, IV e V estão corretas.
- c) I, III e IV estão corretas.
- d) I, II, III e IV estão corretas.

18. Com base na Norma Regulamentadora nº6 (NR6), os equipamentos de proteção individual deverão ser fornecidos gratuitamente pelo empregador, sempre adequados ao risco e em perfeitas condições de conservação e funcionamento. Os equipamentos abaixo devem atender às seguintes condições:

- I. LUVAS: evitar o contato direto com sangue, secreções, excreções, outros fluídos corpóreos, ou ainda com área de pele não íntegra (ferimentos, úlceras e outros).
- II. MÁSCARAS, ÓCULOS DE PROTEÇÃO E GORRO: evitar respingos de sangue e outros fluídos corpóreos nas mucosas da boca, nariz e olhos.
- III. AVENTAIS: não necessitam ser confeccionados com materiais impermeáveis, porém devem ser usados nas situações citadas anteriormente e em casos especiais.
- IV. BOTAS: não necessitam ser confeccionados com materiais impermeáveis, porém devem ser usados nas situações citadas anteriormente e em casos especiais.

A seqüência correta é:

- a) Apenas as assertivas I e II estão corretas.
- b) As assertivas I, II, III e IV estão corretas.
- c) Apenas as assertivas I, III e IV estão corretas.
- d) Apenas as assertivas II e III estão corretas.

19. Quanto aos cuidados com materiais pérfuro-cortantes, assinale o item correto:

- a) Os recipientes específicos para descarte de material não devem exceder o limite de 1/3 de sua capacidade total, ficando sempre próximo de local onde é realizado o procedimento.
- b) Todo material pérfuro-cortante, mesmo que estéril, deve ser desprezado em qualquer recipiente com tampa.
- c) Se ocorrer, durante qualquer procedimento, a queda de qualquer material pérfuro-cortante no piso, no leito, ou em qualquer local, mesmo em casos de extravio do material, a busca deverá ser imediata, para impedir que acabe ocasionando acidentes, envolvendo os profissionais responsáveis pela limpeza, lavanderia, rouparia e outros.
- d) Utilizar pinças para a retirada de agulhas. As agulhas devem ser reencapadas, entortadas, quebradas ou retiradas da seringa.

20. Assinale a afirmativa **INCORRETA** quanto aos agentes químicos e outros contaminantes atmosféricos e seus riscos à saúde dos trabalhadores expostos:

- a) Arsênio – refinação do cobre, fabricação e uso de pesticida, fabricação de vidro, produtos farmacêuticos, preservação da madeira e indústria do couro.
- b) Solventes (hidrocarbonetos alifáticos, clorados, aromáticos) – indústria química, lavanderia com limpeza a seco, desengraxamento de peças e limpeza de metais.
- c) Chumbo – processo cloro-álcali, equipamentos eletrônicos, fabricação de pilhas, indústria farmacêutica, de pesticida, termômetro, manômetros e barômetros.
- d) Ácido Sulfídrico – decomposição de matéria orgânica, indústria de rayon pelo processo viscoso.

21. Quanto às medidas coletivas de proteção, assinale a afirmativa correta:

- a) Normalmente, as contaminações de ambientes de trabalho são indesejáveis e devem ser evitadas e controladas.
- b) Quanto melhores as condições de proteção de trabalho, maiores serão os níveis de proteção necessários, o que implica uso de mais equipamentos de proteção individual.
- c) Nas atividades de trabalho em que os riscos químicos estão presentes não haverá riscos residuais desde que haja a implantação de medidas coletivas de controle.
- d) Medidas coletivas de proteção são aquelas que exercem as suas ações diretamente sobre o sujeito que trabalha e seu ambiente de trabalho.

22. Quanto aos procedimentos recomendados nos casos de exposição ao material biológico, assinale a afirmativa **INCORRETA**:

- a) As soluções irritantes, tais como: éter, hipoclorito, álcool ou glutaraldeído, são contra-indicados uma vez que podem aumentar a área exposta do ferimento.
- b) No caso de exposição percutânea recomenda-se, como primeira medida, lavar exaustivamente o local com água e sabão, e em seguida fazer uso de escova estéril.
- c) Os acidentes com sangue e outros fluidos potencialmente contaminados, devem ser tratados como caso de emergência médica, visto que as medidas profiláticas para o risco de infecção precisam ser desencadeadas, para a sua maior eficácia.
- d) Deve ser evitada a compressão da área do ferimento, para não favorecer a vascularização do mesmo.

23. Acidente em serviço é o dano físico ou mental sofrido pelo servidor, que se relaciona, mediata ou imediatamente, com o exercício das respectivas funções, atividades ou atribuições. O acidente sofrido pelo servidor no local de trabalho é consequência de:

- I. Ato de sabotagem, ofensa física, inclusive de terceiro, por qualquer motivo.
- II. Ato de imprudência, de negligência ou de imperícia de terceiro, inclusive de companheiro de trabalho.
- III. Desabamento, inundação, incêndio ou outra eventualidade fortuita ou decorrente de força maior.
- IV. Ato de pessoa privada do uso da razão.

É correto afirmar:

- a) I, II, III e IV estão corretas.
- b) Apenas a assertiva III está correta.
- c) Apenas as assertivas II e III estão corretas.
- d) Apenas as assertivas I, III e IV estão corretas.

24. Os produtos perigosos são classificados pela Organização das Nações Unidas (ONU) em nove classes de riscos, assinale a correspondência correta:

- a) Classe 5 – substâncias tóxicas e infectantes.
- b) Classe 3 – líquidos inflamáveis.
- c) Classe 4 – gases.
- d) Classe 7 – substâncias corrosivas.

