



UNIVERSIDADE FEDERAL
DO RIO GRANDE DO SUL

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE DO SUL
PRÓ-REITORIA DE GESTÃO DE PESSOAS

EDITAL DE CONCURSO PÚBLICO
Nº 11/2016 - TA - PROGESP/UFRGS

Nível de Classificação C

CARGO 02
Assistente de Laboratório

MATÉRIA	QUESTÕES
Língua Portuguesa	01 a 10
Legislação	11 a 20
Conhecimentos Específicos	21 a 40



DIREITOS AUTORAIS RESERVADOS. PROIBIDA A REPRODUÇÃO, AINDA QUE PARCIAL, SEM A PRÉVIA AUTORIZAÇÃO DA FAURGS.

Nome do Candidato: _____

Inscrição nº: _____





FAURGS
Fundação de Apoio da Universidade Federal do Rio Grande do Sul

INSTRUÇÕES

- 1 Verifique se este CADERNO DE QUESTÕES corresponde ao Processo Seletivo para o qual você está inscrito. Caso não corresponda, solicite ao Fiscal da sala que o substitua.
- 2 Esta PROVA consta de **40** (quarenta) questões objetivas.
- 3 Caso o CADERNO DE QUESTÕES esteja incompleto ou apresente qualquer defeito, solicite ao Fiscal da sala que o substitua.
- 4 Para cada questão objetiva, existe apenas **uma** (1) alternativa correta, a qual deverá ser assinalada na FOLHA DE RESPOSTAS.
- 5 **O candidato somente poderá responder a Prova Escrita Objetiva, utilizando-se de caneta esferográfica, preferencialmente de tinta azul, de escrita grossa. Não será permitido o uso de lápis, marca-textos, lapiseira/grafite, régua e/ou borracha durante a realização da prova.** (Conforme subitem 10.8 do Edital de Abertura)
- 6 Os candidatos que comparecerem para realizar a Prova **não deverão portar** armas, malas, livros, máquinas calculadoras, fones de ouvido, gravadores, *paggers*, *notebooks*, **telefones celulares**, *pen-drives* ou quaisquer aparelhos eletrônicos similares, nem utilizar véus, bonés, chapéus, gorros, mantas, lenços, aparelhos auriculares (à exceção de candidato inscrito na condição de Pessoa com Deficiência Auditiva, cuja condição deverá estar previamente informada na lista de presença, ou na lista de candidato que solicitou atendimento especial, conforme subitem 3.3.16), óculos escuros, ou qualquer outro adereço que lhes cubra a cabeça, o pescoço, os olhos, os ouvidos ou parte do rosto, sob pena de serem excluídos do certame. **Os relógios de pulso serão permitidos, desde que permaneçam sobre a mesa, à vista dos fiscais, até a conclusão da prova.** (Conforme subitem 10.14 do Edital de Abertura)
- 7 Durante a realização da Prova Escrita Objetiva, não serão permitidas ao candidato, consultas de qualquer espécie, nem a utilização de quaisquer aparelhos eletrônicos e/ou adereços especificados no subitem 10.14 deste Edital. (Conforme subitem 10.16 do Edital de Abertura)
- 8 Preencha com cuidado a FOLHA DE RESPOSTAS, evitando rasuras. Eventuais marcas feitas nessa FOLHA a partir do número **41** serão desconsideradas.
- 9 Ao terminar a prova, entregue a FOLHA DE RESPOSTAS ao Fiscal da sala.
- 10 A duração da prova é de **três (3) horas**, já incluído o tempo destinado ao preenchimento da FOLHA DE RESPOSTAS. Ao final desse prazo, a FOLHA DE RESPOSTAS será **imediatamente** recolhida.
- 11 **O candidato somente poderá se retirar da sala de Prova uma (1) hora após o seu início. Se quiser levar o Caderno de Questões da Prova Escrita Objetiva, o candidato somente poderá se retirar da sala de Prova duas (2) horas após o início. O candidato não poderá anotar/copiar o gabarito de suas respostas de Prova, a não ser no próprio Caderno de Provas.**
- 12 **O candidato que se retirar da sala de Prova, ao concluí-la, não poderá utilizar os sanitários destinados a candidatos nas dependências do local de Prova.** (Conforme subitem 10.22 do Edital de Abertura)
- 13 Ao concluir a Prova, o candidato deverá devolver ao fiscal da sala a Folha de Respostas. Se assim não proceder, será excluído do Concurso. (Conforme subitem 10.23 do Edital de Abertura)
- 14 A desobediência a qualquer uma das recomendações constantes nas presentes instruções poderá implicar a anulação da prova do candidato.

Instrução: As questões **01** a **05** referem-se ao texto abaixo.

Índice de mortes por câncer de pulmão cai entre homens.

