

EDITAL Nº 001/2019 - DEQUI

EDITAL DE SELEÇÃO PARA MONITORES REMUNERADOS PARA AS UNIDADES CURRICULARES DO CURSO DE GRADUAÇÃO EM LICENCIATURA EM QUÍMICA, DO DEPARTAMENTO DE QUÍMICA, DA FACULDADE DE CIÊNCIAS EXATAS E TECNOLÓGICAS – FACET, DA UNIVERSIDADE FEDERAL DOS VALES DO JEQUITINHONHA E MUCURI, CAMPUS JK – DIAMANTINA.

A Faculdade de Ciências Exatas e Tecnológicas – FACET / Departamento de Química torna público que estão abertas inscrições para o processo de seleção de Monitores Remunerados para a seguintes Unidades Curriculares (UC): **QUÍMICA GERAL, FÍSICA I, FÍSICA II, QUÍMICA GERAL I, QUÍMICA GERAL II, FUNDAMENTOS DE QUÍMICA, QUÍMICA ANALÍTICA, QUÍMICA ORGÂNICA I E QUÍMICA ORGÂNICA II.**

## 1- DOS OBJETIVOS

1.1 Proporcionar aos discentes a participação efetiva e dinâmica em projeto acadêmico de ensino, no âmbito de determinada unidade curricular, sob a orientação direta do docente responsável pela mesma.

## 2- DAS VAGAS

2.1 Serão oferecidas 11 vagas para monitores remunerados, distribuídas nas unidades curriculares descritas na tabela a seguir:

<b>Unidade Curricular</b>	<b>Professor Supervisor</b>	<b>Vagas</b>
<b>Química Geral</b>	Prof. Paulo Fidêncio	01
<b>Física I</b>	Prof. Frederico Ramos	01
<b>Física II</b>	Prof. Frederico Ramos	01
<b>Química Geral I</b>	Prof. Substituto – Guilherme Lage	02
<b>Química Geral II</b>	Prof. Substituto – Guilherme Lage	01
<b>Fundamentos de Química</b>	Prof <sup>fa</sup> . Cristina Fontes	02
<b>Química Analítica</b>	Prof. Paulo Fidêncio	01
<b>Química Orgânica I</b>	Prof <sup>fa</sup> . Roqueline Rodrigues	01
<b>Química Orgânica II</b>	Prof <sup>fa</sup> . Patricia Machado	01
<b>Total de vagas</b>		<b>11</b>

2.2 A classificação dos candidatos aprovados se dará pela ordem decrescente da nota atribuída no processo seletivo objeto do presente Edital.

2.3 Havendo vaga(s) para monitor(es) dentro do período de validade deste Edital, esta(s) poderá(o) ser imediatamente ocupada(s) por outro(s) discente(s) aprovado(s), respeitada a ordem classificatória.

### 3- DAS INSCRIÇÕES

3.1 Poderão inscrever-se para o exame de seleção os discentes:

- a) Regularmente matriculados em um dos Cursos de Graduação da UFVJM
- b) Que comprovem já ter obtido aprovação na unidade curricular objeto da seleção, ou equivalente, com média igual ou superior a 70,0 (setenta) pontos.

3.2 Não se inscrevendo nenhum candidato que apresente aproveitamento compatível com o previsto no item anterior, poderão candidatar-se, a critério do professor supervisor, discentes que apresentem rendimento superior a 60,0 (sessenta).

3.3 Para se inscrever, o candidato deverá entregar: Formulário de Inscrição devidamente preenchido com letra legível e devidamente assinado (ANEXO II) – Histórico Escolar (Imprimir do E-CAMPUS) com os dados do candidato contendo obrigatoriamente a nota da disciplina objeto.

3.3.1 A documentação necessária para inscrição deverá ser enviada para o endereço eletrônico: [secretaria.quimica@outlook.com](mailto:secretaria.quimica@outlook.com); em formato PDF. O recebimento eletrônico da documentação para inscrição será **no dia 29 de março de 2019, com término no dia 01 de abril de 2019**. Qualquer documentação que seja enviada após o término deste prazo será desconsiderada.

### 4- DA SELEÇÃO

4.1 A seleção dos candidatos será feita mediante realização de avaliação específica sobre o conteúdo programático da unidade curricular.