25. Assinale a alternativa correta:

- a) Atualmente, por força da novel legislação, as entidades privadas que atuam em colaboração com a Administração Pública também são obrigadas a observar, em todos os seus termos, os procedimentos licitatórios previstos na Lei nº 8.666/1993.
- b) A Administração, bem como os licitantes, estão vinculados aos termos do edital, sendo-lhes vedado ampliar o sentido de suas cláusulas, de modo a exigir mais do que nelas previsto, exceto se houver concordância de todos os licitantes presentes à sessão de abertura das propostas.
- c) A Administração pode anular seus próprios atos, quando eivados de vícios que os tornem ilegais, porque deles não se originam direitos, ou revogá-los, por motivo de conveniência ou oportunidade, respeitados os direitos adquiridos e ressalvada, em todos os casos, a apreciação judicial.
- d) Em face do princípio da legalidade estrita, é vedado à Administração Pública, enquanto não concluído e homologado o concurso público, alterar as condições do certame constantes do respectivo edital, mesmo que seja para adaptá-las à nova legislação aplicável à espécie.

26. Assinale a alternativa correta:

- a) É da competência exclusiva do Senado Federal sustar os atos normativos do Poder Executivo que exorbitem do poder regulamentar ou dos limites de delegação legislativa.
- b) A proibição, pelo Município, dentro do exercício de sua competência própria, do estacionamento de veículos sobre calçadas, meios-fios, passeios, canteiros e áreas ajardinadas, impondo multas aos infratores, caracteriza ato administrativo classificado como “poder de polícia”.
- c) O agente administrativo está autorizado a sempre praticar atos discricionários, desde que não haja norma escrita expressa impondo a prática de atos administrativos vinculados.
- d) O princípio da moralidade administrativa — enquanto valor constitucional revestido de caráter ético-jurídico — condiciona a legitimidade e a validade dos atos estatais não se aplicando, todavia, aos atos discricionários praticados pelo Chefe do Poder Executivo em caso de calamidade pública, por expressa previsão normativa.

27. Assinale a alternativa correta:

- a) Os atos administrativos do Poder Executivo, se ilegais ou inconstitucionais, podem ser anulados, em princípio, pelo próprio Poder Executivo, ou, então, pelo Judiciário ou pelo Legislativo desde que, nesta última hipótese (Legislativo), a votação anulando o ato administrativo do Poder Executivo se dê por maioria qualificada de 3/5 (três quintos) dos membros do Congresso Nacional.
- b) Não fere o princípio da impessoalidade a veiculação de publicidade institucional contendo o nome do Prefeito e do partido a que pertença, não sendo mais necessário que a propaganda contenha apenas caráter educativo, informativo ou de orientação social sendo possível, agora, a promoção pessoal do político e de servidores públicos.
- c) Age de maneira legal e constitucional o Estado-membro que condiciona o acesso à licitação pública a fornecedores que possuam fábrica ou sede no Estado-membro comprador.
- d) Nenhum ato regulamentar pode criar obrigações ou restringir direitos, sob pena de incidir em domínio constitucionalmente reservado ao âmbito de atuação material da lei em sentido formal. O abuso de poder regulamentar, especialmente nos casos em que o Estado atua *contra legem* ou *praeter legem*, expõe o ato transgressor ao controle jurisdicional.

28. Assinale a alternativa correta:

- a) Incumbe ao Poder Público, na forma da lei, diretamente ou sob regime de concessão ou permissão, sempre através de licitação, a prestação de serviços públicos.
- b) A falta de defesa técnica por advogado no processo administrativo disciplinar ofende a Constituição e, portanto, torna nulo todo o processo.
- c) A realização de exame psicotécnico em concurso público, que possua natureza eliminatória, ofende o princípio da impessoalidade.
- d) Compete ao Poder Judiciário, quando do controle da legalidade, examinar o conteúdo de questões de concurso público para aferir a avaliação ou correção dos gabaritos.

29. Dentre as afirmativas a seguir, indique a **INCORRETA**:

- a) Com cultivo de fumo equivalente a mais de 20% do total do país, Santa Catarina vende para o Rio Grande do Sul a maior parte da produção, para beneficiamento e exportação pelas empresas gauchas.
- b) O ENADE, ao avaliar as áreas de saúde, agrárias e serviços social, reprovou mais de 10 cursos em Santa Catarina.
- c) O diagnóstico dos quilômetros críticos das rodovias catarinenses mostra que mais de 50% dos pontos de risco estão em áreas urbanas.
- d) A INFRAERO prevê que o número de passageiros no Aeroporto Hercílio Luz não ultrapassará 1,7 milhões em 2008.

30. Assinale a alternativa correta, dentre as apresentadas a seguir:

- a) A dívida externa total do Brasil ultrapassou US\$ 200 bilhões.
- b) Atualmente existem no país menos de 100 milhões de cartões de crédito.
- c) Os sucessivos recordes de produção de automóveis colocaram o Brasil na terceira posição no ranking dos maiores produtores de automóveis.
- d) No Brasil, o abate clandestino de gado, sem controle sanitário ou ambiental, não ultrapassa 10% do total do gado abatido.

