INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA TOCANTINS

CONCURSO PÚBLICO IFTO – 2016
Professor do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico e Técnico-Administrativo em Educação do Instituto Federal do Tocantins – IFTO

CADERNO DE PROVA	CARGO
20	**TÉCNICO DE LABORATÓRIO/ÁREA: CIÊNCIAS DO SOLO**

INSTRUÇÕES

Este é o Caderno de Prova do Concurso Público para provimento de cargos efetivos de **Professor da Carreira de Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico e para os cargos efetivos da carreira de Técnicos Administrativos em Educação do Quadro de Pessoal do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Tocantins – IFTO –**, Edital n.º 35/2016, e contém 50 questões: 25 de Conhecimentos Básicos e 25 de Conhecimentos Específicos. Cada questão contém cinco alternativas e apenas uma delas deverá ser escolhida. Confira sua prova e solicite uma nova prova se faltar alguma questão.

Cada candidato receberá um Cartão-Resposta no qual não poderá haver rasuras, emendas ou dobraduras, pois isso impossibilitará sua leitura. O Cartão-Resposta **é nominal** e não haverá substituição do Cartão-Resposta por erro do candidato, sendo de inteira responsabilidade do candidato.

O candidato deverá transcrever as respostas das questões do Caderno de Prova escrita para o Cartão-Resposta utilizando **caneta esferográfica de tinta PRETA,** fabricada em material transparente. A marcação de mais de uma alternativa anula a questão.

Assine o Cartão-Resposta no local indicado e preencha todo o espaço correspondente a cada alternativa selecionada, não ultrapassando seus limites e evitando borrões.

O candidato com cabelos longos deverá prendê-los e deixar as orelhas à mostra. O candidato deverá guardar, antes do início da prova, em embalagem fornecida pelo fiscal, telefone celular desligado, relógios, óculos de sol e quaisquer outros equipamentos eletrônicos e de telecomunicações desligados. **Será motivo de eliminação do candidato o funcionamento (emissão de ruídos) de equipamentos eletrônicos guardados na embalagem.**

Será eliminado do concurso o candidato que:
A) utilizar qualquer meio de comunicação com outros candidatos após o início da prova;
B) portar qualquer material ou equipamento vedados por este edital;
C) não comparecer ao local da prova no horário e na data prevista;
D) comprovadamente usar de fraude ou para ela concorrer;
E) atentar contra a disciplina ou desacatar a quem quer que esteja investido de autoridade para supervisionar, coordenar, fiscalizar ou auxiliar na realização das provas.

A prova terá duração máxima de **4 (quatro) horas**. O candidato só poderá retirar-se do local da prova escrita decorrido o tempo de 2 (duas) horas de seu início, não sendo permitido o retorno para retirada do Caderno de Prova. O candidato só poderá levar o Caderno de Prova depois de transcorrido o tempo de três horas e trinta minutos do início da aplicação desta.

Os três últimos candidatos deverão permanecer na sala até que todos tenham terminado a prova, só podendo se retirar da sala concomitantemente e após assinatura da ata de aplicação de provas.

CONHECIMENTOS BÁSICOS

Texto I para as questões de 1 a 7.

Judeus, solitários & fantasmas

1. Será que o anti-semitismo ainda surpreende alguém?

Eu julgava que não. Lembrando as célebres palavras do satirista Karl Kraus (1874-1936) sobre a Viena do seu tempo ("O anti-semitismo é tão comum que até os judeus o praticam"), deixei de prestar atenção aos delírios anti-semitas que se produzem todos os dias. Caso contrário, seria impossível ler jornais ou assistir a programas de TV. O anti-semitismo é tão comum que toda gente o pratica.

12. Errei. Parcialmente, mas errei. Afinal, ainda há surpresas. O Reino Unido está em chamas com os escândalos das sucessivas afirmações anti-semitas no Partido Trabalhista.

16. Tempos atrás, uma deputada afirmou que Israel deveria ser "recolocado" nos Estados Unidos – uma forma simpática de apagar Israel do mapa do Oriente Médio, exatamente como o Irã e seus satélites (o Hamas, o Hizbullah) pretendem fazer pela força das armas. Foi um mini-escândalo.

22. Agora, veio o escândalo maior: o ex-mayor de Londres, Ken Livingstone, defendeu a camarada e acrescentou alguns "pensamentos" sobre a matéria. Hitler, disse ele, foi um grande apoiante do projeto sionista.

27. Não vale a pena perder tempo com a sabedoria de Livingstone: no "The Daily Telegraph", o colunista Charles Moore lembrou que essa fantasia nem sequer é original. Ela foi produzida por Lenni Brennan no livro "Zionism in the Age of Dictators", um livro que nenhum historiador sério leva a sério.

34. O que interessa no escândalo em curso é que ele permite ressuscitar todo o histórico anti-semita de uma parte da esquerda britânica – e, já agora, da esquerda europeia.

38. Sobre o anti-semitismo da direita, há poucas dúvidas e poucas surpresas: o ódio aos judeus sempre fez parte da cartilha mais radical. Mas na história desta vergonha, o mundo esquece por vezes como o anti-semitismo também marchou com a esquerda.

44. Karl Marx, nas suas tiradas anti-capitalistas, nunca poupou o seu próprio povo – um povo de trambicagens que alimentavam a máquina capitalista e retardavam a revolução.

Stalin, apesar da retórica anti-fascista, também contribuiu com deportações e execuções para dizimar a espécie dentro e fora da União Soviética.

52. E, no contexto da Guerra Fria, a dicotomia "exploradores" e "explorados" – ou, como Charles Moore prefere, entre "colonialistas" e "colonizados" – assentou como uma luva nas interpretações simplórias sobre o conflito israelo-palestino.

58. Você pode não saber nada sobre o conflito – origens, guerras, "acordos de paz" etc. Mas uma coisa você sabe: Israel "explora"; os "palestinos" são "explorados". Fim de discussão.

62. Foi assim que se chegou ao irracionalismo de hoje: com o álibi de "Israel", o mais antigo ódio do mundo pode ser exercido de consciência limpa. Até porque "anti-sionismo" é diferente de "anti-semitismo", certo?