01. O número de mortes por câncer de pulmão entre os
 02. homens no Brasil caiu de 18,5 por 100 mil em 2005
 03. para 16,3 por 100 mil em 2014. É a primeira vez que
 04. essa taxa apresenta queda. O levantamento é do
 05. Instituto Nacional do Câncer (Inca), com base em
 06. dados do Ministério da Saúde e do Instituto Brasileiro
 07. de Geografia e Estatística (IBGE).
 08. Segundo o vice-diretor geral do Inca, esse resultado
 09. alentador decorre das campanhas de redução do taba-
 10. gismo feitas no país a partir de década de 80, como a
 11. da proibição de propaganda, a do aumento de impostos
 12. e a da Lei Antifumo, que são reconhecidas mundial-
 13. mente pela eficácia alcançada.
 14. Todavia, a gerente de pesquisa do Inca informa que
 15. uma tal redução ainda não foi constatada entre as
 16. mulheres. Infelizmente, está havendo aumento de
 17. casos de morte em virtude desse tipo de câncer entre
 18. mulheres.

Adaptado de: ZERO HORA. Porto Alegre, 31/8/2016, p. 32.

01. Considere as seguintes afirmações sobre o texto.

- I - O texto relata um teste clínico com homens que fumavam desde a década de 80 no Brasil.
 II - No texto, informa-se que diminuiu o número de mortes por diferentes tipos de câncer entre os homens e que entre as mulheres esse número subiu.
 III - No texto, o uso da palavra **alentador** (l. 09) indica algo que causa desânimo.
 IV - O texto mostra que campanhas contra o tabagismo contribuíram para a redução do número de mortes por câncer de pulmão entre os homens.

Quais estão corretas?

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

02. Marque **V** (verdadeiro) ou **F** (falso) para as afirmações sobre as frases e as palavras conforme empregadas no texto.

- () Na frase **É a primeira vez que essa taxa apresenta queda**. (l. 03-04), a expressão **essa taxa** refere-se à diferença de 2,2 por 100 mil homens mortos por câncer de pulmão.
 () No segmento **que são reconhecidas mundialmente pela eficácia alcançada**. (l. 12-13), a palavra **reconhecidas** refere-se a **campanhas** (l. 09).
 () Na frase **Todavia, a gerente de pesquisa do Inca informa que uma tal redução ainda não foi constatada entre as mulheres** (l. 14-16) a palavra **todavia** significa **desde sempre**.
 () Na frase **Infelizmente, está havendo aumento de casos de morte em virtude desse tipo de câncer entre mulheres**. (l. 16-18), existe apenas um advérbio.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) F – V – F – F.
 (B) F – F – V – F.
 (C) V – V – F – V.
 (D) V – F – V – F.
 (E) V – V – V – V.

03. Na frase em que é empregado o verbo **decorre** (l. 09), o núcleo do sujeito desse verbo é

- (A) **vice-diretor** (l. 08).
 (B) **Inca** (l. 08).
 (C) **Segundo** (l. 08).
 (D) **resultado** (l. 08).
 (E) **alentador** (l. 09).

04. A palavra **eficácia** (l. 13), conforme empregada no trecho **reconhecidas mundialmente pela eficácia alcançada** (l. 12-13), significa:

- (A) propriedade de algo ser deficiente.
 (B) esforço para algo ser honesto.
 (C) propriedade de algo produzir um bom efeito.
 (D) esforço para algo tornar-se verdade.
 (E) propriedade de algo tornar-se corriqueiro.

05. Observe, a seguir, diferentes propostas de reescrita para a frase ***Infelizmente, está havendo aumento de casos de morte em virtude desse tipo de câncer entre mulheres*** (l. 16-18).

- I - Infelizmente está ocorrendo novos casos de morte em virtude desse tipo de câncer entre as mulheres.
- II - Está havendo, infelizmente, novos casos de morte em virtude desse tipo de câncer entre mulheres.
- III- Os aumentos de casos de morte provocados, por esse tipo de câncer, entre mulheres, é lamentável.
- IV - Lamentavelmente, houveram novos casos de morte por causa desse tipo de câncer entre mulheres.

Quais propostas de reformulação estão gramaticalmente corretas?

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

06. Preencha as lacunas das frases abaixo com **a** ou **à** de modo que fiquem corretas quanto ao uso de crase.

- I - O menino aprendeu ____ usar o celular e já pediu um modelo novo para o pai.
- II - O balconista sabia identificar de longe o freguês que pagaria a compra ____ vista.
- III- Ela era uma vendedora muito eficiente e passa ____ ser a nova chefe de seção.
- IV - A pressa do vendedor pode levar ____ desistências do cliente.

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

- (A) a – à – a – à.
- (B) à – a – a – à.
- (C) à – à – à – a.
- (D) a – a – à – a.
- (E) a – à – a – a.

07. Observe a ortografia das palavras nas frases a seguir e assinale a alternativa em que **TODAS** as palavras da frase estão escritas de acordo com a norma padrão.