31. O Brasil obteve 15 medalhas nas Olimpíadas de Pequim. Somente um modalidade obteve medalhas de prata e de bronze. Indique esta modalidade dentre as que seguem:
- Judô
 - Volei
 - Volei de Praia
 - Natação
32. Assinale a alternativa **INCORRETA**, dentre as sentenças apresentadas a seguir:
- Em 2007, os juizes brasileiros autorizaram a polícia a montar mais de 300.000 grampos telefônicos.
 - No Brasil, a fila de espera por órgãos para transplante supera 40.000 pessoas.
 - O Programa de Orientação e Resistência às Drogas – PROERD atende atualmente menos de 20.000 crianças e adolescentes.
 - A Polícia Federal apreendeu em Santa Catarina, em 2007, mais de 20.000 comprimidos de ecstasy.
33. A soma de três números é 99. Sabendo que o segundo é igual a um terço do primeiro e o terceiro é igual a um meio do segundo temos que a diferença entre o maior e o menor número é igual a:
- 50
 - 49
 - 45
 - 55
34. Um restaurante esta atendendo a um evento fechado, para 150 pessoas. Destas 130 bebem refrigerantes, 75 bebem vinho e 105 bebem cerveja. No máximo, quantas pessoas não bebem nem vinho nem cerveja?
- 130
 - 120
 - 75
 - 45
35. O lucro de uma empresa é representado por uma função polinomial de grau 2, $f(t)=at^2+bt+c$, onde t representa o tempo em meses e $f(t)$ é dado em milhões. Podemos assumir que no tempo zero (mês zero) o lucro da empresa é zero. Sabemos ainda que no mês 1 a empresa teve lucro de 9 milhões e no mês 2 a empresa teve lucro de 16 milhões. Com base nestas informações, podemos afirmar que a empresa deixará de ter lucro (lucro igual a zero) no mês:
- 10.
 - Nunca.
 - 6.
 - 8.
36. Em um açougue o preço de 1kg de carne de boi é igual ao preço de 1,25kg de frango. Depois de 1 mês o preço da carne de boi caiu 5% e o frango subiu 17,5%. Após esta mudança de preços, quanto se gastará a mais na compra de 1kg de carne de boi e de 1kg de frango?
- 6,25%.
 - 5%.
 - 7%.
 - 4,5%.
37. Em uma família temos que: Maria, casada com Gilson, é mãe de Paula. Gilson é avô de Gabriel. Joana é casada com Humberto, que é tio do filho de Paula. Pode-se concluir que:
- Gabriel é primo de Joana.
 - Joana é mãe de Gabriel.
 - Gilson é sogro de Joana.
 - Humberto não é irmão de Paula.
38. Considerando verdadeiras as proposições: “Se Márcio comprou uma casa, então ele tem um bom carro” e “Márcio não tem um bom carro”, é possível concluir que:
- Márcio comprou uma casa e tem um bom carro.
 - Márcio comprou uma casa.
 - Márcio não comprou uma casa.
 - Márcio tem um bom carro.
39. Sabe-se que 4 caixas tem os respectivos pesos: 1, 2, 5 e 7 quilogramas. É **IMPOSSÍVEL** afirmar que:
- A combinação dos pesos de algumas caixas é de 10 quilogramas.
 - A combinação dos pesos de algumas caixas é de 12 quilogramas.
 - A combinação dos pesos de algumas caixas é de 14 quilogramas.
 - A combinação dos pesos de algumas caixas é de 11 quilogramas.
40. Em uma casa que necessita ser pintada moram três irmãs. Observa-se que cada uma de três irmãs, Maria, Cláudia e Sílvia, gostam de apenas uma das seguintes cores: laranja, verde e amarelo, não necessariamente nessa ordem. Maria gosta de amarelo, Cláudia não gosta de amarelo e Sílvia não gosta de verde. Se apenas uma dessas três informações for verdadeira e se cada uma das três amigas deseja pintar a casa de uma cor diferente, então as cores que Maria, Cláudia e Sílvia gostam são respectivamente:
- amarelo, laranja e verde.
 - amarelo, verde e laranja.
 - verde, amarelo e laranja.
 - laranja, verde e amarelo.
41. A classificação das dispersões é feita de acordo com o tamanho médio das partículas dispersas. De acordo com esta classificação indique a alternativa verdadeira.
- Lembramos que: $1\text{ m}\mu$ (milimicron) = 10^{-7} cm = 10^{-9} m e 1 \AA (angstrom) = 10^{-8} cm = 10^{-10} m .
- As suspensões possuem o tamanho médio das partículas dispersas entre 1 e 100 $\text{m}\mu$ (isto é, 10 a 1000 \AA).
 - As soluções coloidais possuem o tamanho médio das partículas dispersas acima de 100 $\text{m}\mu$ (isto é, acima de 1000 \AA).
 - As soluções verdadeiras possuem o tamanho médio das partículas dispersas entre 0 e 1 $\text{m}\mu$ (isto é, 0 a 10 \AA).
 - As soluções coloidais possuem o tamanho médio das partículas dispersas entre 0 e 1 $\text{m}\mu$ (isto é, 0 a 10 \AA).
42. Dentre as afirmações abaixo, atribuídas a uma dada solução, existe uma que é **CONTRADITÓRIA**, indique qual.
- A existência de um precipitado no fundo de uma solução, por bastante tempo, e sob temperatura constante, nos garante que a solução é concentrada.
 - Podemos afirmar que álcool dissolvido em água é uma solução líquida.
 - Uma solução pode estar no mesmo momento diluída e saturada.
 - Podemos afirmar que mercúrio dissolvido em ouro é uma solução sólida.
43. Misturam-se, a 20 °C, 0,60 g de uma substância A e 100 mL de água. Sabendo-se que a solubilidade de A em água, a 20 °C, é igual a 4,0 g de A por litro de água. Identifique a afirmação correta.
- A mistura obtida será insaturada.
 - A mistura obtida será heterogênea.
 - A mistura obtida será homogênea.
 - Os dados fornecidos estão incompletos, há necessidade da curva de solubilidade.

44. Dez gramas de hidróxido de sódio (NaOH – peso molecular: 40,0), são dissolvidos em água suficiente para preparar 175 mL de solução. Indique a molaridade desta solução.

- a) 1,43 molar
- b) 0,454 molar
- c) $4,54 \times 10^{-2}$ molar
- d) $1,43 \times 10^{-3}$ molar

45. A composição de uma solução pode ser descrita quantitativamente especificando-se sua concentração. As unidades de concentração mais importantes são: fração molar, porcentagem molar, molaridade, molalidade, porcentagem em massa e normalidade. De acordo com a teoria identifique a afirmação correta.

- a) Uma solução contendo 2 moles do soluto por litro de solução é chamada solução 2 molar (2M).
- b) Podemos estabelecer uma relação entre a concentração comum (C) e a normalidade (N) como sendo $N=C.E$. Onde $N=m/(E.V)$, e ainda m: massa, E: equivalente-grama e V: volume.
- c) Fração molar é a porcentagem do número total de moles correspondente a um componente.
- d) Molalidade é o número de moles do soluto dissolvido por litros do solvente.

