

DEPASA / ACRE

AUXILIAR DE LABORATÓRIO

Código da Prova

F03 Z
MANHÃ



Verifique se o código da prova é o mesmo do seu cartão de respostas



Duração da prova: 3h30

TRANSCREVA, EM ESPAÇO DETERMINADO NO SEU CARTÃO DE RESPOSTAS,
A FRASE DE MÁRIO SÉRGIO CORTELLA PARA O EXAME GRAFOTÉCNICO

“O impossível não é um fato: é uma opinião.”



ATENÇÃO

Este caderno contém 40 (quarenta) questões de múltipla escolha, cada uma com 5 (cinco) alternativas de resposta – A, B, C, D e E.

**Verifique se este material está em ordem, caso contrário, notifique imediatamente o fiscal.
O tempo de duração da prova inclui o preenchimento do Cartão de Respostas.**

LEIA AS INSTRUÇÕES ABAIXO:

Siga, atentamente, a forma correta de preenchimento do Cartão de Respostas, conforme estabelecido no próprio. O Cartão de Respostas é personalizado, impossibilitando a substituição.

Por motivo de segurança:

O candidato só poderá retirar-se definitivamente da sala após 1 (uma) hora do início efetivo da prova

- Somente faltando 1 (uma) hora para o término da prova, o candidato poderá retirar-se levando o seu Caderno de Questões
- O candidato que optar por se retirar sem levar o seu Caderno de Questões não poderá copiar suas respostas por qualquer meio
- Ao terminar a prova, o candidato deverá se retirar imediatamente do local, não sendo possível nem mesmo a utilização dos banheiros e/ou bebedouros.

Ao terminar a prova, é de sua responsabilidade entregar ao fiscal o Cartão de Respostas assinado. Não se esqueça dos seus pertences. Os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que o último candidato entregue o Cartão de Respostas. O fiscal de sala não está autorizado a alterar quaisquer dessas instruções. Em caso de dúvida, solicite a presença do coordenador local.

BOA PROVA!



IBADE - INSTITUTO BRASILEIRO DE
APOIO E DESENVOLVIMENTO EXECUTIVO

Língua Portuguesa

LEIA O TEXTO ABAIXO E RESPONDA ÀS QUESTÕES 1, 2, e 3.

AMOR

“Amor” — **eu** disse — e floriu uma rosa
embalsamando a tarde melodiosa
no canto mais oculto do jardim,
mas **seu** perfume não chegou a **mim**.

(Carlos Drummond de Andrade)

Questão 1

As palavras destacadas no poema: **eu**, **seu**, **mim**, têm, respectivamente, o seguinte valor gramatical:

- (A) preposição – pronome demonstrativo – pronome oblíquo tônico.
- (B) pronome pessoal – pronome possessivo – pronome oblíquo átono.
- (C) pronome oblíquo átono – pronome relativo – preposição.
- (D) advérbio – pronome indefinido – conjunção integrante.
- (E) pronome pessoal – pronome possessivo – pronome oblíquo tônico.

Questão 2

A função da linguagem predominante no texto é a:

- (A) metalinguística.
- (B) referencial.
- (C) conativa.
- (D) poética.
- (E) fática.

Questão 3

A palavra do texto que, como uma fórmula mágica, desencadeia toda a temática lírica é:

- (A) perfume.
- (B) amor.
- (C) canto.
- (D) jardim.
- (E) rosa.

Questão 4

Das alternativas abaixo, a que apresenta um par de palavras com dígrafo é:

- (A) luxo – cachoeira.
- (B) bucho – prata.
- (C) querida – morro.
- (D) psicologia – nuvem.
- (E) talheres – pobreza.

Matemática

Questão 5

Uma determinada empresa com 100 funcionários, recolheu doações para ajudar 3 instituições. Considerando que 42 funcionários fizeram a doação de 1 kg de alimento não perecível, 40 doaram 2 kg, 8 não trouxeram doações e o restante dos funcionários, cada um doou 4 kg; sendo assim, cada instituição recebeu em alimentos não perecíveis:

- (A) 54Kg.
- (B) 122kg.
- (C) 162kg.
- (D) 64kg.
- (E) 40kg.

