



UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO DE JANEIRO
CONCURSO PÚBLICO - 2008

TÉCNICO DE LABORATÓRIO QUÍMICA

INSTRUÇÕES GERAIS

- Você recebeu do fiscal:
- Um *caderno de questões* contendo 50 (cinquenta) 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 nome do cargo informado nesta capa de prova corresponde ao nome do cargo 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 28/2008 – Item 9.11 alínea a).
- Somente após decorrida uma hora do início da prova, o candidato poderá entregar o seu *caderno de questões*, o seu *cartão de respostas*, e retirar-se da sala de prova (Edital 28/2008 – Item 9.11 alínea c).
- Após o término de sua prova, entregue obrigatoriamente ao fiscal o *cartão de respostas* devidamente *assinado* e o *caderno de respostas* (Edital 28/2008 – Item 9.11 alínea f).
- Somente será permitido levar seu *caderno de questões* faltando uma hora para o término estabelecido para o fim da prova (Edital 28/2008 – Item 9.11 alínea d).
- **Não** será permitido ao candidato copiar seus assinalamentos feitos no *cartão de respostas* (Edital 28/2008 – Item 9.11 alínea e).
- Os 3 (três) últimos candidatos de cada sala só poderão ser liberados juntos (Edital 28/2008 – Item 9.11 alínea g).
- 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)	02/06/2008	www.nce.ufrj.br/concursos
Interposição de recursos contra o gabarito (RG) da PO	03 e 04/06/2008	www.nce.ufrj.br/concursos
Divulgação do resultado do julgamento dos RG da PO e o resultado preliminar das PO	16/06/2008	www.nce.ufrj.br/concursos

Demais atividades, consultar no endereço eletrônico www.nce.ufrj.br/concursos



LÍNGUA PORTUGUESA

01- “O Clube de Regatas do Flamengo pretende construir um shopping no espaço que ora é ocupado pelo campo de futebol. A pretensão, porém, esbarra no fato de o terreno não ser de propriedade do CRF, mas sim do governo”. Nesse segmento, o verbo *pretender* foi repetido, na continuidade do texto, pelo substantivo *pretensão*. O par abaixo que mostra uma relação ERRADA entre verbo e substantivo é:

- (A) presumir / presunção;
- (B) consumir / consumação;
- (C) construir / construção;
- (D) prever / prevenção;
- (E) atentar / atenção.

02- A colocação de um adjetivo na frase não é aleatória, já que depende da intenção de quem fala ou escreve. Observe as frases a seguir:

1 – O operário APRESSADO chegou ao trabalho às nove horas.
2 – O operário chegou APRESSADO ao trabalho às nove horas.
Sobre o emprego dos adjetivos em maiúsculas desses dois segmentos, pode-se dizer que:

- (A) estar apressado é uma condição constante na vida do operário da frase 2;
- (B) o operário da frase 1 está mais sujeito a sofrer de estresse que o da frase 2;
- (C) as frases não apresentam modificação de sentido;
- (D) ao contrário do adjetivo da frase 2, o da frase 1 contém valor subjetivo;
- (E) os dois adjetivos mostram obrigatoriamente uma condição transitória do operário.

03- De acordo com o discurso gramatical tradicional, advérbio é palavra invariável que expressa circunstância e se refere a verbos, adjetivos e até mesmo advérbios. A frase abaixo em que o vocábulo sublinhado, normalmente visto como advérbio, se refere a toda uma oração e mostra uma opinião do enunciador sobre o que é veiculado pela frase, é:

- (A) Todos chegaram rapidamente ao trabalho;
- (B) O fiscal agiu legalmente;
- (C) Temporariamente, os benefícios estavam suspensos;
- (D) Infelizmente, o prêmio não foi dividido entre todos;
- (E) O livro foi impresso defeituosamente.

04- As frases abaixo que devem ser preenchidas pelo advérbio AONDE são:

I - Não conheço o lugar _____ toda essa gente se dirige.
II - _____ você deseja chegar com esses argumentos?
III - Você sabe _____ fica a Rua Uruguaiana?
IV - _____ será que se esconderam os cachorros?

