

# **Concurso Público**

## **Nível Superior**

**Instituto Nacional de Pesquisas Espaciais**

**Código da Vaga: LCP-08**

**Caderno de Provas Escritas**

**Aplicação: 28/02/2010**

<b>LEIA COM ATENÇÃO AS INSTRUÇÕES ABAIXO.</b>
---

1. Ao receber este caderno, confira se ele contém 30 questões, enumeradas de 1 a 30.
2. Caso o caderno esteja incompleto ou tenha qualquer defeito, solicite ao fiscal de sala mais próximo que tome as providências cabíveis.
3. Não utilize nenhum material de consulta que não seja fornecido pelos fiscais de sala.
4. Durante as provas, não se comunique com outros candidatos nem se levante sem autorização dos fiscais de sala.
5. Junto com este caderno de provas há duas folhas de resposta. Uma para ser usada como rascunho que poderá ser levada consigo ao final da prova e outra para ser entregue ao fiscal da prova. Esta última não poderá conter rasuras. Não esqueça da identificação e assinatura.
6. A duração da prova é de 3 horas, já incluído o tempo destinado ao preenchimento da folha de respostas a ser entregue ao fiscal. O tempo mínimo de permanência no local da prova é de 1 hora.
7. Ao terminar a prova, chame o fiscal de sala mais próximo, devolva-lhe o caderno de prova e apenas uma folha de respostas e deixe o local da prova.
8. A desobediência a qualquer uma das determinações constantes no presente caderno de prova e na folha de respostas poderá implicar na anulação da sua prova.

**Boa prova!**

## PROVA DE CONHECIMENTOS BÁSICOS

- 1) Assinale a alternativa incorreta. Conforme o Artigo 11º da Lei 8745/1993, que regula a contratação de pessoal por tempo determinado para atender necessidade temporária de excepcional interesse público, são deveres ou proibições ao contratado:
  - a) Exercer com zelo e dedicação as atribuições do cargo; ser leal às instituições a que servir; e observar as normas legais e regulamentares.
  - b) Zelar pela economia do material e a conservação do patrimônio público; guardar sigilo sobre assunto da repartição; manter conduta compatível com a moralidade administrativa; ser assíduo e pontual ao serviço; e tratar com urbanidade as pessoas.
  - c) ausentar-se do serviço durante o expediente, sem prévia autorização do chefe imediato; retirar, sem prévia anuência da autoridade competente, qualquer documento ou objeto da repartição; e promover manifestação de apreço ou desapreço no recinto da repartição.
  - d) praticar usura sob qualquer de suas formas; proceder de forma desidiosa; utilizar pessoal ou recursos materiais da repartição em serviços ou atividades particulares; e exercer quaisquer atividades que sejam incompatíveis com o exercício do cargo ou função e com o horário de trabalho.
  - e) requerer aos Poderes Públicos, em defesa de direito ou interesse legítimo; responder civil, penal e administrativamente pelo exercício irregular de suas atribuições; e ter as infrações disciplinares apuradas mediante sindicância, concluída no prazo de trinta dias e assegurada ampla defesa.
- 2) Assinale a alternativa incorreta. Conforme o Artigo 11º da Lei 8745/1993, que regula a contratação de pessoal por tempo determinado para atender necessidade temporária de excepcional interesse público, aplica-se ao contratado:
  - a) O Dia do Servidor Público será comemorado a vinte e oito de outubro.
  - b) Por motivo de crença religiosa ou de convicção filosófica ou política, o servidor não poderá ser privado de quaisquer dos seus direitos, sofrer discriminação em sua vida funcional, nem eximir-se do cumprimento de seus deveres.
  - c) Será licenciado, com remuneração integral, o servidor acidentado em serviço.
  - d) Ao servidor público civil é assegurado, nos termos da Constituição Federal, o direito à livre associação sindical.
  - e) Consideram-se da família do servidor, além do cônjuge e filhos, quaisquer pessoas que vivam às suas expensas e constem do seu assentamento individual.