46. Sobre diluição, indique a afirmação correta.

- I. Diluir uma solução significa juntar à solução uma certa quantidade do próprio soluto.
- II. Diluindo-se 300 mL de solução 4 molar de ácido acético a 200 mL, a molaridade final da solução será igual a 5 molar.
- III. Partindo de uma solução de H_2SO_4 , de concentração 80 g/L, para transformá-la em solução de concentração 20 g/L, devemos diluí-la 4 vezes.
- IV. O volume de água que devemos acrescentar a 150 mL de solução 0,8 N de KOH para torná-la 0,2 N são 600 mL.

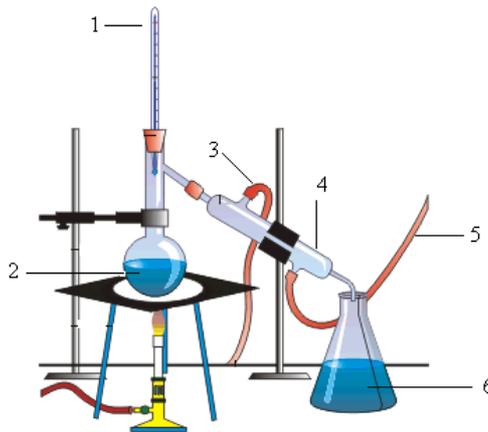
É correto afirmar que:

- a) Apenas a assertiva IV está correta.
- b) Apenas a assertiva III está correta.
- c) As assertivas III e IV estão corretas.
- d) Apenas as assertivas I e II estão corretas.

47. Na natureza, raramente encontramos substâncias puras. Em função disso, é necessário utilizarmos métodos de separação se quisermos obter uma determinada substância. Sobre os processos de separação é correto afirmar:

- a) Nas misturas homogêneas (sólido-líquido), o componente sólido encontra-se totalmente dissolvido no líquido, o que impede a sua separação por filtração. A maneira mais comum de separar os componentes desse tipo de mistura está relacionada com as diferenças nos seus pontos de ebulição.
- b) A centrifugação é uma maneira de acelerar o processo de decantação, utilizando um aparelho denominado centrífuga. Na centrífuga, devido ao movimento de rotação, as partículas de menor densidade, são arremessadas para o fundo do tubo.
- c) A filtração a vácuo é um processo utilizado para aumentar a velocidade da filtração. O material utilizado consta de kitazato, funil de Büchner, trompa d'água ou bomba de vácuo e papel filtro. A mistura é colocada no funil de Büchner, ao qual acopla-se a trompa d'água ou uma bomba de vácuo. A pressão no interior do kitazato torna-se maior, aumentando a velocidade da filtração.
- d) Na destilação fracionada, os líquidos são separados na medida em que cada um dos seus pontos de ebulição é atingido. Inicialmente, é separado o líquido com maior ponto de ebulição.

48. O esquema abaixo representa uma montagem usada em destilação. Assinale a alternativa que corresponde a seqüência correta dos componentes indicados pelos números.



- a) 1. termômetro, 2 balão de destilação com mistura, 3 saída de água, 4 condensador, 5 entrada de água, 6 erlenmeyer com líquido destilado.
- b) 1. termômetro, 2 erlenmeyer com líquido destilado, 3 entrada de água, 4 condensador, 5 saída de água, 6. balão de destilação com mistura.
- c) 1. termômetro, 2 balão de destilação com mistura, 3 entrada de água, 4 condensador, 5 saída de água, 6 erlenmeyer com líquido destilado.
- d) 1. termômetro, 2 erlenmeyer com líquido destilado, 3 saída de água, 4 condensador, 5 entrada de água, 6. balão de destilação com mistura.

49. Para a separação dos componentes de uma mistura, ou seja, para a obtenção separada de cada uma das substâncias puras que deram origem à mistura, utilizamos um conjunto de processos físicos denominado análise imediata. Sobre estes processos é correto afirmar:

- a) Para se obter água pura, a partir da água do mar, faz-se uma sedimentação.
- b) Uma das etapas do preparo do café de coador é a decantação.
- c) Uma das etapas do funcionamento de um aspirador de pó, utilizado na limpeza doméstica, é uma centrifugação.
- d) A destilação fracionada também é utilizada no processo de obtenção de bebidas alcoólicas. A maioria dos pequenos produtores de aguardente de cana, no Brasil, utiliza um equipamento rudimentar, conhecido por alambique, criado pelos alquimistas.

50. Os químicos geralmente recorrem a observações quantitativas, que envolvem informação numérica. Medidas quantitativas de tempo, massa, volume e distância, entre outras são comuns. Sobre conversão de unidades de medidas, indique a sentença correta:

- a) O consumo de combustível de um determinado automóvel é de 40 milhas por galão. Convertendo para quilômetros por litro temos um consumo de 15,4 Km/L. Dados de conversão: 1 milha = 1,609 Km; 1 galao = 4 qt; 1 litro = 1,057 qt.
- b) De acordo com a conversão, 525 metros é maior do que 0,5 quilômetros.
- c) Uma folha quadrada de platina tem 25,3 cm de comprimento e 21,6 cm de largura. A área da folha em metros quadrados é igual a 0,0546.
- d) A massa de um comprimido comum de aspirina é de aproximadamente 350 mg. A massa deste mesmo comprimido em quilogramas é igual a 0,00350 Kg.

51. Durante a fase de produção ou análise de materiais, quase sempre se torna necessário analisar a microestrutura. Sobre análises de microscopia ótica identifique a afirmação correta.

- I. A área ou o microvolume a ser analisado é irradiado por um fino feixe de elétrons.
- II. Para análise de materiais normalmente o aumento é da ordem de 10.000 vezes.
- III. Para materiais que são opacos a luz visível, somente a superfície pode ser observada e a mesma precisa ser cuidadosamente preparada de maneira a revelar os detalhes da microestrutura.
- IV. No caso da microscopia ótica, o contraste da imagem é resultado da diferença de reflectividade da luz nas diversas regiões da microestrutura, uma vez que o sistema é constituído basicamente pela fonte de iluminação e do sistema de lentes.