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

05- Todas as frases abaixo foram construídas com ambigüidade; a única EXCEÇÃO é:

- (A) Vi o livro e a autora de que gosto;
- (B) Estou escrevendo um livro para meu filho, que me ocupa o dia todo;
- (C) Há um ano comprei uma casa com um vistoso portão, que venderei agora;
- (D) Trata-se de um estudo sobre Machado de Assis, cuja leitura recomendo;
- (E) Falo de Pedro, filho de nossa vizinha, a qual você conhece bem.

06- Dos verbos arrolados abaixo, assinale o único que, em relação à norma culta, NÃO apresenta duplo participio:

- (A) abrir;
- (B) matar;
- (C) imprimir;
- (D) enxugar;
- (E) pegar.

07- Assinale a opção cujos vocábulos estão relacionados segundo a mesma norma de acentuação gráfica:

- (A) delírio, persistência, pátria;
- (B) paraíso, miúdo, seriíssimo;
- (C) irresistível, mágico, egípcio;
- (D) só, cipó, demônio;
- (E) açúcar, água, férias.

08- Passando econômico-social para o plural, teríamos como forma adequada:

- (A) econômicos-sociais;
- (B) econômicos-social;
- (C) econômico-sociais;
- (D) econômicos e social;
- (E) econômicos e sociais.

09- Assinale a opção em que o termo grifado, quando posposto ao substantivo, muda de significado e passa a pertencer a outra classe de palavras:

- (A) difícil solução;
- (B) certos resultados;
- (C) justo valor;
- (D) variadas opiniões;
- (E) grave crise.

10- Assinale a opção em que a palavra *só* se classifica como em “O rapaz sentiu-se *só* no Dia dos Namorados.”

- (A) Só o homem tem vergonha do próprio cheiro;
- (B) Compraram só o estritamente necessário;
- (C) Queríamos só que os políticos fossem menos corruptos;
- (D) Estudou na Europa só por um mês e meio;
- (E) Sua namorada veio só, porque brigou com você.



11- Identifique a opção em que NÃO há intensificação de uma idéia:

- (A) Cada eleitor cria a imagem ideal do seu candidato;
- (B) O senador tinha a aparência algo estranha;
- (C) Que afirmativa absurda!;
- (D) O novo penteado a torna bastante atraente;
- (E) A situação estava seriíssima.

12- Assinale a opção em que o termo grifado NÃO apresenta o valor circunstancial indicado entre parênteses:

- (A) Ia pelo corredor escuro que levava ao pátio. (lugar)
- (B) Na outra semana não voltou mais ao emprego. (tempo)
- (C) O menino estremeceu com a voz do monstro. (instrumento).
- (D) Usava sandálias para parecer mais moderno. (fim)
- (E) "O celular tocava baixinho". (modo)

13- Assinale o par de vocábulos cujos prefixos guardam entre si oposição semântica:

- (A) incorruptível / anormal;
- (B) contra-indicado / anticomunista;
- (C) antepor / pospor;
- (D) intramuscular / endovenoso;
- (E) subcutâneo/ hipodérmico.

14- Assinale a opção em que ambos os termos NÃO admitem flexão de gênero:

- (A) brasileira esperta;
- (B) jovem autor;
- (C) alguns parentes;
- (D) semelhante pessoa;
- (E) moço ideal.

15- Das opções abaixo, assinale a única em que a lacuna deve ser preenchida com a letra u, e não com l:

- (A) Os alunos vão ma__ de notas;
- (B) Noticiou o assa__to do banco;
- (C) Pus uma pá de ca__ no assunto;
- (D) Não a__tenticou o documento;
- (E) Comprou um pote de goiaba em ca__da.

16- Assinale a forma verbal INACEITÁVEL em relação à norma culta de língua:

- (A) países que revêem o seu código penal;
- (B) países que preveram o futuro econômico;
- (C) países que impuseram uma nova orientação;
- (D) países que obtêm a estabilidade política;
- (E) países que detiveram o progresso tecnológico.

