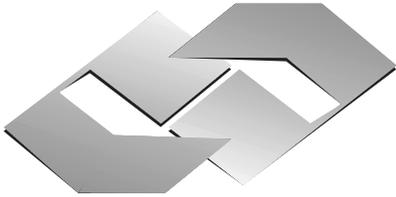


**CONCURSO PÚBLICO**  
**EDITAL Nº 001/2007**  
**CHESF**  
**Companhia Hidro Elétrica**  
**do São Francisco**



S  
M  
O  
S  
-  
I  
S  
T  
O  
S  
D  
E  
O  
Z  
E  
R  
N  
O  
D  
E  
A  
C

**INSTRUÇÕES**

- 01 - Material a ser utilizado: caneta esferográfica azul ou preta. Os objetos restantes devem ser colocados em local indicado pelo fiscal da sala, inclusive aparelho celular desligado, devidamente identificado com etiqueta.
- 02 - Não é permitido consulta, utilização de livros, códigos, dicionários, apontamentos, apostilas, calculadoras e etc. Bips e telefones celulares, devem ser mantidos **desligados**, ou qualquer outro material. É expressamente proibido ao candidato entrar ou permanecer com armas no local de realização das provas. Caso o candidato detenha o porte legal de arma e esteja de posse da mesma; deverá entregá-la na Coordenação, buscando-a ao término das provas.
- 03 - Durante a prova, o candidato não deve levantar-se, comunicar-se com outros candidatos e nem fumar.
- 04 - A duração da prova é de 03 (TRÊS) horas e 30 (TRINTA) minutos, já incluído o tempo destinado à identificação - que será feita no decorrer da prova - e ao preenchimento da FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO).
- 05 - Somente em caso de urgência pedir ao fiscal para ir ao sanitário, devendo no percurso permanecer absolutamente calado, **podendo** antes e depois da entrada no sanitário sofrer revista através de detector de metais. Ao término da prova ao sair da sala, não poderá utilizar os sanitários. Caso ocorra uma emergência, o fiscal deverá ser comunicado.
- 06 - O caderno de provas consta de: **40 (QUARENTA)** questões objetivas de múltipla escolha para Nível Superior, **30 (TRINTA)** questões objetivas de múltipla escolha para os Níveis Fundamental, Médio e Médio Técnico. Leia atentamente e marque apenas uma alternativa.
- 07 - As questões das provas objetivas serão do tipo múltipla escolha, com cinco opções (A a E) e uma única resposta correta. Haverá na folha de respostas para cada questão, um campo designado com o código SR, cujo significado é “sem resposta”, que servirá somente para caracterizar que o candidato desconhece a resposta correta. Portanto, a sua marcação não implicará em penalização ao candidato.**
- 08 - Deve-se marcar na FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO) apenas uma opção em cada questão, com caneta azul ou preta, SEM RASURAS, SEM AMASSÁ-LA, SEM PERFURÁ-LA. Caso contrário, a questão será anulada.
- 09 - Ao terminar a conferência do caderno de provas, caso o mesmo esteja incompleto ou tenha qualquer defeito, o candidato deverá solicitar ao fiscal de sala que o substitua, não cabendo reclamações posteriores neste sentido. Inclusive devendo o candidato verificar se o cargo/função em que se inscreveu encontra-se devidamente identificado no caderno de provas na parte superior esquerda da folha nº 02.
- 10 - Os fiscais não estão autorizados a emitir opinião nem prestar esclarecimentos sobre o conteúdo das provas. Cabe, única e exclusivamente ao candidato, interpretar e decidir.
- 11 - O candidato somente poderá retirar-se do local de realização das provas **após 90 (noventa) minutos** de seu início e só poderá levar o Caderno de Provas no decurso dos últimos **60 (sessenta) minutos** anteriores ao horário previsto para o seu término.
- 12 - É proibida a reprodução total ou parcial deste material, por qualquer meio ou processo, sem autorização expressa da **Consulplan Consultoria**. Em nenhuma hipótese a **Consulplan Consultoria** informará o resultado por telefone.
- 13 - A desobediência a qualquer uma das recomendações constantes nas presentes instruções poderá implicar na anulação da prova do candidato.