4.2 Será considerado aprovado no exame de seleção, o candidato que obtiver nota final igual ou superior a 60% (sessenta por cento).

4.3 Ocorrendo empate no resultado de seleção, serão observados para efeito de desempate, pela ordem, os seguintes critérios:

- a) Maior nota na unidade curricular objeto da seleção
- b) Maior CRA
- c) Candidato com maior idade

4.4 Este processo seletivo será válido por um semestre letivo, podendo ser prorrogado por igual período, dentro do mesmo ano letivo, a critério do professor supervisor responsável pela unidade curricular, condicionado ao resultado da avaliação da monitoria exercida na respectiva unidade curricular, conforme o disposto na Resolução CONSEPE nº 55/2017.

4.4.1 Não havendo candidato classificado neste processo seletivo, poderá ser publicado novo Edital para seleção de monitores.

4.4.2 O quantitativo de bolsas de monitoria não utilizadas deverá ser comunicado à Prograd pelo Diretor da Unidade Acadêmica até **22/04/2019**.

## 5- DAS AVALIAÇÕES

5.1 A avaliação será realizada no **dia 03/04/2019, às 14h, no Pavilhão de Auditórios, AD 201**.

5.2 O candidato deverá comparecer ao local das provas com antecedência mínima de 15 minutos ao horário estabelecido, portando documento de identidade e Histórico Escolar (impresso através do E-CAMPUS).

5.3 O conteúdo da Avaliação e a Bibliografia de Referência estão descritos para cada unidade curricular no Anexo I deste Edital.

## 6- DO RESULTADO

6.1 O resultado do processo seletivo será divulgado pela Unidade Acadêmica, no prazo máximo de 5 (cinco) dias úteis após a sua realização.

6.2 Caberá à direção da Unidade Acadêmica realizar a homologação do resultado, comprovando a correta execução do processo seletivo, para encaminhamento à Prograd e implementação da bolsa.

## 7- DOS RECURSOS

7.1 Havendo recursos contra o processo seletivo, estes deverão ser encaminhados em primeira instância, à Congregação da Unidade Acadêmica.

7.2 O prazo para interposição de recurso é de 2 (dois) dias úteis, incluído o dia da divulgação do resultado do processo seletivo.

## 8- DA ADMISSÃO E EXERCÍCIO DA MONITORIA

8.1 A admissão no Programa de Monitoria obedecerá à ordem de classificação dos candidatos, de acordo com as vagas existentes.

8.2 As atividades do monitor obedecerão, em cada semestre letivo, a um Plano de Trabalho, elaborado pelo Professor Supervisor.

8.3 O monitor se comprometerá a dedicar 12 (doze) horas semanais às atividades de monitoria, previstas no Plano de Trabalho mencionado anteriormente, em horário a ser determinado pelo Professor Supervisor, bem como cumprir as demais atribuições dispostas no Art. 8º da Resolução CONSEPE nº 55/2017.

8.4 As atividades de monitoria não poderão, em hipótese alguma, prejudicar as atividades acadêmicas do monitor.

8.5 A monitoria será exercida somente em dias letivos, considerando o Calendário Acadêmico vigente.

## 9- DAS DISPOSIÇÕES FINAIS

9.1 Caberá ao Professor Supervisor elaborar e controlar o horário do monitor e a execução do Plano de Trabalho, bem como cumprir as demais atribuições constantes no Art. 7º da Resolução CONSEPE nº 55/2017.

9.2 A monitoria voluntária obedecerá aos mesmos critérios e prazos estabelecidos para a monitoria remunerada, exceto no que tange ao caráter financeiro.

9.3 A bolsa de monitoria tem caráter transitório, não é acumulável com outro tipo de bolsa no âmbito da UFVJM, exceto bolsas de auxílio, as quais não envolvem nenhum tipo de atividade desenvolvida pelo beneficiário.

9.4 A bolsa monitoria não é acumulável com empregos de quaisquer naturezas ou estágios remunerados, e não gera vínculo empregatício.

9.5 Dentro do mesmo semestre letivo não será permitido o exercício simultâneo de monitoria pelos discentes, ainda que seja em caráter voluntário.