- 3) Assinale a alternativa incorreta. O Artigo 12º da Lei 8745/1993, que regula a contratação de pessoal por tempo determinado para atender necessidade temporária de excepcional interesse público, afirma sobre a extinção do contrato:
- a) Poderá ocorrer pela extinção ou conclusão do projeto.
  - b) Poderá ocorrer por iniciativa do contratado.
  - c) Poderá ocorrer pelo término do prazo contratual.
  - d) Deverá ser comunicada com antecedência de 30 dias (nos casos de iniciativa do contratado ou pelo término do prazo contratual).
  - e) A extinção do contrato, por iniciativa do órgão ou entidade contratante, decorrente de conveniência administrativa, importará o pagamento de indenização correspondente à metade do que caberia referente ao tempo do contrato já executado.
- 4) Assinale a alternativa correta. O Artigo 9º da Lei 8745/1993, que regula a contratação de pessoal por tempo determinado para atender necessidade temporária de excepcional interesse público, diz que o pessoal contratado nos termos desta lei poderá:
- a) Ser nomeado ou designado para o exercício de cargo em comissão ou função de confiança.
  - b) Receber atribuições, funções ou encargos não previstos no contrato.
  - c) Ser novamente contratado, com fundamento na mesma lei, depois de decorridos vinte e quatro meses do encerramento do seu contrato anterior, salvo nas hipóteses de assistência a situações de calamidade pública e de combate a emergências ambientais.
  - d) Ser servidor da Administração direta ou indireta da União, dos Estados, do Distrito Federal e dos Municípios, bem como empregados ou servidores de suas subsidiárias e controladas.
  - e) Nenhuma das alternativas anteriores.
- 5) Assinale a alternativa incorreta. Conforme o Artigo 11º da Lei 8745/1993, que regula a contratação de pessoal por tempo determinado para atender necessidade temporária de excepcional interesse público, é direito do contratado:
- a) Ter licença para motivo de doença em pessoa da família, atividade política, por motivo de afastamento do cônjuge ou afastamento para exercício de mandato eletivo.
  - b) Receber ajuda de custo de instalação de moradia em caso de mudança de sede do trabalho no decorrer do contrato.
  - c) Receber passagens e diárias, a título de indenização, para cobertura de despesas extraordinárias com pousada, alimentação e locomoção urbana, quando se deslocar, a serviço, fora da sede, conforme regulamento.
  - d) Receber pagamento de gratificação natalina e adicional de férias.
  - e) Receber pagamento por adicional de insalubridade ou periculosidade.

- 6) The National Program of Space Activities – PNAE – is strategic for the sovereign development of Brazil. The importance of capacity building in the domain of space technology which, in a broader sense, includes launch centers, launch vehicles, satellites and payloads, arises from its relevance for the nation's future. No strategic technologies will be made available by third parties. These must be developed with domestic resources, in a widespread and integrated manner, in order to address the challenges posed by the era of satellite telecommunications and imaging.

Only those countries that master space technology will have the autonomy to develop global evolution scenarios, which consider both the impact of human action, as well as of natural phenomena. These countries will be able to state their positions and hold their ground at diplomatic negotiating tables.

National Program of Space Activities: PNAE / Brazilian Space Agency. Brasília: Ministry of Science and Technology, Brazilian Space Agency, 2005.

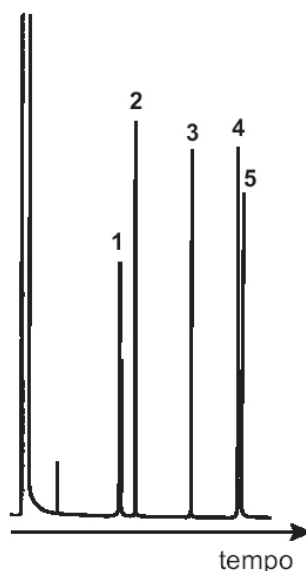
According to the text it is wrong to state:

- a) It is of importance for the future of Brazil the capacity to build launch centers, launch vehicles, satellites and payloads.
  - b) Strategic technologies needed by telecommunication and imaging satellites development must be developed with domestic resources.
  - c) Natural phenomena and the impact of human action are considered in the development of global evolution scenarios.
  - d) Only the countries able to state their positions at diplomatic negotiating tables will master space technology.
  - e) For the sovereign development of Brazil it is strategic to implement the PNAE due to the importance of capacity building in the domain of space technology.
- 7) Assinale a alternativa correta. É um dos Objetivos Estratégicos do INPE, conforme o Planejamento Estratégico do INPE 2007-2011:
- a) Ampliar e consolidar competências em meteorologia e em mudanças climáticas.
  - b) Prover a infraestrutura adequada para o desenvolvimento científico e tecnológico.
  - c) Prover uma política espacial para o comércio, para atender às necessidades de serviços espaciais.
  - d) Consolidar a atuação como instituição singular no desenvolvimento de foguetes lançadores de satélites e tecnologias espaciais.
  - e) Fortalecer o relacionamento institucional em âmbitos estadual e nacional.