67. Em teoria, com certeza. Mas, na prática, muitos dos "anti-sionistas" não discutem racionalmente o conflito entre Israel e os palestinos com o mesmo tom com que dissertam sobre conflitos territoriais entre a Índia e o Paquistão; entre a Rússia e os chechenos; entre a China e o Tibete; e etc. etc.

No meio de dezenas de conflitos territoriais, Israel apaixona as plateias porque Israel, bem vistas as coisas, tem judeus lá dentro.

COUTINHO, João Pereira. **Folha de S. Paulo**, 2/5/2016.

Questão 01

Em relação ao texto I, assinale a opção **incorreta**.

A) O autor julgava que o preconceito contra os judeus já não surpreendesse ninguém, mas, ante o resultado das declarações antissemitas manifestadas pela esquerda britânica, constatou

que tal preconceito ainda é capaz de provocar surpresas.
B) Infere-se que o Partido Trabalhista do Reino Unido integra a esquerda britânica.
C) Segundo o texto, o antissemitismo é comumente identificado em partidos de direita do Reino Unido.
D) Pela surpresa que as declarações antissemitas causaram, não havia, até então, registros de antissemitismo na esquerda britânica.
E) Depreende-se do texto que Stalin, embora representasse a esquerda na União Soviética, também promoveu o antissemitismo.

Questão 02

Com base no texto I, assinale a opção **correta.**

A) Para o autor, Israel explora os palestinos, razão por que o conflito israelo-palestino se estende até os dias atuais.
B) Segundo o autor, a interpretação simplista de que Israel "explora" os palestinos contribui para a propagação do antissemitismo.
C) O autor apoia a deputada que defendeu a "recolocação" de Israel nos Estados Unidos, pois, assim, Israel estaria livre das ameaças do Irã, bem como do Hamas e do Hizbullah.
D) O autor cita Ken Livingstone como homem modelar, dado o seu conhecimento sobre o projeto sionista.
E) Com base no texto, infere-se que Karl Marx, em razão de suas ideias anticapitalistas, figura como exemplo de quem sempre combateu o antissemitismo.

Questão 03

Com relação ao valor semântico das palavras e expressões empregadas no texto, assinale a opção **incorreta**.

A) Na linha 30, a expressão "nem sequer" poderia ser substituída pela expressão "nem mesmo", sem prejuízo para a coerência do texto.
B) Na linha 64, a expressão "de consciência limpa" poderia, sem prejuízo para a coerência do texto, ser substituída pela expressão "sem culpa".
C) Na linha 67, a expressão "Em teoria" poderia, sem prejuízo semântico, ser substituída pela expressão "Em princípio".
D) Na linha 42, a forma verbal "marchou" poderia, sem prejuízo para a coerência do texto, ser substituída pela forma verbal "caminhou".
E) Na linha 49, o termo "deportações" poderia, sem prejuízo para a coerência do texto, ser substituído por "repatriações".

Questão 04

A partir da leitura do texto I, assinale a opção **incorreta**.

A) A referência às palavras de Karl Kraus, no 2º parágrafo do texto, constitui uma marca de intertextualidade.
B) A oração "O Reino Unido está em chamas" (linha 13) foi empregada em sentido conotativo.
C) Os termos "colonialistas e colonizados" (linhas 54 e 55), que, segundo o autor, têm a preferência de Charles Moore, constituem, na realidade, um eufemismo ao serem empregados em substituição aos termos "exploradores e explorados" (linha 53).
D) No trecho "(...) um povo de trambicagens que alimentavam a máquina capitalista (...)" (linhas 45 - 47), o verbo "alimentar" foi empregado em sentido denotativo.
E) As aspas presentes no termo "pensamentos" (linha 24) foram empregadas com o fim de realçar ironicamente tal termo.

Questão 05

Com base na norma-padrão da língua escrita, analise as propostas de alteração do texto I:

I. Caso reescrevêssemos o 9º parágrafo retirando o adjunto adverbial "nas suas tiradas anti-capitalistas", assim o registraríamos: "Karl Marx, nunca poupou o seu próprio povo – um povo de trambicagens que alimentavam a máquina capitalista e retardavam a revolução".
II. Em 2 de maio de 2016, data de publicação do artigo "Judeus, solitários & fantasmas", Ken Livingstone era o único ex-mayor (ex-prefeito) de Londres. O cargo de mayor (prefeito) da capital londrina foi criado em 2000. Na data

presente, são dois os ex-mayors (ex-prefeitos) de Londres: Kevin Livingstone e Boris Johnson, este último governou a capital londrina até 8 de maio de 2016. Com base nessas informações, se o artigo em questão fosse escrito hoje, as vírgulas a separar o nome "Ken Livingstone" deveriam ser suprimidas, de modo que a 1ª frase do 5º parágrafo fosse assim registrada: Agora, veio o escândalo maior: o ex-mayor de Londres Ken Livingstone defendeu a camarada e acrescentou alguns "pensamentos" sobre a matéria.

III. No 2º parágrafo, além de adaptar o texto à nova Ortografia Oficial, os parênteses poderiam ser substituídos por travessões, o que não implicaria a exclusão da vírgula presente na linha 6, de modo que a 2ª frase do parágrafo fosse assim registrada: Lembrando as célebres palavras do satirista Karl Kraus (1874-1936) sobre a Viena do seu tempo – "O antissemitismo é tão comum que até os judeus o praticam" –, deixei de prestar atenção aos delírios antissemitas que se produzem todos os dias.

IV. A vírgula que isola o adjunto adverbial "Agora" (linha 22) pode ser retirada sem prejuízo para a correção do texto.

V. Nas linhas 38-40, além de adequar o texto à nova Ortografia Oficial, poderíamos, sem prejuízo para a coerência e a norma-padrão, substituir os dois pontos por vírgula e empregar a conjunção "tendo em vista que", de modo que a frase fosse assim registrada: "Sobre o antissemitismo da direita, há poucas dúvidas e poucas surpresas, tendo em vista que o ódio aos judeus sempre fez parte da cartilha mais radical".

Assinale a alternativa **correta**:

A) Somente as proposições II e V estão corretas.
B) Somente as proposições I e II estão corretas.
C) Somente as proposições II, III, IV e V estão corretas.
D) Somente as proposições IV e V estão corretas.
E) Somente as proposições I, II e III estão corretas.