Questão 6

Bárbara está organizando os brindes da festa de aniversário de sua filha, em cada brinde haverá um saquinho de doces. Com a quantidade de doces disponíveis, Bárbara poderia colocar 6, 15 ou 21 doces em cada saquinho sem que sobrasse nenhum doce. Considerando que Bárbara tem o número mínimo de doces possível, e que 14 convidados confirmaram presença, para que tenha um saquinho para cada convidado, ela deverá colocar, em cada saquinho, a seguinte quantidade de doces:

- (A) 210.
- (B) 21.
- (C) 15.
- (D) 1890.
- (E) 6.

Questão 7

Uma loja estava com liquidação de 18% em cima do valor da etiqueta. Milena escolheu uma peça que custava R\$ 75,00 (setenta e cinco reais) na etiqueta, e no caixa foi informada que se pagasse à vista teria um desconto adicional de 10% sobre o valor final da peça. Se Milena escolhesse pagar à vista, ela pagaria:

- (A) R\$ 61,50.
- (B) R\$ 54,00.
- (C) R\$ 73,65.
- (D) R\$ 67,50.
- (E) R\$ 55,35.

História e Geografia do Acre

Questão 8

A discussão sobre o uso dos recursos naturais em bacias hidrográficas transnacionais está sempre presente principalmente na que está localizada na fronteira Brasil (Acre), Peru e Bolívia. São discussões que envolvem as populações de Madre de Díos (Peru), do Acre (Brasil) e Pando (Bolívia), e contam com o apoio dos meios acadêmicos e dos três governos para o desenvolvimento de uma proposta trinacional com vista à solução de problemas regionais e de gestão de recursos naturais na região.

<http://www.amazonia.cnpia.embrapa.br/publicacao-adaptacao>

Essas discussões estão mais presentes no segmento:

- (A) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Tocantins-Araguaia.
- (B) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Rio Acre.
- (C) mais a jusante da Bacia Hidrográfica do Tocantins-Araguaia
- (D) mais a jusante da Bacia Hidrográfica do São Francisco.
- (E) mais a montante da Bacia Hidrográfica do Rio Amazonas.

Questão 9

O Acre passou à categoria de estado através da Lei nº 4070/1962. Esta Lei foi assinada pelo então Presidente da República:

- (A) Campos Sales.
- (B) Hermes da Fonseca.
- (C) João Goulart.
- (D) José Guionard dos Santos
- (E) Castelo Branco.

Questão 10

O seringueiro é quase uma figura em extinção no Acre. A falência da economia extrativista levou os povos da floresta a investir na agricultura de subsistência e criação de animais, como o próprio gado. Dados mais recentes do IBGE apontam que o Acre tem três milhões de cabeças de gado, número quase quatro vezes superior à população do Estado, de 776 mil habitantes.

www.bbc.com/portuguese/noticias/2013-adaptacao

O extrativismo sucumbiu diante da força do (da):

- (A) comércio de ervas nativas da Amazônia.
- (B) produção de objetos de cerâmica.
- (C) produção de açaí e castanha-do-pará.
- (D) indústria alimentícia.
- (E) pecuária introduzida na região.

Conhecimentos Específicos

Questão 11

Esta imagem é de um EPI denominado protetor facial constituído de coroa e carneira de plástico, com regulagem de tamanho através de ajuste simples e visor de PETG incolor ou verde, bem adequado para o profissional que desenvolve suas atividades em (nos):



- (A) ambientes onde podem ocorrer projeções de partículas.
- (B) locais abertos onde há bastante ventilação.
- (C) postos de gasolina, como frentista.
- (D) laboratórios de análises clínicas.
- (E) locais fechados onde não há penetração da luz solar.

Questão 12

Não importa o setor de atuação, pois a utilização de equipamento de proteção individual (EPI) é fundamental para salvar ou proteger a vida de milhares de profissionais mundo afora. Os órgãos devem conscientizar seus colaboradores em relação ao uso desses dispositivos, até porque existe obrigação por lei e tanto o funcionário, quanto o órgão poderão ser penalizados pela justiça trabalhista. No caso dos EPIs utilizados em laboratórios de análise clínicas ou farmacêuticos, são exemplos de uso bastante comum, EXCETO:

- (A) luvas.
- (B) máscaras.
- (C) protetores auriculares.
- (D) óculos de proteção.
- (E) viseiras.