**RESULTADOS E RECURSOS**

- Os gabaritos oficiais das provas escritas objetivas de múltipla escolha estarão disponíveis no site [www.consulplan.net](http://www.consulplan.net) a partir das 14:00 horas do dia subsequente à realização das provas objetivas.
- Os recursos deverão ser apresentados conforme determinado no **item 10** do Edital 001/2007, não esquecendo, principalmente dos seguintes aspectos:
- a) Caberá recurso contra questões das provas e contra erros ou omissões no gabarito, até 02(dois) dias úteis, a contar do dia subsequente ao da divulgação desses gabaritos, **iniciando-se às 14:00 horas do dia 18 de Junho de 2007 e encerrando-se às 14:00 horas do dia 20 de Junho de 2007.**
- b) A decisão proferida pela Banca Examinadora tem caráter irrecorrível na esfera administrativa, razão pela qual não caberão recursos adicionais.
- c) Os recursos somente poderão ser feitos via Internet, apenas no prazo recursal, à CONSULPLAN CONSULTORIA, em requerimento próprio disponibilizado no link correlato ao Concurso Público no site [www.consulplan.net](http://www.consulplan.net).
- d) Serão rejeitados os recursos não fundamentados, enviados via postal, via fac-símile (fax) e os que não contiverem dados necessários à identificação do candidato.

**CARGO: ENGENHEIRO A – ENGENHARIA QUÍMICA**

**TEXTO: APELO**

Amanhã faz um mês que a Senhora está longe de casa. Primeiros dias, para dizer a verdade, não senti falta, bom chegar tarde, esquecido na conversa da esquina. Não foi ausência por uma semana: o batom ainda no lenço, o prato na mesa por engano, a imagem de relance no espelho.

## CONCURSO PÚBLICO – CHESF (Companhia Hidro Elétrica do São Francisco)

Com os dias, Senhora, o leite primeira vez coalhou. A notícia de sua perda veio aos poucos: a pilha de jornais ali no chão, ninguém os guardou debaixo da escada. Toda a casa era um corredor deserto, e até o canário ficou mudo. Para não dar parte de fraco, ah, Senhora, fui beber com os amigos. Uma hora da noite eles se iam e eu ficava só, sem o perdão de sua presença a todas as aflições do dia, como a última luz na varanda.

E comecei a sentir falta das pequenas brigas por causa do tempero da salada – meu jeito de querer bem. Acaso é saudade, Senhora? Às suas violetas, na janela, não lhes poupei água e elas murcham. Não tenho botão na camisa, calço a meia furada. Que fim levou o saca-rolhas? Nenhum de nós sabe, sem a Senhora, conversar com os outros: bocas raivosas mastigando. Venha para casa, Senhora, por favor.

(TREVISAN, Dalton. Apelo. In: BOSI, Alfredo, org. *O conto brasileiro contemporâneo*. São Paulo, Cultrix/Edusp. 1975. p. 190.)