Questão 06

Considerando os aspectos da coesão textual no texto I, assinale a opção em que a segunda expressão **não** faz remissão à primeira.

A) "Israel deveria ser 'recolocado' nos Estados Unidos" (linha 17) – "essa fantasia" (linha 30).
B) "O anti-semitismo" (linha 5) – "o praticam" (linha 6).
C) "Hitler, disse ele, foi um grande apoiante do projeto sionista" (linhas 25 e 26) - "essa fantasia" (linha 30).
D) ""Karl Marx" (linha 44) – "o seu próprio povo" (linha 45).
E) "uma deputada" (linha 16) – "a camarada" (linha 23).

Questão 07

Assinale a opção cuja ideia indicada entre parênteses está em **desacordo** com o valor do conectivo destacado nos excertos retirados do texto I.

A) Stalin, apesar da retórica anti-fascista, também contribuiu com deportações e execuções **para** dizimar a espécie dentro e fora da União Soviética. (finalidade)
B) No meio de dezenas de conflitos territoriais, Israel apaixona as plateias **porque** Israel, bem vistas as coisas, tem judeus lá dentro. (causa)
C) Stalin, **apesar** da retórica anti-fascista, também contribuiu com deportações e execuções para dizimar a espécie dentro e fora da União Soviética. (causa)
D) Você pode não saber nada sobre o conflito – origens, guerras, "acordos de paz" etc. **Mas** uma coisa você sabe: Israel "explora"; os "palestinos" são "explorados". (oposição)
E) E, no contexto da Guerra Fria, a dicotomia "exploradores" e "explorados" – **ou**, como Charles Moore prefere, entre "colonialistas" e "colonizados"– assentou como uma luva nas interpretações simplórias sobre o conflito israelo-palestino. (alternativa)

Questão 08

Os excertos a seguir constituem texto adaptado do artigo "No Brasil, ler é coisa que se faz por obrigação", de Ruy Castro, publicado no jornal Folha de S. Paulo. Tais excertos, no entanto, encontram-se desordenados. Numero-os de modo que seja estabelecida a coesão e a coerência do texto. Em seguida, assinale a opção correspondente à ordem **correta** dos excertos.

( ) Porque, diz a pesquisa, os professores também leem pouco e mal. Embora 84% tenham dito que leram um livro nos três meses anteriores à pesquisa, a maioria não se lembra do título ou não respondeu, e, quando se lembra, o mais citado é a Bíblia.
( ) Apenas 33% dos brasileiros tiveram a influência de alguém para adquirir o gosto pela leitura, quase sempre a mãe - o que não é um mal, mas por que não citar igualmente um professor?
( ) Não no Brasil. Segundo a pesquisa, 75% dos entrevistados associam a biblioteca a um lugar para estudar ou pesquisar (naturalmente, por obrigação), não como um espaço de lazer, para ler por prazer, trocar livros ou fazer amigos. Em 2015, apenas 53% das escolas brasileiras tinham biblioteca ou sala de leitura.
( ) Sim, não podemos nos esquecer dos seus baixos salários, que os impedem de comprar livros. Mas não é para isto que existem as bibliotecas?
( ) Uma pesquisa recente do Instituto Pró-Livro e do Ibope, "Retratos da Leitura no Brasil", traz dados alarmantes: 44% da população brasileira não têm o hábito de ler livros, e esse número não se alterou nos últimos 12 anos.

A) 2, 1, 5, 3, 4
B) 5, 3, 2, 4, 1
C) 4, 1, 2, 5, 3
D) 3, 2, 5, 4, 1
E) 4, 5, 3, 2, 1

Questão 09

Os excertos abaixo foram retirados de diferentes documentos oficiais e adaptados para esta questão. Assinale a opção em que a linguagem escrita está **de acordo** com a norma-padrão.

A) Os servidores técnico-administrativos em educação tem até o dia 28 de outubro para atualizar seus dados cadastrais.
B) Os gestores do Instituto Federal do Araguaia – IFA – conferiram prioridade às edificações em curso, razão por que, conquanto os cortes promovidos pelo Ministério do Planejamento, Orçamento e Gestão, não houve paralização de obras no IFA.
C) A aplicação das sanções administrativas a que se refere os artigos 86 e 87 da Lei Federal n.º 8.666, de 21 de junho de 1993, obedecerá, no âmbito do Instituto Federal do Araguaia, as normas estabelecidas na Instrução Normativa n.º 1/2013.
D) Este edital fica sujeito a alterações, que, se houverem, serão divulgadas em notas complementares e afixadas no mural dos polos e no endereço eletrônico www.ifa.edu.br.
E) A auditoria especial tem natureza extraordinária e atende à ordens expressas pela administração superior.

Questão 10

Texto II

INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO ARAGUAIA
REITORIA
GABINETE DO REITOR

Ofício n.º 280/2016 – GAB/REITORIA/IFA

Palmas, 4 de julho de 2016.

A Sua Excelência o Senhor
Ministro Carlos Henrique Sousa e Silva
Ministério da Educação
Esplanada dos Ministérios, Bl. L – 8º andar
70.047-900 – Brasília – DF

Assunto: **Distribuição de códigos de vaga e liberação de recursos**

Senhor Ministro,

1. Solicitamos a Vossa Excelência a distribuição de códigos de vaga para o Instituto Federal do Araguaia – IFA –, os quais serão destinados ao preenchimento dos cargos de Técnico Administrativo em Educação.

2. Solicitamos também que viabilizeis a liberação de recursos, por meio de Termo de Execução Descentralizada, com vistas à estruturação e à expansão das unidades do IFA.

3. Na oportunidade, informamos que, para atender a sua demanda registrada no Ofício n.º 235/2016-MEC, iniciamos estudos e análise quanto à viabilidade de implantação de novos *campi* do IFA.

Respeitosamente,

Neusa Maldonado
Reitora do Instituto Federal do Araguaia

Com base no texto II, assinale a alternativa **correta** quanto aos preceitos que regem a produção da redação oficial.

