



## EDITAL

### Edital do Processo Seletivo

#### - Medicina

A Faculdade de Medicina do Vale do Aço, sediada no município de Ipatinga, presta aos interessados as seguintes informações sobre a realização do 2º Processo Seletivo de 2006, a realizar-se nos dias 10 e 11 de junho de 2006, para preenchimento das vagas do curso de Medicina:

#### 1. DADOS SOBRE O CURSO OFERECIDO:

Faculdade de Medicina do Vale do Aço

Rua João Patrício de Araújo nº 185 - Bairro Veneza I, Ipatinga - Minas Gerais.

Curso: Medicina

Habilitação: Bacharelado

Vagas: 50

Turno: Diurno /Integral

Credencial Legal: Reconhecido pelo Decreto Estadual de 29 de novembro de 2004

Duração do Curso: 06 anos (12 períodos)

#### 2. INSCRIÇÕES:

O preenchimento do requerimento é de inteira responsabilidade do candidato, não havendo possibilidade de reclamações diante de eventuais prejuízos em razão de seu preenchimento incorreto.

No momento da inscrição, o candidato fará a escolha do local onde deseja realizar as provas e irá declarar com exatidão o número do documento de identidade que apresentará no dia da realização das provas.

O boleto para recolhimento da taxa de inscrição deverá ser impresso pelo candidato, que deverá apresentá-lo à rede bancária para autenticação.

##### 2.1 Período, local e horário

De 08 de Maio de 2006 a 05 de Junho de 2006, através da Internet, no endereço [www.funcec.br](http://www.funcec.br), em qualquer horário ou na Faculdade de Medicina, em Ipatinga, nos intervalos de 8:00h às 12:00h e de 13:00h às 17:00h.

##### 2.2 Taxa de Inscrição

- Para o curso de Medicina, R\$ 100,00 (cem reais)

- O pagamento da taxa de inscrição deverá ser comprovado, por autenticação, em documento próprio.

##### 2.3 Documentação exigida

- Requerimento próprio devidamente preenchido.

- Comprovante de recolhimento da taxa de inscrição.

##### 2.4 Comprovante Definitivo de Inscrição

- O Comprovante Definitivo de Inscrição estará disponível via Internet, no endereço ([www.funcec.br](http://www.funcec.br)), a partir do pagamento da taxa de inscrição.
- Caso o Comprovante Definitivo de Inscrição contenha divergências de dados, o candidato deverá entrar imediatamente em contato com a Comissão do Vestibular, pelos telefones: 0800-707-1905 ou (31) 3822-4690 (Ipatinga).
- De posse do Comprovante Definitivo de Inscrição, o candidato deverá nele afixar sua fotografia colorida 3x4 (recente). Este comprovante será exibido nos dias de realização das provas, juntamente com o documento de identidade, cujo número foi informado no Requerimento de Inscrição. Caso o candidato não se manifeste, prevalecerão, para todos os efeitos, os dados constantes no Comprovante Definitivo de Inscrição.
- É vedada a mudança das informações prestadas na ficha de inscrição. No caso de divergência entre o que foi solicitado pelo candidato e os registrados no comprovante, o interessado deverá entrar em contato com a Comissão Permanente do Processo Seletivo, pelos telefones informados no segundo parágrafo deste item.

### **3. PROVAS:**

O processo seletivo será eliminatório e classificatório, em uma única etapa.

#### **3.1 Local de realização das provas**

Ipatinga: Rua João Patrício de Araújo, 185 - Veneza I.

Belo Horizonte: Av. do Contorno, 10.185 - Prado.

#### **3.2 Estrutura das provas**

1º dia:

\_Biologia, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 2, realização em 10/06 de 14 às 18 horas;

\_Matemática, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 1, realização em 10/06 de 14 às 18 horas;

\_História, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 1, realização em 10/06 de 14 às 18 horas;

\_Física, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 1, realização em 10/06 de 14 às 18 horas;

\_Geografia, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 1, realização em 10/06 de 14 às 18 horas.

2º dia:

\_Língua Portuguesa e Literatura Brasileira, 15 questões, múltipla escolha, 15 pontos, peso 2, realização em 11/06 de 8 às 12 horas;

\_Química, 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 2, realização em 11/06 de 8 às 12 horas;

\_Língua Estrangeira (Inglês ou Espanhol), 10 questões, múltipla escolha, 10 pontos, peso 1, realização em 11/06 de 8 às 12 horas;

\_Redação, 1 questão, discursiva, 10 pontos, peso 2, realização em 11/06 de 8 às 12 horas.



#### **4. PROGRAMA:**

O conteúdo programático das provas das disciplinas consta no item 7 do Manual do candidato.

#### **5. NORMAS PARA REALIZAÇÃO DAS PROVAS:**

A inscrição no Processo Seletivo implicará na aceitação das normas estabelecidas neste Edital, na legislação específica e no Regimento Geral da Faculdade.