- (A) No meio da rua, as pessoas nem param para cumprimentar os conhecidos.
- (B) Os moradores das comunidades não estavam afim de ajudar os turistas.
- (C) O maior percalso da vida da pessoa é a perda do emprego.
- (D) Apartir de novembro já deve começar o calor intenso.
- (E) O comprimento da sua promessa não é uma necessidade agora.

08. A palavra **índice** é acentuada pelo mesmo motivo que as palavras

- (A) **patético** e **penúltimo**.
- (B) **tórax** e **óbvio**.
- (C) **árvore** e **cadáver**.
- (D) **lápis** e **álbum**.
- (E) **lógico** e **difícil**.

09. Assinale a frase corretamente pontuada.

- (A) O menino, semana passada, desistiu, de pedir o presente que queria.
- (B) Na semana passada, o menino desistiu de pedir o presente que queria.
- (C) Do presente, que queria, o menino, semana passada, desistiu.
- (D) Cada pessoa, sabe, o que mais lhe convém fazer, já no começo do seu dia.
- (E) Cada pessoa sabe, o que mais, lhe convém fazer, todos os dias.

10. A alternativa que apresenta a palavra em que há o emprego de duas letras para a representação gráfica de um só som é

- (A) sofrível.
- (B) chinelo.
- (C) ficção.
- (D) táxi.
- (E) espírito.

11. Conforme a Constituição Federal, são poderes da União,

- (A) independentes e harmônicos entre si, o Judiciário, o Ministério Público e o Tribunal de Contas.
- (B) dependentes entre si, na forma da Constituição, o Judiciário, o Administrativo e o Parlamentar.
- (C) autônomos e vinculados entre si, o Executivo, o Parlamentar e a Defensoria Pública.
- (D) independentes e harmônicos entre si, o Legislativo, o Executivo e o Judiciário.
- (E) dependentes entre si, na forma da Constituição, o Legislativo, o Administrativo e o Supremo Tribunal Federal.

12. Conforme a Constituição Federal, considere as afirmações abaixo.

- I - Todos são iguais perante a União, cabendo à lei estabelecer critérios harmônicos de distinção entre os brasileiros natos e os estrangeiros relativamente à inviolabilidade do direito à vida, à liberdade, à segurança e à propriedade imaterial.
- II - São direitos sociais a educação, a saúde, a alimentação, o trabalho, a moradia, o transporte, o lazer, a segurança, a previdência social, a proteção à maternidade e à infância, a assistência aos desamparados, na forma da Constituição.
- III- A administração pública direta e indireta de qualquer dos Poderes da União, dos Estados, do Distrito Federal e dos Municípios obedecerá aos princípios de legalidade, moralidade e eficiência, sendo admitida – apenas em casos excepcionais e justificados pela autoridade administrativa – a modulação da pessoalidade e a reserva quanto à divulgação de atos que possam afetar a segurança nacional.

Quais estão corretas?

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

13. Conforme a Lei Federal nº 8.112/1990, considere as afirmações abaixo.

- I - O nível de escolaridade exigido para o exercício do cargo é requisito básico para a investidura em cargo público.
- II - A investidura em cargo público ocorrerá com a nomeação.
- III- A posse é forma de provimento de cargo público.

Quais estão corretas?

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

14. Conforme a Lei Federal nº 8.112/1990, ao servidor **NÃO** é proibido

- (A) ausentar-se do serviço durante o expediente, sem prévia autorização do chefe imediato.
- (B) opor resistência injustificada ao andamento de documento e processo ou execução de serviço.
- (C) representar contra ilegalidade, omissão ou abuso de poder.
- (D) cometer a outro servidor atribuições estranhas ao cargo que ocupa, exceto em situações de emergência e transitórias.
- (E) recusar-se a atualizar seus dados cadastrais quando solicitado.

15. Conforme a Lei Federal nº 9.784/1999, considere as afirmações abaixo.

- I - Órgão é a unidade de atuação integrante da estrutura da Administração direta e da estrutura da Administração indireta.
- II - Entidade é a unidade de atuação dotada de personalidade jurídica.
- III- Autoridade é o servidor ou o agente público dotado de poder de decisão.

Quais estão corretas?

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

16. Tendo em vista as disposições da Constituição Federal relativas à livre associação profissional ou sindical, considere as afirmações abaixo.

- I - Ao sindicato cabe a defesa unicamente dos direitos e interesses coletivos da categoria, somente em questões judiciais.
- II - É facultativa a participação dos sindicatos nas negociações coletivas de trabalho.
- III- Ninguém será obrigado a filiar-se ou a manter-se filiado a sindicato.

Quais estão corretas?

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

17. Tendo em vista as disposições da Lei nº 8.112/1990 sobre vacância, considere as afirmações abaixo.

- I - A exoneração de cargo em comissão e a dispensa de função de confiança dar-se-á a juízo da autoridade competente ou a pedido do próprio servidor.
- II - A exoneração de cargo efetivo dar-se-á exclusivamente de ofício.
- III- A exoneração de ofício dar-se-á quando não satisfetas as condições do estágio probatório e, quando, tendo tomado posse, o servidor não entrar em exercício no prazo estabelecido.