A seqüência correta é:

- a) Somente a assertiva III está correta.
- b) As assertivas III e IV estão corretas.
- c) As assertivas I e II estão corretas.
- d) Apenas a assertiva IV está correta.

52. O número de prótons, nêutrons e elétrons constitui dados importantes para caracterizar um átomo. De acordo com estes conceitos fundamentais, identifique a sentença verdadeira.

- a) O número de massa é a soma do número de prótons, de nêutrons e de elétrons existentes num átomo.
- b) O número atômico é o número de nêutrons existentes no núcleo de um átomo.
- c) Um átomo em seu estado normal é eletricamente neutro, ou seja, o número de elétrons na eletrosfera é igual ao número de prótons no núcleo.
- d) Quando um átomo perde elétrons, ele se torna um íon negativo, também chamado cátion.

53. São dados 3 elementos genéricos A, B e C. O átomo A tem número atômico 80 e número de massa 150. O átomo C tem 94 nêutrons, sendo isótopo de A. O átomo B é isóbaro de C e isótono de A. O número de elétrons de átomo B é:

- a) 70
- b) 108
- c) 104
- d) 160

54. Ocorrem ligações covalentes entre:

- I. Íons Mg^{+2} e Cl^-
- II. Átomos neutros de cloro
- III. Átomos neutros de hidrogênio e cloro

Responda corretamente:

- a) Somente a afirmativa I é correta.
- b) Somente as afirmativas II e III são corretas.
- c) As afirmativas I, II e III são corretas.
- d) Somente a afirmativa II é correta.

55. Com base na tabela de graus de ionização apresentada a seguir podemos concluir que o ácido mais forte é:

Ácido	Grau de Ionização (α)
HF	8%
HNO ₃	92%
H ₃ PO ₄	27%
HBr	93,5%

- a) HBr
- b) HF
- c) HNO₃
- d) H₃PO₄

56. Átomos que possuem 6 elétrons no nível de valência, ao se ligarem entre si, formam moléculas constituídas por:

- a) 7 átomos.
- b) 2 átomos.
- c) 3 átomos.
- d) 4 átomos.

57. De acordo com as propriedades gerais e específicas da matéria é **INCORRETO** afirmar:

- a) Elasticidade é quando a matéria retorna à forma e volume primitivo quando cessa a ação que a modificou.
- b) A calcinação é o aquecimento da substância na presença de oxigênio. Carbonato de cálcio, calcinado, produz óxido de cálcio e liberta gás carbônico.
- c) O peso é a ação da gravidade sobre a massa de um corpo.
- d) A condutibilidade de um material é uma propriedade térmica do mesmo e pertence à classe das propriedades físicas da matéria.

58. Os sistemas I, II, III, IV e V são, respectivamente:

I	II	III	IV	V
água e gasolina	Cloreto de magnésio	granito	ar	ferro

- a) Mistura heterogênea, substância composta, mistura heterogênea, mistura homogênea, substância pura.
- b) Mistura heterogênea, mistura homogênea, mistura heterogênea, mistura homogênea, substância pura.
- c) Solução, substância composta, mistura heterogênea, mistura homogênea, substância pura.
- d) Substância composta, mistura heterogênea, mistura heterogênea, mistura homogênea, substância pura.

59. Identifique a afirmação correta sobre a tabela periódica.

- I. São considerados elementos do grupo principal, elementos nos dois grupos na extrema esquerda e nos seis grupos à direita, como Grupos 1 a 8.
- II. 14 elementos no sétimo período (número atômico = 89 a 102) preenchem o subnível 5f. Estes elementos são, às vezes, chamados terras raras ou, como é mais comum atualmente, lantanídeos, recebendo o nome do primeiro elemento da série, lantânio (La).
- III. Os elementos nos Grupos 1 e 2 estão preenchendo um subnível s. Logo, Li e Be, no segundo período, preenchem o subnível 2s. Na e Mg, no terceiro período, preenchem o subnível 3s.
- IV. Quimicamente, os metais do Grupo 1 e do Grupo 2 são extremamente reativos. Eles reagem com hidrogênio e halogênios para formar compostos binários contendo cátions +1 ou cátions +2 e ânions -1.

Responda corretamente:

- a) Somente as afirmativas II e III são corretas.
- b) Somente as afirmativas I, II e IV são corretas.
- c) Somente as afirmativas I, III e IV são corretas.
- d) Somente a afirmativa II é correta.

60. Dadas as proposições sobre a classificação dos elementos:

- I. Todo metal alcalino possui um só elétron na camada de valência e oito elétrons na camada que antecede a de valência de seus átomos.
- II. A configuração eletrônica do átomo neutro de ferro (número atômico: 26) é: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$. E a configuração eletrônica do íon Fe^{+3} é: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$.
- III. Ao longo dos sete períodos da classificação periódica, ao passarmos de uma "casinha" para a seguinte, o número atômico aumenta de uma unidade, o que equivale dizer que a eletrosfera recebe um novo elétron.
- IV. Um átomo A tem um próton a mais que um átomo B. Com base nesta informação, podemos dizer que se B for um gás nobre, A será metal alcalino.

Responda corretamente:

- a) Somente as afirmativas I e II são corretas.
- b) Somente as afirmativas II e III são corretas.
- c) Somente as afirmativas III e IV são corretas.
- d) Somente a afirmativa III é correta.