Questão 13

O choque elétrico pode ter como causas, por exemplo, fenômenos naturais como um raio, ou mesmo acidentes como o contato direto com fiações elétricas domésticas ou públicas, áreas energizadas em decorrência de alguma fonte de energia mal isolada. No caso de presenciar o momento da ocorrência, a primeira medida a ser tomada é:

- (A) acionar o Corpo de Bombeiros para solucionar o caso.
- (B) soltar a vítima do local em que, possivelmente, ela está presa em função da descarga elétrica.
- (C) procurar imediatamente afastar a vítima com a fonte da corrente elétrica, desligando o interruptor (ou disjuntor) próximo.
- (D) procurar material isolante para aproximar-se da vítima.
- (E) desapertar as roupas e ficar atento aos sinais vitais, ainda que a vítima tenha recuperado a pulsação e a respiração.

Questão 14

A fratura é uma lesão óssea de origem traumática caracterizada pela perda da continuidade óssea ou desvio dela. A primeira medida que uma pessoa/ socorrista deve tomar ao ver uma vítima que apresenta uma possível fratura é:

- (A) verificar o local da fratura, segurar as duas extremidades e manter o membro fraturado imóvel para não lesionar vasos sanguíneos.
- (B) pedir à vítima que movimente o membro afetado, permitindo ao socorrista verificar a intensidade da dor e a possível fratura.
- (C) tentar recolocar osso no local com o objetivo de minimizar a dor.
- (D) auxiliar a vítima para esticar o membro afetado e friccionar o local com a ponta dos dedos.
- (E) cobrir com pano umedecido e limpo a região afetada até a chegada do serviço especializado e pedir para a vítima não movimentar o membro.

Questão 15

A insolação é provocada por exposição prolongada ao calor ou exposição direta ao sol. Sinais e sintomas: vertigem, fraqueza, câibras musculares, sudorese intensa, perda da consciência, esgotamento, pulso fraco e respiração rápida. Com relação aos cuidados e procedimentos adequados, analise os itens abaixo.

- I- Conduzir a um lugar fresco.
- II- Afrouxar e remover excessos de roupas.
- III- Fornecer água se estiver consciente.
- IV- Cobrir o corpo para aquecê-lo.
- V- Não há necessidade de encaminhar ao serviço especializado.

Dos itens acima mencionados, estão corretos, apenas:

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

Questão 16

Os riscos químicos dependem da reatividade do produto e, portanto, não é possível estabelecer uma regra geral que garanta a segurança no manuseio de todas as substâncias químicas. Porém, existem recomendações para a utilização de produtos químicos que visam minimizar os riscos no ambiente de trabalho, como a:

- (A) avaliação da área física para armazenamento e manuseio do produto: condições de estocagem, ventilação, proximidade de produtos não compatíveis.
- (B) utilização de produtos químicos fora da data de validade.
- (C) elaboração da ficha técnica, conforme modelo padronizado, baseada nas informações obtidas no ambiente de trabalho.
- (D) estocagem de produtos químicos em ambientes comuns a todos os funcionários, para facilitar a aquisição dos mesmos.
- (E) alteração na proporção da diluição preconizada.

Questão 17

Qualquer trabalho a ser desenvolvido dentro de um laboratório apresenta riscos. Esses riscos podem resultar, quando menos se espera, em acidentes com danos materiais e pessoais.

Assinale a alternativa que indica riscos na prática laboratorial por imprudência do usuário.

- (A) Seguir rigorosamente as normas laboratoriais adotar práticas, adquirir e aumentar o conhecimento sobre suas atividades no laboratório.
- (B) Utilizar calçados profissionais fechados (inclusive no calcanhar e dorso dos pés), impermeáveis e com sola antiderrapante.
- (C) Manter unhas curtas, limpas, sem esmalte ou unhas postiças.
- (D) Participar de programas ou campanhas institucionais que contribuam para a minimização de riscos ocupacionais, ambientais e que estimulem a responsabilidade social, como, por exemplo, programas de biossegurança, prevenção de incêndio, campanha de vacinação e outros.
- (E) Trabalhar no laboratório bem apresentada/o, mantendo adornos como relógios, pulseiras, anéis, brincos, colares e piercing e outros.