9.6 O discente e o docente que se inserem no Programa de Monitoria, como monitor ou supervisor, respectivamente, comprometem-se com o cumprimento do estabelecido na íntegra da Resolução CONSEPE nº 55/2017.



**UNIVERSIDADE FEDERAL  
DOS VALES DO JEQUITINHONHA E MUCURI**  
[www.ufvjm.edu.br](http://www.ufvjm.edu.br)

9.7 Os casos omissos ou situações não previstas serão resolvidos pelo Conselho de Ensino, Pesquisa e Extensão - CONSEPE.

Diamantina, 27 de março de 2019.

---

Diretor da Unidade Acadêmica  
FACET/UFVJM

**ANEXO I - CONTEÚDO PROGRAMÁTICO POR UNIDADE CURRICULAR**

DISCIPLINA	CONTEÚDO	BIBLIOGRAFIA
<b>Química Geral</b>	Propriedades periódicas, Ligações Químicas, Cálculo Estequiométrico, Soluções, Equilíbrio Químico, Equilíbrio Heterogêneo, Equilíbrio Ácido-Base, Eletroquímica	Bibliografia básica: ATKINS, P.; JONES, L. <i>Princípios de Química</i> , 3ª ed., Editora Bookman, 2006, 969p. BROWN, T.; LEMAY, E.; BURSTEN, B. E. <i>Química: a Ciência Central</i> , 9ª Ed., Editora PrenticeHall, 2005, 972p. RUSSEL, J. B. <i>Química Geral</i> , Vol. 1 e 2, 2ª Ed., Editora Makron Books, 1994, 621p. Bibliografia complementar BELTRAN, N. O.; CISCATO, C. A. M. <i>Química</i> . São Paulo: Cortez, 1991. 243 p. BRADY, J. E.; HUMINSTON, G. E. <i>Química Geral</i> , Vol. 1, 2ª ed., Editora LTC, 1986, 410p. HUMINSTON, G. E.; BRADY, J. <i>Química: a Matéria e suas Transformações</i> , 5ª Ed., vol. 1, Editora LTC, 2002, 474p. KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. <i>Química geral e reações químicas</i> . São Paulo: Cengage Learning, 2010, 611p. ROZEMBERG, I. M. <i>Química Geral</i> . São Paulo: Edgard Blucher, 2002. 676 p
<b>Física I</b>	Movimento Unidimensional. Movimento Bi e Tridimensional. Força e Leis de Newton. Dinâmica da Partícula. Trabalho e Energia. Conservação de Energia. Sistemas de Partículas. Colisões. Cinemática Rotacional. Dinâmica da rotação. Momento Angular.	1. HALLIDAY, D.; RESNICK, R.; WALKER, J.; <i>Fundamentos de Física: mecânica</i> . V. 1, 8ª ed., Rio de Janeiro: LTC, 2009. 2. HALLIDAY, D.; RESNICK, R.; WALKER, J.; <i>Física I</i> . V. 1, 5ª ed., Rio de Janeiro: LTC, 2003. 3. YOUNG, H. D.; FREEDMAN, R. A. <i>Sears e Zemansky Física I</i> . V. 1, 10ª ed., São Paulo: Pearson Education, 2003
<b>Física II</b>	1- Oscilações; 2- Ondas; 3- Ondas Sonoras; 4- Óptica Geométrica; 5- Eletrostática; Lei De Gauss; Potencial Elétrico; Capacitores; 6- Corrente Elétrica e Circuitos Elétricos; 7- Lei de Ampère e Lei de Faraday-Lenz;	1) Halliday, D.; Resnick, R.; Walker, J., <i>FUNDAMENTOS DE FÍSICA – Gravitação, Ondas e Termodinâmica</i> . Vol. 2, 4ª edição, LTC Editora, Rio de Janeiro, 1996. 2) Halliday, D.; Resnick, R.; Merrill, J., <i>FUNDAMENTOS DE FÍSICA – Eletromagnetismo</i> . Vol. 03, 3ª edição, LTC Editora, Rio de Janeiro, 1994. 3) Halliday, D.; Resnick, R.; Walker, J., <i>FUNDAMENTOS DE FÍSICA – Ótica e Física Moderna</i> . Vol. 4, 4ª edição, LTC Editora, Rio de Janeiro, 1995. 4) Tipler, Paul a.; Mosca, Gene - <i>FÍSICA - PARA CIENTISTAS E ENGENHEIROS</i> . Vol. 2. 6ª edição. LTC Editora. 2009.
<b>Química Geral I</b>	Química enquanto Ciência Exata e o Método Científico. Leis Ponderais. Evolução do Modelo Atômico. Ligação Química e Tabela Periódica. Estequiometria. Reações em Soluções Aquosas. Soluções. Gases Ideais e Reais. Estados da Matéria e Forças Intermoleculares. Propriedades Coligativas. Adequação de alguns experimentos de Química Geral para o Ensino Médio.	BIBLIOGRAFIA BÁSICA 1. Atkins, P.; Jones, L. <i>Princípios de Química</i> , 3ª ed., Editora Bookman, 2006, 969p. 2. BROWN, T.; LEMAY, E.; BURSTEN, B. E. <i>Química: a Ciência Central</i> , 9ª Ed., Editora Prentice-Hall, 2005, 972p. 3. Brady, J. E.; Huminston, G. E. <i>Química Geral</i> , Vol. 1, 2ª ed.,