- 01) Os sentimentos sucessivos e opostos que o narrador deixa entrever em relação à ausência da mulher e que ocorrem na mesma ordem do texto são:
- A) Alívio e dor.    B) Tristeza e alegria.    C) Alegria e alívio.    D) Dor e alívio.    E) Melancolia e angústia.
- 02) Uma das situações, no texto, que denotavam a falta da mulher era, EXCETO:
- A) O leite coalhado.    D) As palavras de consolo dos amigos.  
B) A mudez do canário.    E) O prato na mesa, por engano.  
C) A desorganização da casa.
- 03) O narrador, ao relatar seu descontentamento, enfatiza na mulher a imagem de:
- A) Companheira de libido à flor da pele.    D) Responsável pela gestão econômica da casa.  
B) Companheira bastante intelectualizada.    E) Autoritária.  
C) Competente nas tarefas do lar.
- 04) Em qual das alternativas abaixo NÃO se verifica a presença de um conector e de seu referente?
- A) “Amanhã faz um mês que a Senhora está longe de casa”.  
B) Joana cumpriu todos os seus propósitos, menos este: o de fazer ginástica.  
C) “... a pilha de jornais ali no chão, ninguém os guardou embaixo da escada.”  
D) O modelo da estante é igual àquele que está naquela trevista.  
E) Pedro é excelente pianista. Ele deu um concerto a semana passada.
- 05) Considere o seguinte trecho: “Com os dias, Senhora, o leite primeira vez coalhou”. Em qual das alternativas abaixo o termo destacado apresenta a mesma função sintática do termo sublinhado anteriormente?
- A) “Toda a casa era um corredor deserto...”.    D) “Às suas violetas, na janela, não lhes poupei água...”.  
B) “Uma hora da noite eles se iam...”.    E) “Não tenho botão na camisa...”.  
C) “... como a última luz na varanda”.
- 06) Considere os seguintes enunciados:
- I. “... como a última luz na varanda”.    III. Ele a considerava como uma verdadeira companheira”.
- II. “E comecei a sentir falta das pequenas brigas...”
- Os termos grifados são, respectivamente:
- A) Artigo, pronome, preposição.    D) Artigo, preposição, pronome.  
B) Preposição, preposição, pronome.    E) Pronome, preposição, artigo.  
C) Artigo, artigo, pronome.
- 07) “Não tenho botão na camisa...”. A palavra sublinhada na frase anterior faz o plural da mesma forma que, EXCETO:
- A) Anão.    B) Caixão.    C) Limão.    D) Zangão.    E) Alemão.
- 08) As palavras mês, está e água, respectivamente, recebem acento pelo mesmo motivo que:
- A) Baú, sofá, possível.    D) Caí, será, última.  
B) Até, já, ausência.    E) Pés, saúde, notícia.  
C) Nós, até, canário.
- 09) Na frase “Acaso é saudade, Senhora?”, a palavra sublinhada pode ser substituída por, EXCETO:
- A) Porventura.    B) Alguma vez.    C) Talvez.    D) Quiçá.    E) Quem sabe.
- 10) Ao se reescrever a frase “Toda a casa era um corredor deserto, e até o canário ficou mudo”, a alternativa que mantém os sentidos textuais é:
- A) O canário ficou mudo porque a casa se tornara um corredor deserto.  
B) Porque o canário ficara mudo a casa se tornou um corredor deserto.  
C) A casa toda parecia um corredor deserto enquanto o canário ficara mudo.  
D) A casa se transformou num corredor deserto já que o canário ficara mudo.  
E) Mesmo o canário ficou mudo e a casa toda era um corredor deserto.

## CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

- 11) Uma solução ideal é aquela que obedece a Lei de Raoult. Embora existam algumas essencialmente ideais, a maioria das soluções apresentam desvios da obediência desta Lei. Com relação a este desvio, analise:
- I. Em uma solução com desvio positivo, a tendência de escape de cada componente é excepcionalmente alta.  
II. O processo de mistura para formar uma solução com desvio negativo deve ser endotérmico.

**CONCURSO PÚBLICO – CHESF (Companhia Hidro Elétrica do São Francisco)**

- III. Em uma solução com desvio positivo, as atrações intermoleculares devem ser mais fracas que aquelas nos componentes puros.
- IV. Em um processo de mistura para formar uma solução com desvio negativo, forças mais fracas substituem as mais fortes.

**Estão corretas apenas as afirmativas:**

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

- 12) Em um recipiente de 1 litro foram colocados um mol de  $H_2$ , um mol de  $I_2$  e dois moles de HI a  $458^\circ C$ . Depois de estabelecido o equilíbrio, é correto afirmar que: (Considere:  $K=0,02$ )

- A) A concentração de HI será de 3,8 M.      D) As concentrações de  $H_2$  e  $I_2$  serão iguais a 1,72M.  
B) A concentração de  $H_2$  será de 1,85M.      E) N.R.A.  
C) A concentração de  $I_2$  será de 1,98M.

- 13) Para evitar as perdas durante a pirólise, Ediger introduziu o conceito de modificador de matriz na espectrometria de absorção atômica com atomização eletrotérmica e propôs a técnica da modificação química, que consiste na adição de um reagente à amostra e às soluções analíticas em excesso. Marque a alternativa que NÃO apresenta requisito de modificador químico:

- A) Estabilizar o elemento a ser determinado até temperaturas de pelo menos  $1.000^\circ C$ .  
B) Ser elemento frequentemente determinado.  
C) Não ter efeito negativo na vida do tubo.  
D) Estar disponível em alto estado de pureza.  
E) N.R.A.

