

PROVA TIPO

4

2016

Instituto Federal de Educação,
Ciência e Tecnologia de Alagoas
(Edital n° 59/2016)




Cargo (Nível Médio – NM):

16. TÉCNICO DE LABORATÓRIO/ QUÍMICA

Provas de Português, Raciocínio Lógico, Fundamentos da
Administração Pública, Informática e Conhecimentos Específicos

CADERNO DE QUESTÕES

INSTRUÇÕES GERAIS

1. Este **Caderno de Questões** somente deverá ser aberto quando for autorizado pelo Fiscal.
2. Antes de iniciar a prova, confira se o tipo da prova do **Caderno de Questões** é o mesmo da etiqueta da banca e da **Folha de Respostas** de questões objetivas.
3. Ao ser autorizado o início da prova, verifique se a numeração das questões e a paginação estão corretas. Verifique, também, se contém **50 (cinquenta)** questões objetivas com 5 (cinco) alternativas cada. Caso contrário, comunique imediatamente ao Fiscal.
4. O tempo disponível para esta prova é de **4 horas**. Faça-a com tranquilidade, mas **controle seu tempo**. Esse **tempo** inclui a marcação da **Folha de Respostas** de questões objetivas.
5. Você somente poderá sair em definitivo do Local de Prova depois de decorridas **2 horas e 30 minutos** do início da aplicação.
6. Na **Folha de Respostas** de questões objetivas, confira seu nome, número do seu documento de identificação, tipo de prova e cargo escolhido.
7. Em hipótese alguma lhe será concedida outra **Folha de Respostas** de questões objetivas.
8. Preencha a **Folha de Respostas** de questões objetivas utilizando caneta esferográfica de tinta azul ou preta. Na **Folha de Respostas** de questões objetivas, preencha completamente o círculo correspondente à alternativa escolhida, conforme modelo:

9. Será atribuído o valor ZERO à questão que contenha na **Folha de Respostas** de questões objetivas: dupla marcação, marcação rasurada, emendada ou com "X", não preenchida totalmente ou que não tenha sido transcrita.
10. A correção da prova objetiva será efetuada de forma eletrônica, considerando-se apenas o conteúdo da **Folha de Respostas** de questões objetivas.
11. Caso a Comissão julgue uma questão como sendo nula, os pontos serão atribuídos a todos os candidatos.
12. Não será permitida qualquer espécie de consulta.
13. Ao terminar a prova, **devolva** ao **Fiscal** de Sala este **Caderno de Questões**, juntamente com a **Folha de Respostas** de questões objetivas, e **assine a Lista de Presença**.
14. Na sala que apresentar apenas 1 (um) Fiscal, os 3 (três) últimos candidatos somente poderão ausentar-se da sala juntos, após a **assinatura** da **Ata de Encerramento** de provas.
15. **Assine** neste Caderno de Questões e **coloque** o número do seu documento de identificação (RG, CNH etc.).

Boa Prova!

Nº do doc. de identificação (RG, CNH etc.):

Assinatura do(a) candidato(a):

PORTUGUÊS

QUESTÃO 01

O profeta

Então, um advogado disse: “Que pensais de nossas Leis, mestre?”

E ele respondeu:

“Vós vos deleitais em estabelecer leis,

Mas vos deleitais ainda mais em violá-las,

Tais como crianças brincando à beira do oceano edificam, pacientemente, torres de areia e, logo em seguida, as destroem entre risadas.

Mas enquanto edificais vossas torres de areia, o oceano atira mais areia à praia,

E quando vós as destruíis, o oceano ri convosco.

Na verdade, o oceano sempre ri com os inocentes.

GIBRAN, G. K. *O profeta*. Rio de Janeiro: Civilização Brasileira S/A, 1970, p. 41.

A alegoria presente na parábola acima leva à reflexão sobre

- A) a infantilidade humana no estabelecimento e violação das leis.
- B) a violação das leis para construção dos sonhos humanos.
- C) o deleite infantil na edificação de torres de areia.
- D) a paciência humana na destruição das leis.
- E) o deleite dos legisladores.

QUESTÃO 02

Chuva: a abensonhada

Estou sentado junto da janela olhando a chuva que cai há três dias. Que saudade me fazia o molhado tintintinar do chuvisco. A terra perfumegante semelha a mulher em véspera de carícia. Há quantos anos não chovia assim? De tanto durar, a seca foi emudecendo a nossa miséria. O céu olhava o sucessivo falecimento da terra, e em espelho, se via morrer.

COUTO, M. *Estórias abensonhadas*. São Paulo: Cia das Letras, 2012, p. 43.

Motivado pela intenção de emocionar o leitor e não apenas de repassar a informação, o autor do texto narrativo utiliza termos e expressões de sentido denotativo e conotativo. Assinale a alternativa que contém um período do fragmento do conto que apresenta linguagem prioritariamente denotativa.

- A) “O céu olhava o sucessivo falecimento da terra, e em espelho, se via morrer.”
- B) “Estou sentado junto da janela olhando a chuva que cai há três dias.”
- C) “A terra perfumegante semelha a mulher em véspera de carícia.”
- D) “Que saudade me fazia o molhado tintintinar do chuvisco.”
- E) “De tanto durar, a seca foi emudecendo a nossa miséria.”

QUESTÃO 03

Poema tirado de uma notícia de jornal

Manuel Bandeira

João Gostoso era carregador de feira livre e morava no morro da Babilônia num barracão sem número

Uma noite ele chegou no bar Vinte de Novembro

Bebeu

Cantou

Dançou

Depois se atirou na lagoa Rodrigo de Freitas e morreu afogado.

