



Publicado no Diário Oficial da União em 13/11/2009 e retificado através do Edital nº 17 – COPESE-UFVJM, publicado no Diário Oficial da União em 19/11/2009.

UNIVERSIDADE FEDERAL DOS VALES DO JEQUITINHONHA E MUCURI - UFVJM
COMISSÃO PERMANENTE DE PROCESSOS SELETIVOS - COPESE
PROCESSO SELETIVO PARA CURSOS DE GRADUAÇÃO A DISTÂNCIA/ 2010
EDITAL Nº 13/2009 – COPESE/UFVJM

A Universidade Federal dos Vales do Jequitinhonha e Mucuri – UFVJM faz saber aos interessados que, no período de 16 a 26 de novembro de 2009, estarão abertas as inscrições para o Processo Seletivo para preenchimento de vagas nos **Cursos de Licenciatura em Física, Química, Matemática e Bacharelado em Administração Pública**, na Modalidade a Distância (EAD), nos Pólos de Apoio Presencial situados nas cidades de **Águas Formosas, Diamantina, Minas Novas, Nanuque, Padre Paraíso, Taiobeiras e Teófilo Otoni**, no estado de Minas Gerais, a iniciar-se no 1º semestre letivo de 2010, que obedecerá às normas e às instruções do presente EDITAL.

1. DOS CURSOS E VAGAS

O Processo Seletivo de cursos na Modalidade a Distância será regido pelas normas e instruções constantes do presente Edital, aberto única e exclusivamente para o preenchimento de vagas, conforme descrito no Quadro I.

Quadro I – Cursos e Vagas

Habilitação	Curso	Pólo	Vagas		Vagas por Pólo	Total de Vagas
			Professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública de Ensino	Demanda Social (GERAL)		
Licenciatura	Física	Águas Formosas	30	20	50	200
		Nanuque	30	20	50	
		Taiobeiras	30	20	50	
		Teófilo Otoni	30	20	50	
	Química	Nanuque	30	20	50	100
		Taiobeiras	30	20	50	
	Matemática	Águas Formosas	30	20	50	300
		Diamantina	30	20	50	
		Minas Novas	30	20	50	
		Nanuque	30	20	50	
Padre Paraíso		30	20	50		
Taiobeiras	30	20	50			

Habilitação	Curso	Pólo	Demanda Social (GERAL)	Vagas por Pólo	Total de Vagas
-------------	-------	------	------------------------	----------------	----------------



Bacharelado	Administração Pública	Aguas Formosas	50	50	300
		Diamantina	50	50	
		Nanuque	50	50	
		Padre Paraíso	50	50	
		Taiobeiras	50	50	
		Teófilo Otoni	50	50	

1.1. Das vagas oferecidas para os cursos de Licenciatura em Física, Matemática e Química, 60% (sessenta por cento) do total das vagas serão reservadas para professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública de Ensino.

1.2. As vagas reservadas do item 1.1 e que não forem preenchidas, serão automaticamente disponibilizadas para os candidatos classificados para a Demanda Social (GERAL), obedecendo a ordem decrescente do total de pontos obtidos nas provas deste Processo Seletivo.

1.3. O candidato concorrerá apenas às vagas destinadas ao curso e ao Pólo para o qual originariamente tenha se inscrito.

1.4. A metodologia dos cursos envolve a participação obrigatória em atividades a distância, por intermédio de material didático distribuído ao aluno e da conexão via internet, encontros e avaliações presenciais previamente agendadas a serem desenvolvidas no pólo de ensino para o qual o candidato efetuará sua inscrição, assim como, estágios e atividades práticas que serão agendadas conforme estabelecido no Projeto Pedagógico de cada Curso.

1.5. O Estágio Supervisionado será 100% desenvolvido na forma presencial.

2. DA INSCRIÇÃO

2.1. A inscrição estará aberta no período de 16 a 26 de novembro de 2009, via Internet através do site <http://copese.ufvjm.edu.br>, no Campus I da UFVJM, situado a Rua da Glória, 187 – Centro – Diamantina/MG e no Campus Avançado do Mucuri, situado a Rua do Cruzeiro, nº 100 – Jardim São Paulo – Teófilo Otoni/ MG.

2.2. A inscrição implica o conhecimento e a tácita aceitação das normas e condições estabelecidas neste Edital, das quais o candidato não poderá alegar desconhecimento.

2.3. O candidato será o ÚNICO RESPONSÁVEL pelo preenchimento correto e completo da Ficha de Inscrição. Feita a inscrição, NÃO SERÃO PERMITIDAS ALTERAÇÕES referentes à opção de Curso, opção de Pólo e local de prova.

2.4. O Pólo escolhido na inscrição será o qual o candidato, caso seja aprovado no Processo Seletivo, irá frequentar o curso inteiro.

2.5. Não será permitida a troca de opção de Pólo em relação àquela originalmente indicada no Requerimento de Inscrição do candidato.

2.6. O candidato concorrerá apenas às vagas destinadas ao curso e ao Pólo para o qual originariamente tenha se inscrito.

2.7. Ao se inscrever para os cursos de Licenciatura, o candidato deverá optar por uma das duas categorias de concorrência – vagas destinadas a professores em exercício na educação básica da rede pública de ensino ou vagas para Demanda Social (GERAL), mutuamente excludentes.

2.8. O candidato que se inscrever neste Processo Seletivo para Cursos de Graduação a Distância, sem ter concluído o Ensino Médio, deve ficar ciente de que sua participação tem o objetivo de TREINO sem concorrer, portanto, às vagas indicadas no Quadro I.

2.9. A inscrição será feita pela Internet até às 23h59min (vinte e três horas e cinquenta e nove minutos) do dia 26 de novembro de 2009, devendo o candidato:

- acessar o site <http://copese.ufvjm.edu.br> e preencher a ficha de inscrição conforme instruções contidas na página;

- aguardar a emissão do boleto bancário para pagamento da taxa de inscrição, cujo valor é de R\$ 20,00 (vinte reais).

- providenciar a impressão, em impressora laser ou jato de tinta, e efetuar o pagamento até a data de vencimento indicada no próprio boleto.



2.10. A UFVJM não se responsabiliza por solicitação de inscrição não recebida por motivo de falha de comunicação, congestionamento de linhas de comunicação, bem como por outros fatores de ordem técnica que impossibilitem a transferência de dados.

2.11. No ato da inscrição o candidato deverá ter em mãos o CPF e o Documento de Identidade (RG), garantindo a transcrição correta dos dados para a ficha de inscrição, e fazer as opções:

- pelo curso que deseja fazer;
- pelo pólo onde deseja frequentar o curso;
- pelo local onde irá fazer a prova.

2.12. O candidato que fizer as provas por **TREINO**, por não ter condições de comprovar, na data da matrícula, a conclusão do Ensino Médio ou equivalente, deverá estar ciente de que, em hipótese alguma, poderá requerer sua matrícula, uma vez que não atende ao disposto no item 6.2, deste Edital.

2.13. A inscrição poderá ser feita por terceiros. O responsável pela inscrição deverá portar o CPF e o Documento de Identidade (RG) do candidato para transcrição correta dos dados.

2.14. Em hipótese alguma haverá devolução da taxa de inscrição.

2.15. O candidato será, automaticamente, excluído do presente Processo Seletivo, não podendo, assim, submeter-se às provas, caso seja constatada irregularidade na sua inscrição.