Questão 18

Acerca de utilização de produtos químicos no local de trabalho e os riscos envolvidos, é correto afirmar que:

- (A) pode-se misturar produtos químicos de limpeza, a fim de melhorar a eficiência desses produtos.
- (B) deve-se identificar todo recipiente que contenha produto químico manipulado ou fracionado, de forma legível, com etiqueta contenha ao nome do produto, composição química, concentração, data de fabricação e de validade, além do nome do responsável pela manipulação ou fracionamento.
- (C) o procedimento de reutilização das embalagens de produtos químicos é permitido, sempre que os mesmos tenham sido previamente enxaguados com abundante água.
- (D) se o rótulo emitido pelo fabricante com as especificações do produto químico não estiver legível, utilizar caneta esferográfica para remarcar as informações do produto.
- (E) o armazenamento dos produtos químicos num laboratório deve seguir sempre uma ordem alfabética, independente das características físico-químicas de cada produto.

Questão 19

Na prática laboratorial é comum termos coleta de amostras, produção de soluções e geração de resíduos, os quais devem seguir normas de identificação, armazenagem e utilização. Acerca da identificação de produtos gerados no laboratório, é correto afirmar que:

- (A) todo item dentro de um laboratório deve ser conhecido ou facilmente identificado por aqueles que o utilizam, com exceção daqueles produtos que são utilizados esporadicamente.
- (B) caso a identificação do item não seja possível de ser realizado, o item deve ser imediatamente descartado.
- (C) amostras biológicas coletadas devem ser classificadas segundo a natureza das mesmas, e estocadas para serem cadastradas num banco de dados. Assim evita-se a utilização de rótulo de identificação na própria amostra.
- (D) na etiqueta de identificação de produtos químicos deve constar exclusivamente a data de validade ou data de descarte.
- (E) na etiqueta de identificação de produtos químicos deve constar exclusivamente os riscos à saúde que o mesmo pode causar, isentando a data de validade ou descarte.

Questão 20

Uma operação comum em quase todos os laboratórios é o preparo de soluções, a partir da diluição de diversos ácidos e bases com água produzindo uma reação fortemente exotérmica.

O procedimento correto na preparação deste tipo de soluções é:

- (A) despejar água em ácido, com agitação constante.
- (B) promover a dissolução do ácido em água com resfriamento simultâneo para facilitar a dissipação de calor e agitação constante.
- (C) realizar a dissolução do ácido em área aberta, para não concentrar vapores no laboratório.
- (D) pipetar diretamente do frasco a quantidade necessária do ácido, caso haja um remanescente na pipeta despejar o mesmo novamente no frasco de origem, para evitar desperdício.
- (E) efetuar dissolução do ácido deve ser realizada em placa aquecedora para facilitar a homogeneização da solução.

Questão 21

O transporte de frascos de produtos químicos deve ser feito com critério, pois pode ser fonte de acidentes no laboratório. Para prevenir riscos e acidentes, é correto afirmar que:

- (A) o transporte de frascos de grandes dimensões ou um grande número de frascos ou vidrarias deve ser realizado com o uso de carrinhos de transporte, principalmente para grandes frascos que nunca devem ser transportados em contato com o corpo do operador.
- (B) vidrarias de pequenas dimensões podem ser transportadas de forma manual, sempre que o operador esteja utilizando luvas de proteção.
- (C) o transporte de frascos de grandes dimensões pode ser realizado em bandejas adequadas, tomando-se o cuidado para não ocorrer colisões.
- (D) frascos de reagentes ou amostras de dimensões intermediárias podem ser transportados manualmente, sempre que o operador consiga se deslocar rapidamente para evitar acidentes durante o percurso.
- (E) carrinhos de transporte são proibidos para o deslocamento de reagentes corrosivos.

Questão 22

Em relação à desinfecção de superfícies fixas com hipoclorito de sódio, assinale a alternativa que sinaliza o protocolo correto.

- (A) Utilizar uma solução de concentração 10% de hipoclorito de sódio, deixar agir durante 60 minutos, não retirar o composto da superfície com o objetivo de prolongar o efeito bactericida
- (B) Utilizar uma solução de concentração 0,1% de hipoclorito de sódio, deixar agir durante 30 minutos e prosseguir com enxágue
- (C) Hipoclorito de sódio não é utilizado na desinfecção de superfícies, e sim na higienização das mãos
- (D) Pode-se utilizar concentrações elevadas de hipoclorito de sódio (acima de 1%), pois o composto não causa irritabilidade em olhos e mucosas
- (E) Hipoclorito de sódio é muito estável em temperaturas acima de 25°C e pH ácido

Questão 23

Amostras biológicas são rotineiramente enviadas a laboratórios de pesquisa, análises clínicas, centros hospitalares, etc.