Disponível em: <<http://www.jornaldepoesia.jor.br/manuelbandeira04.html>>. Acesso em: 14 jul. 2016.

No que se refere às funções da linguagem, o texto desenvolve uma movimentação que parte da função

- A) referencial para a função conativa.
- B) referencial para a função emotiva.
- C) referencial para a função poética.
- D) conativa para a função emotiva.
- E) emotiva para a função poética.

QUESTÃO 04



Disponível em: <<http://soumaisenem.com.br/sites/default/files/20110901135852584.jpg>>. Acesso em: 19 jul. 2016.

Os pronomes demonstrativos **isto** e **isso** foram usados na tirinha como indicadores

- A) temporais inadequados à posição, na cena, dos enunciadores.
- B) temporais adequados à posição, na cena, dos enunciadores.
- C) espaciais inadequados à posição, na cena, dos enunciadores.
- D) espaciais adequados à posição, na cena, dos enunciadores.
- E) espaciais adequados ao tempo de fala dos enunciadores.

QUESTÃO 05

A carreira de Izabella Rocha começou com a banda de reggae Natiruts, que fez sucesso no final da década de 1990. Alguns anos depois, Izabella saiu em busca de suas raízes musicais e pessoais e fundou o grupo InNatura. A grande virada em sua trajetória aconteceu em 2004, quando se tornou mãe pela primeira vez – hoje, a cantora já está na terceira gestação. A gravidez da primogênita fez Izabella pensar sua relação com a música e consigo mesma, descobrir sua verdadeira feminilidade e a conexão disso com a natureza. “Foi um renascimento. A maternidade me transformou e descobri minha voz interna”... A partir daí, ela se dedicou a desenvolver um trabalho que refletisse esse seu novo momento.

Revista *Vida Simples*, jun. 2016. p. 57.

Segundo o texto, a maternidade provocou na carreira artística de Izabella Rocha

- A) dedicação irrestrita à condição de ser mãe e de descobrir a verdadeira feminilidade.
- B) mudança de modalidade artística, ou seja, a música passa a um plano secundário.
- C) retomada de valores e concepções artísticas advindas da fase Natiruts e do reggae.
- D) mudança de valores musicais na perspectiva das concepções mais intimistas.
- E) distanciamento de suas raízes musicais e pessoais.

QUESTÃO 06

O silêncio que sai do som da chuva espalha-se, num crescendo de monotonia cinzenta, pela rua estreita que fito. Estou dormindo desperto, de pé contra a vidraça, a que me encosto como a tudo. Procuo em mim que sensações são as que tenho perante esse cair de água sombriamente luminosa, que se destaca das fachadas sujas e, ainda mais, das janelas abertas. E não sei o que sinto, não sei o que quero sentir, não sei o que penso nem o que sou.

PESSOA, Fernando. *Livro do desassossego*. São Paulo: Companhia das Letras, 2011. p. 77.

Ao analisar o texto, deduz-se que o autor utilizou

- A) uma estrutura semântica de caráter objetivo e impessoal.
- B) elementos característicos do gênero descritivo-midiático.
- C) estrutura narrativa não confessional.
- D) a função referencial da linguagem.
- E) a função emotiva da linguagem.

QUESTÃO 07

Assinale a alternativa na qual a escrita está correta em relação ao uso da crase.

- A) Esperidião corria bicho a meia-noite.
- B) Voltei àquele lugar muitas vezes.
- C) Entreguei o presente a senhora.
- D) Proibida à entrada sem camisa.
- E) Retorno à 200 metros.

QUESTÃO 08

Pneumotórax

Febre, hemoptise, dispneia e suores noturnos.
A vida inteira que podia ter sido e que não foi.
Tosse, tosse, tosse.

Mandou chamar o médico:

- Diga trinta e três.
- Trinta e três . . . trinta e três . . . trinta e três . . .
- Respire.
- O senhor tem uma escavação no pulmão esquerdo e o pulmão direito infiltrado.
- Então, doutor, não é possível tentar o pneumotórax?
- Não. A única coisa a fazer é tocar um tango argentino.

BANDEIRA, Manuel. *Estrela da vida inteira*. Rio de Janeiro: José Olympio, 1970. p. 107.

De formato radical, o poema de Manuel Bandeira provoca uma inter-relação de gêneros textuais. Esse fato está exemplificado, principalmente, quando o autor utiliza

- A) uma temática cotidiana na constituição de textos cujo objetivo é a expressão dos afetos humanos.
- B) a objetividade como elemento contrastante entre formas narrativas e formas poéticas.
- C) elementos peculiares a textos narrativos, forma incomum na construção de poemas.
- D) uma forma coloquial de linguagem para se aproximar do texto prosaico.
- E) a ironia para descrever um estado de doença.

QUESTÃO 09

A uva e o vinho

Um homem dos vinhedos falou, em agonia, junto ao ouvido de Marcela. Antes de morrer, revelou a ela o segredo:

– A uva – sussurrou – é feita de vinho.

Marcela Pérez-Silva me contou isso, e eu pensei: Se a uva é feita de vinho, talvez a gente seja as palavras que contam o que a gente é.

GALEANO, E. *O livro dos abraços*. Porto Alegre: L&PM, 2003. p. 16.

Quanto à pontuação do texto, assinale a alternativa correta.