2.16. O candidato deverá retirar via Internet seu comprovante Definitivo de Inscrição (CDI) no site da Instituição, a partir do dia 04 de dezembro de 2009.

2.17. O candidato que retirar o Comprovante Definitivo de Inscrição com algum **dado de sua identificação** incorreto deverá entrar em contato com a COPESE imediatamente ou, no máximo, até o dia 08 de dezembro de 2009. Após essa data, não serão aceitas quaisquer reclamações.

3. DAS PROVAS

3.1. Para os candidatos inscritos para vagas destinadas aos professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública, as provas terão o seguinte formato:

Curso	Numero de questões	Pontos	Conteúdos	
Licenciatura em Física	10	100	Física	Redação 100 pontos
Licenciatura em Matemática	10	100	Matemática	
Licenciatura em Química	10	100	Química	

3.1.1. Os Programas das provas estão publicados no anexo I deste edital.

3.2. As provas serão aplicadas em um só dia, em fase única, constando de 10 (dez) questões de múltipla escolha, valendo 10 (dez) pontos cada uma e uma prova de redação valendo 100 (cem) pontos, totalizando a prova 200 (duzentos) pontos.

3.3. **A prova de produção de textos (Redação) é obrigatória para todos os cursos.** Dessa prova, constarão propostas de redação com base na leitura e compreensão de textos em geral.

3.4. As provas destinam-se a avaliar conhecimentos e habilidades do candidato mediante a verificação de sua capacidade de compreensão, análise, síntese e pensamento crítico.

3.5. As questões de múltipla escolha compreenderão de 4 (quatro) alternativas com uma única resposta correta.

3.6 Para os candidatos concorrentes às vagas da **Demanda Social (GERAL)**, as provas versarão sobre os conteúdos da Base Nacional Comum do Ensino Médio, a saber: **Biologia, Física, Geografia, História, Língua Estrangeira (Inglês), Língua Portuguesa e Literatura Brasileira, Matemática e Química**, conforme os programas publicados no Anexo II deste Edital.

3.6.1. As questões das provas avaliarão conhecimentos e habilidades intelectuais do candidato.

3.6.2. As provas terão questões de múltipla escolha que conterão 4 (quatro) alternativas, com possibilidade de uma única resposta correta, questões discursivas específicas, de acordo com a opção de curso e produção de textos (Redação), conforme os Quadros II, III e IV.



- 3.6.3. **A prova de produção de textos (Redação) é obrigatória para todos os cursos.** Para essa prova, constarão propostas de redação com base na leitura e compreensão de textos em geral.
- 3.6.4. As provas serão aplicadas conforme especificações a seguir:

Quadro II – Questões de Múltipla escolha.

Disciplinas	Questões		Data/hora
	Nº	Pontos	
Biologia	08	100	13/12/2009 08h00 as 12h00
Física	08		
Geografia	08		
História	08		
Língua Estrangeira - Inglês	08		
Língua Portuguesa e Lit Bras.	14		
Matemática	08		
Química	08		

Quadro III – Provas específicas discursivas para as Licenciaturas.

Provas – Serão realizadas dia 13/12/2009 das 15h00 às 19h00.						
Física		Matemática		Química		Produção de Textos (redação)
Nº Quest.	Pontos	Nº Quest.	Pontos	Nº Quest.	Pontos	
04	20	04	20	04	20	40 pontos

Quadro IV – Provas específicas discursivas para Bacharelado em Administração Pública.

Provas – Serão realizadas dia 13/12/2009 das 15h00 às 19h00						
Geografia		História		Matemática		Produção de Textos (redação)
Nº Quest.	Pontos	Nº Quest.	Pontos	Nº Quest.	Pontos	
04	20	04	20	04	20	40 pontos

- 3.7. As provas serão aplicadas no dia 13 de dezembro de 2009.
- 3.8. Em caso de anulação de questões por parte da COPESE/UFVJM, após a realização das provas, os respectivos pontos serão somados à nota dos candidatos que fizeram a(s) questão(ões) correspondente(s).
- 3.9. As reclamações quanto às provas só serão analisadas e consideradas quando forem apresentadas por escrito e devidamente identificadas pelo candidato no prazo máximo de 48 (quarenta e oito) horas, após a divulgação do gabarito oficial, pela UFVJM. Findo esse prazo não serão aceitas quaisquer reclamações.

4. DA REALIZAÇÃO DAS PROVAS

- 4.1. As provas serão aplicadas nas seguintes cidades: Águas Formosas, Almenara, Araçuaí, Belo Horizonte, Conceição do Mato Dentro, Curvelo, Diamantina, Ipatinga, Itamarandiba, Malacacheta,



Minas Novas, Montes Claros, Nanuque, Padre Paraíso, Pedra Azul, Salto da Divisa, Taiobeiras e Teófilo Otoni.

4.2. O candidato que não indicar a opção ou marcar mais de uma localidade fará, obrigatoriamente, a prova na cidade de Diamantina.

4.3. Não havendo o mínimo de 50(cinquenta) candidatos para fazerem as provas na localidade escolhida, essas serão realizadas na localidade mais próxima. O candidato será devidamente comunicado caso ocorra tal situação.

4.4. O candidato somente terá acesso às salas onde se realizarão as provas, mediante a apresentação do Comprovante Definitivo de Inscrição (CDI) retirado no site da Instituição, impresso em impressora laser ou jato de tinta, e o original do documento oficial de identidade com o qual se inscreveu ao Processo Seletivo.

4.4.1. São documentos oficiais de identidade: Carteiras e/ou Cédulas de Identidade expedidas pelas Secretarias de Segurança, pelas Forças Armadas, pela Polícia Militar, pelo Ministério das Relações Exteriores, Cédulas de Identidade fornecidas por Ordens ou Conselhos de Classe que por Lei Federal valem como documento de identidade, Carteira de Trabalho e Previdência Social, bem como a Carteira Nacional de Habilitação (com fotografia), na forma da Lei nº 9.053/97.

4.5. Não será permitida, sob nenhum pretexto, a entrada de candidatos no recinto destinado às provas, fora dos horários estipulados.

4.6. No caso de perda ou roubo dos documentos, o candidato será admitido para realizar as provas, desde que tenha se apresentado no local que lhe foi designado e que seja possível fazer a verificação de seus dados junto à COPESE antes da hora marcada para o início das provas.

4.7. O candidato que não comparecer às provas no dia, horário e local indicados no Edital estará eliminado do Processo Seletivo.

4.8. Caso o candidato precise fazer as provas em setor especial, por ser portador de necessidades especiais ou por motivo de saúde, deverá entrar em contato com a Comissão Permanente de Processo Seletivo – COPESE/UFVJM, até o dia 09 de dezembro de 2009, impreterivelmente, para que sejam tomadas, em tempo hábil, as providências necessárias. O candidato deve apresentar, nesse caso, o relatório médico que justifique o pedido.

4.9. Só fará provas em hospital o candidato que apresentar atestado médico-pericial, confirmando a necessidade.

4.10. A presença de acompanhantes aos portadores de necessidades especiais nos locais de prova, em nenhuma hipótese, será permitida.