		<p>Editora LTC, 1986, 410p.</p> <p><b>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>HUMISTON, G. E.; BRADY, J. <i>Química: a Matéria e suas Transformações, 5ª Ed.</i>, - vol. 1, Editora LTC, 2002, 474p.</li> <li>Russel, J. B. <i>Química Geral</i>, Vol. 1, 2º Ed., Editora Makron Books, 1994, 621p.</li> <li>Beltran, N. O.; Ciscato, C. A. M.. <i>Química</i>. São Paulo: Cortez, 1991. 243 p.</li> <li>Rozemberg, I. M.. <i>Química Geral</i>. São Paulo: Edgard Blucher, 2002. 676 p.</li> </ol> <p>Revista <i>Química Nova na Escola</i>, Órgão de Divulgação da Sociedade Brasileira de Química, São Paulo.</p>
<b>Química Geral II</b>	<p>Termodinâmica Química. Cinética Química. Equilíbrio Químico. Ácidos e Bases. Equilíbrio ácido-base em solução aquosa. Solubilidade e Equilíbrio de Íons Complexos. Eletroquímica. Adequação de alguns experimentos de Química Geral para o Ensino Médio.</p>	<p><b>BIBLIOGRAFIA BÁSICA</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Atkins, P.; Jones, L. <i>Princípios de Química</i>, 3ª ed., Editora Bookman, 2006, 969p.</li> <li>BROWN, T.; LEMAY, E.; BURSTEN, B. E. <i>Química: a Ciência Central</i>, 9ª Ed., Editora Prentice-Hall, 2005, 972p.</li> <li>Brady, J. E.; Huminston, G. E. <i>Química Geral</i>, Vol. 1 e 2, 2ª ed., Editora LTC, 1986, 410p.</li> </ol> <p><b>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>HUMISTON, G. E.; BRADY, J. <i>Química: a Matéria e suas Transformações, 5ª Ed.</i>, - vol. 1 e 2, Editora LTC, 2002, 474p.</li> <li>Russel, J. B. <i>Química Geral</i>, Vol. 1 e 2, 2º Ed., Editora Makron Books, 1994, 621p.</li> <li>Beltran, N. O.; Ciscato, C. A. M.. <i>Química</i>. São Paulo: Cortez, 1991. 243 p.</li> <li>Rozemberg, I. M.. <i>Química Geral</i>. São Paulo: Edgard Blucher, 2002. 676 p.</li> <li>Revista <i>Química Nova na Escola</i>, Órgão de Divulgação da Sociedade Brasileira de Química, São Paulo.</li> </ol>
<b>Fundamentos de Química</b>	<p>Modelos atômicos: Desenvolvimento histórico e modelo atual. Estrutura eletrônica dos átomos. Periodicidade química. Ligações químicas. Estequiometria. Soluções químicas. Reações em soluções aquosas. Equilíbrio</p>	<p>BRADY, James E.; HUMISTON, G. E., "Química Geral" – Vol 1 e 2, 2ª Edição, Editora LTC, 2002.</p> <p>RUSSEL, J. B., "Química Geral", Vol 1 e 2, 2ª Edição, Makron Books, 2001.</p>