- 14) A vantagem da utilização do espectro de massa obtido com plasma indutivamente acoplado é sua simplicidade. Esta simplicidade levou, inicialmente, os pesquisadores a acreditar terem encontrado uma técnica sem interferências. Porém, estudos realizados posteriormente, mostraram interferências que podem ser classificadas em quatro categorias, que são as interferências por:

- A) Íons hidróxido de cálcio, íons duplamente carregados, íons poliatômicos e íons de óxidos refratários.  
B) Íons de óxidos refratários, íons poliatômicos, íons duplamente carregados e íons isobáricos.  
C) Íons cálcio, íons metálicos, íons de óxidos refratários e íons duplamente carregados.  
D) Íons isobáricos, íons metálicos, íons duplamente carregados e íons hidróxido de cálcio.  
E) Íons isobáricos, íons cálcio, íons duplamente carregados e íons de óxidos refratários.

- 15) Na cromatografia gás-sólido, um sólido finamente dividido funciona como fase estacionária. São exemplos de sólidos usados como fase estacionária em cromatografia gasosa, seguidos de suas respectivas aplicações:

- I. Carvão grafitizado – Isômeros estruturais e geométricos.  
II. Alumina – Hidrocarbonetos.  
III. Sílica – Gases permanentes e hidrocarbonetos de baixo ponto de ebulição.  
IV. Polímeros porosos – Gases permanentes e substâncias apolares ou polares de cadeia longa.

**Estão corretas apenas as afirmativas:**

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

- 16) Qual o calor absorvido para que 64g de cobre sejam aquecidos de  $20^\circ C$  a  $50^\circ C$  sobre a pressão atmosférica, admitindo-se que o  $C_p$  do cobre permaneça constante (em  $24,4 JK^{-1} mol^{-1}$ ) neste intervalo de temperatura? (Considere o peso atômico do Cu igual a 64):

- A)  $\cong 540J$       B)  $\cong 638J$       C)  $\cong 842J$       D)  $\cong 732J$       E)  $\cong 944J$

- 17) Em um recipiente de 5 litros a  $120^\circ C$  foram colocados 1 grama de  $O_2$ , 2 gramas de  $N_2$ , e 3 gramas de  $H_2$ . Considerando o comportamento de gases ideais, calcule a pressão total em atmosferas. (Considere: peso atômico  $O = 16$ ,  $N = 14$ ,  $H = 1$ ,  $R = 0,08$ ):

- A)  $\cong 30atm$       B)  $\cong 50atm$       C)  $\cong 20atm$       D)  $\cong 10atm$       E)  $\cong 40atm$

- 18) Independente de sua natureza, todos os escoamentos estão sujeitos às seguintes relações:

- I. A Lei de Newton do movimento que deve valer para todas as partículas em qualquer instante.  
II. A Lei da Conservação da Massa.  
III. A Primeira Lei da Termodinâmica.  
IV. A Segunda Lei da Termodinâmica.  
V. A Terceira Lei da Termodinâmica.

**Estão corretas apenas as afirmativas:**

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

- 19) Com relação aos conceitos ligados ao escoamento e suas equações fundamentais, em um escoamento, através de um canal, cada uma das quatro hipóteses fundamentais da Equação de Bernoulli podem ser abandonadas em condições especiais, analise:

- I. Quando todas as linhas de corrente têm origem num reservatório, no qual a energia é a mesma em todos os pontos.  
II. No escoamento de um gás, onde a variação na pressão é apenas uma pequena fração da pressão absoluta.  
III. Para um escoamento variado, cujas condições variam gradualmente, a equação pode ser aplicada sem erro apreciável.  
IV. A Equação de Bernoulli é utilizada em casos de fluidos reais, desprezando as tensões viscosas para obter resultados exatos.

**Estão corretas apenas as afirmativas:**

**CONCURSO PÚBLICO – CHESF (Companhia Hidro Elétrica do São Francisco)**

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

20) Para a garantia da qualidade da água em suas características físico-químicas, são utilizados produtos químicos no tratamento de afluentes. Relacione os produtos químicos às respectivas funções no tratamento:

- |                              |  |
|------------------------------|--|
| 1. Bentonita.                | ( ) Precipitante químico.                  |
| 2. Carvão ativado.           | ( ) Auxiliar de floculação.                |
| 3. Polieletrólito catiônico. | ( ) Correção de pH de efluentes alcalinos. |
| 4. Sulfato de amônia.        | ( ) Correção de pH de efluentes ácidos.    |
| 5. Hidrossulfato de sódio.   | ( ) Oxidantes.                             |
| 6. Carbonato de sódio.       | ( ) Redutor.                               |
| 7. Ácido sulfúrico.          | ( ) Nutriente.                             |
| 8. Dióxido de cloro.         | ( ) Remoção da cor.                        |