17- "Deixai vir a mim as criancinhas"; se esta frase de Cristo fosse transposta para o imperativo negativo, sua forma adequada seria:

- (A) Não deixem vir a mim as criancinhas;
- (B) Não deixai vir a mim as criancinhas;
- (C) Não deixei vir a mim as criancinhas;
- (D) Não deixais vir a mim as criancinhas;
- (E) Não deixeis vir a mim as criancinhas.

18- Um nadador que havia acabado de transpor o Canal da Mancha a nado, declarou que pretendia fazer o mesmo nos outros continentes. Essa declaração apresenta uma incoerência, que é a de:

- (A) uma pessoa não poder prever o futuro;
- (B) um mesmo canal não poder ser cruzado duas vezes;
- (C) o nadador não poder afirmar algo que desconhece;
- (D) um atleta não poder antecipar suas condições físicas;
- (E) o Canal da Mancha só existir na Europa.

19- "Não jogarei no próximo final de semana!"; esta frase, dita por um jogador de futebol, quando passada para o discurso indireto um mês depois, iniciando-se por "O jogador declarou que não...", teria como forma adequada:

- (A) jogará no próximo final de semana;
- (B) jogaria no próximo final de semana;
- (C) jogará no final de semana seguinte;
- (D) jogaria no final de semana seguinte;
- (E) jogava no próximo final de semana.

20- Numa frase publicitária do desodorante *Avanço*, estava escrito o seguinte: "Use *avanço*, que as mulheres *avançam*!" O comentário INCORRETO sobre esse segmento publicitário é:

- (A) a tese defendida no texto é a de que todos os homens devem comprar *Avanço*;
- (B) o argumento que defende a tese do texto tem a sedução por base;
- (C) o emprego do imperativo é característica de textos publicitários como esse;
- (D) o jogo de palavras como *avanço-avançam* é freqüente na publicidade;
- (E) o apelo à beleza feminina faz parte da estratégia publicitária.

INFORMÁTICA

Nas questões de número 21 até 30 considere as configurações padrões e/ou típicas de instalação dos softwares citados. Considere os programas, aplicativos, sistemas operacionais e outros softwares nas suas versões em português, a menos quando não disponível ou especificado em contrário.

21- No MS Outlook 2000, o botão utilizado para visualizar a agenda de compromissos é:





22- Analise as seguintes afirmativas relativas ao MS Excel 2000:

- i. As linhas de grade que aparecem na tela dividindo as células serão por padrão impressas, a menos que o usuário modifique essa opção.
- ii. É possível ocultar linhas e/ou colunas.
- iii. É possível personalizar as barras de ferramentas.
- iv. Uma vez gerado um gráfico, não é possível modificar o seu tamanho.

A quantidade de afirmativas corretas é:

- (A) 0
- (B) 1
- (C) 2
- (D) 3
- (E) 4

23- No MS Excel 2000, a opção “Congelar painéis” do menu “Janela”:

- (A) cria uma senha de acesso;
- (B) seleciona linhas e/ou colunas específicas que permanecerão visíveis ao rolar o conteúdo da planilha;
- (C) protege a planilha contra modificações de outros usuários;
- (D) salva uma cópia da planilha em disco;
- (E) tira um “retrato” da atual planilha, de forma que o usuário possa modificar dados na versão original, e comparar com informações antigas.

24- O texto a seguir foi editado no MS Word 2000.

Universidade Federal do Rio de Janeiro

O efeito de texto aplicado à palavra “Janeiro” foi:

- (A) baixo relevo;
- (B) relevo;
- (C) sobrescrito;
- (D) subscrito;
- (E) versalete.