O candidato deverá estar munido, no dia da prova, do seu Comprovante Definitivo de Inscrição, do original do documento de identidade cujo número foi informado na ficha de inscrição.

O candidato deverá apresentar, na entrada, o Comprovante Definitivo de Inscrição e o documento de identidade, cujo número consta na ficha de inscrição.

O candidato deverá apresentar-se no local da prova 30 (trinta) minutos antes do horário previsto para o seu início.

O candidato deverá permanecer no interior do estabelecimento até o término do horário estipulado para a realização das provas.

Os candidatos poderão ser submetidos à identificação técnica para efeitos legais. Será permitida a entrada de retardatários no prazo limite de 30 minutos de tolerância.

Não será permitida a entrada, na sala de provas, de candidatos com chapéu ou boné ou portando jóias, bijuterias, relógio, calculadora, agenda, telefone celular ou qualquer outro tipo de dispositivo eletrônico. A Comissão Permanente do Processo Seletivo poderá adotar o procedimento de valer-se de detectores de metal, coletas de impressão digital ou outros meios para garantir a lisura do processo. Recomenda-se aos candidatos de cabelos longos que os mantenha presos, deixando as orelhas à mostra.

Será excluído do Processo Seletivo o candidato que praticar qualquer espécie de fraude ou ato de improbidade na realização de qualquer das provas, perdendo todos os direitos inerentes ao Processo.

Ao receber o caderno de questões de múltipla escolha, o candidato deverá conferir se o número de seu gabarito é o mesmo que consta no cabeçalho das folhas internas e na capa do caderno de questões de múltipla escolha.

As opções para as questões de múltipla escolha deverão ser assinaladas na própria questão e só devem ser repassadas para a folha de respostas utilizando-se caneta esferográfica de tinta azul ou preta. Aconselha-se que isso seja efetuado após a realização de toda a prova, tendo em vista que não serão aceitas folhas de respostas contendo rasuras ou dobras.

As assinaturas de presença e a entrega das folhas de respostas, bem como da folha de redação, são de inteira responsabilidade do candidato.

#### **6. CRITÉRIOS DE CLASSIFICAÇÃO E ELIMINAÇÃO:**

- Os candidatos serão classificados em ordem decrescente do rendimento total de pontos em todas as provas, aplicados os pesos respectivos.

- O candidato que se interessar por considerar seu rendimento no ENEM deverá apresentar, ao preencher o Requerimento de Inscrição, seu número de inscrição no Exame Nacional do Ensino Médio (ENEM), usado pelo INEP. Caso esse resultado seja em seu benefício, seu rendimento será aproveitado por meio da composição do

rendimento nas provas objetivas (múltipla escolha) da Faculdade de Medicina do Vale do Aço, acrescido do seu rendimento nas provas de conhecimentos gerais do ENEM, desde que tenha atingido o rendimento mínimo previsto nos critérios de eliminação.

- A composição dos rendimentos obtidos nas provas objetivas do vestibular da Faculdade de Medicina do Vale do Aço e do ENEM respeitará a proporcionalidade da equação 1, onde RPO representa o rendimento das provas objetivas; RPFMVA representa o rendimento nas provas objetivas da Faculdade de Medicina do Vale do Aço e RPE representa o rendimento nas provas de conhecimentos gerais do ENEM.

equação 1:

$$\text{RPO} = \text{RPFMVA} \times 0,85 + \text{RPE} \times 0,15$$

6.1 - Serão eliminados os candidatos que obtiverem resultados inferiores a 20% do total de pontos da prova de Língua Portuguesa e Literatura Brasileira ou a 20% dos pontos da prova de Redação e, ainda, se o candidato não pontuar em quaisquer das provas.

#### **7. CRITÉRIOS DE DESEMPATE:**

Para fins de desempate, terá preferência na classificação o candidato que apresentar menor variação de pontos entre todas as provas, medida pelo desvio padrão. Persistindo o empate, a preferência será dada, pela ordem, ao candidato que obtiver o maior número de pontos na prova de Língua Portuguesa e Literatura Brasileira, Redação, Biologia e Química.

#### **8. DIVULGAÇÃO DO RESULTADO:**

O resultado será divulgado no dia 21 de Junho de 2006, por meio de listagem afixada na Secretaria da Faculdade de Medicina do Vale do Aço, em Ipatinga, e via Internet, no endereço [www.funcec.br](http://www.funcec.br).

- As convocações para preenchimento de vagas remanescentes, se houver, serão efetuadas pelos meios previstos em 4.1.4 (ver manual)

- Os candidatos convocados para estas vagas, terão prazo de 24 (vinte e quatro) horas para efetuarem a sua matrícula.

#### **9. REVISÃO DE PROVAS E RECURSOS:**

9.1 Os candidatos interessados em requerer a revisão de questão (ões) de qualquer uma das provas, poderão fazê-lo mediante ofício encaminhado à Comissão Permanente do Processo Seletivo, no prazo improrrogável de 48 (quarenta e oito) horas após realização das mesmas, através do fax divulgado nos dias de realização das provas. Findo este prazo, não serão aceitos pedidos dessa natureza, sob qualquer pretexto.