Quais estão corretas?

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

18. Assinale a alternativa **INCORRETA**, em relação à forma, tempo e lugar dos atos do processo, tendo em vista as disposições da Lei nº 9.784/1999.

- (A) Os atos do processo administrativo não dependem de forma determinada senão quando a lei expressamente a exigir.
- (B) A autenticação de documentos será sempre exigida e somente poderá ser realizada pelo Tabelião.
- (C) Os atos do processo devem ser produzidos por escrito, em vernáculo, com a data e o local de sua realização e a assinatura da autoridade responsável.
- (D) O processo deverá ter suas páginas numeradas sequencialmente e rubricadas.
- (E) Os atos do processo devem realizar-se em dias úteis, no horário normal de funcionamento da repartição na qual tramitar o processo.

19. Considere as afirmações abaixo em relação às disposições do Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal, aprovado pelo Decreto nº 1.171/1994.

- I - O servidor deve exercer suas atribuições com rapidez, perfeição e rendimento, pondo fim ou procurando prioritariamente resolver situações procrastinatórias, principalmente diante de filas ou de qualquer espécie de atraso na prestação dos serviços pelo setor em que exerça suas atribuições, com o fim de evitar dano moral ao usuário.
- II - O servidor deve comunicar imediatamente a seus superiores todo e qualquer ato ou fato contrário ao interesse público, exigindo as providências cabíveis.
- III- O servidor deve apresentar-se ao trabalho com vestimentas adequadas ao exercício da função.

Quais estão corretas?

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

20. Tendo em vista as disposições sobre remuneração contidas na Lei nº 8.112/1990, assinale a alternativa que contém afirmação **INCORRETA**.

- (A) O servidor perderá a remuneração do dia em que faltar ao serviço, sem motivo justificado.
- (B) As faltas justificadas decorrentes de caso fortuito ou de força maior poderão ser compensadas a critério da chefia imediata, sendo assim consideradas como efetivo exercício.
- (C) O vencimento, a remuneração e o provento não serão objeto de arresto, sequestro ou penhora, exceto nos casos de prestação de alimentos resultante de decisão judicial.
- (D) O servidor em débito com o erário, que for demitido, exonerado ou que tiver sua aposentadoria ou disponibilidade cassada, terá o prazo de noventa dias para quitar o débito.
- (E) Salvo por imposição legal ou mandado judicial, nenhum desconto incidirá sobre a remuneração ou provento.

21. Todo laboratório deve possuir um sistema de exaustão, chamado de capela. As capelas devem ser construídas com material _____, possuir sistema de exaustão com no mínimo dois pontos de captação e potência para promover a exaustão dos vapores. A altura das chaminés de exaustão deve ser de _____ metros _____ do telhado, para que os gases emitidos sejam diluídos no ar. Devem dispor de janelas de vidro de segurança e fonte de gás, eletricidade e água, com controle _____. A localização das capelas deve ser afastada das _____, e também de locais de intenso trânsito de pessoas.

Assinale a alternativa que completa, correta e respectivamente, as lacunas do texto acima.

- (A) plástico – pelo menos cem – acima – externo – pias
- (B) duro – pelo menos cem – abaixo – interno – janelas
- (C) quimicamente inerte – pelo menos dois – abaixo – interno – bancadas
- (D) metálico – pelo menos dois – abaixo – externo – saídas de emergência
- (E) quimicamente inerte – pelo menos dois – acima – externo – saídas de emergência

22. Considere as seguintes afirmações, sobre o descarte adequado de soluções.

- I - No final de uma aula de titulação, sobraram 120 mL de uma solução de CH_3COOH para ser descartada. Esta solução pode ser descartada na pia.
- II - No final de uma aula do estudo do nitrogênio, sobraram 2 g de uma solução de Cr_2O_3 sólido para ser descartado. Este sólido pode ser descartado na lixeira para lixo seco.
- III- No final de uma aula de reações redox, sobraram 20 mL de uma solução contendo NiCl_2 para ser descartada. Esta solução pode ser descartada na pia.
- IV - No final de uma aula de reações redox, sobraram 20 mL de uma solução contendo FeCl_3 para ser descartada. Esta solução pode ser descartada na pia.

