

TÉCNICO DE NÍVEL SUPERIOR A

QUÍMICA OU ENGENHARIA QUÍMICA

Analista de Laboratório
Analista Químico

INSTRUÇÕES GERAIS

- Você recebeu do fiscal:
 - Um *caderno de questões* contendo 70 (setenta) questões de múltipla escolha da Prova Objetiva;
 - Um *cartão de respostas* personalizado para a Prova Objetiva;
- **É responsabilidade do candidato certificar-se de que o código informado nesta capa de prova corresponde ao código informado em seu cartão de respostas.**
- Ao ser autorizado o início da prova, verifique, no *caderno de questões* se a numeração das questões e a paginação estão corretas.
- Você dispõe de 4 (quatro) horas para fazer a Prova Objetiva. Faça-a com tranquilidade, mas **controle o seu tempo**. Este **tempo** inclui a marcação do *cartão de respostas*.
- Após o início da prova, será efetuada a coleta da impressão digital de cada candidato (Edital 14/2006 – Item 8.11 alínea a).
- Somente após decorrida uma hora do início da prova, entregar o seu *caderno de questões*, e retirar-se da sala de prova (Edital 14/2006 – Item 8.11 alínea c).
- Somente será permitido levar seu *caderno de questões* ao final da prova, desde que o candidato permaneça em sua sala até este momento (Edital 14/2006 – Item 8.11 alínea d).
- **Não** será permitido ao candidato copiar seus assinalamentos feitos no *cartão de respostas* (Edital 14/2006 – Item 8.11 alínea e).
- Após o término de sua prova, entregue obrigatoriamente ao fiscal o *cartão de respostas* devidamente **assinado** e o *caderno de respostas*.
- Os 3 (três) últimos candidatos de cada sala só poderão ser liberados juntos.
- Se você precisar de algum esclarecimento, solicite a presença do **responsável pelo local**.

INSTRUÇÕES - PROVA OBJETIVA

- Verifique se os seus dados estão corretos no *cartão de respostas*. Solicite ao fiscal para efetuar as correções na Ata de Aplicação de Prova.
- Leia atentamente cada questão e assinale no *cartão de respostas* a alternativa que mais adequadamente a responde.
- O *cartão de respostas* **NÃO** pode ser dobrado, amassado, rasurado, manchado ou conter qualquer registro fora dos locais destinados às respostas.
- A maneira correta de assinalar a alternativa no *cartão de respostas* é cobrindo, fortemente, com caneta esferográfica azul ou preta, o espaço a ela correspondente, conforme o exemplo a seguir:



CRONOGRAMA PREVISTO

Atividade	Data	Local
Divulgação do gabarito - Prova Objetiva (PO)	05/09/2006	www.nce.ufrj.br/concursos
Interposição de recursos contra o gabarito (RG) da PO	06 e 07/09/2006	www.nce.ufrj.br/concursos ou fax até as 17 horas
Divulgação do resultado do julgamento dos recursos contra os RG da PO e o resultado final das PO	25/09/2006	www.nce.ufrj.br/concursos

Demais atividades consultar Manual do Candidato ou pelo endereço eletrônico www.nce.ufrj.br/concursos

LÍNGUA PORTUGUESA

TEXTO – UM BASTAA HIPOCRISIA

Rodrigo Constantino

Os fatos não deixam de existir pelo simples fato de serem ignorados.

Aldous Huxley

Infelizmente, a hipocrisia abunda no mundo, principalmente nas elites. Em troca do status de um nobre homem, pessoas vendem a alma ao diabo, traindo escancaradamente sua própria consciência e bom senso. A cretinice assume grau espantoso nos debates, e qualquer um que esteja mais preocupado com a verdade que com as aparências de suas intenções perde a paciência ao notar que está dando murro em ponta de faca. O interesse dessa elite perversa não é a busca sincera pela verdade e resultados; mas, sim, o conforto psíquico de apresentar ser bem intencionado. O mensageiro que traz a notícia, que destaca os fatos verdadeiros, que demonstra o absurdo das teorias românticas, esse é o culpado, um insensível, egoísta. A hipocrisia, aliada à ignorância de muitos, acaba vencendo a lógica e a verdade. A necessidade da mente humana de acreditar em explicações simplistas, culpar fatores exógenos e bodes expiatórios, e buscar conforto mesmo que na mentira alimenta bastante essa hipocrisia. Esse texto é um apelo para darmos um basta a isso.