#### **10. VALIDADE:**

A classificação dos candidatos neste Processo Seletivo será válida somente para matrícula no 1º período, com início no 2º semestre de 2006.

### **11. NORMAS GERAIS:**

A Instituição se reserva o direito de só realizar o Processo Seletivo de que trata o presente Edital se o número de inscrições for igual ou superior a 10 (dez) candidatos acima do número estipulado de vagas, para que se garanta a viabilidade de oferta do curso. Caso não atinja esse número, o valor pago será devolvido aos que se inscreveram.

A Instituição se reserva o direito de não ministrar o curso, caso não haja preenchimento total das vagas.

A Comissão Permanente do Processo Seletivo terá amplos poderes para orientação, realização e fiscalização dos trabalhos.

Os casos omissos serão resolvidos pela Comissão Permanente do Processo Seletivo.

### **12. MATRÍCULA:**

#### **12.1 Data**

Dias 26 e 27 de Junho de 2006.

#### **12.2 Horário**

De 8 às 17 horas.

#### **12.3 Local**

Na secretaria da respectiva Faculdade.

Endereço: Rua João Patrício de Araújo, 185 - Veneza I.

#### **12.4 Documentação**

Documento oficial de identidade (1 cópia e original).

- CPF- (1 cópia e original).

- Título de Eleitor, se maior de 18 anos (1 cópia e original) e comprovante de votação nas duas últimas eleições.

- Prova de que está em dia com suas obrigações militares, se do sexo masculino (1 cópia e original).

- Certificado de conclusão de Ensino Médio ou equivalente (1 cópia e original).

- Certidão de Registro Civil - nascimento ou casamento (1 cópia e original).

- Duas fotos 3 x 4 (recentes).

OBS: Os documentos originais serão apresentados apenas para conferência.

#### **12.5 Observações**

No ato da matrícula deve ser efetuado o pagamento da 1ª parcela da semestralidade, no valor de R\$ 2.400,00 (dois mil e quatrocentos reais), para o curso de Medicina.

Em nenhuma hipótese serão aceitas matrículas sem a apresentação de todos os documentos exigidos.

O Certificado de Conclusão de Ensino Médio Profissionalizante só será aceito se preencher as exigências legais.

A equivalência de cursos, para efeito de ser cumprida a prova de conclusão do Ensino Médio, regular ou supletivo, deverá ser declarada em data anterior à da realização do Processo Seletivo.

Não serão aceitas matrículas após o encerramento dos prazos estipulados.



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG  
Cep: 35.164-314, Telefax: 31 3822 1905  
Home page: [www.univaco.com.br](http://www.univaco.com.br) / E-mail: [univaco@univaco.com.br](mailto:univaco@univaco.com.br)



O candidato aprovado que não efetuar a matrícula no prazo fixado no edital, perderá o direito à vaga, que será automaticamente suprida com os excedentes.

Se o Ensino Médio ou seu equivalente foi cursado em instituição estrangeira, a equivalência de estudos deverá ser declarada pelo Conselho de Educação competente, em data anterior à da inscrição no Processo Seletivo.

O candidato que não apresentar certificado de conclusão do Ensino Médio perderá direito à matrícula.



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG  
Cep: 35 164-314, Telefax: 31 3822 1905  
Home page: www.univaco.com.br / E-mail: univaco@univaco.com.br



## **PROGRAMA DAS DISCIPLINAS**

### **LÍNGUA PORTUGUESA**

O conhecimento dos tópicos a seguir será avaliado, principalmente, de forma implícita, através de questões que facultem a verificação da habilidade de leitura e produção de texto.

- a) Leitura e interpretação de texto.
- b) Ortografia da Língua Portuguesa.
- c) Flexão e emprego de classes gramaticais: nome, pronome e verbo.
- d) Sintaxe: concordância verbal e nominal; regência verbal e nominal e colocação pronominal.
- e) Pontuação.
- f) Estrutura da oração e do período: aspectos sintáticos e semânticos.

### **LITERATURA BRASILEIRA**

- a) Noções gerais de Teoria da Literatura: conceito de Literatura; gêneros e estilos literários; figuras de linguagem; elementos estruturadores da narrativa - enredo, personagem, foco narrativo, espaço e tempo -; intertextualidade.
- b) Estilos de época na Literatura Brasileira: Barroco; Neoclassicismo; Romantismo; Realismo; Naturalismo; Parnasianismo; Simbolismo; Pré-Modernismo; Modernismo e Pós-Modernismo.
- c) Leitura de: "Senhora" - de José de Alencar e "Quincas Borba" - de Machado de Assis.