25- O ícone da barra de ferramentas do MS Word 2000 utilizada para indentar texto é:

- (A)
- (B)

(C)



(D)



(E)



26- Você recebeu uma mensagem de um amigo (e confirmou com ele a autenticidade da mensagem), mas o seu próprio endereço de e-mail não está na lista de destinatários. Isso pode ocorrer quando:

- (A) a mensagem é enviada mas o remetente se arrepende e envia um pedido de cancelamento de envio;
- (B) o remetente marca o campo de sigilo antes do envio da mensagem;
- (C) o seu endereço de e-mail foi incluído no campo de cópia oculta ou equivalente;
- (D) ocorre um erro no envio do e-mail por parte do servidor utilizado pelo seu amigo;
- (E) ocorre um erro no recebimento do e-mail por parte do servidor utilizado por você.

27- No Windows XP, ao clicar com o botão direito do mouse sobre uma pasta no desktop, uma das opções presentes no menu pop-up que se abre é:

- (A) Comprimir;
- (B) Detalhes;
- (C) Opções;
- (D) Recortar;
- (E) Sincronizar.

28- A ferramenta de sistema usada no Windows XP para remover arquivos temporários da Internet, controles ActiveX e applets Java, componentes não utilizados do Windows e programas instalados que não estejam mais sendo utilizados é chamada de:

- (A) Backup;
- (B) Desfragmentador do disco;
- (C) Informações do sistema;
- (D) Limpeza de disco;
- (E) Mapa de caracteres.

29- A tecla de atalho que ativa o assistente do MS Office é:

- (A) F1
- (B) F2
- (C) F3
- (D) F4
- (E) F5



30- Após escrever em uma célula no MS Excel uma fórmula que resulta em um número, um usuário obteve como resposta o resultado mostrado a seguir:

#####

Isso indica que:

- (A) A fórmula contém uma referência circular;
- (B) A largura da coluna é muito estreita para mostrar o resultado;
- (C) A planilha está corrompida;
- (D) O Excel não reconheceu a função utilizada;
- (E) Uma das células referenciadas na fórmula foi formatada como texto.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Massas atômicas em g/mol:

H = 1 O = 16 Na = 23
S = 32

Número de Avogadro: $6,0 \times 10^{23}$ moléculas/mol.
Volume molar nas CNTP = 22,4 L/mol.

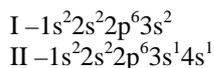
31- A tabela abaixo fornece as temperaturas de fusão e de ebulição na pressão atmosférica de algumas substâncias:

Substância	Temperatura de fusão (°C)	Temperatura de ebulição (°C)
nitrogênio	-210,0	-198,0
benzeno	5,5	80,2
mercúrio	- 38,8	356,6
cloreto de magnésio	714,0	1412,0
n-octanol	-16,0	195,0

Em relação aos estados físicos dessas substâncias, na pressão ambiente, pode-se afirmar que:

- (A) nitrogênio é líquido a 30°C;
- (B) benzeno é sólido a 15°C;
- (C) mercúrio é líquido a 20°C;
- (D) cloreto de magnésio é sólido a 1000°C;
- (E) n-octanol é vapor a 150°C.

32- Admita que um átomo neutro do elemento X possa ter as seguintes configurações eletrônicas:



Com base nessas duas configurações eletrônicas, pode-se afirmar que:

- (A) o átomo emite um fóton quando passa da configuração I para a configuração II;
- (B) para que o átomo sofra uma transição da configuração II para a configuração I, é necessário que ele absorva energia;
- (C) através da absorção de um fóton, é possível o átomo passar da configuração I para a configuração II;
- (D) é necessária menos energia para retirar um elétron do átomo quando ele está na configuração I do que na configuração II;
- (E) um mesmo átomo não pode ter as configurações I e II.

33- Em relação às propriedades periódicas dos elementos, é correto afirmar que:

- (A) num mesmo período, o potencial de ionização diminui à medida que o número atômico cresce;
- (B) numa mesma família (ou grupo), o potencial de ionização aumenta à medida que o número atômico cresce;
- (C) num mesmo período, o potencial de ionização aumenta à medida que o raio atômico diminui;
- (D) numa mesma família (ou grupo), o potencial de ionização aumenta à medida que o raio atômico cresce;
- (E) o potencial de ionização não é uma propriedade periódica.

