



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
Universidade Federal de Alfenas. UNIFAL-MG
Pró-Reitoria de Graduação
Rua Gabriel Monteiro da Silva, 700. Alfenas/MG. CEP 37130-000
Fone: (35) 3299-1329. Fax: (35) 3299-1078



EDITAL Nº 035/2014

A **UNIVERSIDADE FEDERAL DE ALFENAS**, pela Pró-Reitoria de Graduação, em conformidade com Regulamento Geral dos Cursos de Graduação, Resolução CEPE Nº 031/2013, torna pública a existência de vagas remanescentes para o 3º (terceiro) período, a serem preenchidas no 2º (segundo) semestre letivo de 2014, para os Cursos discriminados abaixo e estabelece as normas para a realização do Processo Seletivo, por meio de Remanejamento Interno entre Cursos:

1. DAS VAGAS E DO LOCAL DO EXAME:

Cursos	Nº de vagas	Campus	Sala
Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Economia - Noturno	31	Campus Varginha	B-203
Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Tecnologia – Integral	6	Campus Poços de Caldas	B-207
Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Tecnologia – Noturno	6	Campus Poços de Caldas	
Ciências Biológicas Licenciatura	4	Campus Alfenas	V-203
Farmácia	14	Campus Alfenas	V-204
Pedagogia a Distância	17	Polo Campo Belo - MG	V-302
	23	Polo São João da Boa Vista - SP	
	15	Polo Varginha - MG	
Química Bacharelado	11	Campus Alfenas	V-305

2. DA INSCRIÇÃO

2.1. Requisitos

Somente poderão concorrer às vagas para o Remanejamento Interno entre Cursos o candidato que:

- a) tenha cumprido, no mínimo, 20% (vinte por cento) do curso de origem;
- b) tenha aprovação em, no mínimo, 60% (sessenta por cento) das disciplinas/ unidades curriculares/ módulos cursados.

O remanejamento apenas será permitido ao discente que puder integralizar o currículo do novo curso no tempo máximo de duração estabelecido no Projeto Político Pedagógico, computando-se o tempo decorrido desde o ingresso no curso de origem.

O discente que ingressou na UNIFAL-MG por meio de transferência externa não terá direito ao remanejamento interno.

2.2. Documentação necessária

Deverá ser solicitado e preenchido requerimento próprio no Departamento de Registros Gerais e Controle Acadêmico (DRGCA) na Sede ou nas Secretarias Acadêmicas nos *campi* de Poços de Caldas e de Varginha.

2.3. Local da Inscrição

A inscrição deverá ser feita no DRGCA, na Sede e na Secretaria Acadêmica dos *campi* Poços de Caldas e Varginha no período de 2 e 3 de julho de 2014, no horário de 8h às 10:30 h.

A lista dos candidatos inscritos ao Processo Seletivo será divulgada no dia 4 de julho de 2014 a partir das 16 horas, no quadro de avisos do DRGCA na Sede e nas Secretarias Acadêmicas nos demais *campi*.

3. DA SELEÇÃO

3.1. Realização

O exame para o Remanejamento Interno entre Cursos será realizado no dia 22 de julho de 2014, no horário de 15h às 17h para todos os cursos, com duração máxima de 2 horas.

Para ser admitido no local de exame, o candidato deverá apresentar o comprovante de inscrição e documento de identidade.

3.2. Dos conteúdos

Os conteúdos a serem avaliados constam do Anexo I, pertencentes ao **Ensino Médio**, o tipo de prova e questões está descrito abaixo:

Cursos	Questões
Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Economia	15 questões objetivas
Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Tecnologia	10 questões objetivas
Ciências Biológicas Licenciatura	30 questões objetivas
Farmácia	30 questões objetivas
Pedagogia EAD	1 redação
Química Bacharelado	20 questões objetivas

4. CLASSIFICAÇÃO

Os candidatos serão classificados seguindo a ordem decrescente das notas obtidas. O desempate será feito pela maior nota obtida no concurso vestibular ou Enem, neste caso também será observado a etapa de ingresso.