- 8) Assinale a alternativa correta. É Missão do INPE, conforme o Planejamento Estratégico do INPE 2007-2011:
- a) Ser referência nacional e internacional nas áreas espacial e do ambiente terrestre pela geração de conhecimento e pelo atendimento e antecipação das demandas de desenvolvimento e de qualidade de vida da sociedade brasileira.
  - b) Defender, preservar e promover um conjunto de valores que orientam continuamente suas estratégias e ações, com base em princípios de ética, transparência e integridade.
  - c) Ampliar e consolidar competências em ciência, tecnologia e inovação nas áreas espacial e do ambiente terrestre para responder a desafios nacionais.
  - d) Produzir ciência e tecnologia nas áreas espacial e do ambiente terrestre e oferecer produtos e serviços singulares em benefício do Brasil.
  - e) Desenvolver, em âmbito mundial, liderança científica e tecnológica nas áreas espacial e do ambiente terrestre enfatizando as especificidades brasileiras.
- 9) Indique a alternativa correta quanto à concordância nominal e verbal, bem como de regência nominal e verbal, de acordo com a norma culta.
- a) Sobrinha e tio eram tal qual dois inimigos falando asperamente.
  - b) Quando entrou no palco para a apresentação, a cantora estava meia nervosa.
  - c) Pessoas nervosas e bastante ansiosas põe o amigo em situações embaraçosas.
  - d) O ofegante jogador entrou no escritório do calmo advogado para fazer-lhe um pedido de alteração no contrato.
  - e) Embusteiros filha e marido entraram no salão de festa do tio para lembrar da promessa.
- 10) Indique a alternativa correta quanto à concordância nominal e verbal, bem como de regência nominal e verbal, de acordo com a norma culta.
- a) Todos assistiram pela televisão a terrível tragédia causada pelas chuvas em São Luís do Paraitinga.
  - b) Bancos de dados científicos serão compartilhados por muitos projetos de pesquisa. E isso trarão grandes impulsos às pesquisas.
  - c) Quero falar sobre essa questão de ética na pesquisa científica, assunto que gosto muito.
  - d) Devem haver outras formas de vida no espaço exterior, dizem alguns.
  - e) Com a Internet, houve mudanças significativas no avanço científico causadas pela maior velocidade da troca de informações.

## PROVA DE CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

11) A figura abaixo mostra um cromatograma obtido em condição de isoterma utilizando a cromatografia gasosa de alta resolução com detector de ionização de chama.



A resolução cromatográfica entre os picos 4 e 5 pode ser melhorada com:

- a) A redução da temperatura da coluna;
- b) A redução do fluxo de gás do detector;
- c) O aumento da vazão do gás de arraste;
- d) O aumento da temperatura do injetor;
- e) O aumento da quantidade de amostra injetada.

12) Pode-se afirmar, em relação à espectroscopia ultra-violeta e visível, que:

- I. É uma técnica de análise que se fundamenta na absorção da radiação eletromagnética que incide sobre uma molécula que será levada a um estado excitado de maior energia que difere do seu estado inicial em  $\Delta E = h\nu$ , onde  $h$  é constante de Planck e  $\nu$  é frequência da radiação.
- II. É uma técnica que se baseia na absorção da energia vibracional da radiação eletromagnética de comprimento de onda superior a 1000nm.
- III. É a técnica espectrofotométrica que utiliza radiação eletromagnética de comprimento de onda que vai de 200nm a 800nm.
- IV. É a técnica que está fundamentada na medida da frequência que os núcleos magnéticos das moléculas ao entrar em ressonância com um campo eletromagnético, quando a molécula é exposta a um campo magnético forte.
- V. É a técnica utilizada para determinação do ponto de fusão de hidrocarbonetos.
- VI. É uma tecnologia utilizada para determinar quantidades isotópicas, composição de ossos e outros tecidos do corpo, baseada na massa de moléculas, fragmentos e íons.