61. A massa de um corpo é a medida fundamental da quantidade de matéria desse corpo, e a unidade SI de massa é o quilograma (Kg). As massas menores são expressas em gramas (g) ou miligramas (mg), onde $1\text{Kg} = 1.000\text{ g}$ e $1\text{ g} = 1.000\text{ mg}$. Portanto, se uma caneta tem uma massa de 6,72 g; a massa desta caneta em quilogramas e em miligramas, respectivamente será:

- a) $6,72 \times 10^{-3}\text{ Kg}$ e $6,72 \times 10^3\text{ g}$.
- b) $0,0672\text{ Kg}$ e $672,0\text{ g}$.
- c) $6,72 \times 10^3\text{ Kg}$ e $6,72 \times 10^{-3}\text{ g}$.
- d) $0,000672\text{ Kg}$ e 6.720 g .

62. O pHmetro é um aparelho especialmente desenvolvido para a realização de trabalhos que necessitam controle ou monitoramento do pH. Sobre a utilização e manutenção deste equipamento é correto afirmar:

- a) É muito importante que o aparelho possua compensação automática ou manual da temperatura entre 0 e 100 °C, pois a temperatura da solução em questão influencia na medida do seu pH. Se o aparelho não contiver esta característica é importante corrigir a temperatura das amostras em banho de gelo ou água corrente para 20-25 °C com termômetro adequado.
- b) Para fazer a medição do pH da amostra, deixar fechado o orifício existente na parte superior do eletrodo, mergulhar o eletrodo na amostra sem encostar o bulbo no fundo ou nas laterais do recipiente pois este é composto de uma membrana sensível que fornece todos os dados.
- c) Se você estiver usando o aparelho e ocorre falha na energia elétrica e o pHmetro desliga, não há necessidade de calibrá-lo se o mesmo é religado em seguida.
- d) Após a medição, limpar o eletrodo com uma solução de ácido fraco para remover completamente os resíduos, pois a limpeza e a conservação incorreta do eletrodo ocasionam defeitos no aparelho.

63. Todo o material de vidro deve ser limpo e, na maioria dos casos, seco antes de ser empregado nos preparativos de trabalho no laboratório. Sobre a utilização e limpeza de vidrarias de laboratório, é correto afirmar:

- a) A mistura de limpeza sulfocrômica tem propriedades de solvente e de fraco poder oxidante; sua exaustão é reconhecida pela mudança de cor do castanho avermelhado para o verde.
- b) O uso de solventes orgânicos como álcool metílico, éter ou acetona não é recomendado para efetuar a secagem de vidrarias.
- c) Deve-se levar em conta a natureza da substância a ser removida. Se o resíduo no frasco é de caráter básico, uma solução de hidróxido de sódio diluída pode ser empregada para dissolver o resíduo.
- d) A mistura de limpeza sulfocrômica é essencialmente uma mistura de anidrido crômico (CrO_3) e ácido sulfúrico concentrado.

64. Sobre os aparelhos utilizados para a medida precisa do volume em laboratórios podemos afirmar que:

- a) As pipetas graduadas são feitas para livrar um único volume líquido bem definido. As pipetas volumétricas ou de transferência são calibradas em unidades convenientes para livrar qualquer volume líquido até a capacidade máxima.
- b) Os aparelhos usados na análise quantitativa para a medida de volumes de forma confiável compreendem as pipetas, as buretas, os balões volumétricos e frascos erlenmeyer.
- c) O líquido residual de uma pipeta volumétrica ou de alguns tipos de pipetas graduadas sempre pode ser soprado.
- d) As buretas, como as pipetas graduadas, permitem ao analista transferir volumes variáveis de líquidos até sua capacidade máxima. A precisão atendida por uma bureta é substancialmente maior do que com uma pipeta.

65. Sobre banhos de aquecimento e resfriamento no laboratório:

- I. Emprega-se geralmente um banho-maria ou banho a vapor para aquecer amostras a temperaturas inferiores a 100 °C.
- II. O processo que utiliza banho-maria onde a água é aquecida através de uma chama pode ser recomendado para aquecer líquidos com baixo ponto de ebulição.
- III. Para temperaturas superiores a 100 °C recomenda-se o uso de banhos de óleo. Para temperaturas altas (>200 °C) pode-se empregar um banho de areia.
- IV. Aquecimento direto com chamas sobre a tela de amianto só é recomendado para líquidos inflamáveis.
- V. Quando é necessário obter temperaturas mais baixas, gelo finamente picado é usado para manter a temperatura entre 0 e 5°C. Para temperaturas abaixo de 0 °C, a mistura congelante mais comum é uma mistura de sal de cozinha e gelo picado, que na prática atinge temperaturas abaixo de -5 °C.

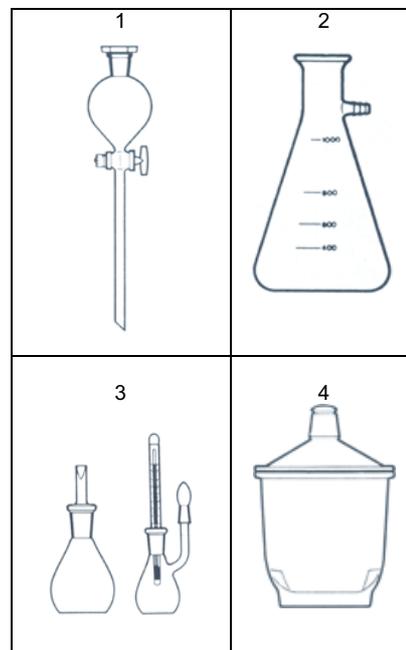
As seguintes alternativas estão corretas:

- a) II, III, V
- b) I, III, V
- c) I, III, IV
- d) II, III, IV

66. A agitação magnética tem muitas aplicações importantes, mas o seu uso **NÃO** é recomendado quando:

- a) Trabalha-se a agitação em sistemas fechados onde a variação do volume gasoso deve ser observada.
- b) O objetivo é homogeneizar uma grande quantidade de material.
- c) Deseja-se a exclusão do ar para evitar oxidação.
- d) Pequenos recipientes são usados e a introdução de uma haste de agitador é inconveniente.