Com relação ao transporte dessas amostras, deve-se:

- (A) transportá-las de maneira lenta, pois o tempo entre a coleta e a análise não interfere no resultado.
- (B) mantê-las sob condições estéreis.
- (C) mantê-las em frascos permeáveis, para uma melhor aeração.
- (D) somente identificar o lugar da coleta, sem necessidade de etiquetas específicas.
- (E) sempre desinfetá-las com etanol 70%.

Questão 24

Na área da saúde, o álcool etílico (etanol) possui características germicidas em função de sua concentração. Sabe-se que a eficiência fica comprometida quando se trata especificamente de alguns microorganismos.

O álcool apresenta atividade antimicrobiana contra os microorganismos abaixo, EXCETO:

- (A) fungos.
- (B) vírus.
- (C) esporos bacterianos.
- (D) micobactérias.
- (E) bactérias.

Questão 25

O álcool etílico interrompe muitas funções vitais e essenciais à bactéria, tendo ação bactericida e desta maneira, sendo muito utilizado na desinfecção e higiene em laboratórios. A maior eficácia germicida se obtém utilizando uma solução de etanol com concentração:

- (A) absoluta, 99,6%
- (B) diluída, 30 a 40%
- (C) diluída, 45 a 50%
- (D) diluída, 55 a 60%
- (E) diluída, 70%

Questão 26

Em um laboratório de química, uma solução aquosa de ácido clorídrico (HCl) com concentração 1 mol/L foi utilizada para realizar uma titulação. Um volume igual a 250 mL da solução não será utilizado e precisa ser descartado. Para o correto descarte de ácidos diluídos na pia é necessário um tratamento prévio.

Assinale a alternativa que sinaliza o procedimento a ser adotado para esse tratamento.

- (A) Precipitação
- (B) Neutralização
- (C) Diluição
- (D) Solidificação
- (E) Acidificação

Questão 27

O armazenamento de reagentes deve ser feito de maneira adequada, obedecendo às características de incompatibilidade com outros produtos químicos, reatividade a água, inflamabilidade, volatibilidade, reatividade a variações de temperatura, entre outros. A cerca da incompatibilidade de reagentes, é CORRETO afirmar que:

- (A) produtos sensíveis à água são definidos como produtos químicos que não reagem com a água.
- (B) o potássio e o sódio metálico e hidretos metálicos reagem em contato com a água formando compostos de elevada estabilidade química.
- (C) incompatibilidade química é definida para produtos químicos que, devido às suas propriedades químicas, podem reagir violentamente entre si, resultando numa explosão, ou podendo produzir gases altamente tóxicos ou inflamáveis.
- (D) incompatibilidade química é definida para produtos químicos que não são solúveis em solventes aquosos.
- (E) o ácido perclórico é totalmente compatível com álcoois, bismuto e suas ligas, papel, graxas, madeira, óleos ou qualquer matéria orgânica, clorato de potássio, perclorato de potássio e agentes redutores.

Questão 28

Existe uma incontável variedade de soluções e reagentes de laboratório, e cada um possui características particulares que devem ser observadas durante a utilização e armazenamento. Acerca da utilização de reagentes, é INCORRETO afirmar que:

- (A) os reagentes laboratoriais não precisam conter rótulo, busque referências bibliográficas e converse com professores e técnicos.
- (B) deve-se usar corretamente todos os itens de segurança recomendados na manipulação do reagente.
- (C) deve-se seguir exatamente as orientações do reagente e os passos do roteiro experimental.
- (D) é necessário o maior número de informações sobre o reagente que vai utilizar, e se não tem informações ou se tem dúvidas, não use o reagente.
- (E) reagentes nunca devem ser tocados ou cheirados para identifica-los.