- A) A vírgula após a expressão “me contou isso” (linha 4) separa orações coordenadas ligadas pela conjunção “e”, com sujeitos diferentes.
- B) O travessão duplo que isola a forma verbal “sussurrou” (linha 3) tem função semelhante à dos parênteses.
- C) A vírgula após a expressão “Antes de morrer” (linha 2) separa oração adverbial posposta à principal.
- D) A expressão “em agonia” (linha 1) está entre vírgulas para separar o sujeito do predicado.
- E) As duas ocorrências dos dois pontos (linhas 2 e 4) anunciam a fala do narrador.

QUESTÃO 10

Pois naci nunca vi Amor
E ouço del sempre falar;
Pero sei que me quer matar,
Mais rogarei a mia Senhor:
Que me mostr'aquel matador,
Ou que m'ampare del melhor.

Disponível em: <<https://www.lettras.mus.br/legiao-urbana/46948/>>. Acesso em: 24 jul. 2016.

O texto, letra da canção Love Song, da banda Legião Urbana, é a primeira estrofe de uma cantiga de amor de autoria do trovador Nuno Fernandes Torneol. À época de sua feitura, no século XIII, o substantivo **senhor** era usado para referir-se tanto a homens quanto a mulheres, sendo precedido, para indicação de concordância nominal, por artigos ou pronomes. Assinale a alternativa que contém a denominação desse tipo de substantivo e seus exemplos no português que falamos e escrevemos hoje.

- A) Comum de dois gêneros: pianista, pessoa, mosquito.
- B) Comum de dois gêneros: mártir, herege, selvagem.
- C) Sobrecomum: hipopótamo, gênio, taxista.
- D) Sobrecomum: indígena, ídolo, servente.
- E) Epiceno: rouxinol, polvo, cobra.

QUESTÃO 11

Processamento de Textos e Hipertextos

Assim como acontece nos textos impressos, a leitura de hipertextos envolve um conjunto básico de processos cognitivos ou habilidades e estratégias de leitura. Precisamos saber que processos e estratégias o hipertexto requer. Defendemos que a leitura de hipertextos não exige do leitor habilidades e estratégias muito diferentes daquelas exigidas na leitura de textos impressos. A leitura de qualquer texto, incluindo hipertextos, envolve sempre a construção de uma representação baseada nas informações verbais e não verbais apresentadas pelo texto. Para isso, o leitor vai precisar ativar informações na sua memória, considerar o contexto sócio-comunicativo, selecionar, relacionar e modificar informações, a fim de construir uma representação coerente para aquele texto naquela dada situação.

COSCARELLI, Carla Viana. Da leitura de hipertexto: um diálogo com Rouet et al. In: ARAÚJO, Júlio César; BIASI-RODRIGUES, Bemadete (Orgs.). *Interação na internet: novas formas de usar linguagem*. Rio de Janeiro: Lucerna, 2005. p. 109-123.

O trecho de artigo científico apresenta objetivo e hipótese da pesquisa empreendida pela autora. Assinale a alternativa em que se define o objetivo do estudo.

- A) Construir o conceito de uma representação baseada em informações verbais e não verbais.
- B) Construir o conceito de uma representação coerente para a leitura de um texto.
- C) Saber quais processos e estratégias de leitura são requeridos pelo hipertexto.
- D) Mostrar que a leitura do hipertexto é diferente da leitura do texto impresso.
- E) Mostrar que a leitura do hipertexto é semelhante à leitura do texto impresso.

QUESTÃO 12

Dadas as orações,

- I. A mãe da cantora, Stella Maris, amava o filho do pianista Antônio Pinto.
- II. A mãe da cantora Stella Maris amava o filho do pianista, Antônio Pinto.

tomando em consideração o uso da vírgula, conclui-se que em

- A) I, Stella Maris não era a cantora mas amava alguém cujo nome não se sabe.
- B) I e II o nome do pianista e o da cantora permanecem os mesmos.
- C) II, Stella Maris era a cantora e amava alguém cujo nome não se sabe.
- D) II, o pianista Antônio Pinto era amado pela cantora Stella Maris.
- E) I, Stella Maris não era a cantora mas amava Antônio Pinto.

QUESTÃO 13

Você fala **que saudade é sensação de perda**. Pois é. E eu lhe digo **que não sinto nada**, não perdi nada. Gastei, gastei tempo, emoções, corpo e alma. E gastar não é perder, é usar até consumir.

QUEIROZ, Rachel. A velha amiga. *Folha de S. Paulo*, 2001.

Qual a classificação sintática das orações destacadas no texto, respectivamente?

- A) Complemento nominal e predicativo.
- B) Objeto indireto e objeto direto.
- C) Objeto direto e objeto direto.
- D) Objeto direto e sujeito.
- E) Sujeito e sujeito.

QUESTÃO 14

As orações

Maria Antonieta encontrou Zélia.
Zélia encontrou Maria Antonieta.

possuem os mesmos termos e apresentam a mesma estrutura sintática. Contudo, veiculam informações diferentes. Pensando nas duas orações conjuntamente, o elemento determinante para a identificação do sujeito em cada caso é a

- A) presença de mais de um núcleo do sujeito.
- B) presença de um verbo transitivo direto.
- C) concordância entre verbo e sujeito.
- D) ausência de adjuntos adnominais.
- E) ordem de aparição dos termos.

QUESTÃO 15

Agora Fabiano era vaqueiro, e ninguém o tiraria dali. Aparecera como bicho, entocara-se como um bicho, mas criara raízes, estava plantado. Olhou os quipás, os mandacarus e os xique-xiques.

RAMOS, Graciliano. *Vidas secas*. São Paulo: M. Fontes, 1970. p. 53.