Estão corretas as alternativas:

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

13) Para proceder a uma análise de ferro por espectroscopia de absorção atômica, foi necessário preparar cinco soluções distintas de íons  $\text{Fe}^{2+}$  com concentrações de 10ppm, 20ppm, 30ppm, 40ppm e 50ppm, respectivamente. Para tal, foi utilizada uma solução padrão de ferro de concentração 0,1% massa por volume. O volume total de solução padrão, em mL, gasto no preparo de 100 mL de cada uma das soluções, foi:

(Dado: densidade das soluções a serem preparadas = 1 g/mL)

- a) 5
- b) 10
- c) 15
- d) 20
- e) 25

14) A norma militar americana MIL-P-26536E, para análise da hidrazina, sugere dois métodos para análise do cloro livre no propelente. Quais são?

- a) Condutimetria ou polarografia;
- b) Polarografia ou potenciometria seletiva;
- c) Potenciometria seletiva ou condutimetria
- d) Condutimetria ou Colorimetria;
- e) Colorimetria ou potenciometria seletiva.

15) O tetróxido de nitrogênio (NTO) é um poderoso oxidante utilizado como propelente em diversos motores de foguete. Normalmente o NTO é misturado com uma pequena porcentagem de óxido nítrico, formando um propelente denominado MON. Qual é o objetivo desta mistura?

- a) Aumentar o desempenho do motor;
- b) Diminuir a massa específica do propelente;
- c) Reduzir a nocividade do material;
- d) Reduzir o ponto de fusão do propelente;
- e) Todas as alternativas anteriores.

16) O espectrofotômetro utiliza o princípio da absorção de luz, sendo muito utilizado para a identificação de componentes por reações colorimétricas. Analise as afirmações a seguir:

- I. Se a amostra for incolor e transparente, adicionam-se reagentes que, através de reações químicas, produzem a cor.
- II. Em reações colorimétricas o produto formado é corado com leitura na faixa do espectro infravermelho.
- III. O comprimento de onda ideal para se identificar a presença de metais em uma amostra por meio das reações colorimétricas está na faixa da luz ultravioleta.
- IV. A análise colorimétrica ou espectrofotométrica são técnicas de determinação qualitativa que comparam a densidade de cor da amostra com a do padrão.

As alternativas corretas estão em:

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

17) Espectrofotometria é a técnica que utiliza luz para medir concentrações de espécies químicas. Considerando esse assunto, numere a coluna da direita com base nas informações da coluna da esquerda.

- |                        |  |
|------------------------|--|
| 1. Estado fundamental  | ( ) número de oscilações completas que uma onda faz a cada segundo.    |
| 2. Frequência          | ( ) quantidade de luz absorvida em um determinado comprimento de onda. |
| 3. Luz monocromática   | ( ) a absorbância é proporcional à concentração da espécie absorvente. |
| 4. Lei de Lambert-Beer | ( ) molécula em seu menor estado energético.                           |
| 5. Absortividade molar | ( ) comprimento de onda único.   |

Assinale a alternativa que representa a seqüência correta da coluna da direita, de cima para baixo.

- a) 5, 2, 3, 4, 1.
- b) 3, 1, 4, 5, 2.
- c) 2, 5, 4, 1, 3.
- d) 2, 4, 5, 3, 1.
- e) 1, 4, 5, 2, 3.

18) Quais são os três principais propelentes nitrogenados utilizados na propulsão espacial como agentes redutores mono ou bipropelentes?

- a) MMH, UDMH,  $N_2O_4$
- b) MMH, UDMH,  $N_2O$
- c)  $N_2H_4$ ,  $N_2O_4$ , UDMH
- d)  $N_2H_4$ , MMH,  $N_2O$
- e)  $N_2H_4$ , UDMH, MMH