Questão 29

Os equipamentos utilizados nos laboratórios são os mais variados, mas no geral, todos seguem algumas regras básicas para sua utilização. Acerca da manipulação de equipamentos no laboratório, é INCORRETO afirmar que:

- (A) o equipamento nunca deve ser usado para uma função que não a sua ou fora de suas normas de utilização.
- (B) o equipamento nunca deve ser operado, ou utilizado por uma pessoa com dúvidas a respeito.
- (C) sempre que for ligar o equipamento, deve-se observar sua voltagem correta de funcionamento.
- (D) o uso de adaptadores e extensões é permitido, sempre que for necessário.
- (E) após a utilização, o equipamento deve ser deixado exatamente da maneira que foi encontrado (desligar, limpar, fechar, guardar).

Questão 30

Uma amostra biológica de sangue humano é considerada como potencialmente infectante para vários patógenos graves. Para o manuseio de amostras biológicas é considerado essencial o uso de:

- (A) touca.
- (B) tubos de ensaio.
- (C) geladeira para armazenar amostras biológicas.
- (D) luvas.
- (E) pinça.

Questão 31

Considere as afirmativas abaixo:

I. Antes de ligar qualquer aparelho do laboratório na tomada é imprescindível ter certeza da voltagem que está sendo utilizada.

II. Todo aparelho importado vem com especificação de uso para ambas as tensões elétricas utilizadas no Brasil, 110 V e 220V.

III. Todos os aparelhos adquiridos para serem utilizados em laboratório vêm com dispositivos de segurança que impedem que o aparelho seja danificado se ligado em tomadas que não correspondem à tensão elétrica pela qual o aparelho foi projetado.

Está correto apenas o que se afirma em:

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

Questão 32

Os resíduos gerados em diversos tipos de laboratórios têm sido motivo de grande preocupação, oferecendo, cada vez mais, riscos à população e contribuindo para a degradação do meio ambiente. Ressalta-se que o manuseio inadequado dos resíduos e o contato direto com pacientes e materiais, sem observar os aspectos higiênicos básicos, evidencia a participação indireta dos resíduos na cadeia do processo infeccioso e na transmissão do agente etiológico causador da doença. Tendo em conta a classificação dos resíduos, quanto aos riscos potenciais ao meio ambiente e à saúde pública, é correto afirmar que:

- (A) medicamento vencido, contaminado, interditado ou não utilizado, não requer cuidados especiais de manuseio e tratamento
- (B) é passível de tratamento e cuidados especiais todo resíduo tóxico, corrosivo, inflamável, explosivo, reativo, genotóxico ou mutagênico conforme NBR 10.004.
- (C) resíduos como agulha, ampola, pipeta, lâmina de bisturi e vidro, podem ser descartados em lixo comum sempre que estejam corretamente identificados e rotulados.
- (D) carcaça ou parte de animal inoculado, exposto a microorganismos patogênicos ou portador de doença infecto-contagiosa, bem como resíduos que tenham estado em contato com este, não apresentam riscos adicionais à saúde pública.
- (E) material radioativo ou contaminado com radionucleotídeos, não requer cuidados especiais de manuseio e tratamento, uma vez que o material já foi utilizado e não apresenta riscos à saúde pública nem ao meio ambiente.

Questão 33

Em laboratórios de Microbiologia são utilizados meios de cultura com componentes que possam sofrer alteração por ação do calor, como por exemplo, vitaminas e antibióticos. O método correto de esterilização dessas soluções é o da:

- (A) esterilização utilizando autoclave.
- (B) esterilização utilizando estufa por calor seco.
- (C) esterilização por filtração.
- (D) esterilização por calor úmido.
- (E) esterilização por pasteurização.

Questão 34

Todos os microorganismos de um material são eliminados na:

- (A) pasteurização.
- (B) centrifugação.
- (C) esterilização.
- (D) filtração.
- (E) desinfecção.

Questão 35

Uma política de minimização de risco de acidentes deve ser fundamental em qualquer rotina laboratorial. A organização dentro do laboratório preconiza uma série de normas que são aplicadas na identificação, rotulagem e armazenamento de reagentes, soluções e amostras. Analise as alternativas acerca desse procedimento de minimizações de riscos de acidentes:

- I. Reagentes líquidos devem ser armazenados em locais arejados e iluminados, preferencialmente expostos ao sol.
- II. Nas etiquetas e rótulos de identificação de soluções preparadas no laboratório devem ser evitadas informações como concentração, nome do operador que realizou a solução, data de fabricação e validade, constando somente o nome do composto químico da solução.
- III. Os reagentes químicos devem ser armazenados de acordo com as suas compatibilidades para que possíveis interações entre eles não resultem em acidentes no laboratório.

