



**CONCURSO PÚBLICO
COMPANHIA DE DESENVOLVIMENTO
DOS VALES DO SÃO FRANCISCO E
DO PARNAÍBA – CODEVASF
EDITAL Nº. 01/2008**



CONSULPLAN
www.consulplan.net
atendimento@consulplan.com

PROVA I (MANHÃ) - PRETA

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 e devidamente identificado com etiqueta.
- 02 - Não é permitido consulta, utilização de livros, códigos, dicionários, apontamentos, apostilas, calculadoras e etc. Não é permitido ao candidato ingressar na sala de provas sem o devido recolhimento com respectiva identificação de telefone celular, bip e outros aparelhos eletrônicos.
- 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, já incluindo o tempo destinado à entrega do Caderno de Questões e à identificação – que será feita no decorrer da prova – e ao preenchimento da FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO). Ainda, para os candidatos dos cargos/área de formação Direito – AJ e Jornalismo – TC será acrescido 01 (uma) hora para a realização da prova discursiva.
- 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 sofrer revista através de detector de metais. Ao sair da sala no término da prova, o candidato não poderá utilizar o sanitário. Caso ocorra uma emergência, o fiscal deverá ser comunicado.
- 06 - O Caderno de Questões consta de 40 (QUARENTA) questões objetivas de múltipla escolha. Ainda, apenas para os cargos/áreas de formação de Direito – AJ e Jornalismo – TC, além das questões objetivas de múltipla, o caderno constará de 01 (uma) peça processual/parecer (para a área de formação de Direito – AJ) e 02 (duas) questões discursivas (para a área de formação de Jornalismo – TC). Leia-o atentamente.
- 07 - As questões das provas objetivas são do tipo múltipla escolha, com cinco opções (A a E) e uma única resposta correta.**
- 08 - Deve-se marcar na FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO) apenas uma opção em cada questão, com caneta azul ou preta, SEM RASURÁ-LA, SEM AMASSÁ-LA, SEM PERFURÁ-LA. Caso contrário, a questão será anulada.
- 09 - Ao terminar a conferência do Caderno de Questões, 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, o candidato **deve verificar** se o cargo em que se inscreveu encontra-se devidamente identificado no Caderno de Questões na parte superior esquerda da folha nº 02.
- 10 - Os fiscais não estão autorizados a emitir opinião e 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 Questões 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**. Em nenhuma hipótese a **Consulplan** 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.
- 14 - O candidato deverá assinalar obrigatoriamente o campo da FOLHA DE RESPOSTAS (GABARITO) correspondente à cor de sua prova, caso contrário, o mesmo será **EXCLUÍDO** do CERTAME.

RESULTADOS E RECURSOS

- Os gabaritos oficiais preliminares das provas escritas objetivas de múltipla escolha serão divulgados na Internet, no site www.consulplan.net, às 16h00min do dia subsequente ao da realização da prova escrita.
- Os recursos deverão ser apresentados conforme determinado no **item 07** do Edital nº01/2008, não esquecendo principalmente dos seguintes aspectos:
 - a) Caberá recurso contra questões das provas e contra erros ou omissões no gabarito, até **48(quarenta e oito) horas** ininterruptas, iniciando-se às **16:00 horas do dia 24 de Novembro de 2008, encerrando-se às 16:00 horas do dia 26 de Novembro de 2008.**
 - b) A decisão proferida pela Banca Examinadora tem caráter irrecorrível na esfera administrativa, razão pela qual não caberão recursos adicionais.
 - c) A interposição de recursos poderá ser feita **somente via Internet**, através do Sistema Eletrônico de Interposição de Recursos, com acesso pelo candidato com o fornecimento de dados referentes a sua inscrição, apenas no prazo recursal à Consulplan, conforme disposições contidas no site www.consulplan.net, no link correspondente ao Concurso Público.
 - 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.

CADERNO DE QUESTÕES

CARGO: TÉCNICO EM DESENVOLVIMENTO REGIONAL (TDR) / QUÍMICA

TEXTO: Missa do Galo (excertos)

Nunca pude esquecer a conversação que tive com uma senhora, há muitos anos, contava eu dezessete, ela trinta. Era noite de Natal. Havendo ajustado com um vizinho irmos à missa do galo, preferi não dormir; combinei que eu iria acordá-lo à meia-noite.