A) Em razão do cargo ocupado pelo destinatário do ofício, bem como em observância à formalidade exigida pela comunicação oficial, o redator deve empregar o vocativo "Digníssimo Senhor Ministro" em substituição ao vocativo "Senhor Ministro".
B) No 1º parágrafo do ofício, o redator pode, sem prejuízo para a correção do texto, valer-se da seguinte redação: "Solicitamos à Vossa Excelência a distribuição de códigos de vaga para essa instituição, os quais serão destinados ao preenchimento dos cargos de Técnico Administrativo em Educação".
C) No 3º parágrafo, faz-se necessária a substituição do pronome "sua" por "vossa", de modo que o parágrafo em questão seja assim registrado: "Na oportunidade, informamos que, para atender a vossa demanda registrada no Ofício n.º 235/2016-MEC, iniciamos estudos e análise quanto à viabilidade de implantação de novos *campi* do IFA".
D) Em consideração ao destinatário e em busca da objetividade e da formalidade exigidas pelo padrão ofício, poderíamos iniciar o 1º parágrafo com a seguinte redação: "Com votos de estima e consideração, vimos, por intermédio do presente, solicitar-lhe a distribuição de códigos de vaga para o Instituto Federal do Araguaia (…)".
E) Embora o pronome de tratamento "Vossa Excelência" refira-se à segunda pessoa gramatical, ou seja, refira-se à pessoa com quem se fala, o verbo "viabilizar" deve ser flexionado na terceira pessoa, de modo que o 2º parágrafo do ofício seja assim registrado: "Solicitamos também que viabilize a liberação de recursos, por meio de Termo de Execução Descentralizada, com vistas à estruturação e à expansão das unidades do IFA".

FUNDAMENTOS EM EDUCAÇÃO E LEGISLAÇÃO

Questão 11

De acordo com a Lei n.º 8.666/93, são modalidades de licitação:

A) Concurso, leilão e convite.
B) Concurso, tomada de preços e evento.
C) Concorrência, tomada de preços e menor preço.
D) Concorrência, convite e inexigibilidade de licitação.
E) Concurso, concorrência e dispensa de licitação.

Questão 12

De acordo com a Lei n.º 8.666/93, as modalidades de licitação serão determinadas em função de limites, tendo em vista o valor estimado da contratação. Nesse sentido, marque a alternativa que **não** corresponde com os limites definidos em lei:

A) Para compras acima de R$ 650.000,00 (seiscentos e cinquenta mil reais), deve-se utilizar a modalidade concorrência.
B) Para obras e serviços de engenharia de até R$ 1.500.000,00 (um milhão e quinhentos mil reais), pode-se utilizar a tomada de preços.
C) Para compras de até R$ 80.000,00 (oitenta mil reais), pode-se utilizar a modalidade convite.
D) Para obras e serviços de engenharia acima de R$ 1.500.000,00(um milhão e quinhentos mil reais), deve-se utilizar a modalidade concorrência.
E) Para obras e serviços de engenharia acima de R$ 1.500.000,00(um milhão e quinhentos mil reais), pode-se utilizar a modalidade convite.

Questão 13

Considerando a Lei n° 11.892/2008 (Institui a Rede Federal de Educação Profissional, Científica e Tecnológica), assinale a alternativa **incorreta**.

A) Poderão ser nomeados Pró-Reitores os servidores ocupantes de cargo efetivo da Carreira docente ou de cargo efetivo com nível superior da Carreira dos técnicos administrativos do Plano de Carreira dos Cargos Técnico-Administrativos em Educação, desde que possuam o mínimo de 5 (cinco) anos de efetivo exercício em instituição federal de educação profissional e tecnológica.
B) A reitoria, como órgão de administração central, poderá ser instalada em espaço físico distinto de qualquer dos *campi* que integram o Instituto Federal, desde que previsto em seu estatuto e aprovado pelo Ministério da Educação.
C) Os Institutos Federais terão como órgão executivo a reitoria, composta por 1 (um) Reitor e 10 (dez) Pró-Reitores.
D) Os Reitores serão nomeados pelo Presidente da República, para mandato de 4 (quatro) anos, permitida uma recondução, após processo de consulta à comunidade escolar do respectivo Instituto Federal.
E) No processo de consulta à comunidade escolar será atribuído o peso de 1/3 (um terço) para a manifestação do corpo docente, de 1/3 (um terço) para a manifestação dos servidores técnico-administrativos e de 1/3 (um terço) para a manifestação do corpo discente.

Questão 14

Considerando a Lei n.° 11.091/2005 (Dispõe sobre a estruturação do Plano de Carreira dos Cargos Técnico-Administrativos em Educação, no âmbito das Instituições Federais de Ensino), assinale a alternativa **incorreta**.

A) A liberação do servidor para a realização de cursos de Mestrado e Doutorado está condicionada ao resultado favorável na avaliação de desempenho.
B) O desenvolvimento do servidor na carreira dar-se-á, exclusivamente, pela mudança de nível de capacitação e de padrão de vencimento mediante, respectivamente, Progressão por Capacitação Profissional ou Progressão por Mérito Profissional.
C) Progressão por Capacitação Profissional é a mudança de nível de capacitação, no mesmo cargo e nível de classificação, decorrente da obtenção pelo servidor de certificação em Programa de capacitação, compatível com o cargo ocupado, o ambiente organizacional e a carga horária mínima exigida, respeitado o interstício de 18 (dezoito) meses, respeitadas as disposições previstas na lei.
D) Progressão por Mérito Profissional é a mudança para o padrão de vencimento imediatamente subsequente, a cada 2 (dois) anos de efetivo exercício, desde que o servidor apresente resultado fixado em programa de avaliação de desempenho, observado o respectivo nível de capacitação.
E) A mudança de nível de capacitação e de padrão de vencimento acarretará mudança de nível de classificação.

Questão 15

Considerando o Decreto n.° 1.171/1994 (Aprova o Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal), em especial quanto à "Comissão de Ética", assinale a alternativa **incorreta**.