São tantos exemplos de debates hipócritas que mal sei por onde começar. Talvez o caso recente de cotas em universidades seja interessante. Com a constatação da existência de muitos negros miseráveis no país, logo surgem as soluções milagrosas, que encobrem atrás de uma nobre embalagem um objetivo populista eleitoreiro, que trará resultados catastróficos. Debater com seriedade o tema poucos querem, pois envolve estudo, a clara culpabilidade do próprio governo, maior causador da miséria que vivemos, e medidas que depositam nos próprios indivíduos parte da solução. Mais fácil confundirem correlação com causalidade, e apontarem o racismo como culpado pela situação dos negros. E assim partimos para a solução hipócrita das cotas, que representam discriminação, injustiça e abuso de poder do governo. Os membros da elite ficam satisfeitos com a aparência de que tal medida representa um ato de justiça. Hipocrisia pura!

1 - O segundo período do texto, em sua relação argumentativa com o primeiro, estabelece:

- (A) uma exemplificação da hipocrisia referida;
- (B) um esclarecimento sobre o que foi dito anteriormente;
- (C) uma explicação metalinguística do que seja *hipocrisia*;
- (D) uma razão da existência da hipocrisia como fenômeno social;
- (E) uma retificação de algo que pode gerar ambigüidade de sentido.

2 - A oração abaixo em que a forma sublinhada **NÃO** corresponde ao gerúndio é:

- (A) A hipocrisia vem crescendo no seio das elites;
- (B) Falando sobre qualquer coisa, os homens querem parecer mais do que são;
- (C) Nem todos os exemplos de hipocrisia têm vindo das elites;
- (D) Partindo dos argumentos apresentados, o autor se posiciona contra a hipocrisia;
- (E) Nem todos os artigos deste livro estão tratando de problemas sociais.

3 - A alternativa em que a troca de posição de certos elementos pode alterar o sentido original do segmento do texto é:

- (A) “Em troca do status de um nobre homem” – em troca do status de um homem nobre;
- (B) “pessoas vendem a alma ao diabo” – pessoas vendem ao diabo a alma”;
- (C) “A cretinice assume grau espantoso nos debates” – A cretinice, nos debates, assume grau espantoso;
- (D) “traindo escancaradamente sua própria consciência e bom senso” – traindo escancaradamente seu bom senso e a própria consciência;
- (E) “O interesse dessa elite perversa não é a busca sincera pela verdade” – essa elite perversa não tem por interesse a busca sincera pela verdade.

4 - A expressão “dar murro em ponta de faca” se refere a uma ação:

- (A) de que não se pode prever os resultados;
- (B) cujos resultados são medíocres;
- (C) que é contrária ao bom senso;
- (D) cuja utilidade é demonstrar dedicação intensa;
- (E) a que se atribuem resultados prejudiciais.

5 - “que demonstra o absurdo das teorias românticas”; tais teorias são caracterizadas por:

- (A) apegarem-se a valores religiosos;
- (B) indicarem qualidades infelizmente abandonadas;
- (C) estarem ultrapassadas pela tecnologia moderna;
- (D) demonstrarem valores da sociedade patriarcal;
- (E) distanciarem-se da realidade dos fatos.

6 - “Em troca do status de um nobre homem”; a mesma idéia contida nesse segmento do texto aparece repetida em:

- (A) “vendem a alma ao diabo”;
- (B) “aparentar ser bem intencionado”;
- (C) “destaca os fatos verdadeiros”;
- (D) “culpar fatores exógenos e bodes expiatórios”;
- (E) “demonstra o absurdo das teorias românticas”.

7 - A alternativa em que o sinônimo ou termo equivalente da palavra sublinhada está **INCORRETO** é:

- (A) “Em troca do status de um nobre homem” – condição;
- (B) “O interesse dessa elite perversa” – desonesta;
- (C) “culpar fatores exógenos” – externos;
- (D) “Este texto é um apelo” – solicitação;
- (E) “a hipocrisia abunda no mundo” – existe em grande escala.

8 - **NÃO** é uma explicação plausível para a hipocrisia:

- (A) estar mais preocupado com as aparências que com a verdade;
- (B) buscar conforto na mentira;
- (C) demonstrar o absurdo das posições românticas;
- (D) não acreditar em explicações simplistas;
- (E) encontrar bodes expiatórios.

9 - “O mensageiro que traz a notícia, que destaca os fatos verdadeiros, que demonstra o absurdo das teorias românticas, esse é o culpado, um insensível, egoísta”; a opinião sobre o mensageiro mostra o ponto de vista do(da):

- (A) próprio mensageiro;
- (B) receptor da notícia;
- (C) elite hipócrita;
- (D) nobre homem;
- (E) autor do texto.

10 - A hipocrisia, segundo o texto, **NÃO** inclui entre seus aliados:

- (A) a necessidade de apoio psicológico;
- (B) a ignorância de grande parte da população;
- (C) o conforto psíquico de bem aparentar;
- (D) a busca de resultados;
- (E) a atribuição alheia de culpa.