	químico. Cinética química. Funções Orgânicas.	<p>ATKINS, P.; Jones, L., “Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente”, 3ª</p> <p>Solomons, G.; Fryhle, C. <i>Química orgânica</i>. Tradução: Robson Mendes Matos. Rio de Janeiro: LTC, 2006. v.1 e 2. 715 p. il. Edição, Bookman, Porto Alegre, 2006.</p>
<b>Química Analítica</b>	<p>Periodicidade química, ligação química, solução química, equilíbrio químico. Análise quantitativa clássica: princípios, análise volumétrica de neutralização, de precipitação. Métodos de separação: extração por solvente, troca iônica e cromatografia. Espectrometria: colorimetria, espectrofotometria ultravioleta-visível, espectrofotometria no infravermelho, espectroscopia de emissão atômica, espectroscopia de emissão de chama e espectroscopia de absorção atômica. Laboratório de Química Analítica.</p>	<p><b>Bibliografia Básica:</b></p> <p>Russel, J.B.. <b>Química Geral</b>, volumes 1 e 2. Tradução: Guekezian, M., Ricci, M. C., Brotto, M. E., Mengod, M. O. A., Pinheiro, P. C. e Faldini, S. B.. 2ª edição. São Paulo, SP. Makron Books Ltda. e Pearson Education do Brasil, 1994.</p> <p>Baccan, N.E.; Andrade, J. C.; Godinho, O.E.S. e Barone, J.S.. <b>Química Analítica Quantitativa Elementar</b>. 3ª edição revista, ampliada e reestruturada. São Paulo, SP. Editora Edgard Blücher – UNICAMP, 2001.</p> <p>Vogel. <b>Análise Química Quantitativa</b>. 6ª edição. Mendham, J., Denney, R. C., Barnes, J. D. e Thomas, M.. Tradução: Afonso, J. C., Aguiar, P. F. e Alencastro, R. B.. Rio de Janeiro, RJ. LTC Editora, 2002.</p> <p><b>Bibliografia Complementar:</b></p> <p>Brady, J. E. e Humiston, G. E.. <b>Química Geral</b>, volumes 1 e 2. Tradução: Santos, C. M. P. e Faria, R. B.. 2ª edição. Rio de Janeiro, RJ. LTC Editora, 1986, reimpressão 2002. Atkins, P. e Jones, L..</p> <p><b>Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente</b>. Tradução: Caracelli, I., Zukerman-Schpector, J., Camillo, R. L., Lemos, F. C. D., Santos, R. H. A., Gambardella, M. T. P., Isolani, P. C., Nogueira, A. R. A. e Carilho, E. N. V. M.. Porto Alegre, RS. Bookman, 2001.</p> <p>Rozenberg, I. M... <b>Química Geral</b>. São Paulo, SP. Editora Edgard Blücher Ltda, 2002. Ciola, R.. <b>Fundamentos de Cromatografia</b>.. São Paulo, SP. Editora Edgard Blücher – UNICAMP, 1998. Collins, C.H. et al..</p> <p><b>Introdução aos Métodos Cromatográficos</b>. Campinas, SP. Editora da Unicamp, 1990.</p> <p>Harris, D. C.. <b>Análise Química Quantitativa</b>. 5ª edição. Tradução: Riehl, C. A. S. e Guarino, A. W. S.. Rio de Janeiro, RJ. LTC Editora, 2001.</p> <p>Skoog, D. A., Holler, F. J. e Nieman, T. A.. <b>Princípios de Análise Instrumental</b>. Tradução: Caracelli, I., Isolani, P. C., Santos, R. H. A. e Francisco, R. H. P.. 5ª edição. Porto Alegre, RS. Bookman, 2002.</p>
<b>Química Orgânica I</b>	<p>1 - Introdução à química orgânica e às funções orgânicas</p> <p>2 - Compostos de carbono representativos</p> <p>3 - Ácidos e bases orgânicos</p>	<p>Bruice, P. Y. <b>Química Orgânica</b>. 4.ed. São Paulo: Person Prentice Hall, 2006. v.1, 590 p.</p> <p>McMurry, J. <b>Química Orgânica</b>. 6º Ed. Rio de Janeiro: Pioneira Thomson Learning, 2005. v.1,</p>