A opção que apresenta a correlação correta é:

- |                           |                           |
|---------------------------|---------------------------|
| A) 2, 3, 7, 5, 6, 8, 4, 1 | D) 1, 3, 7, 6, 5, 8, 4, 2 |
| B) 3, 2, 7, 8, 6, 5, 4, 1 | E) 2, 3, 7, 6, 5, 8, 4, 1 |
| C) 3, 1, 7, 6, 8, 5, 4, 2 |                           |

21) Aletas são usadas para aumentar a transferência de calor em uma superfície através do aumento da área superficial efetiva para troca térmica. Com relação à utilização de aletas, analise:

- I. A necessidade de aletas é maior quando o fluido é um líquido em vez de um gás, particularmente, quando na transferência de calor na superfície predomina a convecção natural.
- II. Quando aletas são usadas em uma superfície que separa um gás de um líquido, elas geralmente são instaladas no lado do gás.
- III. Para que a aleta melhore a transferência de calor, sua resistência térmica não deve exceder a da base exposta.
- IV. Para aumentar a efetividade da aleta é necessário aumentar a resistência devido à condução/convecção da aleta.

Está(ão) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s):

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

22) Um dos métodos de regressão linear mais usados é o Método dos Mínimos Quadrados que fornece uma equação de regressão estimada, que minimiza a soma de desvios quadráticos entre:

- A) Os valores observados da variável dependente e os valores estimados da variável dependente.
- B) Os valores observados da variável dependente e os valores observados da variável independente.
- C) Os valores observados da variável independente e os valores observados da variável dependente.
- D) Os valores observados da variável dependente e os valores estimados da variável independente.
- E) Os valores observados da variável independente e os valores estimados da variável independente

23) A Distribuição Normal de Probabilidade (DNP) é a distribuição de probabilidade mais importante para descrever uma variável aleatória contínua. Quanto às suas características, analise:

- I. Há uma família inteira de DNP. Elas são diferenciadas por suas médias  $\mu$  e desvios-padrões  $\sigma$ .
- II. A média da distribuição pode ter qualquer valor numérico: negativo, zero ou positivo.
- III. O desvio-padrão determina a altura da curva.
- IV. A área total sob a curva para DNP é 1, o que é verdadeira para todas as distribuições contínuas de probabilidade.

Está(ão) correta(s) apenas a(s) afirmativa(s):

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

24) O monitoramento das emissões potenciais de gases poluentes de UTE's, que afetam a qualidade do ar está relacionado a fatores como:

- A) Combustível utilizado; configuração da planta; turbina a gás utilizada; localização e porte da planta; captação de água; fator de capacidade.
- B) Combustível utilizado; configuração da planta; turbina a gás utilizada; localização e porte da planta; regime de operação; captação de água.
- C) Combustível utilizado; configuração da planta; turbina a gás utilizada; captação de água; regime de operação; fator de capacidade.
- D) Combustível utilizado; configuração da planta; turbina a gás utilizada; localização e porte da planta; regime de operação; fator de capacidade.
- E) N.R.A.

25) Os impactos das termelétricas, que usam como combustível o gás natural na qualidade do ar, são motivados pela emissão de monóxido de carbono (CO), óxidos de nitrogênio (NOx), hidrocarbonetos (HCs) e dióxido de carbono (CO<sub>2</sub>). É a presença destes gases que formam os oxidantes fotoquímicos e a chuva ácida. Analise as afirmativas:

- I. A chuva ácida provoca acidificação da água dos lagos, corrosão de estruturas expostas, toxicidade para as plantas.
- II. Oxidantes fotoquímicos são poluentes secundários gerados pelos óxidos de nitrogênio ao reagir com outros compostos presentes no ar. Entre eles, se destaca o ozônio que quando está ao nível do solo é prejudicial à saúde humana e à vegetação.
- III. As possíveis doenças provocadas pelos oxidantes são: redução da capacidade pulmonar; agravamento de doenças respiratórias como a asma; envelhecimento precoce, com danos na estrutura pulmonar; nitrosaminas, podendo ser cancerígenas.