A) Para fins de apuração do comprometimento ético, entende-se por servidor público todo aquele que, por força de lei, contrato ou de qualquer ato jurídico, preste serviços de natureza permanente, temporária ou excepcional, ainda que sem retribuição financeira, desde que ligado direta ou indiretamente a qualquer órgão do poder estatal, como as autarquias, as fundações públicas, as entidades paraestatais, as empresas públicas e as sociedades de economia mista, ou em qualquer setor onde prevaleça o interesse do Estado.
B) À Comissão de Ética incumbe fornecer aos organismos encarregados da execução do quadro de carreira dos servidores os registros sobre sua conduta ética, para o efeito de instruir e fundamentar promoções e para todos os

demais procedimentos próprios da carreira do servidor público.
C) Em todos os órgãos e entidades da Administração Pública Federal direta, indireta autárquica e fundacional, ou em qualquer órgão ou entidade que exerça atribuições delegadas pelo poder público, deverá ser criada uma Comissão de Ética.
D) A Comissão de Ética pode aplicar a pena de demissão ao servidor público e sua fundamentação constará do respectivo parecer, assinado por todos os seus integrantes, com ciência do faltoso.
E) A Comissão de Ética é encarregada de orientar e aconselhar sobre a ética profissional do servidor, no tratamento com as pessoas e com o patrimônio público, competindo-lhe conhecer concretamente de imputação ou de procedimento susceptível de censura.

Questão 16

De acordo com a Constituição Federal de 1988 são princípios que regem o ensino, **exceto**:

A) gestão centralizada e autocrática do ensino público.
B) liberdade de aprender, ensinar, pesquisar e divulgar o pensamento, a arte e o saber.
C) gratuidade do ensino público em estabelecimentos oficiais.
D) garantia de padrão de qualidade.
E) igualdade de condições para o acesso e permanência na escola.

Questão 17

Considerando a Constituição Federal de 1988, em especial quanto ao dever do Estado para com a educação, assinale a alternativa **incorreta**.

A) O Estado deverá assegurar a progressiva universalização do ensino médio gratuito
B) A oferta irregular do ensino obrigatório pelo Poder Público não implica em responsabilidade da autoridade competente.
C) O Estado deverá assegurar a oferta de ensino noturno regular, adequado às condições do educando
D) O Estado deverá assegurar atendimento educacional especializado aos portadores de deficiência, preferencialmente na rede regular de ensino.
E) O acesso ao ensino obrigatório e gratuito é direito público subjetivo do cidadão.

Questão 18

Considerando a Lei n.° 8.112/1990 (Regime Jurídico dos Servidores Públicos Civis da União), em especial quanto às responsabilidade dos servidores públicos, assinale a alternativa **incorreta**.

A) A obrigação de reparar o dano estende-se aos sucessores do servidor público e contra eles será executada, podendo ultrapassar o valor da herança recebida.
B) O servidor responde civil, penal e administrativamente pelo exercício irregular de suas atribuições.
C) Tratando-se de dano causado a terceiros, responderá o servidor perante a Fazenda Pública, em ação regressiva.
D) As sanções civis, penais e administrativas poderão cumular-se, sendo independentes entre si.
E) A responsabilidade administrativa do servidor será afastada no caso de absolvição criminal que negue a existência do fato ou sua autoria.

INFORMÁTICA BÁSICA

Questão 19

Sobre a memória RAM é **correto** afirmar:

A) É a memória permanente do computador. Onde se instala o software e também onde é armazenado os documentos e outros arquivos.
B) É a memória principal, nela são armazenadas as informações enquanto estão sendo processadas.
C) É uma memória não volátil, isto é, os dados gravados não são perdidos quando se desliga o computador.
D) É a memória secundária ou memória de massa. É usada para gravar grande quantidade de dados.

E) É uma memória intermediária entre a memória principal e o processador.

Questão 20

Os dispositivos de entrada e saída (E/S) ou *input/output* (I/O) são também denominados periféricos. Eles permitem a comunicação do computador com o exterior, possibilitando a entrada e/ou a saída de dados e podem ser classificados de três formas distintas: Dispositivos de entrada, Dispositivos de saída e Dispositivos mistos (entrada e saída).

Dos itens abaixo, quais são dispositivos tanto de entrada como de saída de informações:

I. Gravador de CD / DVD;
II. Teclado;
III. Placa de rede;
IV. Mouse;
V. Scanner;
VI. Monitor de vídeo;
VII. Disco rígido.

Marque a alternativa **correta**:

A) I, III, V e VII
B) II, IV, V e VI
C) III, V e VI
D) II, IV e VI
E) I, III e VII

Questão 21

O suporte para as recomendações de segurança da informação pode ser encontrado em controles físicos e controles lógicos. Existem mecanismos de segurança que apoiam os controles físicos assim como os controles lógicos.

Das alternativas abaixo qual **não** é um mecanismo de segurança que apoia os controles lógicos?

A) Assinatura digital. Um conjunto de dados criptografados, associados a um documento do qual são função, garantindo a integridade do documento associado, mas não a sua confidencialidade.
B) Mecanismos de controle de acesso. Palavras-chave, sistemas biométricos, firewalls, cartões inteligentes.
C) Sistema de controle de acesso eletrônico ao centro de processamento de dados, com senha de acesso ou identificações biométricas como digitais e íris.
D) Mecanismos de certificação. Atesta a validade de um documento.
E) Mecanismos de criptografia. Permitem a transformação reversível da informação de forma a torná-la ininteligível a terceiros.

Questão 22

A **coluna 1** apresenta protocolos da internet e a **coluna 2**, a função de cada um. Numere a segunda coluna de acordo com a primeira.

Coluna 1:

1 - IP
2 - HTTP
3 - FTP
4 - SSL
5 - IMAP
6 - POP

Coluna 2:

( ) Protocolo de segurança que permite a confirmação da identidade de um servidor, verificando o nível de confiança.
( ) Usado para fazer o acesso à WWW (WORLD WIDE WEB) como protocolo de cliente/servidor.
( ) Usado para receber mensagens de e-mail. Permitem apenas o acesso a uma caixa de e-mail.
( ) Utilizado para transferências de arquivos pela internet.
( ) É o protocolo pelo qual os dados são enviados a partir de um computador para outro na Internet.
( ) Permite a manipulação de caixas postais remotas como se fossem locais, permitindo a organização da forma que melhor convier.