A casa em que eu estava hospedado era a do escrivão Meneses, que fora casado, em primeiras núpcias, com uma de minhas primas. A segunda mulher, Conceição, e a mãe desta acolheram-me bem, quando vim de Mangaratiba para o Rio de Janeiro, meses antes, a estudar preparatórios. Vivia tranqüilo, naquela casa assobradada da Rua do Senado, com os meus livros, poucas relações, alguns passeios. A família era pequena, o escrivão, a mulher, a sogra e duas escravas. Costumes velhos. Às dez horas da noite toda a gente estava nos quartos; às dez e meia a casa dormia. Nunca tinha ido ao teatro, e mais de uma vez, ouvindo dizer ao Meneses que ia ao teatro, pedi-lhe que me levasse consigo. Nessas ocasiões, a sogra fazia uma careta, e as escravas riam à socapa; ele não respondia, vestia-se, saía e só tornava na manhã seguinte. Mais tarde é que eu soube que o teatro era um eufemismo em ação. Meneses trazia amores com uma senhora, separada do marido, e dormia fora de casa uma vez por semana. Conceição padecera, a princípio, com a existência da comborça; mas, afinal, resignara-se, acostumara-se, e acabou achando que era muito direito.

Boa Conceição! Chamavam-lhe “a santa”, e fazia jus ao título, tão facilmente suportava os esquecimentos do marido. Em verdade, era um temperamento moderado, sem extremos, nem grandes lágrimas, nem grandes risos. No capítulo de que trato, dava para maometana; aceitaria um harém, com as aparências salvas. Deus me perdoe, se a julgo mal. Tudo nela era atenuado e passivo. O próprio rosto era mediano, nem bonito nem feio. Era o que chamamos uma pessoa simpática. Não dizia mal de ninguém, perdoava tudo. Não sabia odiar; pode ser até que não soubesse amar.

(ASSIS, Machado de. *Missa do Galo*. In *Contos Consagrados* – Rio de Janeiro: Ediouro; São Paulo: Publifolha, 1997. P. 75)

01) No segmento “com a existência da comborça...” (2º§), a palavra sublinhada significa:

- A) Doença. B) Suspeita. C) Cafetina. D) Amante. E) Vizinha.

02) Pela descrição do texto depreende-se que a família era:

- A) Da alta burguesia. D) De hábitos desagregadores.
B) Pobre e de hábitos simples. E) De hábitos religiosos.
C) De classe média e tradicional.

03) Segundo o texto, o ambiente doméstico dessa família é caracterizado:

- A) Pela misantropia. D) Pela dissimulação e hipocrisia.
B) Pela amizade e confiança. E) Por um profundo sentimento moral.
C) Pelo ódio e rancor.

04) O que sobressai, nesse texto, é a:

- A) Descrição do ambiente. D) Conivência da sogra e das escravas.
B) Descrição física de Conceição. E) Análise psicológica de Conceição.
C) Análise da personalidade de Meneses.

05) Na frase “Havendo ajustado com um vizinho irmos à missa do galo...” (1º§), observa-se a utilização de sinal indicativo de crase. A utilização deste mesmo sinal também é obrigatória em:

- A) Eles sempre saíam a passeio pelas ruas do Rio.
B) A mulher acostumara-se a sofrer com a traição do marido.
C) A aceitação das tristezas é prejudicial a saúde do indivíduo.
D) Eu mostrei a ela o programa do teatro.
E) O marido a viu entrando na Igreja.

06) “... quando vim de Mangaratiba para o Rio de Janeiro...” (2º§) – o verbo deste segmento aparece também na frase:

- A) Se o vir, fale com ele. D) Ficaremos tranqüilos se o virmos com você.
B) Todos viram o que ela fez. E) Nós vimos aqui para rezar.
C) Quando o vimos, ele estava abatido.

07) Metonímia é uma figura de linguagem que consiste na troca de uma palavra por outra, havendo entre elas uma relação real, concreta, objetiva. Há um exemplo de metonímia em:

- A) “Nunca pude entender a conversação que tive com uma senhora...”
B) “Vivia tranqüilo, naquela casa assobradada da Rua do Senado...”
C) “... às dez e meia a casa dormia.”
D) “... saía e só tornava na manhã seguinte.”
E) “Chamavam-lhe “a santa”, e fazia jus ao título...”

08) Observe a oração destacada no seguinte exemplo: “Nunca pude esquecer a conversação que tive com uma senhora...” Assinale em qual das alternativas abaixo há uma oração que deve receber a mesma classificação da que está grifada anteriormente:

- A) “... combinei que eu iria acordá-lo à meia-noite.”
B) “... pedi-lhe que me levasse consigo.”
C) “Mais tarde é que eu soube...”
D) “... e acabou achando que era muito direito...”
E) “A casa em que eu estava hospedado era a do escrivão...”