Para os Cursos Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Economia, Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Tecnologia, Pedagogia e Química Bacharelado a nota mínima para aprovação é 6 (seis) pontos. Para o Curso Ciências Biológicas Licenciatura a nota de corte é de 5 (cinco) pontos.

A ordem de classificação será obedecida

4.1. Resultado

O resultado do exame de seleção será afixado nos quadros de avisos do DRGCA no Prédio V, em Alfenas, e nas Secretarias Acadêmicas dos demais Campi, em 4 de agosto de 2014 e divulgado pela internet no endereço www.unifal-mg.edu.br, link DRGCA. Não será fornecido resultado por telefone. Não haverá, em qualquer hipótese, revisão de provas do processo seletivo.

5. DO RECURSO

Do resultado final, caberá recurso que deverá ser protocolado e dirigido à Pró-reitoria de Graduação, no período de 5 e 6 de agosto de 2014.

6. DA CONFIRMAÇÃO DA MATRÍCULA

Os candidatos classificados no limite das vagas deverão confirmar sua matrícula em:
Data da matrícula: 6 de agosto de 2014.
Horário: 8:00h às 10:30h.

Local: no Departamento de Registros Gerais e Controle Acadêmico (DRGCA) na Sede e nas Secretarias Acadêmicas nos *campi* onde o curso é ministrado

Na hipótese de surgirem mais vagas, até o dia 17 de setembro de 2014, será convocado o próximo candidato, seguindo a ordem de classificação.

Os casos omissos serão resolvidos pela Pró-Reitoria de Graduação.

Alfenas, 17 de junho de 2014.

A handwritten signature in blue ink, consisting of stylized, cursive letters that appear to read 'Lana' followed by a surname.

Profa. Dra. Lana Ermelinda da Silva dos Santos
Pró-Reitora de Graduação

ANEXO I
CONTEÚDOS PARA AVALIAÇÃO

Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Economia

- Português
- Matemática
- História

Bacharelado Interdisciplinar em Ciência e Tecnologia

Química

- **Matéria**
Matéria: composição e classificação
Representação dos constituintes da matéria: símbolos e fórmulas químicas
Fases da matéria e mudanças de fases.
Matéria e suas propriedades físicas
Métodos comuns de separação e purificação de substâncias: filtração, decantação, floculação, destilação, adsorção.
- **Estrutura da Matéria**
Teoria atômica de Dalton
Partículas subatômicas fundamentais: elétrons, prótons e nêutrons
Número atômico e número de massa.
Modelos atômicos: de Dalton, Thompson, Rutherford e Bohr
Distribuição eletrônica.
- **Tabela Periódica**
Propriedades periódicas: raio atômico, propriedades metálicas
- **Interações Químicas**
Teoria do Octeto
Estruturas de Lewis
Ligação iônica
Ligação covalente: compartilhamento de elétrons.
Polaridade de ligações covalentes.
- **Geometria molecular e polaridade**
Geometrias de espécies poliatômicas: teoria da repulsão dos pares de elétrons da camada de valência
- **Interações moleculares**
Ligações de Hidrogênio
Interações eletrostáticas: íon-íon, íon-dipolo; dipolo-dipolo
Forças de van der Waals
- **Funções Inorgânicas**
Ácidos e bases. Conceitos de Arrhenius e de Brønsted-Lowry. Forças de ácidos e bases. pH. Ácidos e bases inorgânicos mais comuns: identificação, nomenclatura, propriedades.
Sais: identificação, nomenclatura, comportamento em água, usos
Óxidos: identificação, nomenclatura, comportamento em água, usos

- Soluções
Definição
Formas de expressar concentração de soluções: Concentração comum (g.L^{-1}), molaridade (mol.L^{-1}), fração molar, porcentagem massa/massa e massa/volume
- Reações químicas inorgânicas em solução
Reações de simples troca ou deslocamento
Reações de dupla troca
- Cálculo Estequiométrico
Leis das combinações químicas
Equações químicas: balanceamento
Mol: conceito e utilização
Massa atômica; massa molecular; massa molar
Cálculos estequiométrico envolvendo reações químicas.