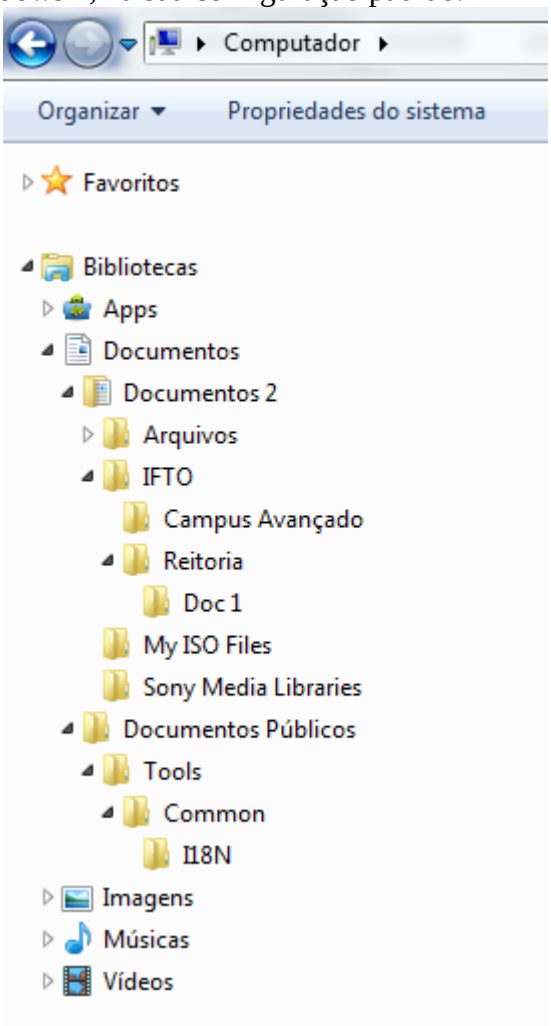
Assinale a sequência **correta**.

A) 4, 2, 6, 3, 1, 5
B) 2, 6, 4, 1, 5, 3

C) 5, 3, 1, 4, 6, 2
D) 3, 1, 6, 2, 4, 5
E) 1, 6, 2, 5, 4, 3

Questão 23

Observe a figura que mostra parte da janela do Windows Explorer de um computador com MS-Windows 7, na sua configuração padrão.



Assinale a alternativa que contém informação **correta** sobre as pastas apresentadas na figura.

A) A pasta Documentos Públicos é uma subpasta de Documentos 2.
B) A pasta Imagens é uma subpasta de Documentos.
C) As pastas Campus Avançado e Doc 1 não possuem subpastas.
D) A pasta Vídeos não possui subpastas.
E) A pasta Arquivos não é uma subpasta de Documentos 2.

Questão 24

A mala direta é um recurso muito interessante nos processadores de texto, pois permite criar documentos padronizados para vários destinatários diferentes, sem a necessidade de criar documentos individuais.

Assinale a alternativa que indica **corretamente** as etapas para iniciar a criação de um documento de Mala Direta no LibreOffice Writer versão 5.

A) No menu “Ferramentas”, clique em “Cartas e correspondências” e em “Assistente de mala direta”.
B) No menu "Inserir”, clique em "Assistente de Mala Direta".
C) Na guia “Correspondências”, clique em “Iniciar mala direta” e em “Assistente de Mala Direta Passo a Passo”.
D) No menu "Ferramentas”, clique em "Assistente de Mala Direta".
E) No menu “Ferramentas”, clique em “Cartas e correspondências” e em “Mala direta”.

Questão 25

A respeito do aplicativo Calc do LibreOffice versão 5, assinale a alternativa **incorreta**.

A) O Calc aceita a inserção de dados dos tipos: textos, números, datas, horas e fórmulas.
B) A função que retorna a data e a hora atual do sistema do computador no Libre Office Calc chama-se "Tempo()".
C) Para ocultar linhas deve-se selecionar as linhas a serem ocultadas clicando nos cabeçalhos de linha correspondentes e no menu "Formatar", apontar para “Linha” e clicar em "Ocultar".
D) O formato ODF se subdivide em vários subformatos, sendo que a extensão de arquivo para Planilhas Eletrônicas é o ods.
E) Para congelar uma linha ou coluna como cabeçalhos horizontalmente e verticalmente, deve-se selecionar a célula que está abaixo da linha e à direita da coluna que deseja congelar, clicar em exibir e congelar linhas e colunas.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Questão 26

O volume dos poros com diâmetro maior ou igual a 0,05 mm foi determinado em uma amostra de solo. Assinale a alternativa correspondente a variável analisada:

A) Microporosidade
B) Porosidade Total do solo
C) Macroporosidade
D) Densidade do solo
E) Densidade de partículas

Questão 27

Uma amostra de solo coletada no horizonte superficial foi submetida a oxidação da matéria orgânica via úmida com dicromato de potássio em meio sulfúrico, empregando-se como fonte de energia o calor desprendido do ácido sulfúrico. O excesso de dicromato após a oxidação foi titulado com solução padrão de sulfato ferroso amoniacal (sal de Mohr) sendo obtido o resultado analítico de C orgânico = 2,0 %. Assinale a alternativa correta que apresenta o teor de matéria orgânica do solo na unidade de medida g/kg:

A) 3,4
B) 30,0
C) 3,0
D) 32,4
E) 34,4

Questão 28

Acerca do armazenamento de reagentes, assinale a alternativa correta que apresenta as afirmativas verdadeiras e falsas:

I. Produtos químicos devem ser estocados por ordem alfabética.
II. Ácido Nítrico deve ser separado de todas outras substâncias.
III. Inflamáveis inorgânicos e orgânicos devem ser armazenados separadamente em armários para inflamáveis.
IV. Os produtos químicos acondicionados em recipientes de vidro deverão ser estocados em estantes que estejam mais distanciadas do piso.

A) I, II e III são afirmativas verdadeiras.
B) II e III são afirmativas verdadeiras.
C) II, III e IV são afirmativas verdadeiras.
D) I, II e III são afirmativas falsas.
E) II e IV são afirmativas falsas.

Questão 29

Em laboratório, a utilização de Equipamentos de Proteção coletiva, Equipamentos de Proteção Individual (EPIs) e os itens de proteção são essenciais à saúde dos usuários. E para o seu efetivo funcionamento, os equipamentos de proteção devem ser utilizados para a função certa e da maneira adequada. Assinale a alternativa correta:

A) O material das luvas de Acetato de polivinila (PVA) são ruins para proteção contra solventes aromáticos, alifáticos e halogenados.
B) O Jaleco deve ser utilizado todo fechado e suas mangas podem ser dobradas, ou arregaçadas.
C) O sistema de exaustão da capela pode ser desligado imediatamente após o término dos trabalhos.
D) Os chuveiros de emergência e lava-olhos são equipamentos de proteção individual que devem ser instalados próximos às áreas onde haja armazenagem e manipulação de produtos químicos.
E) O material das luvas de borracha butílica tem a maior resistência avaliada contra a permeação de gases e vapores.