Observe que o trecho de *Vidas secas* foi reescrito abaixo com modificações. Considerando aspectos da gramática normativa, assinale a alternativa na qual a reescrita não apresenta desvio da norma culta.

- A) Agora Fabiano era vaqueiro. Ninguém o tiraria dali. Aparecera como bicho e entocara-se como um bicho, no entanto criara raízes e estava plantado. Olhou os quipás, olhou os mandacarus e os xique-xiques.
- B) Agora Fabiano era vaqueiro, ninguém lhe tiraria dali. Aparecera como bicho, entocara-se com um bicho, porém criara raízes. Estava plantado. Olhou os quipás, os mandacarus e os xique-xiques.
- C) Fabiano agora era vaqueiro, e ninguém o tiraria dali. Aparecera como um bicho, se entocara como um bicho, mas criara raízes e estava plantado. Olhou os quipás, olhou os mandacarus, e os xique-xiques.
- D) Fabiano agora era vaqueiro. Ninguém tiraria-o dali. Aparecera como um bicho, entocara-se como um bicho, mas criara raízes e estava plantado. Observou os quipás, os mandacarus, os xique-xiques.
- E) Fabiano era vaqueiro agora, e ninguém o tiraria dali. Ele aparecera como um bicho, entocara-se como um bicho, e criara raízes, estava plantado. Olhou os quipás, os mandacarus, os xique-xiques.

RACIOCÍNIO LÓGICO

QUESTÃO 16

Em um concurso, inscreveram-se 650 candidatos, sendo 400 com mais de 20 anos e 320 com menos de 30 anos. Qual o número de candidatos com idade entre 20 e 30 anos?

- A) 130
- B) 110
- C) 90
- D) 80
- E) 70

QUESTÃO 17

Qual dos argumentos é válido?

- A) Se Paula não é médica, então não pode prescrever medicamentos. Como Paula pode prescrever medicamentos, ela é médica.
- B) Pedro é nutricionista. Se Pedro cuida de sua saúde, então é nutricionista. Logo, Pedro cuida de sua saúde.
- C) Se Joana não estuda, então dorme cedo. Sabe-se que Joana estuda. Logo, Joana não dorme cedo.
- D) Jorge ou Antônia gostam de ir à praia. Assim, Jorge gosta de ir à praia, pois Antônia também gosta.
- E) Natália vai à praia se Beto for. Logo, Natália não vai a praia, pois Beto não vai.

QUESTÃO 18

Uma negação para a frase “Se todo mundo trabalha, ninguém assiste ao jogo” é:

- A) Não é o caso que todo mundo trabalha ou alguém assiste ao jogo.
- B) Se ninguém assiste ao jogo, então todo mundo trabalha.
- C) Se alguém assiste ao jogo, então alguém não trabalha.
- D) Alguém não trabalha ou ninguém assiste ao jogo.
- E) Todo mundo trabalha e alguém assiste ao jogo.

QUESTÃO 19

Para encher uma piscina são utilizadas três torneiras de baixa vazão e três torneiras de grande vazão de água. Sabe-se que abrindo somente as torneiras de baixa vazão a piscina fica cheia em 6 horas e abrindo somente as torneiras de grande vazão a piscina enche em 3 horas. Quantos minutos são necessários para encher a piscina usando as seis torneiras simultaneamente?

- A) 240
- B) 180
- C) 120
- D) 90
- E) 60

QUESTÃO 20

Cem estudantes de uma escola foram entrevistados sobre quais esportes prefeririam desenvolver nas aulas de prática esportiva. As opções apresentadas foram basquete, judô e natação. O resultado obtido foi o seguinte: 60 preferem judô e natação, 16 preferem basquete e judô e 10, os três esportes. Sabendo-se que todos os entrevistados escolheram ao menos dois esportes, quantos estudantes preferem basquete e natação?

- A) 66
- B) 60
- C) 44
- D) 40
- E) 34

FUNDAMENTOS DA ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

QUESTÃO 21

Segundo a Lei nº 8.429/92, quando o ato de improbidade causar lesão ao patrimônio público ou ensejar enriquecimento ilícito, caberá à autoridade administrativa responsável pelo inquérito

- A) representar ao Ministério Público, para a indisponibilidade dos bens do indiciado.
- B) aplicar desde logo as sanções pela prática de improbidade administrativa.
- C) decretar a quebra dos sigilos bancário e fiscal do acusado.
- D) dar ordem de prisão em flagrante ao indiciado.
- E) prolatar a sentença condenatória.

QUESTÃO 22

O regime administrativo, previsto na legislação brasileira para regular os atos praticados pela Administração Pública, inclui a presunção de legitimidade como um dos seus princípios jurídicos. Acerca da definição e do alcance desse princípio, assinale a alternativa correta.

- A) A presunção de legitimidade impõe que somente a Administração Pública pode rever os seus próprios atos, ainda que eivados de vícios, em atenção ao princípio da separação dos poderes.
- B) A presunção de legitimidade exige a Administração de comprovar antecipadamente a validade dos seus atos, que, no entanto, são passíveis de controle administrativo e judicial posterior.
- C) A presunção de legitimidade indica que os atos administrativos são imunes ao controle judicial, salvo na existência de previsão legal autorizativa em sentido contrário.
- D) A presunção de legitimidade implica que os atos da Administração Pública somente podem ser praticados quando expressamente autorizados por lei, sob pena de nulidade.
- E) A presunção de legitimidade proíbe a revogação de atos administrativos, salvo por motivos de conveniência e oportunidade, a critério da própria Administração Pública.