09) As palavras *há, preparatórios e títulos* são acentuadas da mesma razão que, respectivamente:

- A) família, só, harém
B) só, aparências, simpática
C) até, harém, ninguém
D) pó, lágrimas, existência
E) princípio, após, música

10) Em “*Deus me perdoe, se a julgo mal*” (3º§), a palavra sublinhada anteriormente tem valor semântico de:

- A) Causa. B) Condição. C) Intensidade. D) Consequência. E) Conformidade.

LEGISLAÇÃO DA CODEVASF

11) Em conformidade com o Decreto Federal nº. 5859, de 26 de julho de 2006, que deu nova redação ao artigo 21 do Estatuto da CODEVASF, a administração superior da empresa é composta pela presidência e as áreas de:

- A) Gestão Estratégica, Desenvolvimento Integrado e Infra-estrutura, Gestão dos Empreendimentos de Irrigação, Revitalização das Bacias Hidrográficas e Gestão Administrativa e Suporte Logístico.
B) Gestão Operacional, Desenvolvimento Integrado e Infra-estrutura, Gestão de Obras, Revitalização de Afluentes e Gestão Administrativa e Suporte Logístico.
C) Gestão Operacional, Desenvolvimento Coordenado, Gestão de Núcleos de Colonização, Revitalização das Bacias Hidrográficas e Implantação de Programas de Captação de Recursos.
D) Gestão Estratégica, Desenvolvimento Coordenado, Gestão de Irrigantes, Revitalização de Afluentes e Desenvolvimento Sustentável.
E) Gestão Administrativa, Desenvolvimento Coordenado, Gestão de Obras, Revitalização de Afluentes e Gestão Operacional.

12) É prerrogativa da CODEVASF para a consecução dos objetivos a que se propõe, consoante seu Estatuto:

- A) Elaborar, em colaboração com os demais órgãos públicos federais, estaduais ou municipais que atuam na área, planos decenais de desenvolvimento integrado dos vales dos rios São Francisco e Parnaíba.
B) Realizar trabalhos de regularização dos rios São Francisco e Parnaíba, controle de enchentes, de poluição e de combate às secas e nos seus tributários, mediante parceria público-privada.
C) Estimular e orientar a iniciativa privada, promover a organização de empresas de produção, beneficiamento e industrialização de produtos secundários.
D) Promover e divulgar, junto a entidades públicas e privadas, estudos cartográficos, topográficos, geológicos, pedológicos e de classificação de terras, visando a desapropriação de áreas na forma da legislação vigente.
E) Projetar, construir e operar obras e estruturas de barragem, canalização, bombeamento, adução e tratamento de água e saneamento básico.

13) No que diz respeito ao capital social e aos recursos da CODEVASF, considere as afirmativas abaixo:

- I. Entidades da Administração Pública Federal indireta poderão participar dos aumentos de capital.
II. São fontes de recurso as receitas operacionais; as receitas patrimoniais são revertidas à União.
III. Ato do Poder Executivo pode aumentar o capital da Companhia, desde que por meio de capitalização de lucros, reservas ou acréscimo de capital da União.
IV. Na hipótese de aumento do capital, a União terá participação mínima de cinquenta por cento mais uma das ações com direito a voto.
V. Poderão advir recursos de dotações orçamentárias consignadas no orçamento da União.

Estão corretas apenas as afirmativas:

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

14) A Superintendência do Desenvolvimento do Nordeste – SUDENE, é uma autarquia especial, com sede na cidade de Recife, Estado de Pernambuco, vinculada ao Ministério da Integração Nacional, assim como a CODEVASF. Outra familiaridade entre estes órgãos são as áreas onde ambas atuam. No tocante a este ponto, estabeleceu a Lei de criação da CODEVASF, que:

- A) O pessoal da SUDENE poderá ser aproveitado na CODEVASF, desde que suas atividades estejam vinculadas à finalidade da empresa e que sejam regidos pelo regime jurídico estatutário.
B) Na elaboração de seus programas e projetos e no exercício de suas ações nas áreas de atuação coincidentes, os dois órgãos atuarão coordenadamente.
C) A CODEVASF poderá requerer a transferência de quaisquer bens móveis, imóveis e instalações da SUDENE.
D) O Poder Executivo ficou autorizado a extinguir órgãos representativos da SUDENE em áreas coincidentes com a atuação da CODEVASF, sendo transferidos todo o patrimônio e pessoal à empresa.
E) Os bens móveis, imóveis e instalações da SUDENE transferidos para a CODEVASF não farão parte de seu capital.