### **REDAÇÃO**

A redação deverá ser desenvolvida em prosa dissertativa a partir do(s) tema(s) proposto(s), tendo como objetivo, entre outros, a avaliação da capacidade do candidato em produzir texto na modalidade culta da língua, através de que serão avaliadas as habilidades de se expressar com clareza e concisão no uso adequado das estruturas da língua padrão.

Objetiva, ainda, avaliar a habilidade do candidato quanto à adequação ao(s) tema(s) proposto(s), com relação aos aspectos da coesão e da coerência textuais.

### **LÍNGUA ESTRANGEIRA MODERNA**

#### **Características**

A prova constará de dez questões, feitas em língua estrangeira, conforme a opção do candidato - inglês ou espanhol - e não será facultado o uso de dicionário.

#### **Inglês**

- a) Leitura e compreensão de textos de diferentes gêneros.
- b) Estudo de vocabulário.
- c) Conhecimentos lingüísticos: flexão e emprego dos verbos to be, to have e there to be; caso genitivo; emprego dos tempos verbais; emprego de pronomes;



quantificadores; question words; conditional sentences; reported speech; auxiliares modais; formação de voz passiva.

Espanhol

- a) Leitura e compreensão de textos de diferentes gêneros.
- b) Relações semânticas entre sentenças - o sentido de conjunções e preposições.
- c) Flexão e emprego das classes gramaticais: nome, pronome, verbo e artigo.
- d) Usos particulares da língua espanhola: leísmo; muy/mucho; regras de eufonia; acentuação; apócope.

## **BIOLOGIA**

Célula

- a) Característica física e química.
- b) Organização.
- c) Organelas citoplasmáticas: estrutura e função.
- d) Núcleo: cromossomos, divisão celular, mitose e meiose.
- e) Produção de energia: fermentação, respiração, fotossíntese.

Tecidos

Morfologia, função, localização e classificação dos tecidos:

Animais.

Vegetais.

Sistemas - evolução e fisiologia comparada

Respiratório.

Digestivo.

Circulatório.

Excretor.

Locomotor.

Endócrino.

Nervoso.

Reprodução e desenvolvimento

- a) Tipos de reprodução.
- b) Gametogênese humana.
- c) Embriologia humana.

Hereditariedade - princípios básicos

- a) Leis de Mendel.
- b) Alelos múltiplos.
- c) Herança ligada ao sexo.
- d) Grupos sanguíneos.
- e) Ligação gênica e mapeamento.
- f) Integração gênica.

Diversidade da vida



Classificação: finalidade.  
Regras de nomenclatura.  
Categorias taxonômicas.  
Critérios de separação dos grandes grupos de seres vivos.

#### Evolução

- a) Mecanismo.
- b) Evidências.
- c) Origem da vida.
- d) Origem das espécies.

#### Plantas - organização geral

- a) Briófitas.
- b) Pteridófitas.
- c) Gimnospermas.
- d) Angiospermas.
- e) Fisiologia da reprodução vegetal.
- f) Ação dos hormônios vegetais.

#### Animais - organização geral

- a) Poríferos.
- b) Celenterados.
- c) Platelminhos.
- d) Nematelminhos.
- e) Anelídeos.
- f) Moluscos.
- g) Artrópodes.
- h) Equinodermos.
- i) Cordados.

#### Ecologia

- a) Ecossistemas, população, sociedade, comunidade; o fluxo de matéria e energia entre seres vivos.
- b) Associação entre os seres vivos.
- c) Modificações no meio ambiente.

#### Programa de saúde

Etiologia, transmissão e profilaxia das principais doenças provocadas por vírus, bactérias, protozoários e helmintos.

### **MATEMÁTICA**

#### Conjuntos

- a) Noção: pertinência, inclusão, subconjunto, notações.
- b) Operações: reunião, interseção, diferença, complementação

#### Números



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG  
Cep: 35 164-314, Telefax: 31 3822 1905  
Home page: [www.univaco.com.br](http://www.univaco.com.br) / E-mail: [univaco@univaco.com.br](mailto:univaco@univaco.com.br)



- a) Naturais: operações fundamentais, sistema de numeração, mudança de base, divisibilidade, fatoração, máximo divisor comum e mínimo múltiplo comum.
- b) Inteiros: representação dos números por pontos da linha reta.
- c) Racionais: operações com frações, representação decimal dos números racionais, números decimais periódicos, operação com números decimais.
- d) Reais: noção de número irracional, a reta real, valor absoluto.

#### Funções

- a) Conceitos: funções reais de uma variável, gráfico, domínio e imagem.
- b) Funções polinomiais, racionais e algébricas.
- c) Funções exponenciais, equações e inequações exponenciais.
- d) Funções logarítmicas: propriedade dos logaritmos. Logaritmos decimais, equações e inequações logarítmicas.

#### Sistema internacional de unidades

- a) Sistema Métrico Decimal: unidade de comprimento, área, volume e massa.
- b) Unidades usuais de tempos e de ângulo.