11 - “alimenta bastante essa hipocrisia”; a frase em que a forma *bastante* está empregada **ERRADAMENTE** é:

- (A) Os atos hipócritas são bastante incômodos para os sinceros;
- (B) A necessidade de encontrar culpados traz bastante sofrimentos psíquicos;
- (C) Os hipócritas aparecem bastante nos debates públicos;
- (D) São bastante problemáticos os encontros de políticos em campanha;
- (E) Os políticos bastante experientes trazem a hipocrisia no sangue.

12 - “Este texto é um apelo para darmos um basta a isso”; declarada essa finalidade do texto, podemos dizer que sua intenção prioritária é:

- (A) informar;
- (B) ensinar;
- (C) prever;
- (D) alertar;
- (E) convencer.

13 - “que mal sei por onde começar”; esse segmento demonstra:

- (A) a dificuldade do autor em selecionar um caso entre muitos;
- (B) o problema de distinguir o caso de maior hipocrisia;
- (C) a dúvida entre o que é e o que não é exemplo de hipocrisia;
- (D) a difícil estruturação de um texto argumentativo;
- (E) a facilidade de exemplificar a hipocrisia.

14 - O caso das cotas universitárias só **NÃO** funciona no texto como:

- (A) prova de que a hipocrisia não existe só na nossa sociedade;
- (B) exemplo de um caso, entre muitos, de hipocrisia social;
- (C) caso em que se atribui a culpa também a fatores exógenos;
- (D) fato atual em que a solução apresentada é hipócrita;
- (E) elemento que apóia os argumentos do autor do texto.

LÍNGUA INGLESA

READ TEXT I AND ANSWER QUESTIONS 15 AND 16:

TEXT I

Contrary to popular belief, hydroelectric power can seriously damage the climate. Proposed changes to the way countries' climate budgets are calculated aim to take greenhouse gas emissions from hydropower reservoirs into account, but some experts worry that they will not go far enough.

The green image of hydro power as a benign alternative to fossil fuels is false, says Éric Duchemin, a consultant for the Intergovernmental Panel on Climate Change (IPCC). “Everyone thinks hydro is very clean, but this is not the case,” he says.

Hydroelectric dams produce significant amounts of carbon dioxide and methane, and in some cases produce more of these greenhouse gases than power plants running on fossil fuels. Carbon emissions vary from dam to dam, says Philip Fearnside from Brazil's National Institute for Research in the Amazon in Manaus. “But we do know that there are enough emissions to worry about.”

(adapted from <http://www.newscientist.com>, June 21, 2006)

15 – The text suggests that hydroelectric power can be:

- (A) safe;
- (B) trustworthy;
- (C) harmful;
- (D) innocuous;
- (E) reliable.

16 – The main function of this text is to:

- (A) praise;
- (B) warn;
- (C) entertain;
- (D) complain;
- (E) advertise.

READ TEXT II AND ANSWER QUESTIONS 17 TO 21:

TEXT II

Brazil's biofuel success story

1 Brazilians are choosing to pump ethanol into their cars, reducing the country's dependency on petrol and setting a worldwide example on how to reduce greenhouse emissions from transport.

5 More than 183600 "flexi-fuel" cars, which run on petrol or ethanol made from sugar cane, were sold in December in Brazil — more than 70% of all cars sold there. In total, 33% of all fuel used is now made from sugar.

10 Cost is the driving factor — ethanol fuel is 60% of the price of gasoline — but there is also growing understanding that Brazil is leading the world in the flight from fossil fuels. President Lula da Silva describes Brazil's use of biodiesel as the country's "energy revolution"...

15 But there are some who doubt Brazil will be able to keep up with foreign demand for ethanol — China and Africa have displayed interest. A recent study by São Paulo's sugar cane agro-industry union, Unica, indicated that ethanol production would have to increase by 10 billion litres by 2010 to keep pace with overseas demand.

(adapted from Guardian Newspapers 2006 in http://www.mg.co.za/articlePage.aspx?articleid=262545&area=/insight/insight__economy__business/)

17 – According to the text, Brazilians are setting an example because they are ultimately:

- (A) using more petrol for transport;
- (B) producing all the necessary sugar;
- (C) becoming more dependent on oil;
- (D) promoting greenhouse effects;
- (E) helping improve the environment.

18 – This text ends in a note of:

- (A) irony;
- (B) enthusiasm;
- (C) denial;
- (D) uncertainty;
- (E) hope.

19 – choosing (l.1) is to choice as:

- (A) practicing is to practice;
- (B) closing is to closed;
- (C) organizing is to organize;
- (D) computing is to compute;
- (E) frightening is to frighten.