QUESTÃO 23

O poder de polícia se baseia numa relação

- A) jurídica específica previamente existente entre a Administração e o administrado.
- B) de cunho obrigacional, de direito privado, entre o poder público e o administrado.
- C) de supremacia especial da Administração sobre os administrados.
- D) de supremacia geral da Administração sobre os administrados.
- E) entre o direito administrativo e o direito penal.

QUESTÃO 24

O art. 37 da Constituição Federal dispõe sobre o regime jurídico aplicável à Administração Pública e inclui, entre os princípios constitucionais administrativos, o princípio da moralidade. A respeito do conteúdo, da eficácia e do alcance desse princípio, assinale a alternativa correta.

- A) A moralidade administrativa é o fundamento maior do regime administrativo e justifica a imposição de sanções administrativas aos servidores públicos sempre que atuarem em descompasso com a moral e os bons costumes.
- B) O princípio da moralidade é obrigatório para todo o Poder Público e fundamenta proibições legais, como a de nepotismo, bem como a tipificação de certos atos como improbidade administrativa em lei específica.
- C) O princípio da moralidade tem como destinatário exclusivo o legislador infraconstitucional, carecendo sempre de mediação legislativa para que produza efeitos em relação à Administração Pública.
- D) O princípio da moralidade administrativa opera como recomendação ao gestor público, sem eficácia vinculante, salvo na hipótese de previsão de comandos específicos por meio de lei ordinária.
- E) O princípio da moralidade indica que o Administrador público pode fazer tudo aquilo que a lei não proíbe, desde que de acordo com o interesse público e com a moralidade.

QUESTÃO 25

Em relação aos conceitos de “descentralização” e “desconcentração” na Administração Pública, assinale a alternativa correta.

- A) É vedada a atribuição de prestar serviço público essencial a entidade descentralizada, cabendo essa tarefa unicamente à Administração direta.
- B) As Fundações públicas integram a Administração direta, ao passo que as Fundações privadas, a Administração indireta, e ambas são formas de desconcentração administrativa.
- C) A prestação de serviços públicos por meio de Empresas Públicas e Sociedades de Economia Mista representam, respectivamente, formas de desconcentração e descentralização administrativa.
- D) A criação de Autarquias, como é o caso das Agências Reguladoras, representa forma de descentralização administrativa, criando novos centros de imputação jurídica, com atribuições e personalidades próprias.
- E) A criação de Ministérios, Autarquias e Secretarias, sempre por meio de lei em sentido formal, é forma típica de desconcentração administrativa, à medida que reparte atribuições essenciais da Administração Pública.

INFORMÁTICA

QUESTÃO 26

Dadas as afirmativas acerca dos conceitos de hardware e software,

- I. A memória RAM é responsável pelo armazenamento temporário de dados e o seu acesso é normalmente mais rápido que o acesso ao disco rígido.
- II. O teclado virtual do Windows pode ser visto como um dispositivo de hardware já que desempenha o papel de um teclado real.
- III. Periféricos que podem ser utilizados logo após serem conectados ao computador (normalmente via USB) sem necessidade de configuração manual são conhecidos como dispositivos *plug-and-play*.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 27

Dadas as afirmativas sobre o aplicativo Outlook presente no Microsoft Office 2016,

- I. Possui a desvantagem de não permitir importar uma cópia dos e-mails, tornando as mensagens importadas inacessíveis nos sites de webmail.
- II. Mesmo em modo off-line, o Outlook permite ler e-mails e redigir respostas que podem ser enviadas assim que o computador ficar on-line.
- III. Além de permitir acesso aos seus e-mails, o Outlook também contém funcionalidades de agenda e contatos; porém, não oferece a possibilidade de agendamento e gerenciamento de compromissos e tarefas.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 28

São memórias do tipo não volátil:

- A) Memória RAM/DRAM, Memória ROM e HD (Hard Disk).
- B) Memória RAM, HD (Hard Disk) e Pen Drive.
- C) Pen Drive, CD/DVD e Memória RAM/SRAM.
- D) HD (Hard Disk), Pen Drive e Memória RAM/SRAM.
- E) HD (Hard Disk), Pen Drive e Memória ROM.

QUESTÃO 29

Para controlar remotamente um computador com Windows 7 Professional utilizando apenas os aplicativos que acompanham o sistema operacional Windows, pode-se

- A) utilizar o aplicativo acessório “Ferramenta de Captura”, que capta a tela do computador a ser controlado e a compartilha via conexão remota, sendo necessário autenticar com login e senha do computador a ser controlado.
- B) utilizar o aplicativo acessório “Conexão Remota do Windows”; contudo, para controlar o computador, ele precisa estar conectado na mesma rede lógica, além de conhecer o login e a senha do computador a ser controlado.
- C) utilizar o aplicativo acessório “Windows Explorer Remoto”, porque, com esse aplicativo, após a requisição de controle remoto, o usuário do computador a ser controlado necessita confirmar o interesse de ser controlado através de uma caixa de diálogo.
- D) utilizar o aplicativo acessório “Conexão de Área de Trabalho Remota”; porém, o controle remoto de um PC somente pode ser realizado nos computadores que tenham habilitado previamente a possibilidade de permitir conexões de assistência remota.
- E) utilizar o aplicativo acessório “Controle Remoto do Windows”; no entanto, o controle remoto de um PC não necessita de autorização prévia por parte da máquina controlada, uma vez que, por padrão, todo computador com Windows 7 pode ser controlado a distância.