34- Sabendo que o número atômico do cloro é 17 e que o número atômico do oxigênio é 8, pode-se afirmar que a geometria molecular do íon ClO_3^- é:

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

35- Em relação à reação de dupla troca, é INCORRETO afirmar que:

- (A) a reação pode ocorrer, desde que tenhamos reagentes solúveis e ao menos um produto insolúvel;
- (B) a reação pode ocorrer, desde que tenhamos reagentes não-voláteis e ao menos um produto volátil;
- (C) no caso em que existem eletrólitos, a reação pode ocorrer, desde que ao menos um produto seja um eletrólito mais fraco que os reagentes;
- (D) a reação pode ocorrer sem que haja precipitação;
- (E) no caso em que existem eletrólitos, a reação pode ocorrer, desde que aumente a condutividade.



36– Um balão contém 3,2 g de dióxido de enxofre (SO_2) em fase gasosa nas CNTP. O volume do balão, em litros, e o número de moléculas do gás no balão, nessas condições são, respectivamente:

- (A) 1,12 e $3,0 \times 10^{22}$;
- (B) 2,24 e $6,0 \times 10^{22}$;
- (C) 11,2 e $3,0 \times 10^{23}$;
- (D) 22,4 e $6,0 \times 10^{23}$;
- (E) 1,12 e $6,0 \times 10^{22}$;

37– Em 1 g de uma liga que contém 75% de ouro, 12,5% de prata e 12,5% de cobre (% em massa) a massa, em gramas, de ouro é:

- (A) 0,025;
- (B) 0,075;
- (C) 0,125;
- (D) 0,25;
- (E) 0,75.

38– Os nomes dos ácidos oxigenados a seguir: HClO_4 , HClO_2 , HClO , HClO_3 , são, respectivamente:

- (A) perclórico, clórico, cloroso, hipocloroso;
- (B) hipocloroso, perclórico, clórico, cloroso;
- (C) perclórico, cloroso, hipocloroso, clórico;
- (D) hipocloroso, cloroso, clórico, perclórico;
- (E) cloroso, hipocloroso, clórico, perclórico.

39– Uma solução aquosa de tiosulfato de sódio pentaidratado é preparada dissolvendo-se 2,48 g do sal em água e usando-se um balão volumétrico de 100 mL. A concentração dessa solução, em mol/L, é:

- (A) 0,100;
- (B) 0,150;
- (C) 0,500;
- (D) 1,000;
- (E) 1,500;

40– Para a reação exotérmica, que ocorre em fase líquida:



a lei da ação das massas fornece:

$$v = k[A]$$

onde v é a velocidade da reação, k a velocidade específica e $[A]$ a concentração do reagente.

Pode-se afirmar que a velocidade da reação:

- (A) aumenta com a diminuição da temperatura;
- (B) diminui com o aumento da pressão;
- (C) diminui com o aumento da concentração dos reagentes;
- (D) aumenta com o aumento da temperatura;
- (E) independe da temperatura e da pressão.

41– Analise as afirmativas a seguir, em relação ao equilíbrio químico:

- I. O aumento da concentração de uma substância que participa de um equilíbrio químico faz com que o equilíbrio se desloque na direção do seu consumo.
- II. Uma diminuição de pressão desloca um equilíbrio para o lado em que há menor volume gasoso.
- III. Um aumento da temperatura desloca um equilíbrio no sentido exotérmico.

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

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

42– A tabela abaixo fornece os valores do pK_a do ácido fosfórico:

Equilíbrio	pK_a
$\text{H}_3\text{PO}_4 \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^-$	2,1
$\text{H}_2\text{PO}_4^- \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{HPO}_4^{2-}$	7,2
$\text{HPO}_4^{2-} \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{PO}_4^{3-}$	12,3

100 mL de uma solução 0,5 M de fosfato monoácido de potássio são misturados com 100 mL de uma solução 0,5 M de fosfato diácido de sódio. O pH da solução resultante é aproximadamente igual a:

- (A) 2;
- (B) 4;
- (C) 7;
- (D) 9;
- (E) 12.