20 – The phrase "The flight from fossil fuels" (l.10) indicates a movement:

- (A) upwards;
- (B) away;
- (C) towards;
- (D) beyond;
- (E) downwards.

21 – The underlined expression in "To keep pace with overseas demand" (l. 17-18) can be replaced by:

- (A) avoid;
- (B) stop;
- (C) meet;
- (D) curb;
- (E) withdraw.

RACIOCÍNIO LÓGICO

22 - Um torneio é disputado por 18 equipes em turno e retorno, ou seja, cada equipe joga duas vezes com cada uma das demais. O número total de jogos desse torneio é igual a:

- (A) 212;
- (B) 264;
- (C) 294;
- (D) 306;
- (E) 612.

23 - Se a cada elemento X corresponde ao menos um elemento Y então:

- (A) há mais elementos Y do que X;
- (B) há menos elementos Y do que X;
- (C) pode haver tantos elementos Y quanto há elementos X;
- (D) o número de elementos Y é no mínimo o dobro do de elementos X;
- (E) o número de elementos Y é no máximo o dobro do de elementos X.

24 - Observe a seqüência:

2187 , 729 , 243 , 81 , ...

O próximo termo é:

- (A) 9;
- (B) 18;
- (C) 21;
- (D) 27;
- (E) 33.

25 - Uma “capicua” é um número que lido de trás para diante é igual ao número original. Por exemplo, 1881 é uma “capicua”, 134 não é “capicua”. Usando apenas os algarismos 1, 2 e 3, além de 11111, 22222 e 33333, há a seguinte quantidade de números de cinco algarismos que são “capicuas”:

- (A) 6;
- (B) 12;
- (C) 16;
- (D) 20;
- (E) 24.

26 - A sentença “Salta está para Atlas assim como 25435 está para ...” é melhor completada pelo seguinte número:

- (A) 53452;
- (B) 23455;
- (C) 34552;
- (D) 43525;
- (E) 53542.

27 - Roberto Carlos inventou o jogo da Roca. Nesse jogo, cada “roca” que um jogador faz pode valer 1, 2 ou 5 pontos. Numa famosa partida, Cafuringa fez um total de 11 pontos. Nesse caso, avalie as quatro afirmativas a seguir:

- I - Cafuringa com certeza fez ao menos uma “roca” de 1 ponto.
- II - Cafuringa fez no mínimo 3 “rocas”.
- III - Cafuringa fez no máximo 11 “rocas”.
- IV - Cafuringa fez no máximo uma “roca” de 2 pontos.

Estão corretas somente as afirmativas:

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

28 - Nas palavras codificadas abaixo há um algarismo omitido (substituído por um ponto de interrogação).

MACRO - A2C3M1O5R4
BALIDO - A2B1D5I4L3O6
FUNDO - D4F1N?O5U2

O algarismo omitido é o:

- (A) 1;
- (B) 2;
- (C) 3;
- (D) 4;
- (E) 5.

CONHECIMENTOS GERAIS

29 - Sobre os efeitos da grande volatilidade do atual sistema financeiro internacional de inspiração liberal, é **INCORRETO** afirmar que:

- (A) provoca alterações nas políticas macroeconômicas dos países;
- (B) agrava a vulnerabilidade externa das economias nacionais;
- (C) provoca mudanças abruptas na “quantidade” e no “preço” do capital externo;
- (D) força a implementação de políticas contracionistas, com redução dos gastos públicos;
- (E) torna os agentes públicos os principais agentes de regulação da economia, em detrimento do mercado.

30 - A soja tem sido um símbolo da modernização e do sucesso do agronegócio no Brasil.

A esse respeito, analise as afirmativas a seguir:

- I. A produção da soja resulta de iniciativas privadas associadas aos resultados da pesquisa e desenvolvimento realizados por instituições governamentais como a Embrapa.
- II. A produção da soja utiliza o modelo de produção químico-mecânico americano, dominado pelas multinacionais, produtoras de máquinas e equipamentos agrícolas.
- III. A produção de soja vem promovendo, nas últimas décadas, o deslocamento da fronteira agrícola graças à ação das empresas agrícolas que empregam numerosa mão-de-obra.

A(s) afirmativa(s) correta(s) é/são somente:

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

31 - Sobre o povoamento da Amazônia, é **INCORRETO** afirmar que:

- (A) até o século XX, a economia extrativa estabelecia o traçado da rede fluvial como regra para a disposição geográfica do povoamento;
- (B) durante a economia da borracha, os fluxos migratórios procedentes do Nordeste dispersaram-se pela floresta mas mantiveram os rios como eixos de circulação;
- (C) na segunda metade do século XX, a implantação de uma rede viária com o objetivo de integração territorial direcionou novos fluxos migratórios para a Amazônia;
- (D) os recursos destinados à expansão e equipamento das cidades desorganizaram as redes urbanas pré-existentes e diminuíram a ação polarizante das capitais;
- (E) nas últimas décadas, as estradas pioneiras construídas na terra-firme passaram a atrair as frentes de expansão, alterando a disposição do povoamento.