QUESTÃO 30

Dadas as afirmativas sobre compartilhamento de arquivos no Windows,

- I. A ferramenta Windows Explorer somente permite o compartilhamento de pastas inteiras, não permitindo o compartilhamento de arquivos isoladamente.
- II. É possível compartilhar arquivos diretamente nas três principais ferramentas do Office (Word, Excel e PowerPoint) através da Internet, de forma a permitir o desenvolvimento colaborativo de textos, planilhas e apresentações.
- III. No Office 2016, é possível gerenciar o compartilhamento a ponto de restringir que apenas determinados tipos de conteúdo (por exemplo, imagens, tabelas e textos) possam ser alterados por um determinado usuário.
- IV. A ferramenta Windows Explorer pode exigir autenticação por senha para aumentar a segurança no compartilhamento de arquivos.

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 31

Dadas as afirmativas a respeito dos aplicativos do Microsoft Office 2016,

- I. O gerenciador de planilhas Excel 2016 permite importar dados de bases localizadas externamente, como por exemplo, importar dados de uma página web em uma planilha.
- II. O Microsoft Word 2016 permite criptografar o documento com senha a fim de tornar o trânsito do documento mais seguro, uma vez que, nesses casos, o acesso somente é permitido via digitação da senha correta.
- III. O Microsoft Excel 2016 não permite a instalação de extensões capazes de aumentar as funcionalidades do software, como exportar planilhas no formato PDF. Para isso, seria necessário executar o “setup” novamente e alterar a instalação do Office.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 32

Dadas as afirmativas sobre o procedimento de backup,

- I. O local mais indicado como destino de uma cópia de backup seria em outra partição do mesmo HD de origem, uma vez que tornaria o processo de cópia mais rápido e confiável.
- II. Uma das vantagens de se utilizar unidades de armazenamento flash USB como destino de backup é o fato dessas unidades serem relativamente baratas e poderem armazenar uma grande quantidade de dados.
- III. O gerenciador de backup e restauração do Windows permite utilizar unidade flash USB como destino de backup, desde que a unidade tenha mais de 1 GB de capacidade de armazenamento disponível.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 33

Dadas as afirmativas acerca do pacote Office 2016,

- I. O Word permite realizar pesquisas rápidas na Internet sobre uma palavra selecionada no texto, obtendo definições e imagens como resultados das pesquisas.
- II. A nova função SES foi adicionada ao Excel na qual permite verificar várias condições lógicas, retornando um valor que corresponde à primeira condição verdadeira.
- III. No PowerPoint, existe a ferramenta Marca Texto que permite escolher uma cor e realçar um texto para enfatizá-lo numa apresentação.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 34

Após a detecção de um vírus, normalmente os softwares antivírus oferecem duas opções para o usuário: deletar ou colocar em quarentena. Nesse contexto, quando é mais indicado colocar o arquivo em quarentena, ao invés de apagá-lo?

- A) Quando o arquivo infectado é um executável totalmente desconhecido que não pertence ao sistema operacional nem a nenhum software instalado pelo usuário.
- B) É sempre mais indicado excluir definitivamente o arquivo, caso contrário, o vírus volta à ativa na próxima vez que o computador for reiniciado.
- C) Quando o arquivo infectado possui tamanho longo, normalmente acima de 20MB, a fim de otimizar o tempo de execução do antivírus.
- D) Quando o antivírus foi capaz de remover completamente o vírus do arquivo infectado, a fim de ficar um tempo em observação.
- E) Quando o arquivo infectado é considerado importante para o bom funcionamento do sistema ou de grande valor para o usuário.

QUESTÃO 35

Dadas as afirmativas a respeito do Sistema Operacional Microsoft Windows,

- I. Nas versões 7, 8 e 10, o menu Iniciar permite ter acesso aos principais aplicativos instalados.
- II. A versão 10 permite o armazenamento de arquivos pessoais em nuvem (serviço OneDrive).
- III. Na versão 10, é possível realizar autenticação biométrica, tal como através da impressão digital, sendo necessário ter disponível um leitor compatível.

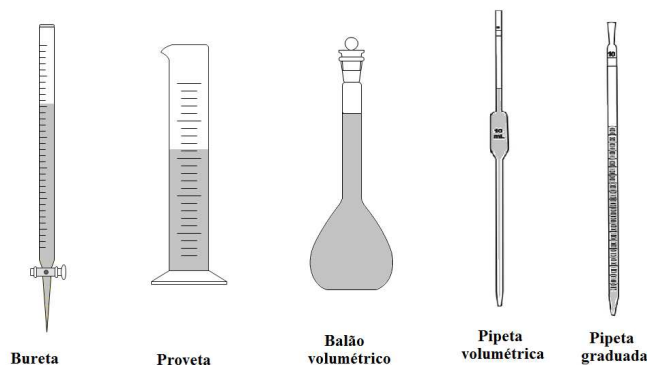
verifica-se que está(ão) correta(s)

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

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

QUESTÃO 36

Um técnico em química é designado para a padronização de uma solução de hidróxido de sódio pelo método volumétrico de titulação ácido-base. Uma alíquota da solução a ser padronizada é transferida para um frasco de *Erlenmeyer*, na qual são adicionadas gotas de solução indicadora de fenolftaleína, sendo em seguida titulada. Qual das vidrarias é tipicamente utilizada para se determinar com precisão o volume de solução ácida necessária no ponto de equivalência da titulação?



- A) Pipeta Volumétrica.
- B) Balão Volumétrico.
- C) Pipeta Graduada.
- D) Proveta.
- E) Bureta.