#### Matemática comercial

- a) Proporções; regra de três simples e composta.
- b) Porcentagem.
- c) Juros e desconto simples.

#### 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 graus.
- g) Equações redutíveis ao 2º grau, equações irracionais.
- h) Equações algébricas: existência de raízes, fatoração de polinômios, relação entre coeficiente e raízes de uma equação algébrica.

#### Matemática finita - noções

- a) Cálculo combinatório: arranjos, permutações e combinações.
- b) Probabilidade.
- c) Binômio de Newton.
- d) Seqüência e progressão.
- e) Matrizes: conceito, igualdade, operações.
- f) Determinantes: conceito, propriedades, cálculo.
- g) Sistema de equações lineares.

#### 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.

#### 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) Esferas: áreas e volumes.

#### 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, hipérbole e parábola.

#### Trigonometria

- a) Funções trigonométricas, gráficos.
- b) Fórmulas trigonométricas, adição, subtração e multiplicação de ângulos, bissetção de ângulo.
- c) Cálculo de elementos de um triângulo, lei dos senos, lei dos co-senos.

#### Números complexos

- a) Origem dos números complexos, representação geométrica, o plano complexo, forma trigonométrica, operações com números complexos.
- b) Potenciação e radiciação de complexos.
- c) Fórmulas de De Moivre.

### **FÍSICA**

#### Medição

- a) Algarismos significativos.
- b) Operações aritméticas com algarismos significativos

#### Cinemática

- a) Especificação de posições de partículas: referencial.
- b) Movimento retilíneo, descrição gráfica e analítica.
- c) Velocidade média e velocidade instantânea.
- d) Velocidade média e aceleração instantânea.
- e) Movimento retilíneo uniformemente variado, descrição gráfica e analítica.
- f) Queda livre dos corpos.
- g) Vetores, adição e subtração de vetores: método geométrico e método analítico.
- h) Composição dos movimentos de projétil.



i) Movimento circular: velocidade linear, velocidade angular, aceleração centrípeta, aceleração tangencial, período e frequência.

#### Dinâmica

- a) Composição de forças, Primeira Lei de Newton, equilíbrio de uma partícula. Peso de um corpo e força de atrito.
- b) Movimento de uma força em relação a um eixo fixo, centro de gravidade e equilíbrio de um corpo rígido.
- c) Densidade, pressão, pressão atmosférica e nos fluidos. Princípios de Pascal e Arquimedes.
- d) Força, aceleração e massa, estudos de movimento de corpos sujeito a forças constantes, Segunda Lei de Newton.
- e) Terceira Lei de Newton.
- f) Trabalho de uma força constante, potência.
- g) Energia cinética. Relação entre energia e trabalho. Trabalho de uma força variável por método gráfico.
- h) Energia potencial gravitacional e energia potencial elástica.
- i) Conservação da energia mecânica.
- j) Momento linear e impulso. Conservação do momento linear. Colisões elásticas e inelásticas de partículas em uma e duas dimensões.
- k) Gravitação: leis de Kepler e de Newton da gravitação universal. Movimento de Planetas e Satélites. Variação da aceleração da gravidade com a altitude.

#### Termodinâmica

- a) Temperatura. Escala Celsius e Kelvin. Dilatação térmica dos sólidos e dos líquidos.
- b) Gás ideal. Equação de estado do gás ideal. Transformação isotérmica, isovolumétrica e isobárica.
- c) O calor como energia.
- d) Transferência de calor: condução, convecção e radiação.
- e) Capacidade térmica e calor específico.
- f) Trabalho em uma variação de volume de um gás.
- g) Primeira Lei da Termodinâmica. Aplicações.
- h) Máquinas térmicas.
- i) Segunda Lei da Termodinâmica. Aplicações.

#### Vibrações e ondas

- a) Movimento harmônico simples, período, frequência, amplitude, mola elástica e pêndulo simples.
- b) Ondas em meios elásticos: frequência, comprimento de onda e velocidade de propagação, reflexão, refração, difração, interferência, ondas longitudinais, período, frequência, comprimento de onda e velocidade de propagação.
- c) Som: altura, intensidade, timbre, velocidade de propagação. Efeito Doppler, reflexão do som, difusão e interferência sonora, ressonância.

#### Ótica

- a) Propagação e reflexão da luz, espelhos planos e espelhos esféricos, formação de imagens reais e virtuais, localização de imagens gráficas e analiticamente nos

espelhos.

- b) Refração da luz, dispersão, espectros. Índice de refração, reflexão total da luz, dispersão em prisma.
- c) Lentes esféricas, formação de imagens reais e virtuais. Localização de imagens por processos gráficos e analíticos.
- d) Instrumentos óticos. Olho, câmara fotográfica, microscópio, telescópio e projetor, defeitos da visão, correção com óculos.
- e) Reflexão e refração da luz sob o ponto de vista ondulatório. Difração e interferência luminosa, experiência de Young.