	<p>4 - Alcanos e cicloalcanos, alquenos, alquinos e dienos conjugados 5 - Haletos de alquila 6 – Estereoquímica 7 - Reações de substituição nucleofílica, de eliminação, de adição iônica e radicalares.</p>	<p>492 p. Allinger, N. L. et al. <i>Química Orgânica</i>. 2.ed. Rio de Janeiro: Livros técnicos e científicos, 1976. 961p. Sykes, P. <i>A primer to mechanism in organic chemistry</i>. Harlow, England: Prentice Hall, 1995. 177 p. Costa, P. R. R. et al. <i>Ácidos e bases em química orgânica</i>. Porto Alegre: Bookman, 2005. 151 p. Vollhardt, K.P.C.; Schore, N. E. <i>Química Orgânica: estrutura e função</i>. 4.ed. Porto Alegre: Bookman, 2004. 1112 p. Costa Neto, C. <i>Análise orgânica: métodos e procedimentos para a caracterização de organoquímicos</i>. Rio de Janeiro: Editora Ufrj, 2004. V.1. 733 p.</p>
<p><b>Química Orgânica II</b></p>	<p>1 - Álcoois e éteres 2 - Álcoois a partir de compostos carbonílicos 3 - Sistemas insaturados e conjugados 4 - Compostos aromáticos 5 - Reações de compostos aromáticos 6 - Aldeídos e cetonas 7 - Ácidos carboxílicos e seus derivados 8 - Aminas.</p>	<p>Solomons, G.; Fryhle, C. <i>Química orgânica</i>. Tradução: Robson Mendes Matos. Rio de Janeiro: LTC, 2006. v.1 e 2. 715 p. il. Bruice, P. Y. <i>Química Orgânica</i>. 4.ed. São Paulo: Person Prentice Hall, 2006. v.1 e 2. 590 p. McMurry, J. <i>Química orgânica</i>. Tradução de ana Flávia Nogueira e Izilda Aparecida Bagatin. Tradução da 6ª edição norte americana. Rio de Janeiro : Pioneira Thomson Learning, 2005. v.1 e 2. 492 p. Allinger, N. L. et al. <i>Química orgânica</i>. 2.ed. Rio de Janeiro: Livros técnicos e científicos, 1976. 961 p. Sykes, P. <i>A primer to mechanism in organic chemistry</i>. Harlow, England: Prentice Hall, 1995. 177 p. Costa, P. R. R. et al. <i>Ácidos e bases em química orgânica</i>. Porto Alegre: Bookman, 2005. 151 p. Vollhardt, K. P. C.; Schore, N. E.. <i>Química Orgânica: estrutura e função</i>. 4.ed. Porto Alegre: Bookman, 2004. 1112 p. Costa, P. et.al. <i>Substâncias carboniladas e derivados</i>. Porto Alegre: Bookman, 2003. 411 p. Costa Neto, C. <i>Análise orgânica: métodos e procedimentos para a caracterização de organoquímicos</i>. Rio de Janeiro: Editora Ufrj, 2004. V.1. 733 p.</p>

**ANEXO II – FORMULÁRIO DE INSCRIÇÃO**

<b>FORMULÁRIO DE INSCRIÇÃO SELEÇÃO DE MONITORES REMUNERADOS E VOLUNTÁRIOS</b>			
NOME COMPLETO:			
Nº. MATRÍCULA:	CPF:	IDENTIDADE:	PERÍODO:
DATA DE NASCIMENTO:	NATURALIDADE:	SEXO: ( ) Masculino ( ) Feminino	
ENDEREÇO RESIDENCIAL (Rua/Av.):			
BAIRRO:	CEP:	CIDADE:	UF:
E-MAIL:			
TELEFONE RESIDENCIAL:		CELULAR:	
DISCIPLINA OBJETO (conforme consta no edital):			
<b>DECLARAÇÃO</b>			
Declaro estar ciente e de acordo com os termos e condições deste Edital e da Resolução CONSEPE vigente, a qual normatiza o Programa de Monitoria na UFVJM.			
Local/data: _____, ____ de _____ de _____.			
_____ ASSINATURA DO CANDIDATO			
PARA USO DA SECRETARIA			
( ) Inscrição deferida      ( ) Inscrição indeferida			
Observação: _____			
_____			
_____			
_____			