15) Analise as assertivas a seguir e marque V para as verdadeiras e F para falsas:

- () A CODEVASF atua nos vales dos rios São Francisco e Parnaíba, apesar de, originalmente, não ter sido criada para atuar neste último.
() A CODEVASF atua em Estados da Federação localizados nas regiões Centro-Oeste, Nordeste e Sudeste.
() Promover o desenvolvimento integrado de áreas prioritárias e a implantação de distritos agroindustriais e agropecuários constitui objetivo social da CODEVASF.
() Como Agente do Poder Público, a CODEVASF poderá desempenhar funções de administração e fiscalização do uso racional dos recursos de água e solo.

A seqüência está correta em:

- A) F, F, F, F B) V, F, V, V C) V, V, F, F D) V, V, V, V E) F, F, V, V

16) “A organização administrativa resulta de um conjunto de normas jurídicas que regem a competência, as relações hierárquicas, a situação jurídica, as formas de atuação e controle dos órgãos e pessoas, no exercício da função administrativa”. Frente ao ordenamento jurídico vigente, a CODEVASF, enquanto empresa pública, pode ser classificada como:

- A) Pessoa administrativa da Administração Pública Indireta do Poder Executivo da União, porquanto vinculada ao Ministério da Integração Nacional.
- B) Pessoa administrativa da Administração Pública Indireta do Distrito Federal, uma vez que possui sede e foro neste ente federativo.
- C) Pessoa administrativa da Administração Pública Direta da União, por ser, simultaneamente, titular e executora do serviço público.
- D) Pessoa administrativa da Administração Pública Direta do Poder Legislativo da União, haja vista que sua área de atuação foi definida por Lei Complementar, caracterizando-a como fundação.
- E) Pessoa administrativa da Administração Pública Direta da União, pelo fato de desempenhar suas tarefas mediante contrato de gestão.

17) Acerca da Lei Federal nº. 8666, de 21 de junho de 1993, pode-se afirmar que:

- I. O legislador constituinte, em homenagem aos princípios que norteiam as atividades da Administração Pública, fez constar expressamente da Carta Magna a regra da obrigatoriedade da licitação.
- II. A Administração, a seu critério, poderá modificar as cláusulas do contrato unilateralmente.
- III. A rescisão do contrato administrativo em virtude de não cumprimento injustificado de cláusulas contratuais pelo contratado poderá acarretar na execução da garantia prevista no instrumento contratual.
- IV. É dispensável o procedimento licitatório para obras e serviços de engenharia que não ultrapassem o valor limite de R\$8.000,00.
- V. As modalidades *concorrência*, *tomada de preços* e *convite* são, em regra, adequadas para contratações de grande, médio e pequeno vulto, respectivamente.

Estão corretas apenas as afirmativas:

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

18) Súmula 473 do Supremo Tribunal Federal: “A Administração pode _____ seus próprios atos, quando eivados de vícios que os tornem ilegais, porque deles não se originam direitos; ou _____, por motivo de conveniência ou oportunidade, respeitados os direitos adquiridos e ressalvada, em todos os casos, a apreciação judicial”. Assinale a alternativa que completa corretamente a afirmativa anterior:

- A) extinguir/invalidá-los D) convalidar/extingui-los
- B) executar/anulá-los E) invalidar/convalidá-los
- C) anular/revogá-los

19) Preceitua a Lei nº. 8429, de 02 de junho de 1992, que os elementos físicos da Administração Pública (agentes públicos) deverão atuar “em observância dos princípios de legalidade, impessoalidade, moralidade e publicidade no trato dos assuntos que lhe são afetos”. Adicionado ao *caput* do artigo 37 da Constituição Federal pela Emenda Constitucional nº. 19/98, tem-se como norte a ser observado pelas pessoas administrativas, também, o princípio da eficiência. Faça a correlação correta entre os itens apresentados a seguir com cada um dos princípios administrativos expressos no dispositivo constitucional mencionado:

- 1. Legalidade. () Impõe que o administrador público observe, em sua atuação, os princípios éticos de razoabilidade e justiça.
- 2. Impessoalidade. () Propicia meios para que seja possível aos indivíduos aferir a legalidade do ato emanado pela Administração.
- 3. Moralidade. () Visa garantir que se dispense tratamento igualitário aos administrados em idêntica situação jurídica.
- 4. Publicidade. () Procura garantir maior qualidade na atividade pública e na prestação de serviços públicos.
- 5. Eficiência. () Caso não seja observado, a atividade administrativa desempenhada pelo agente se torna ilícita.