Questão 30

Na expressão do teor de matéria orgânica de um solo foi descrito o valor de 15 dag/kg na análise de solo. Assinale a alternativa correta se a unidade de medida fosse $g.kg^{-1}$.

A) 15
B) 1,5
C) 100
D) 150
E) 1

Questão 31

Na determinação de Al trocável, considere uma amostra de solo que apresenta 12 g/kg de matéria orgânica e assinale a alternativa que apresenta o método mais recomendado e a justificativa coerente:

A) Método titulométrico pois a titulação com NaOH neutraliza outras formas de acidez, além daquela devida ao Al trocável.
B) Método colorimétrico do alaranjado de xilenol porque na determinação de Al trocável por meio da titulação do extrato de solo em KCl 1 mol L-1 com NaOH 0,025 mol L-1, os teores reais de Al ficam prejudicados, visto que também são determinadas outras formas de acidez, principalmente em solos ricos em compostos orgânicos.
C) Método colorimétrico, uma vez que em solos com baixos teores de matéria orgânica seria mais recomendado do que o titulométrico, pois indica o teor real de Al trocável.
D) Os dois métodos titulométrico ou colorimétrico podem ser utilizados nesta amostra de solo que apresenta baixos teores de matéria orgânica.
E) Método espectrofotométrico, em solos com baixo teor de matéria orgânica, e, por ser um método menos laborioso, poderá ser utilizado no caso de adoção da extração simultânea de Ca, Mg, Na, K e Al com NaOH.

Questão 32

Para o preparo de uma solução com 1 mol L^{-1} de Hidróxido de sódio, assinale a alternativa correta referente a quantidade a ser pesada do reagente.

A) 40 g
B) 4 g
C) 180 g
D) 8 g
E) 84 g

Questão 33

A medição do potencial hidrogeniônico do solo é realizado por meio do uso de potenciômetro com eletrodo combinado imerso em suspensão solo: líquido (água, KCl ou $CaCl_2$) na seguinte proporção:

A) 1:3
B) 1:2,5
C) 1:3,5
D) 1:4
E) 1:5

Questão 34

Suponha que você precise separar 20 g de TFSA, sendo que este material será triturado e passado em peneira de 80 mesh. Em seguida, foram pesados 0,5 g da TFSA triturada para homogeneizar com 10 mL de solução de bicromato de potássio 0,2 M. Assinale a alternativa correta quanto ao recipiente mais adequado para esta última etapa do procedimento descrito:

A) Vidro âmbar
B) Almofariz com pistilo
C) Tubos de ensaio
D) Erlenmeyer
E) Proveta

Questão 35

Em caso de derramamento de ácido sulfúrico sobre o chão ou bancada do laboratório de solos, além das medidas gerais de segurança seria correto:

A) Realizar rapidamente a neutralização com carbonato ou bicarbonato de sódio em pó e, a seguir, lavar abundantemente a superfície com água e detergente.
B) Adsorver com carvão ativado ou outros adsorventes específicos. Nunca use serragem.
C) Neutralizar com água a pH ligeiramente básico. A seguir, lave abundantemente a superfície apenas com água.
D) Adsorver com serragem. A seguir, lave abundantemente a superfície apenas com água.
E) Espalhar enxofre sobre o local ou recolher por aspiração com pipeta Pasteur, guardando o líquido recolhido em recipiente hermeticamente fechado.

Questão 36

A amostragem de solo é imprescindível para o sucesso do empreendimento agrícola e monitoramento das características físicas e químicas do solo. Considerando os procedimentos de preparo, registro e armazenamento das amostras de solo, assinale a alternativa correta:

A) Para realizar a preparação das amostras de solo devem ser utilizados os seguintes materiais e aparelhos: Estufas com circulação de ar; Espátula; peneiras com 40 cm de diâmetro e malha e 4 mm; e sacos plásticos.
B) Os torrões maiores são quebrados manualmente e, em seguida, faz-se o revolvimento da amostra para agilizar a secagem. As amostras são secas a 40°C em estufas com circulação de ar.
C) As amostras de solo são inicialmente catalogadas em ordem cronológica de chegada no livro de registro para amostras de solos. Neste livro as amostras são identificadas quanto ao local de coleta e registra-se apenas a data de recebimento e o nome do solicitante.
D) O período de armazenamento das amostras de solo nas salas adequadas para esta finalidade varia de um a dois meses.
E) A secagem das amostras pode ser realizada em temperaturas maiores do que 40 ° C em estufas com circulação de ar.

Questão 37

Uma amostra de solo possui densidade de partícula 2,65 g cm^{-3} e porosidade total de 40%. Assinale a alternativa que apresenta o valor da densidade do solo:

A) 1,25 g cm^{-3}
B) 1,69 g cm^{-3}
C) 1,59 g cm^{-3}
D) 1,38 g cm^{-3}
E) 1,45 g cm^{-3}

Questão 38

Em caso de incêndio nas instalações elétricas do laboratório, os procedimentos mais eficazes para esta situação seriam:

A) Interromper o fornecimento elétrico e utilizar espuma química obtida pela reação de substâncias químicas ($NaHCO^{3+}$ $Al_2(SO_4)_3$).
B) Interromper o fornecimento elétrico e utilizar água na forma de jato ou pulverização.
C) Interromper o fornecimento elétrico e utilizar a espuma física, que é uma massa de bolhas interligadas por um estabilizador, que se aplica na forma de manta, apagando o fogo por abafamento.
D) Interromper o fornecimento elétrico e água desionizada.
E) Interromper o fornecimento elétrico e utilizar o extintor de dióxido de carbono.