32 - Em cerimônia no plenário da Câmara dos Deputados, em 5 de outubro de 1988, o deputado Ulysses Guimarães, presidente da Constituinte, declarou promulgada a nova Constituição.

Sobre a Constituição Brasileira, analise as afirmativas a seguir:

- I. Estabeleceu o Estado de direito, ou seja, uma estrutura política e jurídica a serviço da liberdade e dos direitos individuais.
- II. Decidiu que os representantes do Poder Executivo, do Legislativo e do Judiciário seriam eleitos pelo voto direto e secreto dos cidadãos brasileiros.
- III. Criou o Ministério Público que tem, entre suas atribuições, a defesa da sociedade contra os abusos do poder público.
- IV. Aprovou medidas com vistas a reduzir as desigualdades socioeconômicas, como a ampliação dos direitos trabalhistas.

As afirmativas corretas são somente:

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

33 -



O autor do desenho que representa *Dom Quixote de la Mancha e o seu fiel escudeiro Sancho Pança* é considerado um dos maiores artistas do século XX. Indique-o, na relação a seguir:

- (A) Pablo Picasso;
- (B) Cândido Portinari;
- (C) Juan Miró;
- (D) Marc Chagall;
- (E) Paul Klee.

34 - Com o colapso da União Soviética, em 1991, e o fim da bipolaridade, iniciou-se um novo ciclo nas relações internacionais. São tendências que passaram a marcar os novos tempos:

- I. o avanço do processo de integração econômica e política da União Européia, após o Tratado de Maastricht;
- II. a explosão de numerosos conflitos nacionalistas com origem em reivindicações de natureza étnica ou religiosa;
- III. as intervenções políticas e econômicas dos Estados Unidos reforçando a sua posição de potência hegemônica.

A(s) afirmativa(s) correta(s) é/são somente:

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

35 - Na operação do Sistema Interligado Nacional – SIN, são considerados:

- (A) a otimização do uso dos recursos eletromagnéticos para o atendimento de parte dos requisitos da carga, sem considerar as condições técnicas e econômicas para o despacho das usinas;
- (B) as necessidades de energia dos agentes;
- (C) os mecanismos de biossegurança;
- (D) o custo da matriz energética internacional;
- (E) o mecanismo de realocação de energia para mitigação do risco financeiro.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Dados: Massas Atômicas: C = 12; O = 16; S = 32; Fe = 56;
Ni = 58; Ba = 138

Fatores de conversão: 1 bar = 10^5 Pa
1 m³ = 10³ L

36 - Os elementos Rb, I, Te e Sr pertencem ao 5º período da tabela periódica. O elemento de maior raio atômico e o de maior potencial de ionização são, respectivamente:

- (A) Rb e I;
- (B) I e Sr;
- (C) Te e I;
- (D) Rb e Sr;
- (E) I e Te.

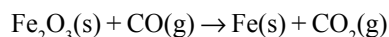
37 - O nitrogênio pode formar com o oxigênio cinco óxidos: N₂O, NO, N₂O₃, NO₂ e N₂O₅. Dois deles formam os ácidos nitroso e nítrico. Esses óxidos são, respectivamente:

- (A) N₂O₅ e N₂O₃;
- (B) N₂O e NO;
- (C) N₂O₃ e NO₂;
- (D) N₂O₃ e N₂O₅;
- (E) NO e NO₂.

38 - A molécula do anidrido SO₃ apresenta geometria molecular do tipo:

- (A) linear;
- (B) piramidal;
- (C) trigonal plana;
- (D) tetraédrica;
- (E) angular.

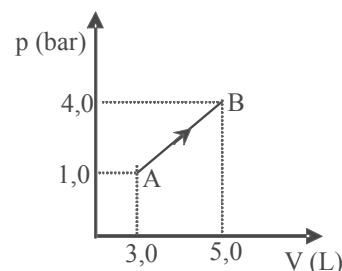
39 - Uma das reações que ocorre na produção de ferro está representada abaixo:



Se 400 g de óxido férrico são misturados com 168 g de monóxido de carbono, a maior quantidade de ferro que pode ser obtida, em gramas, é:

- (A) 112
- (B) 196
- (C) 224
- (D) 384
- (E) 568

40 - Um gás ideal realiza um processo do estado A para o estado B, conforme o diagrama abaixo:



Pode-se afirmar que o processo é um:

- (A) aquecimento irreversível em que o gás fornece 500 J de trabalho;
- (B) aquecimento reversível em que o gás recebe 5 J de trabalho;
- (C) resfriamento reversível em que o gás recebe 500 J de trabalho;
- (D) resfriamento irreversível em que o gás fornece 5 J de trabalho;
- (E) aquecimento reversível em que o gás fornece 500 J de trabalho.