A seqüência está correta em:

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

20) O texto constitucional prevê que o Congresso Nacional estabelecerá o plano plurianual, as diretrizes orçamentárias e os orçamentos anuais, por iniciativa legiferante do Poder Executivo. Sobre tal matéria orçamentária, é correto afirmar que, EXCETO:

- A) Projetos de lei que versem sobre esta matéria terão processo legislativo especial, sendo apreciados pelas duas Casas do Congresso Nacional, na forma do regimento comum.
- B) A Lei Orçamentária Anual disporá acerca de alterações na legislação tributária.
- C) A Lei de Diretrizes Orçamentárias orientará a elaboração da Lei Orçamentária Anual.
- D) A Lei Orçamentária Anual compreenderá o orçamento fiscal referente aos Poderes da União.
- E) Não pode o Congresso Nacional rejeitar projeto de lei de diretrizes orçamentárias.

- 21) No MS Word existe um recurso chamado comentário, recurso este muito utilizado entre professores e alunos para revisão de uma tese ou monografia. Para fins de revisão, sabe-se que pode ser impresso apenas os comentários de um documento e para isso basta: *(está sendo utilizado como base o Office 2002)*
- A) Ir ao Menu Editar, opção Imprimir depois imprimir comentários.
B) Ir ao Menu Arquivo, clicar em Imprimir e na Janela de Impressão ir a opção imprimir e selecionar Lista de marcação.
C) Ir ao Menu Imprimir e selecionar a guia Imprimir Lista de marcação.
D) Ir ao Menu Ferramentas, clicar em Imprimir e na Janela de Impressão ir a opção imprimir e selecionar Lista de marcação.
E) Ir ao Menu Editar, clicar em Imprimir e na Janela de Impressão ir a opção imprimir e selecionar Lista de marcação.
- 22) O Windows XP Service Pack 2 (SP2) inclui o novo Firewall do Windows, anteriormente conhecido como Firewall de Conexão com a Internet (ICF). O Firewall do Windows é um firewall completo baseado em host que suspende todo o tráfego de entrada não solicitado, que não corresponda a um dos tráfegos enviados em resposta a uma solicitação do computador (tráfego solicitado) ou tráfego não solicitado que tenha sido especificado como permitido (tráfego de exceção). O Firewall do Windows fornece um nível de proteção contra usuários e programas mal intencionados que contam com tráfegos de entrada não solicitados para atacar computadores em uma rede. Assinale qual dos recursos abaixo NÃO faz parte do Firewall do Windows:
- A) O Firewall é ativado por padrão em todas as conexões do computador.
B) Possui segurança na inicialização.
C) O tráfego de exceção pode ser especificado pelo nome do arquivo do aplicativo.
D) Elimina Vírus e Spam dos e-mails.
E) Novas opções de configuração global que se aplicam a todas as conexões.
- 23) O Linux ou GNU/Linux completo, é uma coleção de software livre (e por vezes não-livres) criados por indivíduos, grupos e organizações de todo o mundo, incluindo o núcleo Linux. Normalmente, esta coleção possui ferramentas de utilização em escritório (planilha eletrônica, editor de textos, banco de dados, editor de apresentações, etc). Assinale qual das opções abaixo, corresponde a uma dessas ferramentas:
- A) NeroEditor. B) TextPad. C) OpenOffice. D) MS Office. E) Corel Suite Office.
- 24) No Windows Explorer pode-se organizar arquivos, navegar por uma rede interna, acessar documentos em outros computadores, etc. Pode-se também personalizar a forma os arquivos e pastas são exibidos em seu Computador no Menu Ferramentas, opções das pastas e na guia Modo de exibição. NÃO corresponde a uma das configurações do Modo de exibição de arquivos:
- A) Organizar arquivos e pastas em ordem alfabética. D) Ocultar arquivos protegidos do sistema operacional.
B) Exibir caminho completo na barra de endereços. E) Ocultar extensões dos tipos de arquivos conhecidos.
C) Exibir caminho completo na barra de títulos.
- 25) Uma intranet é uma rede de computadores privada que assenta sobre a suíte de protocolos da Internet. Conseqüentemente, todos os conceitos da Internet aplicam-se também numa intranet como, por exemplo, o paradigma de cliente-servidor. Resumidamente, o conceito de intranet pode ser interpretado como *uma versão privada da Internet* ou uma mini-Internet confinada a uma organização. NÃO corresponde às principais características da intranet:
- A) Permite o compartilhamento de arquivos. D) Utiliza múltiplos protocolos.
B) Permite o compartilhamento de impressoras. E) Utiliza exclusivamente o acesso Discado.
C) Permite a transmissão de vídeo.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