QUESTÃO 37

A tireoide é uma glândula muito importante no nosso organismo, pois age regulando vários processos metabólicos de todo o corpo. Essa glândula pode apresentar distúrbios no seu funcionamento e um deles é causado pelo câncer. Um dos tratamentos realizados nesses casos é a iodoterapia, que faz uso do Iodo 131 (isótopo do elemento químico Iodo, $Z = 53$). Marque a alternativa correta sobre o Iodo 131.

- A) Possui 184 nêutrons.
- B) Possui 184 elétrons.
- C) Possui 131 prótons.
- D) Possui 78 nêutrons.
- E) Possui 78 prótons.

QUESTÃO 38

A respeito das substâncias H_2O , $CaCl_2$, C_2H_6 e NaF , é correto afirmar que os átomos estão unidos por ligações

- A) iônicas, apenas no $CaCl_2$, C_2H_6 e NaF .
- B) covalentes, apenas no NaF e $CaCl_2$.
- C) covalentes, apenas no H_2O e C_2H_6 .
- D) iônicas, apenas no H_2O e $CaCl_2$.
- E) iônicas, apenas no H_2O e C_2H_6 .

QUESTÃO 39

O processo de fermentação dos açúcares presentes no caldo extraído da cana-de-açúcar converte esses açúcares em etanol e baixas concentrações de outros compostos de menor interesse industrial. O principal método de recuperação do etanol formado consiste em submeter essa mistura a um processo de destilação, mas, devido à formação de uma solução azeotrópica, o etanol não pode ser produzido com elevada pureza. O azeótropo formado é uma mistura de etanol contendo, aproximadamente, 4% de água em massa; portanto, a fração molar do etanol nessa solução é:
(Dado: $H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$, $C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$, $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$).

- A) 2,09
- B) 0,96
- C) 0,90
- D) 0,22
- E) 0,10

QUESTÃO 40

Além das propriedades químicas dos elementos químicos, tem-se algumas propriedades chamadas propriedades periódicas; dentre elas, está o raio atômico, que sofre variações dentro dos grupos e períodos da tabela periódica. Dadas as afirmativas sobre essa propriedade,

- I. Em um mesmo grupo, à medida que aumenta o número atômico, aumenta o raio atômico.
- II. Em um mesmo período, à medida que aumenta o número atômico, aumenta o raio atômico.
- III. O raio em um cátion é menor do que seu respectivo átomo.
- IV. O raio em um ânion é menor do que seu respectivo átomo.

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 41

Dadas as reações,

- I. $\text{CH}_3\text{Br} + \text{NaOCH}_3 \longrightarrow \text{Composto P1} + \text{NaBr}$
- II. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+} \text{Composto P2}$
- III. $2 \text{Composto P2} \xrightarrow[140^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{Composto P3} + \text{H}_2\text{O}$

a respeito dos compostos P1, P2 e P3, é correto afirmar que

- A) os compostos P1 e P3 pertencem à função orgânica Éter.
- B) o composto P2 pertence à função orgânica Aldeído.
- C) o composto P1 pertence à função orgânica Álcool.
- D) os compostos P1 e P2 são isômeros de posição.
- E) os compostos P1 e P3 são isômeros de função.

QUESTÃO 42

O ácido fluorídrico (HF) é comercializado, geralmente, como uma solução aquosa a 40% em massa. Esse ácido é produzido pela reação do mineral fluorita (CaF_2) com ácido sulfúrico concentrado sob aquecimento, sendo que o HF formado está na forma gasosa e deve ser absorvido em água para formar uma solução aquosa. Qual a massa, em gramas, de solução aquosa de ácido fluorídrico a 40%, que é formada quando 147 gramas de ácido sulfúrico reagem completamente nessa reação?

(Dado: $H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$, $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$, $F = 19 \text{ g.mol}^{-1}$, $S = 32 \text{ g.mol}^{-1}$, $Ca = 40 \text{ g.mol}^{-1}$)

- A) 2400
- B) 150
- C) 60
- D) 24
- E) 1,50

QUESTÃO 43

A decomposição do peróxido de hidrogênio ocorre de acordo com a equação $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$. Levando em consideração a relação estequiométrica dessa reação, dadas as afirmativas, (Dado: $H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$)

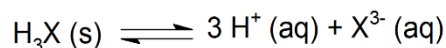
- I. 2 mols de peróxido de hidrogênio produz 44,8 litros de oxigênio nas CNTP.
- II. 68 g de peróxido de hidrogênio produz 32 g de oxigênio.
- III. 4 mols de peróxido de hidrogênio produz $1,204 \times 10^{24}$ moléculas de oxigênio.
- IV. 1 mol de peróxido de hidrogênio produz 22,4 litros de oxigênio nas CNTP.

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 44

Um ácido de fórmula química genérica representada por H_3X , forma uma solução saturada em água através da seguinte reação de equilíbrio:



Sabendo que essa solução a 25 °C apresenta o pH = 3, então o produto de solubilidade (K_{PS}) do ácido H_3X a 25 °C é igual a

- A) $1,0 \cdot 10^{-3}$
- B) $1,0 \cdot 10^{-9}$
- C) $1,0 \cdot 10^{-12}$
- D) $3,3 \cdot 10^{-7}$
- E) $3,3 \cdot 10^{-13}$

QUESTÃO 45

Em análises químicas laboratoriais podem ocorrer erros nos valores dos dados obtidos por diversos fatores, entre os quais pode-se destacar: reação incompleta, co-precipitação de impurezas, reações lentas e reações paralelas interferentes, inexperiência do analista, balança analítica e vidraria volumétrica mal calibradas. Para minimizar esses erros e obter resultados mais precisos e com maior exatidão, vários procedimentos devem ser adotados em um laboratório de análises químicas. Dentro dessa temática, dadas as afirmativas,

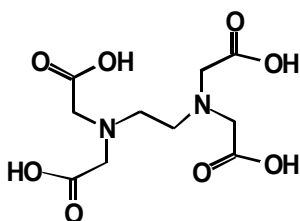
- I. Um procedimento adotado para minimizar erros de análise é calibrar os instrumentos antes de utilizá-los.
- II. O uso do método de adição de padrão ou o uso de padrões internos minimizam erros.
- III. A exatidão de uma análise se dá quando há concordância entre si de uma série de medidas da mesma qualidade (medidas com valores bem próximos).
- IV. A precisão de uma análise se dá quando há concordância entre o valor obtido e o valor verdadeiro.