Bibliografia Sugerida:

FELTRE, R. **Química**. 4.ed. São Paulo: Moderna, 1998. 3 vol.

CARVALHO, G. C. **Química Moderna**. São Paulo: Scipione, 1997. 3 vol.

MALDANER, O. A. **Química I: construção de conceitos fundamentais**. Ijuí-RS: UNIJUÍ, 1992.

MALDANER, O. A.; ZAMBIAZI, R. **Química II: consolidação de conceitos fundamentais**. Ijuí-RS: UNIJUÍ, 1997.

MORTIMER, E. F. **Introdução ao estudo da Química**. vol.1. 5.ed. Belo Horizonte: UFMG, 2001.

MORTIMER, E. F.; MACHADO, A. H. **Introdução ao estudo da Química**. vol.2. 2.ed. Belo Horizonte: UFMG, 2001.

Matemática

- Funções de uma variável;
- Gráfico de funções;
- Máximos e mínimos de funções de uma variável;
- Taxa de variação;
- Cálculo de área;
- Sistemas lineares;
- Trigonometria;
- Vetores;

Bibliografia Sugerida:

IEZZI, Gelson; MARAKAMI, Carlos. **Fundamentos de Matemática Elementar**. vols. 1, 3, 4, 7 e 8, 8.a ed. São Paulo: Atual, 2008.

Física

- Cinemática em 1 dimensão
- Cinemática em 2 dimensões
- Leis de Newton
- Aplicações da Dinâmica
- Escalas térmicas
- Dilatação térmica
- Lei zero da Termodinâmica
- Primeira lei da Termodinâmica
- Corrente elétrica
- Tensão elétrica
- Resistência elétrica
- Circuitos elétricos

Bibliografia sugerida

Ramalho Jr., F.; Ferraro, N. G.; Soares, P. A. T. Os Fundamentos da Física, V.1, 10ª edição, Editora Moderna, 2008.

Ramalho Jr., F.; Ferraro, N. G.; Soares, P. A. T. Os Fundamentos da Física, V.2, 10ª edição, Editora Moderna, 2008.
Ramalho Jr., F.; Ferraro, N. G.; Soares, P. A. T. Os Fundamentos da Física, V.3, 10ª edição, Editora Moderna, 2008.
Bonjorno, J. R.; Ramos, C. M. Física – Ensino Médio – Volume Único, FTD, 2011.

Ciências Biológicas Licenciatura

-**Biologia Celular** - Membranas Biológicas; Transporte através de membranas; Mitocôndrias; Núcleo; Tradução-síntese proteica; Aparelho de Golgi.

-**Zoologia dos Invertebrados I** - Protozoa; Porífera; Cnidária; Molusca.

-**Química Geral** - Estrutura atômica e configuração eletrônica; Estequiometria; Ligações químicas e estrutura molecular.

-**Bioquímica** - Água, pH e tampões - Interações entre as biomoléculas e a água; Estrutura e metabolismo de aminoácidos, Peptídeos e proteínas; Enzimas, Estrutura proteica das enzimas, Especificidade enzimática; Estrutura, função biológica dos princípios monossacarídeos, oligossacarídeos e polissacarídeos; Glicerofosfolípidos e vitaminas lipossolúveis.

-**Evolução das Plantas** - Ciclo de vida das plantas; Evolução dos processos reprodutivos das plantas.

Farmácia

Química:

- Conceitos fundamentais e classificação da matéria. Substâncias puras e misturas. Misturas homogêneas e heterogêneas.
- Evolução do modelo atômico e principais características dos átomos. Elementos químicos, isótopos, isóbaros, isótonos e espécies isoeletrônicas. Íons.
- Tabela periódica. Organização dos elementos químicos. Configuração eletrônica. Propriedades periódicas. Gases nobres. Ligações químicas e propriedades das substâncias. Valência dos átomos. Regra do octeto. Ligações iônicas. Ligações covalentes. Ligações metálicas.
- Funções inorgânicas: definições e teorias, classificação e propriedades.
- Velocidade das reações. Equilíbrio químico. Constantes de ionização. Grau de ionização.
- Soluções: definição e formas de se expressar concentração.
- Estequiometria de reações inorgânicas. Balanceamento de equações químicas. Massa atômica. Massa molar. Conceito e utilização de mol. Cálculos estequiométricos envolvendo reações inorgânicas.
- Introdução à Química Orgânica. Funções orgânicas. Propriedades dos compostos orgânicos. Forças intermoleculares. Solubilidade. Isomeria.