4.11. O candidato será devidamente acompanhado, por um fiscal identificado, no recinto das provas.

4.12. O candidato somente poderá retirar-se do recinto de realização das provas após decorrido noventa minutos do início da prova, devendo entregar aos aplicadores da prova o caderno de prova, o cartão-resposta e a folha de redação.

4.13. O candidato que durante as provas utilizar-se de meios fraudulentos ou praticar atos contrários às normas e à disciplina, será automaticamente eliminado do Processo Seletivo para Cursos de Graduação a Distância/ 2009.

4.14. Na realização das provas, só será permitido o uso de caneta preta, lápis preto e borracha.

4.15. Não será permitido, durante a realização das provas, o uso ou porte de boné, relógio, telefone celular, *pager*, *beep*, mp3, calculadora, controle remoto, alarme de carro ou quaisquer outros componentes ou equipamentos eletrônicos. O candidato que for encontrado de posse dos equipamentos mencionados, mesmo que desligados, será eliminado do Processo Seletivo.

4.16. Não haverá funcionamento de guarda-volumes e a COPESE não se responsabilizará por perda ou extravio de objetos.

4.17. À UFVJM fica reservado o direito de alterar o horário de início das provas e as datas de sua realização, caso seja comprovada essa necessidade. Sendo de total responsabilidade do candidato manter-se informado sobre data, horário e local de realização das provas pelo site: <http://www.ufvjm.edu.br> e <http://copese.ufvjm.edu.br>.

4.18. Os 3 (três) últimos candidatos de cada turma somente poderão retirar-se simultaneamente, para garantir a lisura na aplicação da prova.



5. DOS RESULTADOS E CLASSIFICAÇÃO FINAL

- 5.1. O resultado da prova objetiva será a soma dos pontos obtidos em cada questão.
- 5.2. A pontuação final deste Processo Seletivo e a classificação dos candidatos levarão em consideração a soma total de pontos da prova objetiva e da redação.
- 5.3. Havendo anulação de alguma questão das provas, a pontuação da mesma será computada para todos os candidatos presentes àquela prova. O pedido de anulação só será analisado e considerado quando apresentado, por escrito e devidamente identificado pelo candidato, no Campus de Diamantina da UFVJM, no máximo até 48 (quarenta e oito) horas após a realização do Processo Seletivo em pauta.
- 5.4. A relação nominal dos candidatos aprovados e classificados no Processo Seletivo será divulgada até o limite do número de vagas de cada curso em cada pólo, em ordem alfabética.
- 5.4.1. Para os cursos de licenciatura a lista será divulgada de acordo com a categoria de inscrição do candidato. (vagas para professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública e vagas destinadas à Demanda Social - GERAL).
- 5.4.2 Para os cursos de licenciatura as vagas para professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública serão preenchidas obedecendo a seguinte ordem de prioridade:
- I. professores efetivos em exercício;
 - II. professores contratados/designados, em exercício nos últimos três anos.
- 5.5. Caso as vagas destinadas aos professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública não sejam preenchidas, estas serão automaticamente disponibilizadas para candidatos classificados para a Demanda Social (GERAL), obedecendo a ordem decrescente do total de pontos obtidos.
- 5.6. Estará eliminado do Processo Seletivo para Cursos de Graduação a Distância/ 2009, o candidato que:
- 5.6.1. Não tiver comparecido a prova;
- 5.6.2. Descumprir os itens 4.12, 4.13 e 4.15, deste Edital;
- 5.7. Os candidatos serão classificados por ordem decrescente de pontos obtidos no resultado final até o limite de vagas oferecidas para cada curso, em cada Pólo.
- 5.8. Os candidatos que fizerem as provas por TREINO serão classificados por ordem decrescente de pontos obtidos em uma lista separada, sem direito à vaga em qualquer curso, conforme consta neste Edital.**
- 5.9. Em caso de empate, o desempate seguirá a seguinte ordem de prioridade:
- a) candidato que obtiver maior número de pontos na prova de produção de texto (redação).
 - b) candidato que obtiver maior número de pontos nas provas objetivas da área em que estiver concorrendo.
 - c) candidato com maior idade.
- 5.10. Em hipótese alguma serão concedidas vistas, cópias, nova correção e revisão de provas.

6. DA MATRÍCULA

- 6.1. As informações sobre a matrícula para o Primeiro Período – 1º Semestre Letivo/2010 dos Cursos de Graduação a Distância da UFVJM serão divulgadas pela Pró-Reitoria de Graduação em <http://prograd.ufvjm.edu.br>.
- 6.1.1. Para os classificados aos cursos realizados nas cidades de Diamantina e Teófilo Otoni, estes deverão se dirigir à Divisão de Registro e Controle Acadêmico dos respectivos campi da UFVJM.
- 6.1.2. As datas de matrícula serão divulgadas na página eletrônica da UFVJM (www.ufvjm.edu.br).
- 6.2. Os classificados deverão apresentar 02 (duas) fotocópias (legíveis e sem rasuras) dos documentos relacionados, acompanhados do documento original:
- Certificado de Conclusão do Ensino Médio;
 - Histórico Escolar do Ensino Fundamental e Médio;
 - Carteira de Identidade expedida pela Secretaria de Segurança Pública (não será aceito outros documentos que constem apenas o número). *No caso de estrangeiro, Carteira de Identidade expedida pela Polícia Federal ou Passaporte com visto temporário de estudante ou permanente;*
 - Título de eleitor, acompanhado do comprovante da última eleição ou da Certidão de quitação eleitoral;



- CPF;
- Certidão de nascimento ou casamento;
- Documento militar (candidato do sexo masculino maior de 18 anos);
- 01 foto 3x4, recente e de frente;
- 01 fotocópia do Cartão de Vacinação atualizado.
- No caso de matrícula por procuração, além dos documentos acima relacionados, é necessário:
 - a) Procuração com firma reconhecida;
 - b) Apresentação da carteira de identidade do procurador.

Ocorrendo vagas remanescentes, a DRCA providenciará outras chamadas para matrícula até a 3ª (terceira) semana após o início das aulas, no limite das vagas existentes. É de total responsabilidade do candidato acompanhar as chamadas via Internet em <http://www.ufvjm.edu.br> ou em lista afixada no quadro de avisos da Instituição e dos Pólos.

6.3. Os candidatos classificados que se inscreveram para as vagas destinadas aos professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública de Ensino, deverão apresentar, além dos documentos exigidos no item 6.2, declaração ou equivalente do Órgão Público que o mesmo é professor efetivo na Rede Pública de Minas Gerais, ou professor contratado/designado na Rede Pública de Minas Gerais nos últimos três anos.

6.4. Para a efetivação da matrícula, os candidatos aprovados para as vagas destinadas aos professores em exercício na Educação Básica da Rede Pública de Ensino deverão apresentar comprovante de inscrição (Cadastro) na Plataforma Freire do Ministério da Educação – MEC, obtido através do site <http://freire.mec.gov.br>.

6.5. Nenhum candidato poderá, sob qualquer alegação, requerer sua matrícula sem documento definitivo de sua Conclusão do Ensino Médio.

6.6. Perderá o direito à vaga o candidato que não se apresentar, no prazo fixado para a matrícula, munido dos documentos mencionados nos itens 6.2 e 6.3 do presente Edital.