**Eletrostática**

- a) Carga elétrica por atrito e por indução. Condutor e isolante elétrico. Polarização, Lei de Coulomb.
- b) Campo elétrico, campo criado por uma ou mais carga puntual. Campo criado por uma esfera condutora carregada. Linhas de força. Movimento de uma carga puntual em um campo uniforme.
- c) Potencial elétrico. Diferença de potencial. Relação entre potencial e campo elétrico. Energia potencial elétrica de cargas puntuais. Potencial em um ponto devido a uma carga puntual. Potencial devido a uma distribuição esférica de cargas.
- d) Capacitores. Capacitância de um capacitor, associações de capacitores em série, em paralelo e mista. Energia armazenada em capacitores planos.

**Eletrodinâmica**

- a) Corrente elétrica. Resistência elétrica. Relação entre resistência de um condutor com seu comprimento e a área de sua seção reta. Variação da resistência com temperatura. Resistividade e condutividade. Lei de Ohm. Associação de resistências em série, em paralelo e mistas. Efeito Joule. Potência dissipada em um elemento do circuito, medição elétrica: amperímetro e voltímetro.
- b) Geradores de corrente contínua. Pilhas e baterias. Força eletromotriz. Resistência interna.

**Eletromagnetismo**

- a) Experiência de Oersted, campo magnético de uma carga em movimento. Vetor indução magnética, linhas de indução, campo magnético de uma corrente, de um fio retilíneo, de uma espiral circular e de um solenóide.
- b) Força exercida por um campo magnético sobre uma carga elétrica em movimento e sobre um condutor retilíneo. Movimento de uma carga puntual em um campo magnético uniforme. Funcionamento de um motor elétrico.
- c) Força eletromotriz induzida. Fluxo magnético. Lei de Faraday. Lei de Lenz. Funcionamento de geradores de corrente alternada e transformador, ondas eletromagnéticas.

**Física Moderna**

- a) Quantização de energia. Descrição do efeito fotoelétrico, interpretação de Einstein. Célula fotoelétrica em circuito de relê fotoelétrico.
- b) Estrutura do átomo: espalhamento de Rutherford, espectro ótico dos gases, interpretação de Bohr para espectro descontínuo do hidrogênio de substância



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG

Cep: 35.164-314, Telefax: 31 3822 1905

Home page: [www.univaco.com.br](http://www.univaco.com.br) / E-mail: [univaco@univaco.com.br](mailto:univaco@univaco.com.br)



radioativa. Fissão e fusão.

c) Núcleo atômico, radioatividade, reações nucleares, radiações alfa, beta e gama. Meia vida.

## **QUÍMICA**

Propriedades dos materiais

- Estados físicos e mudanças de estado: variação de energia, estado de agregação e desorganização das partículas. Comportamento dos materiais durante as mudanças de estado.
- Propriedades dos materiais: cor, aspecto, sabor, pontos de fusão e ebulição, densidade e solubilidade. Uso dessas propriedades como critérios de pureza.
- Métodos de separação de misturas usados no cotidiano (misturas homogêneas e heterogêneas). Classificação das substâncias em elementares e compostas.
- Identificação, no cotidiano, de fenômenos físicos e químicos.

Estrutura atômica da matéria e constituição dos átomos

- Histórico e descrição dos modelos atômicos de Dalton, Rutherford e Bohr. Análise dos fatos experimentais que comprovam e dos que rejeitaram cada modelo.
- Descrição em relação à carga e à massa das partículas subatômicas: prótons, elétrons e nêutrons.
- Aplicação dos conceitos de: número atômico, número de massa e massa atômica.
- Descrição quantitativa do modelo atômico moderno (conceito de orbital).

Periodicidade química

- Critérios usados na elaboração do quadro periódico (antigo e atual).
- Periodicidade das propriedades macroscópicas como: pontos de fusão e ebulição, caráter metálico, caráter ácido e base dos elementos e seus óxidos.

Ligações químicas

- Modelo, formação, análise energética envolvida na formação e rompimento das ligações: iônica, covalente e metálica.
- Propriedades macroscópicas das substâncias metálicas, moleculares (de estrutura polar e apolar), iônicas e sólidas 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 fundamentada no modelo das ligações entre as partículas formadoras da substância.
- Energia de ligação: conceito, análise e aplicações em cálculos de calor de formação das substâncias.

Funções inorgânicas, reações químicas, estequiometria e termoquímica

- Notações e nomenclaturas de IUPAC dos principais representantes dos hidretos, óxidos, hidróxidos, ácidos e sais (haleto, nitrato, sulfato, clorato, perclorato, hipoclorito, fosfato, carbonato).
- 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 endo e exotérmicas).

- c) Aplicação dos conceitos de massa atômica, mol, massa molar, volume molar, número de Avogadro em cálculos.
- d) Leis ponderais e volumétricas: cálculos de massa, número de mols, volume de gases nas CNTP, número de partículas em substâncias e reações químicas dadas.
- e) Uso da Lei de Hess no cálculo do calor envolvido nas reações químicas.