- 26) Considere a equação química não-balanceada seguinte: $\text{ICl}_{(g)} + \text{H}_{2(g)} \rightarrow \text{HCl}_{(g)} + \text{I}_{2(g)}$. O mecanismo proposto para a formação dos produtos pode ser representado por duas etapas, a saber:
- $$\text{ICl}_{(g)} + \text{H}_{2(g)} \rightarrow \text{HI}_{(g)} + \text{HCl}_{(g)} \text{ (etapa lenta)}$$
- $$\text{ICl}_{(g)} + \text{HI}_{(g)} \rightarrow \text{I}_{2(g)} + \text{HCl}_{(g)} \text{ (etapa rápida)}$$
- Tendo em vista os referidos dados e sabendo-se que as concentrações molares das substâncias envolvidas estão representadas entre colchetes, pode-se afirmar corretamente que a equação de velocidade desta reação deverá ser representada por:
- A) $v = k [\text{HI}_{(g)}] [\text{HCl}_{(g)}]$ D) $v = k [\text{ICl}_{(g)}] [\text{H}_{2(g)}]$
B) $v = k [\text{ICl}_{(g)}]^2 [\text{H}_{2(g)}]$ E) $v = [\text{ICl}_{(g)}] [\text{HI}_{(g)}]$
C) $v = k [\text{ICl}_{(g)}]^2$
- 27) A determinação do calor de formação de algumas substâncias à pressão constante, em geral, poderá ser calculada experimentalmente de forma indireta através do calor liberado na combustão completa destes compostos. Sabendo-se que na combustão completa de 1 mol de benzeno são liberados 3267,4 KJ a 25 °C e 1 atm, o calor de formação desta substância, em KJ.mol^{-1} , será de:
- (Dados: Calor de formação da água líquida (25 °C, 1 atm) = - 285,8 KJ.mol^{-1} e Calor de formação do dióxido de carbono (25 °C, 1 atm) = - 393,5 KJ.mol^{-1})*
- A) + 49,0 B) - 103 C) - 50 D) + 100 E) - 65

28) Desde o surgimento da idéia da existência de partículas fundamentais componentes da matéria cujos pioneiros, ainda que em campo filosófico foram os gregos, muitas descobertas científicas feitas no intervalo dos séculos XVI a XX permitiram o conhecimento mais profundo dos componentes microscópicos de toda matéria. Sobre estas descobertas científicas, analise:

- I. A Teoria Atômica de Dalton trouxe o átomo do campo filosófico para uma perspectiva científica.
- II. A descoberta dos raios catódicos foi fundamental para a conclusão de que a matéria é formada por partículas eletricamente carregadas.
- III. A estabilidade do modelo atômico de Rutherford poderia ser explicada pelas leis da Física Clássica, mas não pela Física de Planck-Einstein.
- IV. O efeito fotoelétrico observado por Einstein corroborou a idéia da dualidade onda-partícula dos elétrons.

Estão corretas apenas as afirmativas:

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

29) Muitas reações inorgânicas podem ser utilizadas na determinação qualitativa de substâncias presentes numa determinada amostra. Dispondo-se de quatro frascos contendo, separadamente e não necessariamente nesta ordem, soluções aquosas das seguintes substâncias: carbonato de potássio, sulfato de sódio, cloreto de bário e nitrato de prata, foram realizados alguns testes qualitativos de identificação cujos resultados estão dispostos abaixo:

Frasco 1: Formação de um precipitado branco com a adição de solução de cloreto de bário, sendo este, precipitado insolúvel em solução diluída de hidróxido de amônio, e também, insolúvel em solução diluída de ácido clorídrico.

Frasco 2: Formação de um precipitado branco com a adição de solução de cloreto de sódio, sendo este precipitado solúvel em solução diluída de hidróxido de amônio.

Frasco 3: Formação de precipitado amarelo com a adição de solução diluída de cromato de potássio.

Frasco 4: Efervescência em contato com solução diluída de ácido clorídrico.

A partir dos resultados dos testes realizados pode-se inferir que o conteúdo de cada frasco é, respectivamente:

- A) Nitrato de prata, sulfato de sódio, cloreto de bário, carbonato de potássio.
- B) Carbonato de potássio, cloreto de bário, sulfato de sódio, nitrato de prata.
- C) Cloreto de bário, sulfato de sódio, carbonato de potássio, nitrato de prata.
- D) Nitrato de prata, carbonato de potássio, cloreto de bário, sulfato de sódio.
- E) Sulfato de sódio, nitrato de prata, cloreto de bário, carbonato de potássio.