**CONCURSO PÚBLICO – CHESF (Companhia Hidro Elétrica do São Francisco)**

- D) Of a drug abuser who has suffered from a serious illness called tuberculosis for 10 years.  
E) Of young people who received no guidance or preventive care in 1999.
- 32) Mr. Nóbrega started dealing drugs:**  
A) As soon as he turned an adult and got ready to find out the cure of HIV/AIDS.  
B) As a teenager.  
C) In 1985, due to poor health.  
D) In 1999, after getting a job.  
E) In 2001 in Brazil.
- 33) During the time Mr. Nóbrega spent in prison he:**  
A) Was not aware of any form of preventing HIV or AIDS.  
B) Received advice from the inmates about sharing needles, volunteer work and diseases.  
C) Helped other adolescents to quit drugs, especially cannabis and marijuana.  
D) Was scared of the inmates continuing use of alcoholic beverages and cannabis.  
E) Got acquainted with local people and their way of facing difficult situations.
- 34) Mr. Nóbrega “was denied jobs” because:**  
A) He had some information about STIs and how to get rid of serious diseases.  
B) He had spent a long much time doing volunteer work since he was 10 years old.  
C) He was free of drugs and ready to follow some instructions.  
D) Of preconceived opinions about his condition.  
E) He gave up sharing needles in 1985.
- 35) “Addiction/ better/itself/among”. The following words can be classified as:**  
A) Adjective/ pronoun/ noun/ preposition.  
B) Adverb/noun/preposition/pronoun.  
C) Noun/adverb/connective/preposition.  
D) Adjective/adverb/preposition/pronoun.  
E) Noun/adjective/pronoun/preposition.
- CONHECIMENTOS GERAIS**
- 36) Em seu segundo ano à frente da Igreja Católica, o Papa Bento XVI visitou o Brasil, realizando a canonização de Frei Galvão em São Paulo, primeiro santo brasileiro. Sobre o novo chefe do Vaticano é correto afirmar, EXCETO:**  
A) Joseph Ratzinger nasceu em Marktl am Inn, no sudeste da Alemanha, em 1927.  
B) Durante o governo de Adolf Hitler, Ratzinger serviu ao exército nazista.  
C) Lecionou em diversas universidades e foi vice-reitor da Universidade de Ratisbona.  
D) Ratzinger veio ao Brasil pela primeira vez dando início à sua visita à América.  
E) É contrário ao sacerdócio feminino e condenou a homossexualidade e o aborto.
- 37) Um dos mais influentes líderes mundiais, anunciou em maio de 2007, a renúncia de seu cargo marcando para o dia 27 de junho a sua retirada definitiva do governo. Em que país está acontecendo tal fato?**  
A) E.U.A.                      B) Inglaterra.                      C) Alemanha.                      D) Itália.                      E) Japão.
- 38) O projeto de transposição do Rio São Francisco, que pode vir a ser a maior obra do Governo Lula, embora esteja prevista no PAC (Plano de Aceleração do Crescimento) vem encontrando uma série de obstáculos e resistência por parte de ambientalistas e população ribeirinha. Quais estados serão beneficiados pela transposição?**  
A) Ceará, Rio Grande do Norte, Pernambuco e Paraíba.                      D) Maranhão, Piauí, Ceará e Rio Grande do Norte.  
B) Piauí, Ceará, Paraíba e Pernambuco.                      E) Ceará, Paraíba, Pernambuco e Alagoas.  
C) Maranhão, Piauí, Ceará e Pernambuco.
- 39) Como se chama o programa on-line que oferece as pessoas a possibilidade de criarem avatares (personagens) para viver numa realidade paralela (virtual) criada pelo próprio usuário e que vem revolucionando os sistemas de relacionamento digital, conquistando não só a adesão dos usuários comuns, mas de grandes organizações?**  
A) *VPL Research.*                      B) *Sun Microsystems.*                      C) *Second Life.*                      D) *MySpace.*                      E) *The Sims.*
- 40) A cidade do Rio de Janeiro será sede dos Jogos Pan-Americanos de 2007, competição que reúne atletas dos países do continente americano e Caribe acontecendo de quatro em quatro anos. É a segunda vez que o Brasil realiza esta competição que teve início em 1951, em Buenos Aires (Argentina). Foi em 1963, que os jogos aconteceram pela primeira vez no Brasil, na cidade de(o):**  
A) Rio de Janeiro.                      B) Brasília.                      C) Belo Horizonte.                      D) Porto Alegre.                      E) São Paulo.

**OBSERVAÇÃO: FOLHA DE RASCUNHO EM ANEXO.**