Está correto apenas o que se afirma em:

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

Questão 36

A limpeza e a desinfecção de um laboratório precisam da devida atenção e cuidados com as vidrarias, utensílios, soluções e reagentes utilizados no ambiente laboratorial. Dentre as ações a serem executadas, o profissional deve observar que:

- (A) quando forem utilizadas vidrarias com materiais biológicos (sangue, urina, por exemplo), as mesmas devem ser lavadas logo após o uso. Assim não será necessário realizar procedimentos de descontaminação.
- (B) a desinfecção é o processo que elimina microrganismos e principalmente esporos bacterianos.
- (C) todas as vidrarias no laboratório devem ser lavadas. O processo deve finalizar com um enxágue, utilizando uma solução de peróxido de hidrogênio para a remoção de produtos de limpeza.
- (D) as vidrarias volumétricas não devem ser secas em estufa para não perderem a aferição devido ao seu aquecimento.
- (E) para a desinfecção da superfície de uma bancada de laboratório sempre utilizar álcool absoluto, pois é mais concentrado e mais eficiente que álcool 70%.

Questão 37

Um auxiliar de laboratório precisará preparar 500 mL de solução NaCl 0,5 M. A quantidade correta que deverá ser pesada de NaCl p.a.: (Na=23; Cl=35,5) para essa solução é:

- (A) 0,014 g.
- (B) 0,146 g.
- (C) 146,0 g.
- (D) 1,463 g.
- (E) 14,63 g.

Questão 38

Amostras, soluções e resíduos devem ser armazenados com os mesmos cuidados que qualquer reagente dentro de um laboratório. Analise as alternativas a seguir:

I. Vidrarias utilizadas nos trabalhos rotineiros do laboratório, como béqueres, balões e erlenmeyers podem ser utilizadas para algum tipo de armazenagem provisório.

II. No caso de soluções e resíduos, a incompatibilidade de químicos, volatilidade e as reações químicas a luz, umidade e temperatura também devem ser considerados antes de guardá-los, para que a embalagem não sofra deterioração durante o período de armazenamento.

III. É comum experimentos utilizarem um grande número de amostras, e nesses casos as amostras são acondicionadas individualmente em uma embalagem e coletivamente em outra, lembrando que todas devem ser identificadas.

Está correto o que se afirma em:

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

Questão 39

O ácido peracético é um desinfetante para superfícies fixas e age por desnaturação das proteínas, alterando a permeabilidade da parede celular.

A cerca do ácido peracético, é correto afirmar que:

- (A) por apresentar alta toxicidade em baixas concentrações de 0,001 a 0,2%, ele não é utilizado.
- (B) não causa irritação para os olhos e para o trato respiratório.
- (C) recomenda-se sua utilização em concentrações elevadas, pois seu mecanismo de ação é lento.
- (D) nunca deve ser utilizado em associação com peróxido de hidrogênio.
- (E) possui uma ação bastante rápida sobre os microrganismos, inclusive sobre os esporos bacterianos.

Questão 40

Toda a vidraria empregada em laboratório deve ser perfeitamente limpa e livre de substâncias estranhas, a fim de não afetar os resultados de análises e preparações de soluções, é correto afirmar que:

- (A) marcações com caneta não precisam ser removidas da vidraria durante o processo de limpeza.
- (B) vidrarias para medidas precisas podem ser esterilizadas por temperatura em estufas, já que o aquecimento do vidro não faz com que ele perca sua calibração.
- (C) toda vidraria requer um cuidado especial com o manuseio e o transporte. Frascos, béqueres e outras vidrarias devem ser seguros pela parte superior ou pelo gargalo.
- (D) o banho ácido trata-se de uma metodologia não indicada para a limpeza de vidrarias impregnadas pela análise de metais, ou no preparo de frascos para coleta de amostras para análise de metais.
- (E) ao lavar um recipiente pode-se usar sabão, detergente ou pó de limpeza, não permitindo que ácidos entrem em contato com recipientes recém-lavados antes de enxaguá-los muito bem e se certificar que o sabão (ou detergente) foi completamente removido, pois se isso acontecer, uma camada de graxa poderá se formar.