6.7. A UFVJM não se responsabiliza pela matrícula de candidato que, comparecendo fora dos prazos estipulados, alegue desconhecimento da divulgação de resultados.

6.8. Informações sobre a matrícula:

Divisão de Registro e Controle Acadêmico – DRCA:

• Diamantina: Rua da Glória, 187 - Centro - Diamantina - MG

Telefone: (38) 3532-6057 – E-mail: drca@ufvjm.edu.br

• Teófilo Otoni: Rua do Cruzeiro, nº 100 – Jardim São Paulo - Teófilo Otoni - MG

Telefone: (33) 3522-6037 - E-mail: drcato@ufvjm.edu.br

RECOMENDA-SE AOS CANDIDATOS QUE OBTENHAM OS DOCUMENTOS COM ANTECEDÊNCIA. EM NENHUMA HIPÓTESE, SERÁ ACEITA MATRÍCULA CONDICIONAL.

7. DAS DISPOSIÇÕES FINAIS

7.1. Exceto o pedido de anulação de questão, previsto na forma do inciso 5.3, deste Edital, não caberão recursos de qualquer natureza.

7.2. As disposições e instruções contidas no Manual do Candidato, na Ficha de Inscrição, nas folhas de Leitura Ótica e nas provas do Processo Seletivo constituem normas que passam a integrar o presente Edital.

7.3. O candidato concorrerá, em uma única opção, às vagas oferecidas pela UFVJM em cada um de seus cursos e em um único Pólo.

7.4. O preenchimento das vagas oferecidas em cada curso será feito obedecendo a ordem da classificação conforme os critérios constantes neste Edital.

7.5. A divulgação de resultados do Processo Seletivo para Cursos de Graduação a Distância/ 2009 será feita pela UFVJM, a partir do dia 09 de janeiro de 2010, através de afixação de lista nas dependências da Instituição e dos Pólos, e pela Internet através do site <http://www.ufvjm.edu.br>.

7.6. É de responsabilidade do candidato procurar o seu nome na listagem de classificação no Processo Seletivo de acordo com o curso de sua opção, tanto na 1ª chamada como nas listagens de espera divulgadas pela UFVJM.

7.7. Não haverá informações de resultados por telefone ou por e-mail.



- 7.8. Não haverá, em nenhuma hipótese, prova para 2ª chamada ou revisão de resultados.
7.9. Não caberá recurso de qualquer natureza quanto ao resultado desse Processo Seletivo para Cursos de Graduação/ 2009.
7.10. Os casos omissos neste Edital serão resolvidos pela Reitoria da UFVJM, mediante proposta da COPESE.
7.11. Incorporar-se-ão a esse Edital, para todos os efeitos, o Anexo I e quaisquer editais complementares ligados à espécie que vierem a ser publicados pela UFVJM.
7.12. A inscrição do candidato implica a aceitação de todos os termos deste Edital.

Informações sobre os cursos de Educação a Distância da UFVJM:

Telefone: (38) 3532-6000 ramal 6104

E-mail: ead@ufvjm.edu.br

Diamantina, 06 de novembro de 2009.

Prof. Walter Luiz da Silva
COPESE/UFVJM

Prof. Dr. Pedro Angelo Almeida Abreu
Reitor/UFVJM



UNIVERSIDADE FEDERAL DOS VALES DO JEQUITINHONHA E MUCURI - UFVJM
COMISSÃO PERMANENTE DE PROCESSOS SELETIVOS - COPESE
PROCESSO SELETIVO PARA CURSOS DE GRADUAÇÃO A DISTÂNCIA/ 2010
EDITAL Nº 13/2009 – COPESE/UFVJM

**ANEXO I – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO – Optantes pelas vagas para Professores em exercício
na Educação Básica da Rede Pública de Ensino**

1. MATEMÁTICA

- 1.1. Conjuntos
 - a) Noção de conjunto: pertinência, inclusão, subconjunto, notações.
 - b) Operações com conjuntos: reunião, interseção, diferença, complementação.
- 1.2. Números
 - a) Números naturais: operações fundamentais, sistema de numeração, mudança de base, divisibilidade, fatoração, máximo divisor comum e mínimo múltiplo comum.
 - b) Números inteiros: representação dos números por pontos da linha reta
 - c) Números racionais, operações com frações, representação decimal dos números racionais, números decimais periódicos, operação com números decimais.
 - d) Números reais: noção de número irracional, a reta real, valor absoluto.
- 1.3. Funções
 - a) Conceitos de função: funções reais de uma variável, gráfico, domínio e imagem.
 - b) Funções polinomiais, funções racionais, funções algébricas.
 - c) Funções exponenciais. Equações e inequações exponenciais
 - d) Funções logarítmicas. Propriedades dos logaritmos. Logaritmos decimais. Equações e inequações logarítmicas
 - e) Noção intuitiva de limite de uma função. Regras para o cálculo de limites de somas, produtos e quocientes de funções.
- 1.4. Sistema legal de unidade de medir
 - a) Sistema métrico decimal: unidade de comprimento, área, volume e massa.
 - b) Unidades usuais de tempo e de ângulo
- 1.5. Matemática comercial
 - a) Proporções, regra de três simples e composta
 - b) Porcentagem
 - c) Juros e descontos simples
- 1.6. Cálculo algébrico
 - a) Operações com expressões algébricas
 - b) Identidades algébricas notáveis
 - c) Cálculo de potências e de radicais, expoentes negativos e fracionários.
 - d) Polinômios: operações com polinômios, divisão de polinômios, regra de Briot-Ruffini.
 - e) Identidade de polinômios
 - f) Equações e inequações do 1º e 2º grau
 - g) Equações redutíveis ao 2º grau, equações irracionais.
 - h) Equações algébricas: existência de raízes, fatorização de polinômios, relação entre coeficiente e raízes de uma equação algébrica.
- 1.7. Noções de matemática finita
 - a) Cálculo combinatório: arranjos, permutações e combinações (simples e com repetição).
 - b) Binômio de Newton
 - c) Seqüência e Progressões



- d) Matrizes: conceito, igualdade, operações.
- e) Determinantes: conceito, propriedades, cálculo.
- f) Sistemas de equações lineares
- 1.8. Geometria plana
 - a) Elementos primitivos, semi-retas e segmentos, semiplanos e ângulos.
 - b) Paralelismo e perpendicularidade de retas
 - c) Triângulos, quadriláteros, polígonos.
 - d) Circunferência e disco
 - e) Linhas proporcionais e semelhança
 - f) Relações métricas em triângulos, relações métricas no círculo.
 - g) Áreas no plano: retângulo, triângulo, polígono, disco e figuras.
- 1.9. Geometria sólida
 - a) Semi-espaço e diedros
 - b) Paralelismo e perpendicularidade de retas e planos no espaço
 - c) Noções sobre triedros e poliedros
 - d) Prisma e pirâmides, áreas e volumes.
 - e) Cilindro e cones, áreas e volumes.
 - f) Esfera e bola, áreas e volume.
- 1.10. Geometria analítica
 - a) Conceitos fundamentais, coordenadas na reta e no plano.
 - b) Equações de retas, problemas sobre retas.
 - c) Equações de circunferências, problemas sobre círculos e retas.
 - d) Forma reduzida das equações cartesianas da elipse, da hipérbole e da parábola.
- 1.11. Trigonometria
 - a) Funções trigonométricas, gráficas.
 - b) Fórmulas trigonométricas, adição, subtração e multiplicação de ângulos, bissetor de ângulo.
 - c) Cálculo de elementos de um triângulo, lei dos senos e co-senos.
- 1.12. Números complexos
 - a) Origem dos números complexos. Representação geométrica, o plano complexo. Forma trigonométrica. Operações com números complexos
 - b) Potenciação e radiciação de complexos, fórmula de Moivre