67. Reconheça as seguintes vidrarias de laboratório e indique a seqüência correta:



- a) Frasco Kitazato, Picnômetro, Dessecador e Funil de Separação.
- b) Funil de Separação, Frasco Kitazato, Dessecador e Picnômetro
- c) Picnômetro, Frasco Kitazato, Funil de Separação e Dessecador.
- d) Funil de Separação, Frasco Kitazato, Picnômetro e Dessecador.

68. Sobre o tratamento de resíduos gerados no laboratório, é **INCORRETO** afirmar:

- A quantidade de resíduos químicos líquidos nas bombonas não deve exceder a marca identificada na mesma, ou seja, 2/3 de sua capacidade total, pois recipientes muito cheios aumentam o risco de acidentes durante o manuseio.
- Solventes orgânicos clorados e não clorados são uma classe de rejeitos químicos que não possibilitam nenhum tipo de tratamento prévio dentro do laboratório. Por este motivo, devem ser tomadas algumas precauções quanto ao processo de rotulagem e acondicionamento destes rejeitos.
- Antes do recolhimento dos rejeitos químicos ativos, deve-se ter o devido cuidado no sentido da desativação destes.
- Mesmo após soluções aquosas diluídas de ácidos e bases serem neutralizadas no final de cada experiência, não podem ser armazenadas junto com resíduos inorgânicos, metais pesados, cátions, ânions.

69. Considerando que a reciclagem de resíduos sólidos deve ser incentivada, facilitada e expandida no país, o Conselho Nacional do Meio Ambiente (CONAMA) aprovou a Resolução nº 275. O regulamento estabelece um sistema de cores de fácil visualização, de validade nacional e inspirada em formas de codificação já adotadas internacionalmente para identificação dos recipientes e transportadores usados na coleta seletiva. Associe de acordo com o padrão de cores adotado pelo CONAMA:

- | | |
|--------------|--|
| I. Azul | () Metal |
| II. Vermelho | () Plástico |
| III. Verde | () Resíduos Orgânicos |
| IV. Amarelo | () Madeira |
| V. Preto | () Papel/Papelão |
| VI. Laranja | () Vidro |
| VII. Branco | () Resíduos ambulatoriais e de serviços de saúde |
| VIII. Roxo | () Resíduo geral não reciclável contaminado, ou contaminado não passível de separação |
| IX. Marrom | () Resíduos perigosos |
| X. Cinza | () Resíduos radioativos |

Assinale a seqüência de associação correta:

- IV, II, IX, V, I, III, VII, X, VI, VIII
- X, VIII, VI, IV, II, IX, VII, V, III, I
- II, V, IX, III, I, X, VIII, IV, VI, VII
- IX, I, III, IV, VII, X, VIII, II, V, VI

70. A gestão dos resíduos laboratoriais engloba as fases de recolha seletiva, tratamento, controle de qualidade e reutilização dos produtos recuperados. Sobre a gestão dos resíduos é correto afirmar:

- As técnicas como destilação, extração líquido-líquido e recristalização podem ser usadas na recuperação de resíduos.
- Produtos químicos de baixa toxicidade e biodegradáveis podem ser eliminados, em pequenas quantidades e bastante diluídos, na rede de esgotos e podem-se utilizar as técnicas de neutralização e diluição para efetuar este fim.
- A biodegradabilidade é a característica de algumas substâncias químicas poderem ser usadas como substratos por microorganismos, que as empregam para produzir energia por respiração celular e criar outras substâncias como aminoácidos, novos tecidos e novos organismos.
- Resíduos contendo metais, após tratamento físico-químico formam um precipitado e podem ser filtrados. O precipitado obtido poderá ser seco ao ar e armazenado e o filtrado após análise quantitativa poderá ser descartado na corrente de água.

É correto afirmar que:

- Apenas a alternativa I, III e IV estão corretas.
- Apenas as alternativas II, III e IV estão corretas.
- As alternativas I, II, III e IV estão corretas.
- Apenas as alternativas I, II e IV estão corretas.

71. Sobre a utilização de instrumentos de medida, é correto afirmar:

- Barômetros são utilizados para medir pressão.
- Anemômetros são utilizados para medir umidade.
- Higrômetros são utilizados para medir a velocidade do vento.

É correto afirmar que:

- Apenas a alternativa II está correta.
- As alternativas I, II e III estão corretas.
- Apenas a alternativa III está correta.
- Apenas a alternativa I está correta.

72. De acordo com a classificação geral de resíduos de laboratório, associe corretamente:

Tipo de resíduo

- Pilhas e baterias
- Perfuro cortantes infectados.
- Perfuro cortantes não infectados, mas contaminados com resíduos químicos.
- Lixo comum não reciclável não pertencente às classes anteriores.
- Lixo comum reciclável não pertencente às classes anteriores.

O que fazer

- Recolher em frasco plástico de parede grossa e tratar como resíduo químico sólido.
- Esterelizar sempre que possível. Recolher em frasco plástico de parede grossa e tratar como infecto-contagioso.
- Recolher em saco plástico e levar aos locais de coleta disponíveis.
- Recolher, separar, limpar e dispor como lixo reciclável.
- Recolher, separar, limpar e dispor como lixo orgânico ou lixo doméstico.

Assinale a seqüência de associação correta:

- 5, 4, 1, 3 e 2.
- 3, 5, 4, 2 e 1.
- 3, 2, 1, 5 e 4.
- 2, 4, 1, 5 e 3.

73. Alguns produtos químicos são incompatíveis, por este motivo não devem ser descartados juntos. Sobre produto químicos incompatíveis é **INCORRETO** afirmar:

- Nitratos são incompatíveis com ácido sulfúrico, pois geram dióxido de nitrogênio.
- Todas as alternativas estão incorretas.
- Flúor oxida quase tudo, guarde-o separado.
- Acetona é incompatível com ácido nítrico e ácido sulfúrico.