41 - A condição de espontaneidade de um sistema termodinâmico ao realizar um processo isotérmico e isocórico corresponde a:

- (A) $\Delta S > 0$
- (B) $\Delta F < 0$
- (C) $\Delta G < 0$
- (D) $\Delta U < 0$
- (E) $\Delta H < 0$

42 - Um sistema consistindo de água e dois sais com íon comum apresenta em equilíbrio três fases. A variância do sistema vale:

- (A) zero;
- (B) um;
- (C) dois;
- (D) três;
- (E) quatro.

43 - O produto de solubilidade do sulfato de bário, a 25°C, vale $1,0 \times 10^{-10}$. A maior quantidade, em miligramas, necessária para a solubilização completa do sal em 500 mL de água, é:

- (A) 0,84
- (B) 1,17
- (C) 2,33
- (D) 3,21
- (E) 5,56

44 - Quatro moles de etano são queimados, 25°C, num combustor com 50% em excesso da quantidade estequiométrica de ar atmosférico, produzindo água líquida e dióxido de carbono. A composição do ar atmosférico, em porcentagem molar é 80% de nitrogênio e 20% de oxigênio. A tabela abaixo fornece as entalpias padrões de formação, a 25°C, das substâncias que participam da reação:

Substância	$\Delta H_{f,298}^{\circ}$ (kJ/mol)
C_2H_6 (g)	-84,0
H_2O (l)	-286,0
CO_2 (g)	-393,0

O calor despreendido, em kJ, e quantidade de ar, em moles, utilizada na combustão são, respectivamente:

- (A) 6228 e 105;
- (B) 7848 e 70;
- (C) 1558 e 34;
- (D) 3598 e 105;
- (E) 6228 e 70.

45 - Analise as afirmativas abaixo a respeito da cinética química:

- I. A velocidade de uma reação química sempre aumenta com o aumento da temperatura.
- II. A meia-vida de uma reação de primeira ordem não depende da concentração inicial da espécie reagente.
- III. A ordem de uma reação química é idêntica a sua molecularidade.

A(s) afirmativa(s) verdadeira(s) é/são somente:

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

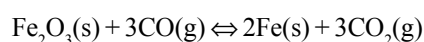
46 - Considere uma reação química de segunda ordem do tipo:



Quando a concentração inicial do reagente dobra, o tempo de meia-vida da reação:

- (A) permanece constante;
- (B) dobra;
- (C) se reduz a metade;
- (D) se reduz a um quarto;
- (E) quadruplica.

47 - A tabela abaixo fornece a constante de equilíbrio K_p em função da temperatura para o sistema reacional:



t (°C)	K_p
100	1100
250	100
1000	0,072

Se o sistema reacional se encontra em equilíbrio a 250°C e sob pressão de 1,0 bar, e se deseja aumentar a quantidade de ferro produzida, deve-se:

- (A) aumentar a pressão;
- (B) diminuir o volume;
- (C) aumentar a temperatura;
- (D) introduzir um gás inerte a volume constante;
- (E) diminuir a temperatura.

48 - Analise as afirmativas abaixo a respeito dos potenciais dos eletrodos:

- I. O valor do potencial padrão de um eletrodo é estabelecido em relação ao valor do potencial padrão do eletrodo de hidrogênio, que por convenção, é sempre zero independentemente da temperatura.
- II. A reação química no eletrodo associada ao valor do potencial padrão é a reação de oxidação.
- III. Quanto mais negativo o potencial padrão do eletrodo mais facilmente a espécie química do eletrodo se oxida.

É/são correta(s) somente:

- (A) III;
- (B) I e II;
- (C) II e III;
- (D) I, II e III;
- (E) nenhuma.

49 - Benzeno e tolueno formam soluções ideais. A 100°C as pressões de vapor dos componentes puros são: do benzeno = 180,0 kPa; do tolueno = 80,0 kPa. As composições, em porcentagem molar, do benzeno, nas fases líquida e vapor em equilíbrio, a 100°C e sob pressão de 100 kPa, são, respectivamente:

- (A) 20% e 36%
- (B) 30% e 45%
- (C) 45% e 15%
- (D) 48% e 24%
- (E) 15% e 34%

50 - Na reação de benzeno com cloro em presença do catalisador cloreto férrico, a reação é classificada como:

- (A) substituição eletrofílica;
- (B) adição nucleofílica;
- (C) eliminação;
- (D) adição eletrofílica;
- (E) dupla troca.