2. QUÍMICA

- 2.1. Propriedades dos Materiais
 - a) Estados físicos e mudanças de estado: variações de energia e do estado de agregação e desorganização das partículas
 - b) Comportamento dos materiais durante as mudanças de estado
 - c) Propriedades dos materiais: cor, aspecto, sabor, pontos de fusão e ebulição, densidade e solubilidade. Uso dessas propriedades como critérios de pureza
 - d) Métodos de separação de misturas usados no cotidiano (misturas homogêneas e heterogêneas)
 - e) Classificação das substâncias em elementares e compostas
 - f) Identificação no cotidiano de fenômenos físicos e de fenômenos químicos
- 2.2. Estrutura atômica da matéria e constituição dos átomos
 - a) Histórico e descrição dos modelos atômicos de Dalton, Rutherford e de Bohr. Análise dos fatos experimentais que comprovaram e dos que rejeitaram cada modelo
 - b) Descrição em relação à carga e à massa das partículas subatômicas: prótons, elétrons e nêutrons.
 - c) Aplicação dos conceitos de número atômico, número de massa e massa atômica.
 - d) Descrição qualitativa do modelo atômico moderno. Conceito de orbital
- 2.3. Periodicidade química
 - a) Critérios usados na elaboração do quadro periódico antigo e do atual
 - b) Periodicidade das propriedades macroscópicas como: pontos de fusão e ebulição, caráter metálico, caráter ácido e básico dos elementos e de seus óxidos.



- c) Uso do quadro periódico na previsão de propriedades dos elementos (propriedades básicas dos principais grupos: alcalinos, alcalinos terrosos, halogênios, calcogênios, gases nobres).
- d) Utilização de configuração eletrônica, carga nuclear e energia do elétron ao explicar a periodicidade nas propriedades: raio iônico, raio atômico, energias de ionização e eletronegatividade.
- 2.4. Ligações químicas
- a) Modelo, formação e análise das energias envolvidas na formação e no rompimento das ligações iônica, covalente e metálica.
- b) Propriedades macroscópicas das substâncias metálicas, moleculares (de estrutura polar e apolar), iônicas e sólidos covalentes, como: pontos de fusão e ebulição, solubilidade em água e outros solventes, estado físico a 25° C, condutibilidade elétrica dessas substâncias e de suas soluções aquosas. Explicação dessas propriedades baseando-se no modelo das ligações entre as partículas formadoras da substância
- c) Energia de ligação: conceito, análise e aplicações em cálculos de calor de formação das substâncias.
- 2.5. Funções inorgânicas, reações químicas, estequiometria e termoquímica.
- a) Notação e nomenclatura oficial (IUPAC) dos principais representantes dos hidretos, óxidos, hidróxidos, ácidos e sais (haletos, nitrato, sulfato, clorato, perclorato, hipoclorito, fosfato e carbonato).
- b) Equações químicas balanceadas de síntese, formação, decomposição, análise e neutralização de óxidos, hidróxidos e carbonatos com ácidos. Notação e identificação no cotidiano dessas reações em termos do calor desenvolvido (reações endotérmicas e exotérmicas)
- c) Aplicação dos conceitos de massa atômica, mol, massa molar, volume molar, constante de Avogadro em cálculos.
- d) Leis ponderais e volumétricas: cálculos de massa, número de mols, volume de gases nas CNTP e número de partículas em substâncias em reações químicas dadas.
- e) Uso da Lei de Hess no cálculo do calor envolvido nas reações químicas
- 2.6. Soluções líquidas
- a) Soluções e solubilidade: conceito e aplicação (influência da temperatura e da pressão na solubilidade das substâncias em água)
- b) Aplicação em problemas de concentração expressa g/l percentuais, mol/L. Uso do conceito de equivalente-químico em determinação de concentração de soluções ácidas e básicas (titulação).
- c) Análise qualitativa e interpretação de diagramas para as propriedades coligativas das soluções (tonometria, ebuliometria, criometria e osmometria).
- 2.7. Cinética química
- a) Velocidade das reações. Conceito e influência da natureza dos reagentes, pressão, concentração temperatura e catalisador na velocidade das reações.
- b) Uso da teoria das colisões e energia das colisões (energia de ativação e complexo ativado) para explicar os fatores relacionados no item “a” e para interpretar diagramas de energia potencial das reações
- 2.8. Equilíbrio químico (iônico e molecular) e ácidos e bases
- a) Equilíbrio dinâmico em sistemas químicos e físicos. Princípio de Le Chatelier. Aplicações
- b) Constantes de equilíbrio: análise de extensão da reação e variação com a temperatura
- c) Equilíbrio e solubilidade: estudo analítico do K_{ps}
- d) Cálculos de concentração de H^+ e OH^- em soluções aquosas de ácidos e bases fortes monopróticas e monoidroxílicas
- e) Conceito e cálculo de pH e de pOH em soluções de ácidos e bases fortes e fracos monopróticos e monoidroxílicas (uso de K_a e de K_b)
- f) Aplicações das definições de ácidos e de bases de Arrhenius e de Bronsted-Lowry em reações de neutralização
- 2.9. Eletroquímica
- a) Oxidação e Redução: conceito e semi-equações



- b) Potencial de Redução: conceito, série eletroquímica e cálculos de fem em sistemas químicos (uso de tabela de potenciais-padrão).
 - c) Balanceamento de reações de oxi-redução e o uso de semi-equações da série eletrolítica
 - d) Funcionamento e componentes de uma célula eletroquímica (pilhas)
 - e) Eletrólise: conceito e aplicação no cotidiano
- 2.10. Substâncias orgânicas e suas reações
- a) Substâncias orgânicas: conceito, fontes naturais e artificiais, usos mais comuns.
 - b) Funções da química orgânica: identificação e grupos funcionais e aplicação das regras (IUPAC) de nomenclatura até C6 para hidrocarbonetos alifáticos e aromáticos (derivados de benzeno), álcoois, aldeídos, cetonas, ácidos carboxílicos, aminas, amidas, haletos de alquila, fenóis e ésteres.
 - c) Reações de caracterização de alquenos, alquinos, álcoois, aldeídos, ácidos carboxílicos e fenóis.
 - d) Reações características de centros ricos e de deficientes em elétrons (identificação de produto principal)
 - Alcano com halogênio
 - Alquenos e alquinos com X_2 , HX e H_2O .
 - Haletos com água, OH^- , ROH, RCO-OH e NH_3 .
 - Ácidos carboxílicos com ROH
 - Nitração, halogenação, sulfonação e alquilação do benzeno.
 - Adição de reagentes de Grignard e aldeídos e cetonas
 - Reações de eliminação de HX, H_2O e X_2 , produzindo alcenos.
 - Reações de oxidação de álcoois, aldeídos e alquenos.
 - Ozonização seguida de hidrólise de alquenos. Combustão completa de hidrocarbonetos e de álcoois
 - e) Fórmulas empíricas e moleculares: conceitos e cálculos. Aplicação dos conceitos e fórmulas da Lewis, Kekulé e condensada.
 - f) Estrutura das substâncias orgânicas: carbono tetraédrico, trigonal e diagonal. Fórmulas tridimensionais e projeções
 - g) Isômeros funcionais, de posição e de cadeia (isomeria estrutural): identificação.
 - h) Estereoisomeria: diastereoisomeria e enantiomeria. Identificação de diastereoisômeros em compostos etilênicos e cíclicos (isomeria geométrica), identificação de diastereoisômeros e enantiômeros em compostos contendo carbono quiral.
 - i) Propriedades físicas macroscópicas de compostos orgânicos: pontos de fusão e ebulição, solubilidade em água e em solventes apolares. Relação entre estrutura das substâncias orgânicas e as propriedades