74. A ciência consiste numa série de procedimentos complexos e criativos, que busca uma relação entre a observação de fenômenos e suas medidas. Assim nenhuma ciência pode prescindir das observações quantitativas, das medidas das grandezas envolvidas nos experimentos. Sobre medidas de peso e medidas de volume é **INCORRETO** afirmar:

- Para efetuar uma medida de volume de maneira adequada, devemos trabalhar com aparelhagem que apresente maior número de graduações para um mesmo volume. Quanto maior o número de graduações do aparelho, maior será a precisão obtida na medida.
- Para pequenos volumes, os aparelhos que apresentam maior precisão são a bureta e a pipeta. O béquer e o erlenmeyer proporcionam menor precisão na determinação de volume.
- Um pacote de 8 quilos de arroz contém 8×10^6 miligramas de arroz.
- Em lugares a latitudes ou altitudes diferentes, dois corpos com massas iguais têm pesos iguais.

75. Um frasco contém 0,5 litros de xarope. Se um paciente precisar ingerir 20 mL de xarope de 4 em 4 horas, esse frasco será suficiente para quantos dias?
- 5 dias.
 - 3 dias.
 - 4 dias.
 - 6 dias.

76. Um grande desafio organizacional da atualidade consiste em administrar a diversidade da força de trabalho de uma forma que se respeite as perspectivas e contribuições individuais, promovendo um senso geral de visão e identidade com a organização. A diversidade da força de trabalho pode ser compreendida como a presença de características humanas individuais que tornam uma pessoa diferente da outra. Observe as assertivas abaixo:

- A administração da diversidade deve considerar as diferenças demográficas, de aptidão/habilidade e as características de personalidade.
- A personalidade é um atributo individual importante que envolve o perfil geral ou a combinação de características que capta a natureza única de uma pessoa, como ela age e reage em relação às outras.
- A personalidade de um indivíduo adulto é considerada, de maneira geral, como o resultado dos fatores ambientais e hereditários, moderados pelas condições situacionais.
- Alguns atributos de personalidade são vistos como poderosos precursores do comportamento nas organizações. Além de traços de personalidades, como a extroversão, a agradabilidade, a estabilidade emocional e a abertura para experiências, há traços adicionais importantes, como núcleo de controle, autoritarismo/dogmatismo, maquiavelismo, automonitoramento e orientação Tipo A/Tipo B.

Neste contexto, é correto afirmar que:

- Apenas as assertivas I, II e III estão corretas.
- Apenas as assertivas II e IV estão corretas.
- Apenas as assertivas I e III estão corretas.
- As assertivas I, II, III e IV estão corretas.

77. A sociedade está exigindo cada vez mais que políticos, gerentes, trabalhadores e organizações sigam altos padrões éticos e morais. Sobre ética é correto afirmar:

- O comportamento ético pode ser encarado sob a ótica: do individualismo; do utilitarismo; e dos direitos morais e da justiça.
- O comportamento ético se restringe aos ditames da lei.
- O local de trabalho não é fonte de possíveis dilemas éticos, pois os padrões éticos sempre são muito bem definidos nas organizações.
- Os códigos de ética fazem parte do sistema de valores que orientam o comportamento das pessoas, grupos e das organizações e seus administradores.

É correto afirmar que:

- Apenas as assertivas II e III estão corretas.
- Apenas as assertivas I e IV estão corretas.
- As assertivas I, II, III e IV estão corretas.
- Apenas as assertivas I, II e IV estão corretas.

78. Analise as afirmativas e assinale a **INCORRETA**:

- O princípio fundamental do caráter é a autodisciplina.
- O temperamento é inato e não pode ser moderado pela experiência.
- O temperamento pode ser definido em termos dos estados de espírito que tipificam nossa vida emocional.
- O autoconhecimento é autoconsciência. Significa, portanto, estar consciente ao mesmo tempo de nosso estado de espírito e de nossos pensamentos sobre esse estado de espírito.

79. Pesquisas apontam que os gestores gastam cerca de 20% do tempo lidando com conflitos, incluindo aqueles em que eles estão diretamente envolvidos. Em certas situações, o gestor pode agir como mediador, ou terceira parte, cujo trabalho é resolver os conflitos de outras pessoas. Em todos os casos, ele precisa ser um participante habilidoso na dinâmica do conflito interpessoal. Também deve conseguir reconhecer as situações que têm um potencial de conflito e lidar com elas da melhor forma para atender aos propósitos tanto da organização como das pessoas envolvidas.

Sobre os conflitos no relacionamento é correto afirmar:

- A visão tradicional do conflito evidencia que o conflito é uma consequência natural nos grupos e nas organizações. Por ele ser inevitável, a visão tradicional defende sua aceitação.
- A visão das relações humanas evidencia que o conflito nas organizações é sempre danoso e deve ser evitado, pois prejudica a pessoa, o grupo e a organização. Os conflitos reduzem a produtividade e a satisfação no trabalho, contribuindo para aumentar as faltas e a rotatividade no emprego.
- A visão interacionista encoraja o conflito, no sentido de que um grupo harmonioso, pacífico, tranquilo e cooperativo está na iminência de tornar-se estático, apático e não responder à necessidade de mudança e inovação. Assim, quando mantido dentro dos limites toleráveis, o conflito pode ser uma fonte de aumento da criatividade e desempenho; torna-se destrutivo quando estes limites são ultrapassados.
- São abordagens diretas para resolução dos conflitos do relacionamento: a redução da interdependência; apelos às metas comuns; referência hierárquica; reprojeção organizacional; e alterações no uso de rotinas comportamentais.

80. A prática da empatia é de grande importância para a convivência saudável e harmoniosa entre as pessoas. É a verdadeira inteligência emocional em uso, o que é importante para as pessoas serem bem-sucedidas nos relacionamentos pessoais e profissionais. Sobre a empatia é correto afirmar:

- Só há uma forma de criar empatia: estimular a outra pessoa a se colocar em seu lugar.
- A empatia independe de facetas de julgamento e de ação morais.
- Ser empático é ser simpático.
- É a capacidade de saber como o outro se sente.