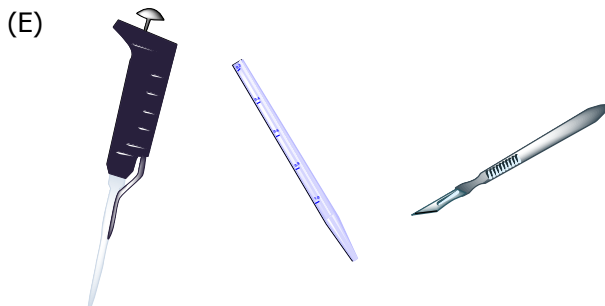
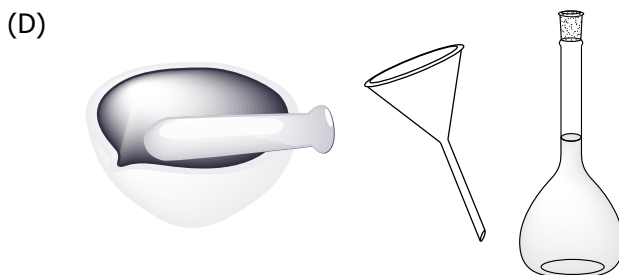
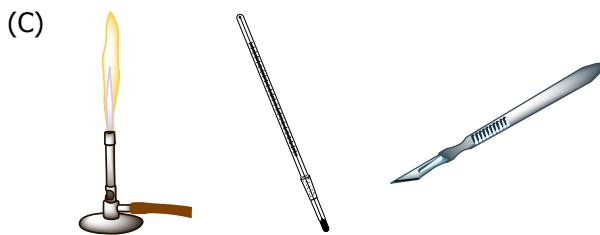
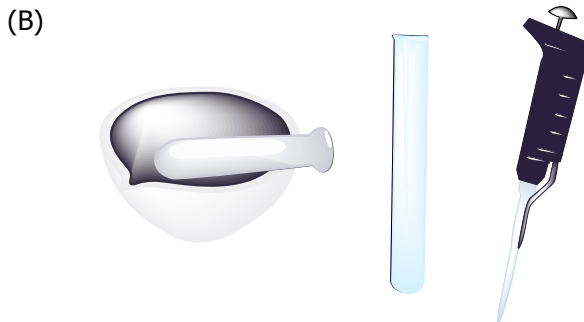
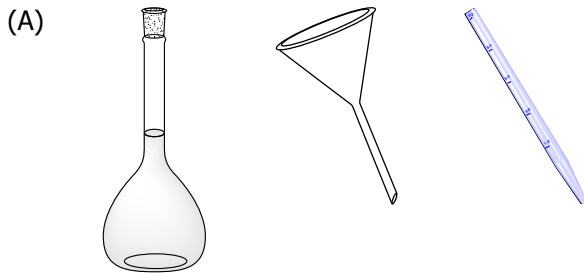
Quais estão corretas?

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

23. As vidrarias bureta, proveta, pipeta volumétrica e balão volumétrico são utilizadas, respectivamente, para

- (A) escoar volumes variáveis com precisão, conter volume fixo, conter volumes variáveis, escoar volume fixo.
- (B) conter volumes variáveis, escoar volumes variáveis com precisão, escoar volume fixo, conter volume fixo.
- (C) escoar volumes variáveis com precisão, conter volumes variáveis, escoar volume fixo, conter volume fixo.
- (D) conter volumes variáveis, escoar volumes variáveis com precisão, conter volume fixo, escoar volume fixo.
- (E) escoar volumes variáveis com precisão, conter volumes variáveis, conter volume fixo, escoar volume fixo.

24. Assinale a alternativa que apresenta os itens mínimos necessários utilizados para a diluição de uma solução de ácido a partir de uma solução mais concentrada.



25. São exemplos de riscos químicos:

- (A) ruídos, umidade e calor.
- (B) poeira, gases e vapores.
- (C) bactérias, vírus e fungos.
- (D) vírus, umidade e bactérias.
- (E) vapores, ruídos e umidade.

26. Para manipular uma solução de H_2SO_4 98%, estão disponíveis equipamentos de segurança. Com relação a esses equipamentos, observe os itens abaixo.

- I - Capela
- II - Óculos de proteção
- III- Extintor de incêndio
- IV- Luvas de proteção
- V - Jaleco de algodão

Quais apresentam equipamentos necessários para a manipulação da solução acima mencionada?

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

27. Antes de se trabalhar com produtos biológicos, alguns instrumentos devem ser flambados. Para que se faça a flambagem, é necessário empregar

- (A) fogo.
- (B) ácido.
- (C) autoclave.
- (D) álcool.
- (E) base.

28. Assinale a alternativa que apresenta os equipamentos mais indicados para transferir 10 mL de HCl 36%, com maior exatidão, para um balão.

- (A) Proveta e funil de vidro.
- (B) Bureta e pera de borracha.
- (C) Copo de béquer e bastão de vidro.
- (D) Pipeta graduada de 5 mL e pera de borracha.
- (E) Pipeta volumétrica de 10 mL e pera de borracha.

29. Com relação à esterilização em autoclave, de materiais utilizados em laboratório biológico, considere os itens abaixo.

- I - Pipetas
- II - Tesouras
- III- Béqueres
- IV- Balões volumétricos
- V - Tubos de ensaio

Para quais materiais é possível a esterilização?