- 19) Segundo a norma militar americana MIL - P - 26536E, a hidrazina pode ser classificada quanto a sua pureza em três categorias: Grau Padrão; Grau Monopropelente e Grau Alta Pureza. A concentração de hidrazina (% em peso) que deve conter cada categoria respectivamente é:
- a)  $\geq 96,0\%$ ,  $\geq 96,5\%$  e  $\geq 97,0\%$
  - b)  $\geq 97,0\%$ ,  $\geq 97,5\%$  e  $\geq 98,0\%$
  - c)  $\geq 98,0\%$ ,  $\geq 98,5\%$  e  $\geq 99,0\%$
  - d)  $\geq 98,5\%$ ,  $\geq 99,0\%$  e  $\geq 99,5\%$
  - e)  $\geq 99,0\%$ ,  $\geq 99,5\%$  e  $\geq 99,9\%$
- 20) A determinação de traços de mometilhidrazina em água é efetuada utilizando-se um método fotométrico, onde o componente X recém-preparado, ao reagir, em meio ácido, com a monometilhidrazina produz um complexo colorido. A intensidade da coloração é proporcional à concentração de monometilhidrazina na água e segue a Lei de BEER. O componente X é:
- a) Trisodium Pentacyanoamino Ferroate
  - b) Paradimetilaminobenzaldeído
  - c) Diacetilmonoxima
  - d) Acetofenilnitrila
  - e) Ortodimetilaminobenzaldeído
- 21) A espectrometria de absorção atômica utiliza tanto a técnica de emissão como a de absorção. Na técnica de emissão, a chama serve para dois propósitos: (i) converter o aerossol da amostra em um X (onde se encontram átomos no “estado fundamental”) e (ii) excitar, termicamente, estes átomos, levando-os a “Y”. Na técnica de absorção atômica, a única função da chama é converter o aerossol da amostra em Z. De acordo com o texto acima X, Y e Z podem ser substituídos respectivamente pelas expressões:
- a) Vapor atômico, estado excitado, vapor atômico;
  - b) Vapor atômico, estado fundamental, vapor atômico;
  - c) Estado excitado, vapor atômico, estado fundamental;
  - d) Estado excitado, vapor atômico, vapor atômico;
  - e) Estado fundamental, vapor atômico, estado excitado.
- 22) Uma das principais impurezas da hidrazina é o CO<sub>2</sub>. O teor desta impureza no monopropelente hidrazina pode ser determinado utilizando-se as seguintes técnicas:
- a) Potenciometria seletiva ou cromatografia a gás.
  - b) Cromatografia a gás ou espectroscopia no infravermelho.
  - c) Potenciometria seletiva ou espectroscopia no infravermelho.
  - d) Espectroscopias no UV ou infravermelho.
  - e) Cromatografia a gás ou espectroscopia no UV.

- 23) O teor de anilina como impureza em propelentes do tipo hidrazina, por exemplo, pode ser determinado pelas seguintes técnicas:
- a) Espectroscopias no UV ou infravermelho.
  - b) Espectroscopia no UV ou espectrometria de absorção atômica.
  - c) Espectrometria de absorção atômica ou espectroscopia no infravermelho.
  - d) Espectroscopia no UV ou cromatografia a gás.
  - e) Nenhuma das alternativas anteriores.
- 24) O tetróxido de nitrogênio grau propelente deve apresentar elevada pureza. Quando esta pureza é superior a 99,5% (em peso), na forma líquida apresenta uma coloração marrom. Qual é a coloração deste produto quando congelado?
- a) Marrom claro
  - b) Amarelo claro
  - c) Verde claro
  - d) Azul claro
  - e) incolor
- 25) Sobre os Métodos de Espectrofotometria de Absorção Molecular e de Espectrofotometria de Absorção Atômica é correto afirmar que:
- a) A interferência espectral é comum na Espectrofotometria de Absorção Atômica.
  - b) O método das adições de padrões empregado em ambas espectrofotometrias visa diminuir os efeitos da matriz.
  - c) Os atomizadores eletrotérmicos empregados na Espectrofotometria de Absorção Atômica diminuem a sensibilidade do método.
  - d) O método de Espectrofotometria de Absorção Molecular baseia-se na emissão de radiações eletromagnéticas por moléculas em solução.
  - e) Nenhuma das questões anteriores
- 26) A relação linear observada entre os sinais de absorção ou emissão atômica e a concentração de uma espécie presente na amostra é expressa pela lei de Beer, a qual se aplica à radiação monocromática. Em termos práticos, a referida lei requer que a largura de linha da emissão da fonte de radiação seja significativamente menor que a largura de linha da absorção da amostra. O efeito Doppler é um dos mecanismos responsáveis pelo alargamento das linhas de emissão ou de absorção na espectrometria atômica. Esse efeito origina-se de:
- a) pequenas variações na temperatura do atomizador.
  - b) colisões entre átomos, que diminuem o tempo de vida do estado excitado.
  - c) colisões e de movimento aleatório dos átomos presentes na nuvem atômica.
  - d) um efeito da mecânica quântica, conhecido como princípio da incerteza de Heisenberg.
  - e) diferenças nas frequências absorvidas por átomos que se movimentam em direção à fonte de radiação ou se afastam dela.