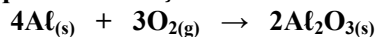
30) Sobre a técnica da Espectroscopia de Massas, analise:

- I. É utilizada na determinação da massa molecular de substâncias químicas contendo poucos átomos.
- II. O pico do íon molecular corresponde à massa do fragmento mais estável da molécula.
- III. Na técnica do impacto de elétrons, o equipamento bombardeia moléculas da amostra na fase de vapor com um feixe de elétrons de alta energia e registra o resultado como um gráfico contínuo cujo valor máximo no eixo y corresponde à massa molecular da substância analisada.
- IV. Os picos de massas podem ser produzidos por rearranjos ocorridos com fragmentos menos estáveis da amostra.

Está(ão) INCORRETA(S) apenas a(s) afirmativa(s):

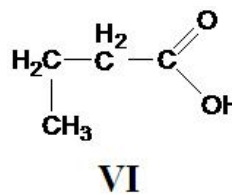
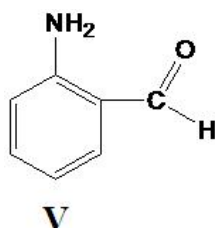
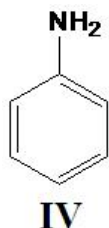
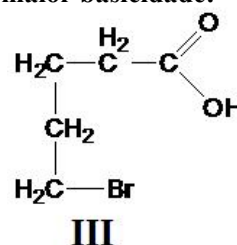
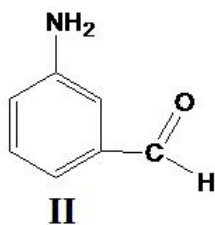
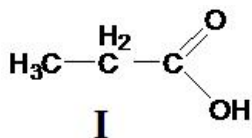
- A) I, II, III e IV B) II e III C) I e IV D) I, II e III E) I

31) Considerando o trabalho elétrico realizado por um dispositivo produtor de trabalho cuja eficiência é de 100 % e sabendo-se que a energia livre padrão de formação do óxido de alumínio é de $-1576 \text{ KJ.mol}^{-1}$, assinale o valor da tensão produzida, em Volts, no circuito quando a reação abaixo ocorre a 25°C e 1 atm. (Dados: Constante de Faraday = 96485 C.F^{-1})



- A) 1,08 B) 1,65 C) 2,07 D) 2,72 E) 3,21

32) Observando as fórmulas estruturais de algumas substâncias orgânicas que se encontram devidamente numeradas abaixo, marque a alternativa que corresponde à substância de maior acidez e maior basicidade:



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

33) A determinação experimental da massa molar de substâncias não ionizáveis pode ser obtida pelo efeito ebulioscópico produzido quando estas substâncias são dissolvidas num solvente como, por exemplo, a água. Sabendo-se que 8,0g de uma determinada substância foi dissolvida em 80g de água e que a temperatura de ebulição normal da solução foi de 100,45 °C, marque a alternativa que corresponde à massa molar aproximada do soluto desconhecido: (Dados: Ponto de ebulição normal da água a 1 atm = 100 °C; constante ebulioscópica da água = 0,51 °C . molal⁻¹)

- A) 97 g/mol B) 100 g/mol C) 103 g/mol D) 106 g/mol E) 110 g/mol

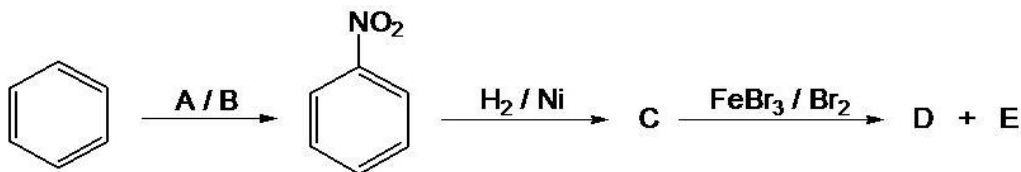
34) Sobre as técnicas analíticas de volumetria, marque **V** para as afirmativas verdadeiras e **F** para as falsas:

- () Baseiam-se em medidas do volume de titulante, estando este volume relacionado à concentração da substância a ser quantificada.
 () A escolha de um indicador ácido-base na volumetria de neutralização deverá levar em consideração o valor do pH no ponto final da titulação.
 () Na volumetria de precipitação aplicada à determinação de cloreto, um dos indicadores mais utilizados é o cromato de potássio que forma precipitado amarelo estável com os íons prata do titulante.
 () Em titulações complexiométricas que utilizam o EDTA como titulante, o pH deverá ser ajustado de acordo com o tipo de analito, possibilitando a formação de complexos estáveis em solução.