51 - Os compostos 2-pentanona e pentanal exemplificam isomeria de:

- (A) cadeia;
- (B) posição;
- (C) compensação;
- (D) função;
- (E) espacial.

52 - O “iso-octano” (2,2,4-trimetilpentano), usado como combustível de aviões, pode ser obtido pela alquilação do isobutileno com:

- (A) isobutano;
- (B) isobutanol;
- (C) butano;
- (D) buteno;
- (E) butanal.

53 - O radical hidroxila (-OH) ligado ao anel benzênico, nas reações de substituição aromática é um orientador:

- (A) apenas orto;
- (B) apenas meta;
- (C) orto e para;
- (D) orto e meta;
- (E) meta e para.

54 - Assinale a alternativa que contém um monômero que produz um polímero por policondensação:

- (A) etileno;
- (B) cloreto de vinila;
- (C) butadieno;
- (D) etilenoglicol;
- (E) isobutileno.

55 - Um carvão mineral tem a seguinte composição, em porcentagem ponderal:

Componente	% (em peso)
Carbono	72
Hidrogênio	6
Enxofre	16
Cinzas	6

A quantidade estequiométrica, em moles, de ar atmosférico (composição em porcentagem molar: 80% de nitrogênio e 20% de oxigênio) necessária para a combustão completa de 100 g desse carvão mineral vale:

- (A) 14
- (B) 35
- (C) 45
- (D) 70
- (E) 96

56 - Existem várias substâncias que permitem a remoção da dureza da água. Assinale a alternativa que apresenta uma substância **NÃO** usada para esse fim:

- (A) carbonato de sódio;
- (B) hidróxido de sódio;
- (C) hidróxido de bário;
- (D) cloreto de sódio;
- (E) fosfato de sódio.

57 - Na espectrometria de absorção no UV/Visível, o comprimento de onda correspondente ao mínimo de transmitância é usado para preparar a curva de calibração porque:

- (A) este ponto é a região em que a diferença entre as absorbâncias de amostras de concentrações diferentes é menor;
- (B) neste ponto a sensibilidade para estudos de concentração é máxima;
- (C) neste ponto as variações de absorbância são muito grandes em uma pequena faixa de comprimento de onda;
- (D) a curva de absorção é freqüentemente muito inclinada nessa região;
- (E) a variação na absorbância por unidade de concentração é a menor possível nesse ponto.

58 - Os detectores de radiação UV/Visível são transdutores que convertem a energia radiante em sinal elétrico. Assinale a alternativa **INCORRETA**:

- (A) existem diversas substâncias químicas que podem ser usadas como transdutores;
- (B) o transdutor ideal deve apresentar uma alta relação sinal/ruído;
- (C) o sinal elétrico produzido pelos transdutores reais é diretamente proporcional à potência radiante;
- (D) muitos transdutores reais exibem uma corrente residual na ausência de radiação;
- (E) o transdutor ideal deve apresentar uma resposta constante em um intervalo considerável de comprimento de onda.

59 - Na prática, existem limitações ao uso da lei de Beer. Em relação aos fatores que provocam os desvios da lei de Beer, assinale a alternativa **INCORRETA**:

- (A) altas concentrações de analito provocam desvios da lei de Beer;
- (B) desvios podem ocorrer porque a absorvidade molar depende do índice de refração do meio;
- (C) desvios podem surgir devido à alteração na distribuição de velocidade entre moléculas;
- (D) desvios podem ocorrer devido à dissociação do analito;
- (E) o uso de radiação policromática pode provocar desvios da lei de Beer.

60 - Em relação ao processo de atomização presente na espectroscopia de absorção atômica, é correto afirmar que:

- (A) quanto maior a tensão superficial melhor o solvente;
- (B) comparados com as chamas, fornos de grafita oferecem uma sensibilidade menor;
- (C) o forno é purgado com Ar ou N₂ durante todas as etapas, inclusive na atomização;
- (D) a sensibilidade e a interferência dependem da atomização;
- (E) a altura da chama em que se observa o máximo de absorção depende somente da vazão da amostra.

61 - Em relação às técnicas de manipulação de amostras na espectroscopia de absorção no infravermelho, pode-se afirmar que:

- (A) os espectros de gases são obtidos em pequenas células previamente evacuadas;
- (B) amostras de materiais líquidos são usadas na forma de películas;
- (C) o uso de soluções diluídas não oferece flexibilidade na escolha do comprimento da célula;
- (D) no caso de materiais sólidos insolúveis, faz-se uma suspensão do material finamente dividido em um meio com um índice de refração bem maior do que o do material;
- (E) no caso de materiais sólidos insolúveis, faz-se uma suspensão do material finamente dividido em um meio com um índice de refração bem menor do que o do material.