3. FÍSICA

3.1. Mecânica

- a) Energia mecânica - trabalho - potência
- b) Conservação da energia mecânica
- c) Quantidade de movimento - conservação da quantidade de movimento
- d) Colisões frontais perfeitamente elásticas - colisões frontais completamente inelásticas
- e) Sistemas de massa variável: foguetes

3.2. Propriedades da matéria

- a) Movimento Browniano - átomos e moléculas - forças intermoleculares - corpos sólidos, líquidos e gasosos
- b) Líquidos e gases: pressão - pressão nos líquidos - pressão devido ao peso
- c) Barômetros e manômetros

3.3. Termodinâmica



- a) Equilíbrio térmico e princípio zero da termodinâmica - temperatura - termômetros - dilatação térmica - escalas térmicas - dilatação térmica dos sólidos e dos líquidos
- b) Lei dos gases e o significado da temperatura - Lei de Boyle - Leis de Gay Lussac - temperatura absoluta e seu significado
- c) Calor - transmissão de energia por meio de calor e de trabalho - capacidade calorífica e calor: condução, convecção e radiação - calor solar e efeito estufa
- d) Mudanças de estado de agregação - temperaturas de fusão e solidificação - calores latente de fusão e de solidificação - vaporização e condensação - calor latente de vaporização e de condensação - sublimação e vapor d'água na atmosfera
- e) Primeiro princípio da termodinâmica - balanço energético da transformação de um gás - segundo princípio da termodinâmica - entropia - interpretação estatística da entropia: ordem e desordem - terceiro princípio da termodinâmica

3.4. Acústica

- a) Ondas elétricas e acústica - propagação das ondas - ondas transversais, longitudinais e periódicas
- b) Som - velocidade do som - limites de audibilidade - características diferenciadas do som - reflexão do som - eco

3.5. Óptica

- a) Principais propriedades da luz - fontes de luz - propagação da luz - reflexão e refração - leis da reflexão - reflexão em espelhos planos e curvos - reflexão total - leis da refração - a refração em um prisma - dispersão da luz
- b) Lentes: esféricas, esféricas convergentes e divergentes - método gráfico para determinar a imagem de uma lente delgada - máquina fotográfica - câmera de cinema - olho humano - microscópio e luneta
- c) Óptica ondulatória da luz - difração, interferência - cores e comprimentos de onda - cores dos objetos.

3.6. Eletrostática

- a) Eletrizção: carga elétrica, carga elétrica elementar, princípios da eletrostática, condutores e isolantes, corpo eletrizado, eletrização por atrito, eletrização por contato, eletrização por indução
- b) Força elétrica: Lei de Coulomb
- c) Campo elétrico: vetor campo elétrico, campo elétrico de uma carga puntiforme, campo elétrico de várias cargas puntiformes, intensidade do vetor campo elétrico, linhas de força, campo elétrico uniforme
- d) Potencial elétrico: potencial elétrico (v), potencial elétrico no campo de várias cargas, propriedades do potencial elétrico, superfície equipotencial
- e) Trabalho da força elétrica: trabalho de uma força elétrica, trabalho de um campo elétrico uniforme, energia potencial elétrica
- f) Condutores em equilíbrio eletrostático: condutor em equilíbrio eletrostático, distribuição das cargas elétricas, campo e potencial elétricos de um condutor esférico em equilíbrio eletrostático, poder das pontas, blindagem eletrostática
- g) Capacidade elétrica: capacidade elétrica, energia potencial elétrica, equilíbrio elétrico de condutores, capacitor, capacitor plano, associação de capacitores

3.7. Eletrodinâmica

- a) Corrente elétrica: intensidade de corrente elétrica, efeitos da corrente elétrica, diferença de potencial elétrico, trabalho, energia e potencial elétrico
- b) Resistência elétrica: primeira Lei de Ohm, tipos de resistores, reostatos, resistividade-segunda Lei de Ohm, efeito Joule, associação de resistores, associação em série de resistores, associação em paralelo de resistores, associação mista de resistores, curto-circuito em um resistor
- c) Aparelhos de medição elétrica: galvanômetro, amperímetro, voltímetro, ponte de Wheatstone



d) Geradores e receptores elétricos: gerador, força eletromotriz, equação do gerador, Lei de Ohm-Pouillet, curto-circuito em um gerador, curva característica do gerador, potência elétrica lançada pelo gerador, associação de geradores, receptor, força contra-eletromotriz, equação do receptor, rendimento elétrico do receptor, curva característica do receptor

3.8 Eletromagnetismo

- a) Campo magnético: magnetostática, campos de ímãs permanentes, campo magnético gerado por correntes elétricas, campo magnético de uma espira circular, campo magnético em torno de um condutor reto, campo magnético no interior de um solenóide, campo magnético terrestre
- b) Força magnética: força sobre uma carga móvel em campo magnético uniforme, movimento de uma carga em um campo magnético uniforme, força sobre um condutor reto em campo magnético uniforme, força entre condutores paralelos
- c) Indução eletromagnética: força eletromotriz induzida, fluxo magnético, Lei de Faraday-Lenz
- d) Radiação eletromagnética: onda eletromagnética, espectro eletromagnético.



ANEXO II – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO – Optantes pelas vagas para da Demanda Social (GERAL).

BIOLOGIA

1. Genética

- 1.1. Material genético: Ácidos nucleicos e cromossomos
- 1.2. Histórico e principais termos usados na genética
- 1.3. Noções de probabilidade
- 1.4. Primeira lei de Mendel
- 1.5. Segunda lei de Mendel
- 1.6. Polialelia e grupos sanguíneos
- 1.7. Interação gênica
- 1.8. Ligação gênica e mapa genético
- 1.9. Sexo e herança genética
- 1.10. Mutações
- 1.11. Genética molecular e engenharia genética

2. Evolução

- 2.1. Origem dos seres vivos: Abiogênese e biogênese
- 2.2. Origem da vida: hipótese autotrófica e heterotrófica
- 2.3. Fixismo, Lamarkismo e Darwinismo
- 2.4. Teoria moderna da evolução
- 2.5. Genética de populações
- 2.6. Especiação
- 2.7. Evolução como fato e teoria
- 2.8. Evolução dos invertebrados, vertebrados e plantas
- 2.9. Evolução do homem