43– Deseja-se proteger o ferro de sua corrosão, colocando-o em contato com um metal que se oxide mais facilmente. A partir dos dados a seguir:

Semi-reação	$E^\circ(\text{V})$
$\text{Fe}^{2+} + 2e^- \leftrightarrow \text{Fe}$	-0,44
$\text{Zn}^{2+} + 2e^- \leftrightarrow \text{Zn}$	-0,76
$\text{Cu}^{2+} + 2e^- \leftrightarrow \text{Cu}$	+0,15

chega-se à conclusão de que o metal a ser escolhido é:

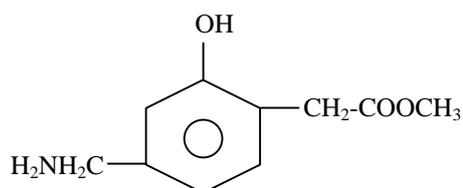
- (A) nenhum dos metais é capaz de proteger o ferro;
- (B) o cobre;
- (C) o zinco;
- (D) qualquer um dos metais é capaz de proteger o ferro;
- (E) de acordo com os dados da tabela anterior, o ferro não se oxida.



44- A molécula da substância 3-metil-1-buteno tem a seguinte característica:

- (A) todos os átomos de carbono têm hibridização sp^3 ;
- (B) possui um átomo de carbono terciário;
- (C) apresenta isomeria cis-trans;
- (D) possui átomo de carbono assimétrico;
- (E) possui cadeia carbônica ramificada e saturada.

45- O composto de fórmula estrutural:



apresenta as seguintes funções orgânicas:

- (A) fenol, éster e amina;
- (B) álcool, cetona e amida;
- (C) álcool, ácido carboxílico e amina;
- (D) fenol, éter e amida;
- (E) fenol, aldeído e amina.

46- As substâncias com fórmulas moleculares: $H_3C-CH_2-CH_2OH$ e $H_3C-CH_2-O-CH_3$ são isômeros de:

- (A) cadeia;
- (B) posição;
- (C) função;
- (D) tautomeria;
- (E) ópticos.

47- A oxidação de um aldeído pode fornecer:

- (A) um álcool;
- (B) uma cetona;
- (C) um éter;
- (D) um éster;
- (E) um ácido carboxílico.

48- Uma solução aquosa de hidróxido de sódio de concentração desconhecida foi diluída por um fator de diluição igual a 10.

50 mL da solução resultante da diluição foram titulados com ácido clorídrico 0,1 M. O volume de ácido gasto na titulação foi de 40 mL.

A concentração, em molaridade, da solução concentrada de hidróxido de sódio era:

- (A) 0,8;
- (B) 0,4;
- (C) 0,16;
- (D) 0,08;
- (E) 0,04.

49- Analise as afirmativas abaixo a respeito do sódio metálico:

- I - É um metal alcalino facilmente oxidado em contato com o ar.
- II - Reage violentamente com água, produzindo gás oxigênio.
- III - Amostras do metal devem ser guardadas em querosene e manipuladas com luvas e pinças.
- IV - Pode ser obtido por eletrólise do cloreto de sódio fundido.

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

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

50- Para se montar um aparelho de destilação simples no laboratório, são necessários os seguintes materiais e vidrarias:

- (A) bico de Bunsen, condensador, balão e erlenmeyer;
- (B) bico de Bunsen, condensador, balão volumétrico e sifão;
- (C) bico de Bunsen, pipeta, condensador e funil de separação;
- (D) funil de decantação, condensador, balão e erlenmeyer;
- (E) bureta, béquer, bico de Bunsen e balão.



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: (21) 2598-3333

Informações: Dias úteis, de 8 h às 17 h (horário de Brasília)

Site: www.nce.ufrj.br/concursos

Email: concursoufrj@nce.ufrj.br