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

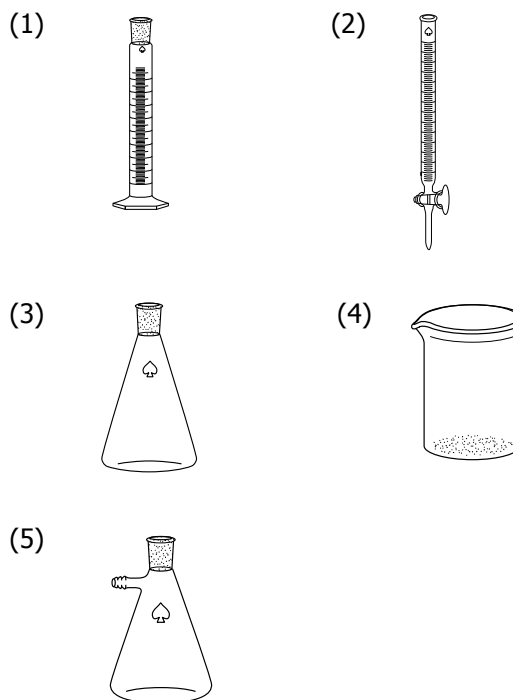
30. Observe a figura abaixo.



A finalidade desse recipiente é

- (A) autoclavar materiais de origem biológica.
- (B) pesar substâncias voláteis e higroscópicas.
- (C) medir e transferir volumes variáveis de líquido.
- (D) separar misturas heterogêneas de líquidos não miscíveis.
- (E) guardar substâncias em ambientes com baixo teor de umidade.

31. Numere a segunda coluna de acordo com a primeira, associando os tipos de vidrarias aos seus respectivos nomes.



- () Proveta
- () Bureta
- () Erlenmeyer
- () Béquer
- () Kitassato

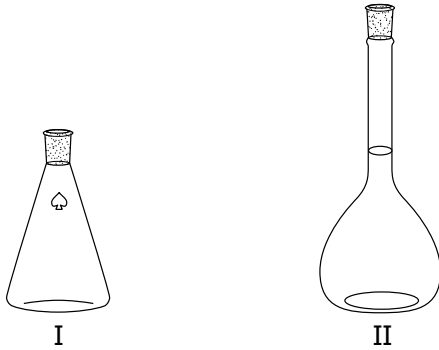
A sequência numérica correta de preenchimento dos parênteses da segunda coluna, de cima para baixo, é

- (A) 1 – 2 – 3 – 4 – 5.
- (B) 2 – 1 – 3 – 4 – 5.
- (C) 1 – 2 – 4 – 3 – 5.
- (D) 2 – 1 – 5 – 4 – 3.
- (E) 1 – 2 – 5 – 4 – 3.

32. As vidrarias abaixo podem ser secas em estufa, **EXCETO** uma. Assinale-a.

- (A) Béquer.
- (B) Erlenmeyer.
- (C) Vidro de relógio.
- (D) Pipeta volumétrica.
- (E) Condensador.

- 33.** Considere o frasco I, que continha 100 mL de uma solução 0,5 mol/L de NaCl, cujo conteúdo foi quantitativamente transferido para o frasco II.



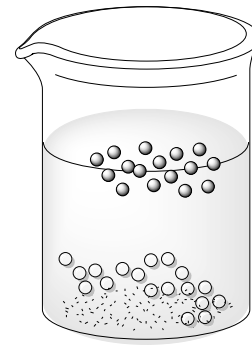
No que se refere a essa transferência, assinale a alternativa correta.

- (A) O volume de solução contido no frasco I é igual ao volume de solução contido no frasco II.
- (B) O volume de solução contido no frasco I é maior do que o volume de solução contido no frasco II.
- (C) O volume de solução contido no frasco I é menor do que o volume de solução contido no frasco II.
- (D) O frasco I continha um maior número de moléculas de soluto do que o frasco II.
- (E) O frasco I continha um menor número de moléculas de soluto do que o frasco II.

- 34.** Um volume de 500 centímetros cúbicos equivale a

- (A) 0,5 L.
- (B) 5 L.
- (C) 50 L.
- (D) 50 mL.
- (E) 500 L.

- 35.** Uma indústria de reciclagem recebeu uma amostra de dois plásticos I e II, com densidades respectivamente iguais a 0,8 e 1,1 g/cm³. Para separá-los, o laboratorista adicionou água à mistura, obtendo a situação da figura abaixo.



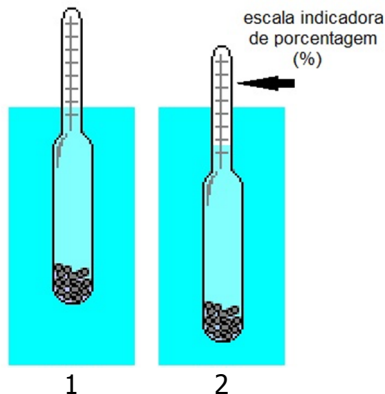
Com relação à situação descrita acima, assinale a alternativa correta.