Biologia:

- Composição química da célula.
- Características de células procarióticas e eucarióticas.
- Organelas celulares e suas funções.
- Citoesqueleto e estruturas microtubulares.
- Membrana plasmática. Mecanismos de transporte através de membranas.
- Núcleo. Ácidos nucleicos. Cromossomos. Processos de replicação, transcrição e tradução.
- Processos de divisão celular: mitose e meiose.
- Mitocôndrias. Respiração celular.

Bibliografia geral sugerida:

CARVALHO, H. F. **A célula**. 2ª Ed. São Paulo: Manole, 2007.

FELTRE, R. **Química**. 4ª Ed. São Paulo: Moderna, 1998. 3 volumes.

JUNQUEIRA, L. C. U. **Biologia celular e molecular**. 8ª Ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2005.

MORTIMER, E. F. **Química para o ensino médio**. São Paulo: Scipione, 2003.

Pedagogia EAD

- O papel da educação na sociedade brasileira do início do século XXI.

Química Bacharelado

Química

- A matéria e suas transformações: o estudo da matéria: conceitos fundamentais. Classificação da matéria: substâncias puras e misturas. Mistura homogêneas e heterogêneas. Transformações da matéria: fenômenos físicos e químicos.

- A constituição da matéria: Evolução do modelo atômico e principais características dos átomos: o elemento químico, isótopos, isóbaros, isótonos e espécies isoeletrônicas. Íons. Modelo de Bohr.

- A tabela periódica: Organização dos elementos químicos: Relação entre grupo e configuração eletrônica. Propriedades periódicas: raio atômico, raio iônico, energia de ionização, afinidade eletrônica, eletronegatividade, eletroafinidade. Os gases nobres: estabilidade e o modelo do octeto.

- Ligações Químicas e Propriedades das substâncias: Possibilidades de combinações entre os elementos – valência dos átomos – regra do octeto. Ligações iônicas: formação de íons e a ligação iônica. Propriedades das substâncias iônicas e a natureza da ligação. Ligação metálica e Ligação covalente.

- Funções Inorgânicas. Óxidos: Definição, Óxidos moleculares e iônicos, Classificação e propriedades. Ácidos: Definição de Arrhenius, Fórmula molecular e fórmula estrutural, Nomenclatura, Ionização e força dos ácidos. Bases: Definição segundo Arrhenius, Fórmulas e nomenclatura, Solubilidade em água, Força e grau de dissociação das bases, NH_3 : uma base diferente.

- Cinética química: A velocidade de uma reação. Condições que influenciam a velocidade das reações. – Equilíbrio Químico. Estudo introdutório: Conceito de equilíbrio químico, Constante de Equilíbrio, Deslocamento de equilíbrio. Equilíbrio iônico em solução aquosa: Equilíbrio químico em soluções de ácidos e bases fracas, Constante de ionização de ácidos e bases fracas, Grau de ionização de ácidos e bases fracas, Equilíbrio iônico da água: produto iônico da água, hidrólise de sais, solução tampão. Introdução a química orgânica – breve histórico. Estruturas das moléculas orgânicas: Átomo de carbono, cadeias carbônicas.

- Soluções e Cálculos estequiométricos.

- Funções orgânicas: Função química, Hidrocarbonetos: Principais características e nomenclatura.

- Propriedades dos compostos orgânicos: Polaridade das moléculas orgânicas e as forças intermoleculares: interação dipolo-dipolo; interação dipolo instantâneo-dipolo induzido; interação tipos pontes de hidrogênio. Solubilidade. Diferenças entre compostos orgânicos e inorgânicos. Acidez e basicidade de compostos orgânicos.