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 46

O EDTA é um dos agentes de complexação mais importante em química analítica, pois vários elementos da tabela periódica podem ser determinados quantitativamente pelo EDTA. Ele pode ser utilizado como descolorante para cabelos, na fabricação de pães e derivados na indústria alimentícia, durante tratamento endodôntico e como anticoagulante. A figura mostra a estrutura do EDTA.



Dadas as afirmativas sobre esse agente complexante,

- I. O EDTA pode ser utilizado em volumetria de complexação pelo método de titulação direta.
- II. O EDTA pode ser utilizado em volumetria de complexação pelo método de titulação indireta.
- III. O EDTA possui as funções orgânicas ácidos carboxílicos e aminas.
- IV. O EDTA possui apenas um valor de constante de ionização ácida, K_a .

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 47

O uso de fertilizantes químicos pode contribuir para o aumento da produtividade agrícola, melhorar o rendimento das áreas cultivadas ou recuperar os solos empobrecidos pelo uso constante. Fertilizantes muito utilizados na agricultura, como, por exemplo, na cultura de feijão, milho e arroz, são os nitrogenados, a base essencialmente de nitrogênio e que tem como principal matéria prima a amônia (NH_3). Em relação ao composto químico amônia, dadas as afirmativas,

- I. A ligação formada entre os átomos de hidrogênio e nitrogênio é covalente.
- II. O nitrogênio forma ligações iônicas para completar o seu octeto.
- III. A solução aquosa de amônia é uma solução básica.
- IV. A solução aquosa de amônia libera o íon amônio, NH_4^+ .

verifica-se que estão corretas apenas

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

QUESTÃO 48

Uma amostra de água de piscina utilizada para treinos de atletas de natação foi enviada a um laboratório para análise. Uma das medidas a ser avaliada é a do pH, pois o controle de acidez da piscina é essencial para a qualidade da água. Como não tinha disponível no momento um medidor de pH eletrônico, o técnico utilizou uma solução diluída de NaOH $0,002 \text{ mol.L}^{-1}$ para titular 25 mL da amostra de água e obteve como volume médio gasto na titulação $12,5 \text{ mL}$. Em relação ao procedimento, dadas as afirmativas,

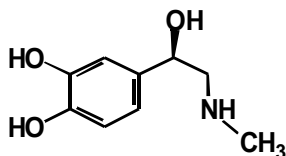
- I. O NaOH nessa titulação é chamado de titulante.
- II. O NaOH nessa titulação é chamado de titulado.
- III. A concentração de íons H^+ na amostra é $0,001 \text{ mol.L}^{-1}$.

verifica-se que está(ão) correta(s)

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

QUESTÃO 49

A adrenalina é um hormônio produzido pelas glândulas suprarrenais e normalmente é liberada na corrente sanguínea em situações de estresse e excitação. Nessas situações pode aparecer taquicardia, sudorese e dilatação das pupilas. A fórmula química da Adrenalina ou Epinefrina é:



Em sua estrutura química, podemos identificar as funções orgânicas:

- A) Ácido carboxílico, álcool e amina.
- B) Fenol, aldeído e amida.
- C) Éster, aldeído e amina.
- D) Fenol, álcool e amina.
- E) Álcool, éster e amida.

QUESTÃO 50

As pilhas e baterias são geradores químicos de energia, portáteis e com duração limitada. O potencial elétrico de uma pilha depende da natureza química dos reagentes e produtos. O ferro e o alumínio são metais muito importantes para o nosso cotidiano e possuem potenciais de redução padrão de acordo com o quadro.

Reação	E^0 (V)
$Fe^{2+}_{(aq)} + 2 e^- \rightarrow Fe_{(s)}$	- 0,44
$Al^{3+}_{(aq)} + 3 e^- \rightarrow Al_{(s)}$	- 1,66

Uma pilha formada por ferro e alumínio terá uma diferença de potencial, em volts, igual a

- A) - 4,10
- B) - 2,10
- C) - 1,22
- D) + 1,22
- E) + 4,10

ATENÇÃO!

O **candidato** está **proibido** de **destacar** esta folha com o **gabarito**, sob pena de **eliminação** do processo. Somente o **Fiscal de Sala** está autorizado a fazer isso no momento de sua saída em definitivo do Local de Prova.

Gabarito do Candidato

1	2	3	4	5	6	7	8	9	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	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	

EDITAL Nº 59/2016 – IFAL

8.1. A COPEVE/UFAL divulgará o gabarito preliminar, juntamente com as Provas Objetivas, no endereço eletrônico www.copeve.ufal.br, na data provável de **29/09/2016**, a partir das 21h00.

GABARITO OFICIAL

www.copeve.ufal.br

REALIZAÇÃO



www.ufal.edu.br



www.fundepes.br



Você confia no resultado!

www.copeve.ufal.br



Ministério
da Educação