A seqüência está correta em:

- A) V, F, F, V B) V, V, F, V C) V, F, F, F D) F, V, V, V E) F, V, V, F

* As questões 35 e 36 são baseadas na seqüência de reações abaixo:



35) Nesta seqüência, as reações podem ser corretamente classificadas em:

- A) Substituição nucleofílica, adição, substituição nucleofílica.
 B) Substituição eletrofílica, redução e substituição eletrofílica.
 C) Substituição nucleofílica, redução, substituição nucleofílica.
 D) Adição, adição, substituição eletrofílica.
 E) Adição, redução, substituição eletrofílica.

36) Levando-se em consideração somente os produtos principais das reações, as letras A, B, C, D e E podem ser corretamente substituídas pelas fórmulas moleculares:

- A) HNO₂; HNO₃; C₆H₇N₂; C₆H₆NBr; C₆H₅NBr₂ D) HNO₃; H₂SO₄; C₆H₆N₂; C₆H₆NBr; C₆H₆NBr
 B) HNO₃; H₂SO₄; C₆H₇N; C₆H₆NBr; C₆H₅NBr₂ E) HNO₃; H₂SO₄; C₆H₇N; C₆H₆NBr; C₆H₆NBr
 C) HNO₂; HNO₃; C₆H₇N; C₆H₆NBr; C₆H₅NBr₂

37) Sobre a técnica da espectroscopia na região do infravermelho, analise as afirmativas abaixo:

- I. A presença de bandas espectrais na região de 3500cm⁻¹ pode indicar que a molécula possui grupamento OH.
 II. A presença de carbonilas pode ser verificada pela presença de fortes bandas na região de 2800cm⁻¹.
 III. O uso desta técnica possibilita a dedução da fórmula estrutural completa das substâncias químicas já que indica os grupos funcionais presentes.
 IV. O uso dos espectros de infravermelho poderá contribuir em estudos de ligações de hidrogênio formadas por grupamentos NH e OH.

São INCORRETAS apenas as afirmativas:

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

38) Alguns sais inorgânicos, ao serem dissolvidos em água podem contribuir para o aumento do pH devido a reações de hidrólise sofridas por seus ânions. Assinale a alternativa em que todos os sais possuem essa característica:

- A) Carbonato de sódio, acetato de cálcio e nitrato de chumbo.
 B) Cloreto de cálcio, sulfato de potássio e iodeto de sódio.
 C) Bicarbonato de sódio, acetato de potássio e cianeto de lítio.
 D) Fosfato de sódio, brometo de lítio e cianeto de potássio.
 E) Sulfato de potássio, acetato de sódio, cloreto de ferro III.

39) Sobre a técnica da Ressonância Magnética Nuclear (RMN), analise:

- I. Nos espectros de RMN de ¹He ¹³C podem-se obter boas indicações de como os átomos se encontram ligados em estruturas muitas vezes bastante complexas.
 II. A posição de cada átomo de hidrogênio num espectro de RMN de ¹H depende, entre outros fatores, da eletronegatividade de átomos vizinhos.
 III. Na preparação de amostras a serem introduzidas num aparelho de RMN, normalmente são utilizados solventes especiais em alto grau de pureza.
 IV. O tetrametilssilano (TMS) é muito utilizado como padrão interno em equipamentos de RMN.

Estão corretas apenas as afirmativas:

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

40) Sobre a técnica de Cromatografia Gasosa de Alta Resolução é correto afirmar que, EXCETO:

- A) O gás de arraste utilizado na cromatografia em fase gasosa deve ser quimicamente inerte e de alta pureza, evitando assim, possíveis incompatibilidades entre o gás e o analito.
- B) A vazão do gás de arraste, normalmente medida em mL/min (mililitros por minuto) é um dos parâmetros mais importantes para se obter uma boa separação, sendo esta vazão dependente das dimensões da coluna cromatográfica utilizada.
- C) A escolha do tipo de gás de arraste ao ser utilizada independe do tipo de detector empregado, já que sua função é arrastar os analitos para o mesmo, fazendo-os serem separados por suas respectivas afinidades pela fase estacionária escolhida.
- D) A quantidade de amostra injetada no cromatógrafo a gás deve ser a menor possível para evitar, em certos detectores, a saturação e a volatilização incompleta.
- E) A velocidade de injeção da amostra interfere na qualidade dos resultados obtidos, devendo ser feita de maneira compacta e mais rápida possível.