Questão 39

Fazem parte das análises químicas de fertilizantes minerais para quantificação do nitrogênio total, fósforo total, potássio (k_2O) solúvel em água, cálcio, magnésio e cloro solúvel em água, os seguintes métodos, respectivamente:

A) Método do cromo metálico, Método volumétrico do D-manitol (D-sorbitol), Método gravimétrico do quimociac, Método volumétrico do tetrafenilborato de sódio, Método quelatométrico do EDTA e Método gravimétrico e simplificado do cloreto de bário.
B) Método gravimétrico e simplificado do cloreto de bário, Método espectrofotométrico de absorção atômica, Método volumétrico do tiossulfato de sódio, Método colorimétrico do permanganato de potássio, Método de Mohr e Método volumétrico do dicromato de potássio.
C) Método volumétrico do tetrafenilborato de sódio, Método de Mohr, Método do cromo metálico, Método volumétrico do D-manitol (D-sorbitol), Método gravimétrico do quimociac e Método quelatométrico do EDTA.
D) Método do cromo metálico, Método gravimétrico do quimociac, Método volumétrico do tetrafenilborato de sódio, Método quelatométrico do EDTA, Método espectrofotométrico de absorção atômica e Método de Mohr.
E) Método de Mohr, Método do cromo metálico, Método volumétrico do D-manitol (D-sorbitol), Método gravimétrico do quimociac, Método quelatométrico do EDTA e Método volumétrico do tiossulfato de sódio.

Questão 40

Em uma das etapas para quantificar a salinidade dos fertilizantes, é comumente utilizado:

A) Potenciômetro com eletrodo combinado.
B) Microscopia eletrônica de varredura.
C) Condutivímetro.
D) Soluções de NaOH e KCl.
E) Somente outro equipamento.

Questão 41

A partir da matéria orgânica pode-se obter as seguintes constituições principais:

A) Ácidos galacturônico e húmico e globulina.
B) Ácidos hialurônico e húmico e humina.
C) Ácidos pantotênico e húmico e globulina.
D) Ácidos acetilsalicílico, fúlvico e galacturônico.
E) Ácidos fúlvico e húmico e humina.

Questão 42

Uma das formas de quantificar a matéria orgânica no solo é por meio:

A) do teor de carbono orgânico sem o fator de correção.
B) do teor de carbono orgânico e do fator de correção.
C) da relação de volume total de solo com o teor de umidade.
D) da amostra de solo indeformada.
E) nenhuma das alternativas.

Questão 43

Fazem parte dos procedimentos e cuidados especiais no ambiente laboratorial, exceto:

A) Ter um local reservado dentro do laboratório para preparo de lanches.
B) Deixar baldes, vassouras e outros utensílios de limpeza junto às paredes.
C) Quando determinado produto químico respingar acidentalmente nos olhos, estes devem ser lavados com água em abundância imediatamente, levantando ocasionalmente as pálpebras superiores e inferiores.
D) Pessoas desconhecidas não devem ser levadas ao laboratório, sem conhecimento do responsável.
E) Cuidado com cabelos compridos.

Questão 44

Fazem parte dos equipamentos de proteção coletiva dentro do laboratório:

A) Capela com sistema de exaustão e chuveiro.
B) Extintor de incêndio da classe BC e lava-olhos.
C) Saída de emergência e extintores de incêndio.
D) Chuveiro, lava-olhos e extintores de incêndio.
E) Todas as respostas estão corretas.

Questão 45

Considerando as regras para manuseio de gases comprimidos é correto afirmar que:

A) Os cilindros devem ser protegidos do calor e da irradiação direta.
B) Não deve ser utilizado óleo lubrificante em válvulas redutoras dos cilindros de gás comprimido porque pode provocar incêndio.
C) Devem ser realizados testes de vazamento com solução de sabão logo após as instalações das válvulas redutoras em cilindros de gás comprimido.
D) A válvula principal do cilindro de gás comprimido deve ser aberta aos poucos, e nunca totalmente.
E) Todas as respostas estão corretas.

Rascunho

Questão 46

Considerando o descarte de substâncias e resíduos em laboratório não é correto afirmar que:

A) para o recolhimento de um resíduo químico deve ser utilizado recipiente de vidro ou de plástico resistente em perfeita condição.
B) o frasco com resíduo não deve ser armazenado próximo a fontes de calor e água.
C) os frascos com resíduos não devem ser armazenados na capela.
D) misturas de solventes orgânicos com ácidos não reagem entre si.
E) as embalagens metálicas não devem ser utilizadas para resíduos.

Questão 47

Para determinar o Índice de Dispersão Granulométrica (GSI), é recomendado no manual do Ministério da Agricultura Pecuária e Abastecimento a utilização de:

A) Solução de agente dispersante.
B) Método do densímetro.
C) Peneiras de 4,80; 3,36 e 2,83 mm.
D) Tempo de duração que o grânulo fica intacto após o umedecimento.
E) Apenas outro método.

Questão 48

Não são reagentes para extração do ferro total, considerando o método volumétrico do dicromato de potássio:

A) Solução de difenilamina 10 g L^{-1} e solução de cloreto de estanho II, 200 g L^{-1}.
B) Solução extratora duplo-ácida e soluções padrão de sódio (0,1 mmol; 0,2 mmol; e 0,3 mmol de Na^{+} L^{-1}).
C) Solução de difenilaminassulfonato de sódio 5 g L^{-1} e solução saturada de cloreto de mercúrio II.
D) Solução saturada de cloreto de mercúrio II e soluções de dicromato de potássio 0,050 M e 0,010 M.
E) Solução de cloreto de estanho II, 200 g L^{-1} e solução de dicromato de potássio 0,100 N.

Questão 49

Fazem parte da determinação de nitrato e amônio, exceto:

A) Pipetar 30 mL do sobrenadante límpido e adicioná-los em tubos de digestão.
B) Adição de 0,2 g de óxido de magnésio p. a.
C) Procedimento de destilação da alíquota de 30 mL em destilador de arraste de vapores (Método Kjedahl).
D) Transferência para balão volumétrico de 30 mL uma alíquota do extrato que contenha 0,2 g de sulfato de amônio.
E) Coleta do condensado em erlenmeyer de 125 mL, contendo 5 mL de solução indicadora de ácido bórico a 2 %.

Questão 50

Para preparar 250 mL de uma solução 50 mg L^{-1} de K^{+}, considerando a solução estoque de 500 mg L^{-1} de K^{+}, qual volume (mL) mais aproximado que será utilizado da solução estoque?

A) 26
B) 2,6
C) 0,3
D) 51
E) 6

Rascunho