62 - Os números de modos de vibração e de rotação em uma molécula não-linear com 5 átomos são, respectivamente:

- (A) 2 e 3;
- (B) 5 e 2;
- (C) 9 e 3;
- (D) 14 e 2;
- (E) 15 e 3.

63 - Em relação à cromatografia a gás, assinale a alternativa correta:

- (A) a escolha do gás de arraste depende somente do detector;
- (B) na coluna capilar de parede recoberta, a fase estacionária é líquida;
- (C) colunas empacotadas (ou recheadas) têm resolução superior às colunas capilares;
- (D) colunas empacotadas (ou recheadas) têm sempre uma fase estacionária líquida;
- (E) na coluna capilar com camada porosa, a fase estacionária é líquida.

64 - Em relação à cromatografia líquida de alta eficiência, fazem-se as seguintes afirmativas:

- I. A entrada da coluna principal é protegida por uma pré-coluna contendo a mesma fase estacionária presente na coluna principal.
- II. Para a fase estacionária, suportes comuns são constituídos por partículas de sílica microporosa que são permeáveis ao solvente.
- III. É necessário o uso de pressões elevadas para forçar a passagem do solvente através das colunas.

As afirmativas corretas são somente:

- (A) I e II;
- (B) I e III;
- (C) II e III;
- (D) I, II e III;
- (E) nenhuma.

65 - Para um composto com massa molecular pequena (em torno de 400), solúvel em solventes orgânicos muito polares, devemos usar como ponto de partida a cromatografia de:

- (A) fase reversa quimicamente ligada;
- (B) exclusão molecular;
- (C) troca iônica;
- (D) adsorção;
- (E) fase normal quimicamente dissociada.

66 - A condutividade de uma solução foi determinada em um condutivímetro, que tem uma célula de medida com uma área S cm^2 e um comprimento L cm , como sendo $3,0 \mu\text{S}/\text{cm}$. Se a condutividade desta mesma solução fosse determinada em um outro instrumento em que a célula de medida tem o dobro da área ($2S$) e o dobro do comprimento ($2L$), o valor da condutividade, em $\mu\text{S}/\text{cm}$, seria:

- (A) 0,75
- (B) 1,5
- (C) 3,0
- (D) 6,0
- (E) 12,0

67 - Em relação à medida de pH usando-se eletrodo de vidro, fazem-se as seguintes afirmativas:

- I. Uma medida de pH não pode ser mais exata do que os padrões disponíveis.
- II. Existe um potencial de junção que produz uma incerteza nos valores medidos.
- III. Em ácido forte, o pH medido é menor que o pH verdadeiro.

As afirmativas corretas são somente:

- (A) I e II;
- (B) I e III;
- (C) II e III;
- (D) I, II e III;
- (E) nenhuma.

68 - Em relação ao uso de eletrodos íon-seletivos, assinale a alternativa correta:

- (A) um erro de 1 mV no potencial corresponde a um erro de 22% na atividade de um íon monovalente;
- (B) os eletrodos respondem à atividade dos íons complexados;
- (C) o eletrodo mede concentração quando a força iônica do meio varia com a concentração;
- (D) uma desvantagem no uso dos eletrodos íon-seletivos é a contaminação que eles provocam;
- (E) uma vantagem dos eletrodos íon-seletivos é o tempo de resposta curto.

69 - Em relação a uma célula eletrolítica, é **INCORRETO** afirmar que:

- (A) a corrente depende somente da diferença de potencial entre os eletrodos;
- (B) a célula pode ter mais de dois eletrodos;
- (C) a redução ocorre no catodo;
- (D) a corrente é transportada na solução pelos íons;
- (E) sempre ocorre redução e oxidação na célula.

70 - Na eletrodeposição de 116 g de Ni(s), a partir de uma solução aquosa de NiCl_2 , usou-se uma corrente de 965 A. Considerando a constante de Faraday igual a 96500 C, chegamos à conclusão de que o tempo, em segundos, de eletrodeposição foi de:

- (A) 10
- (B) 60
- (C) 280
- (D) 400
- (E) 500



INFORMAÇÕES ADICIONAIS



**Núcleo de Computação Eletrônica
Divisão de Concursos**

Endereço: Prédio do CCMN, Bloco C

Ilha do Fundão - Cidade Universitária - Rio de Janeiro/RJ

Caixa Postal: 2324 - CEP 20010-974

Central de Atendimento: 0800 7273333 ou (21) 2598-3333

Informações: Dias úteis, de 9 h às 17 h (horário de Brasília)

Site: www.nce.ufrj.br/concursos