27) Sobre as etapas do processo de tratamento de efluentes, julgue os seguintes itens:

- I. O tratamento preliminar visa à remoção dos sólidos grosseiros.
- II. O tratamento primário destina separar quantidades excessivas de líquidos orgânicos.
- III. O tratamento secundário tem por objetivo a estabilização da matéria orgânica através de processos biológicos.
- IV. O tratamento terciário visa à desinfecção para a remoção de organismos patogênicos.

As alternativas corretas estão em:

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

28) Acerca de cromatografia, julgue os próximos itens:

- I. Em geral a cromatografia gasosa é aplicável para separação e análise de misturas cujos constituintes tenham pontos de ebulição de até 300°C e que sejam termicamente estáveis.
- II. Os detectores que são bastante utilizados em cromatografia gasosa são: os detectores de condutividade térmica, detectores de ionização de chama e detectores de captura de elétrons.
- III. Os detectores de ionização de chama são mais sensíveis que os detectores de condutividade térmica.
- IV. Os detectores de captura de elétrons são utilizados principalmente para a detecção de compostos aromáticos.

As alternativas corretas estão em:

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

29) A hidrazina é uma substância suspeita de ser cancerígena. Durante a preparação de uma amostra para análise houve necessidade de neutralizar resíduos desta hidrazina. Que solução você usaria nesta situação para neutralizar o produto?

- a) Solução de uréia
- b) Solução de bicarbonato de sódio
- c) Solução de hipoclorito de sódio
- d) Solução de hidróxido de sódio
- e) Solução de peróxido de sódio

30) Em relação à técnica de absorção atômica com atomização por chama, a técnica de absorção atômica com atomização eletrotérmica (forno de grafite) possui a vantagem de:

- a) apresentar melhor precisão, menor tempo de análise e menor custo de análise, além de permitir análises simultâneas.
- b) requerer um menor volume de amostra e apresentar menor tempo de análise e maior sensibilidade.
- c) apresentar maior eficiência na atomização, maior sensibilidade, melhor precisão e menor custo de análise.
- d) apresentar maior sensibilidade, requerer menor volume de amostra e permitir análise de sólidos e suspensões.
- e) apresentar ampla faixa linear de trabalho, maior sensibilidade e menor custo de análise.



**FOLHA DE RESPOSTAS (Código da Vaga: LCP-08) Aplicação: 28/02/2010**

**LEIA COM ATENÇÃO AS INSTRUÇÕES ABAIXO.**

1. Assinale com um "X", usando caneta, a sua resposta para cada uma das questões. Marque apenas uma letra como resposta de cada questão.
2. Não rasure a folha de respostas. Questões rasuradas serão anuladas.
3. Preencha a caneta os dados de identificação solicitados abaixo.

Nome completo do candidato: \_\_\_\_\_

CPF do candidato: \_\_\_\_\_

Assinatura: \_\_\_\_\_

Questão	Resposta da questão				
	a)	b)	c)	d)	e)
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	( )	( )	( )	( )	( )



**Folha de Respostas (Código da Vaga: LCP-08) Aplicação: 28/02/2010**

**LEIA COM ATENÇÃO AS INSTRUÇÕES ABAIXO.**

1. Assinale com um "X", usando caneta, a sua resposta para cada uma das questões. Marque apenas uma letra como resposta de cada questão.
2. Não rasure a folha de respostas. Questões rasuradas serão anuladas.
3. Preencha a caneta os dados de identificação solicitados abaixo.

Nome completo do candidato: \_\_\_\_\_

CPF do candidato: \_\_\_\_\_

Assinatura: \_\_\_\_\_

Questão	Resposta da questão				
	a)	b)	c)	d)	e)
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	( )	( )	( )	( )	( )