#### 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 solução ácidas e básicas (titulação).
- c) Análise qualitativa e interpretação de diagramas para as propriedades coligativas das soluções (tonometria, ebuliometria, criometria e osmometria).

#### Cinética química

Velocidade das reações.

Conceitos e influência: da natureza dos reagentes, pressão, concentração, temperatura e catalisador na velocidade das reações.

Uso da teoria das colisões e energia das colisões (energia de ativação e complexo ativado) para explicar os fatores descritos anteriormente e interpretação de diagramas de energia potencial das reações.

#### Equilíbrio químico (iônico e molecular) e ácidos e bases

- a) Equilíbrio dinâmico em sistemas químicos e físicos. Princípio de Chatelier. Aplicações.
- b) Constantes de equilíbrio: análise de extensão da reação e sua variação com a temperatura.
- c) Equilíbrio e solubilidade: estudo analítico do Kps.
- d) Cálculos de concentração de H<sup>+</sup> e OH<sup>-</sup> em soluções aquosas de ácidos e bases fortes monopróticas e monoidroxílicas.
- e) Conceito e cálculo de pH e pOH em soluções de ácidos e bases fortes e fracos monopróticas e monoidroxílicas (uso de K<sub>a</sub> e K<sub>b</sub>).
- f) Aplicação das definições de ácidos e bases de Arrhenius e Brønsted-Lowry em reações de neutralização.

#### 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 reação de oxiredução e o uso de semi-equação da série eletrolítica.
- d) Funcionamento e componentes de uma célula eletrolítica (pilhas).
- e) Eletrólise: conceito e aplicação no cotidiano.

### 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 da 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): alcenos e alcinos com X<sub>2</sub>, Hx e H<sub>2</sub>O; ácidos carboxílicos com ROH; nitração, halogenação, sulfonação e alquilação do benzeno; reações de eliminação de HX, H<sub>2</sub>O e X<sub>2</sub>; reações de oxidação de álcoois, aldeídos e alquenos, ozonização seguida de hidrólise de alquenos, combustão completa de hidrocarbonetos e álcoois.
- e) Fórmulas empíricas e moleculares: conceitos e cálculos. Aplicação dos conceitos e fórmulas - Lewis, Kekulé e condensada.
- f) Estrutura das substâncias orgânicas: carbono tetraédrico, trigonal e digonal. Fórmulas tridimensionais e projeções.
- g) Isômeros funcionais, de posição e de cadeia (isomeria estrutural): identificação.
- h) Esterioisomeria: 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).

### GEOGRAFIA

#### Introdução ao estudo da cartografia

- a) A evolução da cartografia, a orientação na superfície terrestre e as coordenadas geográficas.
- b) A representação cartográfica: mapa, escala, imagens de satélite e fotografias aéreas.
- c) Fuso horário.
- d) Curva de nível.

#### Meio ambiente físico

- a) A dinâmica dos processos naturais: a estrutura geológica da Terra, evolução e formas de relevo; as características e relações entre os tipos de clima, vegetação, hidrografia, solo e relevo; as águas oceânicas e continentais, sua importância econômica, estratégica e política; os recursos minerais e energéticos.
- b) Conservação e utilização dos recursos naturais.
- c) Desenvolvimento e meio ambiente.

#### População

- a) Estrutura, crescimento, distribuição no Brasil e no mundo.
- b) A mobilidade populacional no Brasil e no mundo.

#### Organização do espaço mundial

- a) Nação e Estado: questão cultural e política; o lugar e o território no espaço globalizado.
- b) O cenário mundial no período entreguerras e a influência da Segunda Guerra na territorialidade.
- c) A Guerra Fria e seus desdobramentos no espaço mundial. O fim da ordem bipolar e novo arranjo geopolítico mundial.
- d) A globalização e a formação da economia mundo.
- e) Indústria, sociedade de consumo e meio ambiente.
- f) Os principais focos de tensão no mundo.

#### Brasil

- a) Espaço natural - dinâmica dos processos; domínios morfoclimáticos.
- b) Processo de produção do espaço brasileiro; espaço rural e urbano.
- c) Produção e consumo de recursos minerais e energéticos.
- d) Desenvolvimento x preservação ambiental no Brasil.
- e) A globalização e os fluxos de capitais e mercadorias no Brasil.
- f) As regiões brasileiras.

#### **HISTÓRIA**

##### História Geral

- a) Egito Antigo.
- b) Roma e Grécia.
- c) Mundo medieval: os reinos romano-germânicos; a Igreja Católica; a sociedade feudal; as Cruzadas; desenvolvimento econômico e as cidades da Europa Ocidental; A cultura medieval -ocidental.

##### Sociedade moderna

- a) Transição do feudalismo para o capitalismo.
- b) Renascimento.
- c) Reforma.
- d) Antigo regime.
- e) Expansão da Europa.
- f) Mundo extra-europeu na época moderna.