- (A) O plástico claro é o plástico I, e a mistura se separa por filtração.
- (B) O plástico escuro é o plástico II, e a mistura se separa por filtração.
- (C) A adição de sal à água, que aumenta a densidade da fase líquida, facilita a separação.
- (D) O plástico escuro é o plástico I, e a mistura se separa por centrifugação.
- (E) O plástico claro é o plástico II, e a mistura se separa por flotação.

- 36.** Assinale a alternativa que apresenta a vidraria apropriada para separar uma mistura heterogênea líquido-líquido.

- (A) Bureta.
- (B) Erlenmeyer.
- (C) Funil de Büchner.
- (D) Funil de separação.
- (E) Proveta.

- 37.** O Alcoômetro é um instrumento que permite calcular a quantidade de álcool (densidade = 0,8 g/mL) presente em uma mistura. Para ser utilizado, ele deve ser mergulhado em um recipiente que contenha a solução-problema. Considere a situação abaixo, na qual um laboratorista realizou controle de qualidade do álcool combustível fornecido por um posto:



Sobre essa situação, são feitas as afirmações abaixo.

- I - A escala apresenta valores de porcentagem de álcool que crescem de cima para baixo.
 II - É preciso que seja feita a medida da temperatura do experimento, corrigindo o valor obtido experimentalmente.
 III- Se a situação correta for a 1, a amostra 2 encontra-se adulterada com água.

Quais estão corretas?

- (A) Apenas I.
 (B) Apenas II.
 (C) Apenas III.
 (D) Apenas I e II.
 (E) I, II e III.
- 38.** A escolha do método a ser empregado para a purificação da água em laboratório depende do grau de pureza exigido para cada aplicação. Nesse sentido, assinale a alternativa correta.
- (A) A deionização é o método indicado para a purificação da água a ser empregada em medicamentos injetáveis.
 (B) O processo de deionização remove matéria orgânica, tornando a água pura.
 (C) Com a destilação, a água se torna mais pura que a água que passou por um processo de deionização.
 (D) A água da torneira é básica devido à grande quantidade de CO_2 dissolvido.
 (E) A filtração da água, através de carvão ativo, torna a água mais escura.

- 39.** Quando se goteja ácido sulfúrico em cloreto de sódio, obtém-se cloreto de hidrogênio e sulfato de sódio. Esse processo pode ser representado por

- (A) $\text{H}_2\text{S} + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{S}$ e o pH da solução final é menor do que 7.
 (B) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ e o pH da solução final é menor do que 7.
 (C) $\text{H}_2\text{SO}_3 + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_3$ e o pH da solução final é maior do que 7.
 (D) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ e o pH da solução final é maior do que 7.
 (E) $\text{H}_2\text{S} + 2 \text{NaCl} \rightarrow 2 \text{HCl} + \text{Na}_2\text{S}$ e o pH da solução final é maior do que 7.

- 40.** Assinale a alternativa que apresenta o procedimento correto de preparação de 100 mL de uma solução de NaCl (Massa molar = 58,5 g) de concentração 1,000 mol/L.

- (A) Pesar 5,850 g de NaCl em um balão volumétrico de 100 mL, completar o balão com água até a marca, agitar para homogeneizar.
 (B) Pesar 5,850 g de NaCl em um balão volumétrico, adicionar água em quantidade suficiente para a dissolução do sólido, transferir a solução para um béquer de 100 mL, lavar o balão com pequenas quantidades de água, transferir as águas de lavagem para o béquer, completar o béquer com água até a marca, agitar para homogeneizar.
 (C) Pesar 5,850 g de NaCl em um copo de béquer de 100 mL, completar o volume do béquer com água com o auxílio de uma bureta, agitar para homogeneizar.
 (D) Pesar 5,850 g de NaCl em um copo de béquer, adicionar água em quantidade suficiente para a dissolução do sólido, transferir a solução para um balão de 100 mL, lavar o copo com pequenas quantidades de água, transferir as águas de lavagem para o balão, secar o gargalo do balão, completar o balão com água até a marca, agitar para homogeneizar.
 (E) Pesar 5,850 g de NaCl em um copo de béquer, adicionar 100 mL de água com auxílio de uma proveta, agitar para homogeneizar.

EDITAL DE CONCURSO PÚBLICO Nº 11/2016 – TA – PROGESP/UFRGS
CONCURSO PÚBLICO DO QUADRO DE PESSOAL TÉCNICO-ADMINISTRATIVO - NÍVEL DE CLASSIFICAÇÃO C, D, E

GABARITO APÓS RECURSOS

01 Auxiliar de Saúde; **02** Assistente de Laboratório; **03** Operador de Caldeira; **04** Operador de Estação de Tratamento de Água e Esgoto; **05** Técnico de Laboratório/Área: Química; **06** Técnico em Contabilidade; **07** Técnico em Eletricidade; **08** Técnico em Eletrônica; **09** Técnico em Higiene Dental (Higiene Bucal); **10** Técnico em Mecânica; **11** Administrador; **12** Bibliotecário - Documentalista; **13** Diretor de Artes Cênicas; **14** Engenheiro/Área: Engenharia de Materiais; **15** Farmacêutico; **16** Fonoaudiólogo; **17** Médico/Área: Cardiologia; **18** Médico/Área: Clínica Médica; **19** Médico/Área: Medicina do Trabalho; **20** Médico/Área: Ortopedia e Traumatologia; **21** Médico/Área: Medicina Física e Reabilitação; **22** Oceanólogo; **23** Odontólogo; **24** Técnico em Assuntos Educacionais.