3. Ecologia

- 3.1. Hierarquia de níveis de organização
- 3.2. Conceito e estrutura de ecossistemas
- 3.3. A energia nos sistemas ecológicos
- 3.4. Ciclos biogeoquímicos
- 3.5. Interações entre as espécies
- 3.6. Sucessão ecológica
- 3.7. Biosfera e biomas brasileiros
- 3.8. Poluição e desequilíbrios ecológicos

FÍSICA

1. Eletrostática

- 1.1. Eletrização: carga elétrica, carga elétrica elementar, princípios da eletrostática, condutores e isolantes, corpo eletrizado, eletrização por atrito, eletrização por contato, eletrização por indução
- 1.2. Força elétrica: Lei de Coulomb
- 1.3. Campo elétrico: vetor campo elétrico, campo elétrico de uma carga puntiforme, campo elétrico de várias cargas puntiformes, intensidade do vetor campo elétrico, linhas de força, campo elétrico uniforme
- 1.4. Potencial elétrico: potencial elétrico (v), potencial elétrico no campo de várias cargas, propriedades do potencial elétrico, superfície equipotencial
- 1.5. Trabalho da força elétrica: trabalho de uma força elétrica, trabalho de um campo elétrico uniforme, energia potencial elétrica



1.6. Condutores em equilíbrio eletrostático: condutor em equilíbrio eletrostático, distribuição das cargas elétricas, campo e potencial elétricos de um condutor esférico em equilíbrio eletrostático, poder das pontas, blindagem eletrostática

1.7. Capacidade elétrica: capacidade elétrica, energia potencial elétrica, equilíbrio elétrico de condutores, capacitor, capacitor plano, associação de capacitores

2. Eletrodinâmica

2.1. Corrente elétrica: intensidade de corrente elétrica, efeitos da corrente elétrica, diferença de potencial elétrico, trabalho, energia e potencial elétrico

2.2. Resistência elétrica: primeira Lei de Ohm, tipos de resistores, reostatos, resistividade-segunda Lei de Ohm, efeito Joule, associação de resistores, associação em série de resistores, associação em paralelo de resistores, associação mista de resistores, curto-circuito em um resistor

2.3. Aparelhos de medição elétrica: galvanômetro, amperímetro, voltímetro, ponte de Wheatstone

2.4. Geradores e receptores elétricos: gerador, força eletromotriz, equação do gerador, Lei de Ohm-Pouillet, curto-circuito em um gerador, curva característica do gerador, potência elétrica lançada pelo gerador, associação de geradores, receptor, força contra-eletromotriz, equação do receptor, rendimento elétrico do receptor, curva característica do receptor

3. Eletromagnetismo

3.1. Campo magnético: magnetostática, campos de ímãs permanentes, campo magnético gerado por correntes elétricas, campo magnético de uma espira circular, campo magnético em torno de um condutor reto, campo magnético no interior de um solenóide, campo magnético terrestre

3.2. Força magnética: força sobre uma carga móvel em campo magnético uniforme, movimento de uma carga em um campo magnético uniforme, força sobre um condutor reto em campo magnético uniforme, força entre condutores paralelos

3.3. Indução eletromagnética: força eletromotriz induzida, fluxo magnético, Lei de Faraday-Lenz

3.4. Radiação eletromagnética: onda eletromagnética, espectro eletromagnético

GEOGRAFIA

1. Geografia: Política de Energia e Recursos Minerais

1.1. A evolução do consumo e as principais fontes de energia do mundo

1.2. Energia e política de desenvolvimento

1.3. A produção e o consumo de energia no Brasil

1.4. Minérios e recursos minerais

1.5. O setor mineral e a economia brasileira

2. O Meio Técnico: Comunicação e Transportes

2.1. A globalização e a evolução dos meios de comunicação e transporte

2.2. As redes de comunicação, transporte e o comércio mundial

2.3. Natureza, técnicas e infra-estrutura dos meios de transporte

2.4. A revolução desigual da informação e o meio técnico científico informacional

2.5. Os meios de transporte no Brasil

3. O Meio Natural e as Tecnologias

3.1. A globalização e a formação da economia-mundo

3.2. O mundo industrial em expansão

3.3. Indústria, sociedade de consumo e meio ambiente

3.4. Os conglomerados transnacionais e os novos rumos da economia mundial

3.5. O Brasil e a economia global

4. Geopolítica e Geoeconomia: as Relações Internacionais de Poder e os principais focos de tensão no mundo

4.1. Nação e Estado: questão cultural e política



- 4.2. O cenário mundial no período entre-guerras e a influência da Segunda Guerra Mundial na territorialidade
- 4.3. A Guerra Fria e seus desdobramentos no espaço mundial
- 4.4. O fim da ordem bipolar e o novo arranjo geopolítico mundial
- 4.5. Os principais focos de tensão no mundo

HISTÓRIA

1. A consolidação e as crises do capitalismo (final do séc. XIX e séc. XX)

- 1.1. A expansão do sistema capitalista: o imperialismo e o neo-colonialismo
- 1.2. As crises do capitalismo: a Primeira Guerra Mundial (1914-1918), a Revolução Russa e a construção da URSS, a crise de 1929, a ascensão dos regimes totalitários, a Segunda Guerra Mundial (1939-1945)

2. O mundo pós-guerra

- 2.1. A Guerra Fria: origens, principais episódios e tentativas de entendimento - coexistência pacífica e detente
- 2.2. A descolonização afro-asiática e a América Latina no séc. XX

3. O mundo contemporâneo - a nova ordem internacional

- 3.1. A decadência do Socialismo Real na URSS e na Europa Oriental
- 3.2. O Oriente Médio: a questão judaica-palestina-árabe
- 3.3. O neo-liberalismo e a globalização da economia

4. O período republicano no Brasil (1889 aos dias atuais)

- 4.1. O advento da República e a sua consolidação
- 4.2. As Oligarquias e os interesses regionais
- 4.3. Industrialização, movimento operário e crise política na Primeira República
- 4.4. A revolução de 30 e o Estado Novo (1930 -1945)
- 4.5. A democracia populista (1945-1964)
- 4.6. O Estado Autoritário (1964 -1985)
- 4.7. Os movimentos culturais e artísticos nos anos sessenta e setenta no século XX
- 4.8. O Sistema político Atual.

LÍNGUA INGLESA

1. Compreensão de textos

A prova constará de textos em Inglês fundamental, em diversos registros, avaliados em questões de múltipla escolha. Serão testadas, de forma geral, estratégias de leitura e compreensão de textos e de percepção de sua estrutura interna, além do uso de habilidades de inferência, análise, dedução, síntese, distinção, seleção e reconhecimento de estruturas particulares da língua.

2. Conhecimentos gramaticais

As provas de Língua Inglesa não apresentarão nenhuma questão que exija a memorização de nomenclatura gramatical ou de fatos gramaticais específicos. O conteúdo gramatical será avaliado do ponto de vista de sua função no desenvolvimento da competência em leitura; ganhará, portanto, novo significado de acordo com sua utilização funcional.

LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA



O objetivo da prova de Língua Portuguesa e Literatura Brasileira é avaliar a capacidade do candidato para ler textos adequados às circunstâncias e necessidades da vida social. O seu desempenho em relação à leitura – compreensão e interpretação de textos, inclusive de textos literários – e em relação ao domínio dos instrumentos lingüísticos será avaliado por meio de questões de múltipla escolha. Toda a prova dará ênfase à avaliação da capacidade do candidato de compreender textos e de estabelecer relações entre textos e entre um texto e seu contexto. Para cumprir o objetivo proposto, a Prova de Língua Portuguesa e Literatura Brasileira avaliará os conhecimentos relativos a essas áreas por meio da verificação dos aspectos I e II.

I- LÍNGUA PORTUGUESA

Nas questões de múltipla escolha, serão verificados os conhecimentos relativos aos itens que se seguem, aplicados à compreensão de textos, em geral, e à leitura das obras literárias indicadas.

Em relação à compreensão de texto(s), o candidato deverá:

1. Quanto à adequação pragmática

- 1.1. Reconhecer o uso apropriado das variantes lingüísticas de acordo com a situação de comunicação.
- 1.2. Relacionar o vocabulário e a morfo-sintaxe do texto aos elementos envolvidos na comunicação: emissor, destinatário, tema e contexto.

2. Quanto à organização do texto

- 2.1. Identificar textos de caráter descritivo, narrativo e dissertativo.
- 2.2. Reconhecer a coerência e a organização da idéias de um texto como pertinentes, relevantes, articuladas entre si.
- 2.3. Relacionar o texto com outros textos, com a realidade, com a história, com a vida social.

3. Quanto à adequação da expressão

- 3.1. Identificar a pertinência de vocabulário.
- 3.2. Reconhecer o uso adequado de nomes e pronomes.
- 3.3. Analisar a coerência de tempos e modos verbais.
- 3.4. Analisar sintática e semanticamente, e com adequação, os termos da oração e as orações no período.
- 3.5. Reconhecer o uso coerente da regência, da concordância e dos mecanismos de coesão.
- 3.6. Identificar a propriedade do uso dos sinais de pontuação.

4. Quanto ao registro lingüístico

- 4.1. Ser capaz de reconhecer a norma culta da língua.
- 4.2. Ser capaz de reconhecer outros registros lingüísticos.

5. Produção de Textos (Redação)

A ser aplicada a todos os candidatos. As habilidades dos candidatos relativas à produção de textos serão avaliadas em suas redações elaboradas a partir das questões propostas. As questões formuladas versarão sobre textos apresentados e sobre as obras literárias indicadas para leitura; as respostas serão avaliadas pela qualidade da produção escrita do candidato. Em termos do desempenho lingüístico, esperam-se respostas caracterizadas pela pertinência ao assunto e ao objetivo da questão proposta, pela fluência, coerência, coesão e clareza e pela adequação ao padrão culto da língua.

II- LITERATURA BRASILEIRA

1. No que diz respeito à Literatura Brasileira, o candidato deverá revelar conhecimentos sobre:

- 1.1. Gêneros literários (poesia e prosa).
- 1.2. Elementos estruturadores da narrativa (personagem, ponto de vista, enredo, tempo e espaço).



- 1.3. Linguagem figurada, com destaque para os recursos da metáfora e da metonímia.
- 1.4. Relações entre textos (intertextualidade)
- 1.5. A Literatura Brasileira em suas etapas históricas (Barroco, Arcadismo, Romantismo, Realismo/Naturalismo, Parnasianismo, Simbolismo, Modernismo).
- 1.6. A Literatura Brasileira na contemporaneidade.

2. As obras literárias

- Paraísos Artificiais - Paulo Henrique Britto
- São Bernardo - Graciliano Ramos
- Auto da Compadecida - Ariano Suassuna
- Sagarana - Guimarães Rosa (narrativas "Sarapalha", "O Burrinho Pedrês")

MATEMÁTICA

1. Noções de matemática comercial

- 1.1. Porcentagem, regime de juros simples
- 1.2. Regime de juros compostos

2. Números complexos, polinômios e equações algébricas

- 2.1. Números complexos: definição, plano de Argand_Gauss, operações nas formas algébrica e trigonométrica, fórmula de De Moivre e raízes de um número complexo
- 2.2. Polinômios: conceitos fundamentais, adição, subtração, multiplicação e divisão de polinômios, Teorema do Resto, Teorema de D'Alembert
- 2.3. Raízes de equações algébricas
- 2.4. Decomposição de um polinômio em fatores irredutíveis de primeiro e segundo grau
- 2.5. O Teorema Fundamental da Álgebra
- 2.6. Pesquisa das raízes racionais de um polinômio com coeficientes inteiros
- 2.7. Raízes reais e raízes complexas de polinômios
- 2.8. Relação entre coeficientes e raízes de polinômios

3. Tópicos de geometria analítica

- 3.1. Sistema de coordenadas cartesianas no plano
- 3.2. Distância entre dois pontos
- 3.3. Ponto que divide um segmento segundo uma razão conhecida
- 3.4. Representação gráfica de desigualdades lineares
- 3.5. Estudo analítico de retas: equação geral da reta, formas equivalentes de escrever a equação de uma reta, coeficiente angular de uma reta, paralelismo, perpendicularismo, posição relativa de retas, ângulos entre retas, distância de um ponto a uma reta, equações paramétricas da reta
- 3.6. Estudo analítico da circunferência
- 3.7. Posições relativas de pontos, retas e circunferências
- 3.8. Seções cônicas: elipse, hipérbole e parábola

4. Tópicos de estatística

- 4.1. Análise e interpretação de gráficos estatísticos
- 4.2. Construção de gráficos estatísticos: gráficos de barras, gráficos de linhas e gráficos de setores
- 4.3. Distribuição de freqüências
- 4.4. Medidas de tendência central: moda, média, mediana

QUÍMICA

1. Características do carbono



- 1.1. Tretravalência
- 1.2. Geometria do carbono: tetraédrica, trigonal e diagonal
- 1.3. Classificação de cadeias
- 1.4. Hibridação
- 2. Funções orgânicas**
 - 2.1. Conceituação de grupo funcional
 - 2.2. Reconhecimento de grupos funcionais: hidrocarbonetos, álcoois, fenóis, éteres, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, aldeídos, haletos, aminas e amidas
 - 2.3. Nomenclatura de compostos orgânicos
- 3. Fatores que interferem na solubilidade, pontos de fusão e ebulição**
 - 3.1. Aumento da cadeia carbônica
 - 3.2. Presença de ramificações
 - 3.3. Substituintes polares
 - 3.4. Isomeria constitucional e diastereoisomeria cis-trans
- 4. Isomeria**
 - 4.1. Conceito
 - 4.2. Reconhecimento de diferenças entre moléculas
 - 4.3. Previsão, em casos simples, de diferenças de propriedades decorrentes da isomeria
- 5. Reações orgânicas**
 - 5.1. Polimerização: PVC, teflon, polietileno, poliésteres e poliamidas
 - 5.2. Adição de H_2 , X_2 e água a compostos alifáticos insaturados
 - 5.3. Reações de oxidação
 - 5.4. Eliminação de H_2 , X_2 e H_2O
 - 5.5. Oxi-redução de aldeídos e cetonas
 - 5.6. Esterificação e saponificação
 - 5.7. Substituição nucleofílica e eletrofílica
- 6. Química, sociedade e meio ambiente**
 - 6.1. Derivados do petróleo
 - 6.2. Combustíveis
 - 6.3. Detergentes e sabões
 - 6.4. Solventes