##### Sociedade liberal

- a) Revoluções burguesas nos séculos XVII e XVIII: Holanda/ Inglaterra; Iluminismo e despotismo esclarecido; independência dos EUA; Revolução Industrial.
- b) Revolução Francesa.
- c) Idéias liberais e socialistas; liderança da Inglaterra no século XIX.
- d) Primeira Guerra Mundial; Tratado de Versalhes.
- e) Revolução Russa.
- f) Revolução bolchevista e totalitarismo: Fascismo e Mussolini, Nazismo e Hitler, Estalinismo Soviético.
- g) Autoritarismo em Portugal e na Espanha.



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG  
Cep: 35.164-314, Telefax: 31 3822 1905  
Home page: [www.univaco.com.br](http://www.univaco.com.br) / E-mail: [univaco@univaco.com.br](mailto:univaco@univaco.com.br)



- h) Ascensão dos EUA.
- i) Segunda Guerra Mundial e a vitória dos aliados.
- j) Guerra Fria, liderança dos EUA e da URSS e o chamado Muro de Berlim.
- k) Crise dos países e desaparecimento da União Soviética.
- l) Crescimento econômico do Japão e dos Tigres Asiáticos.
- m) Globalização da economia, neoliberalismo e os chamados capitais "voláteis".

**História do Brasil**

- a) Expansão marítima de Portugal. Tratado das Tordesilhas.
- b) Descobrimto do Brasil.
- c) Desenvolvimento econômico da colônia. Capitãrias Hereditárias.
- d) Governo Geral. Ação dos jesuítas.
- e) Domínio espanhol e invasão holandesa.
- f) Bandeirantes paulistas. Tratado de Madrid. Movimentos nativistas. Inconfidência Mineira.
- g) Revolução Pernambucana de 1817 e sua lei orgânica.
- h) Brasil, sede da monarquia portuguesa.
- i) Regência de D. João e as cortes constituintes de Lisboa.
- j) D. Pedro I, José Bonifácio e o Movimento da Independência.
- k) Assembléia Constituinte de 1823. Constituição de 1824.
- l) Abdicação de D. Pedro I.
- m) As Regências.
- n) D. Pedro II e a política interna e externa de II Reinado.
- o) Implantação do parlamentarismo e os partidos políticos.
- p) A guerra entre a Tríplice Aliança e o Paraguai.
- q) A questão militar e a religiosa.
- r) Abolição da escravatura.
- s) Partido Republicano e Proclamação da República.
- t) Constituição de 1891 e a Primeira República.
- u) Revolução de 30. Constituição de 1934.
- v) Golpe ditatorial de 1937.
- w) Redemocratização de 1945 e o período constitucional após 1946.
- x) Governos militares, centralização, estatização e crise do autoritarismo.
- y) Constituição de 1988, reformas constitucionais, neoliberalismo e influência tecnocrática.



**FACULDADE DE MEDICINA DO VALE DO AÇO**  
**FACULDADE DE FISIOTERAPIA DO VALE DO AÇO**

Av. Marechal Cândido Rondon, 850 Veneza I, Ipatinga - MG  
Cep: 35.164-314, Telefax: 31 3822 1905  
Home page: [www.univaco.com.br](http://www.univaco.com.br) / E-mail: [univaco@univaco.com.br](mailto:univaco@univaco.com.br)



## DICAS ÚTEIS

**1. O candidato deverá, no dia e no local das provas, apresentar-se:**

- a) portando apenas documento original de identidade informado no **FRI - Formulário para Requerimento de Inscrição** e o **CDI - Comprovante Definitivo de Inscrição**; lembrando que este deverá ter fotografia recente do candidato;
- b) 30 (trinta) minutos antes do horário previsto para o seu início, pois em hipótese alguma será permitida a entrada de retardatários;
- c) munido de caneta esferográfica com tinta na cor azul ou preta, cuja utilização é obrigatória no preenchimento da folha de respostas;
- d) desguarnecido de chapéu, boné, jóia, bijuteria, relógio, calculadora, agenda, telefone celular e qualquer outro tipo de dispositivo eletrônico, com os quais não será permitida sua entrada na sala de provas;
- e) com os cabelos presos, caso sejam longos, deixando as orelhas à mostra.

**2. Na sala das provas, o candidato deverá:**

- a) conferir se o número de sua folha de respostas é idêntico ao que consta no cabeçalho das folhas internas e na capa do caderno de questões de múltipla escolha, no momento em que ambos lhe forem entregues;
- b) precaver-se quanto a rasuras e dobras na folha de respostas - que implica em sua nulidade -, assinalando nela suas opções (com a caneta azul ou preta citada na letra c do item 1) somente após ter respondido toda a prova no caderno de questões;
- c) assinar as folhas de respostas e de redação antes de entregá-las;
- d) assinar a lista de presença;
- e) permanecer nela até o encerramento do prazo estabelecido para a realização das provas.