CARGO	01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
01	D	C	D	C	B	E	A	A	B	B	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	E	C	B	A	C	E	A	D	A	A	C	C	B	C	D	B	E	E	C
02	D	C	D	C	B	E	A	A	B	B	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	E	C	C	A	B	C	A	E	E	E	A	D	C	A	E	D	B	C	B	D
03	D	C	D	C	B	E	A	A	B	B	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	A	D	A	C	B	C	E	C	D	D	B	D	E	E	D	B	C	D	C	A
04	D	C	D	C	B	E	A	A	B	B	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	D	D	C	E	A	C	D	C	E	B	A	D	B	C	C	B	D	A	A
05	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	**	B	A	C	E	D	C	B	D	D	B	E	E	B	A	C	E	A	C	A
06	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	B	E	B	E	D	A	B	C	D	E	D	B	A	A	C	E	C	E	D
07	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	E	A	A	D	B	C	B	D	A	A	D	C	C	A	B	B	A	D	D
08	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	B	E	A	D	A	E	B	E	B	B	B	C	D	A	C	E	D	A	E
09	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	B	D	C	C	D	E	D	E	A	B	A	E	A	D	B	A	C	D	C
10	A	D	E	D	C	C	B	A	B	D	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	C	D	B	B	B	E	B	C	C	D	A	B	C	E	A	E	D	B	C
11	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	D	A	A	B	E	A	A	B	C	D	E	A	B	C	D	B	C	E	A
12	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	A	D	E	B	D	D	C	E	C	E	E	B	A	D	C	B	C	A	E	D
13	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	E	D	D	B	C	D	B	C	D	C	A	B	C	D	D	B	C	A	C	D

EDITAL DE CONCURSO PÚBLICO Nº 11/2016 – TA – PROGESP/UFRGS
CONCURSO PÚBLICO DO QUADRO DE PESSOAL TÉCNICO-ADMINISTRATIVO - NÍVEL DE CLASSIFICAÇÃO C, D, E

GABARITO APÓS RECURSOS

01 Auxiliar de Saúde; **02** Assistente de Laboratório; **03** Operador de Caldeira; **04** Operador de Estação de Tratamento de Água e Esgoto; **05** Técnico de Laboratório/Área: Química; **06** Técnico em Contabilidade; **07** Técnico em Eletricidade; **08** Técnico em Eletrônica; **09** Técnico em Higiene Dental (Higiene Bucal); **10** Técnico em Mecânica; **11** Administrador; **12** Bibliotecário - Documentalista; **13** Diretor de Artes Cênicas; **14** Engenheiro/Área: Engenharia de Materiais; **15** Farmacêutico; **16** Fonoaudiólogo; **17** Médico/Área: Cardiologia; **18** Médico/Área: Clínica Médica; **19** Médico/Área: Medicina do Trabalho; **20** Médico/Área: Ortopedia e Traumatologia; **21** Médico/Área: Medicina Física e Reabilitação; **22** Oceanólogo; **23** Odontólogo; **24** Técnico em Assuntos Educacionais.

CARGO	01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
14	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	A	B	E	D	A	C	C	B	D	C	D	E	A	B	E	D	A	D	B
15	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	A	D	A	C	B	**	C	D	D	B	B	D	D	B	E	D	A	A	A	C
16	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	D	E	B	D	B	B	D	C	C	E	D	C	E	D	A	A	C	D	E
17	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	A	E	E	C	E	C	E	B	A	C	C	E	B	A	D	A	E	C	D
18	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	B	E	E	B	D	C	D	B	A	E	C	D	A	B	D	A	E	C	C
19	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	B	A	B	D	E	A	E	B	E	C	D	A	C	C	C	B	C	B	D	A
20	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	B	A	C	A	C	E	D	E	A	D	C	D	A	C	A	D	A	D	C	B
21	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	A	C	D	D	D	B	E	D	D	B	A	B	A	C	C	C	E	A	D
22	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	C	D	D	A	E	B	C	D	C	A	A	B	B	E	C	B	A	B	D	A
23	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	D	E	A	D	A	B	A	E	C	C	B	C	B	C	A	D	A	C	B	E
24	E	B	D	D	C	B	A	A	C	A	D	B	A	C	E	C	D	B	E	D	E	D	C	A	C	E	E	D	E	B	D	E	A	C	A	E	E	C	A	B

** ANULADA