

CONCURSO VESTIBULAR 2022-1 DA FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS - FMC

EDITAL

O Diretor da Faculdade de Medicina de Campos, tendo como mantenedora a Fundação Benedito Pereira Nunes, de acordo com as disposições da legislação em vigor, faz saber que estarão abertas no período de **3 a 22 de novembro de 2021**, as inscrições para preenchimento das **63 (sessenta e três) vagas** para ingresso no Curso de Graduação em Medicina no primeiro semestre letivo de **2022**.

1 CONCURSO VESTIBULAR

- 1.1** A realização do Concurso Vestibular FMC 2022-1 está a cargo da Coordenação de Seleção Acadêmica (COSEAC), vinculada à Pró-Reitoria de Graduação (PROGRAD) da Universidade Federal Fluminense (UFF). A essa Coordenação cabe a responsabilidade de planejar, coordenar e executar o Concurso Vestibular, bem como divulgar todas as informações pertinentes.
- 1.2** Informações da COSEAC
- Endereço: Avenida Visconde do Rio Branco, s/nº – Campus do Gragoatá – Bloco C – Térreo – São Domingos – 24.210-350 – Niterói – Rio de Janeiro
 - Correio eletrônico: **do.coseac.prograd@id.uff.br**
 - Endereço eletrônico: <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>
 - Telefones:(21)2629-2805/2629-2806
- 1.3** Informações da FMC
- Endereço: Rua Alberto Torres, 217 – Centro – 28035-581 – Campos dos Goytacazes – Rio de Janeiro
 - Telefone: (22) 2101-2929
 - Correio eletrônico: **vestibular@fmc.br**
 - Endereço eletrônico: <<http://www.fmc.br>>
- 1.4** O Concurso Vestibular FMC 2022-1 está aberto aos candidatos que:
- Tenham concluído, até a data da realização da matrícula prevista neste Edital, o Ensino Médio ou curso equivalente; ou
 - Obtiveram, ou que venham a obter até a data da realização da matrícula prevista neste Edital, Certificação de conclusão do ensino médio pela realização do Exame Nacional do Ensino Médio (ENEM) ou Exame Nacional para Certificação de Competências de Jovens e Adultos (Encceja).

2 VAGAS

As **63 (sessenta e três) vagas** a serem preenchidas pelo presente Concurso Vestibular FMC 2022-1 destinam-se ao ingresso no Curso de Graduação em Medicina da Faculdade de Medicina de Campos, localizada no município de Campos dos Goytacazes, exclusivamente no **primeiro semestre letivo de 2022** para o turno integral.

3 INSCRIÇÃO

3.1 INFORMAÇÕES GERAIS

- 3.1.1** Para solicitar sua inscrição no Concurso Vestibular FMC 2022-1, o candidato deverá fazê-la somente pela internet, **das 12 horas do dia 3 de novembro de 2021 até as 12 horas do dia 22 de novembro de 2021**, acessando o endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>.
- 3.1.2** Todo candidato deverá possuir, à época de sua inscrição, Documento de Identificação com foto e assinatura recentes, a fim de permitir fácil identificação. Para efeito de inscrição, serão considerados documentos de identificação: Carteira ou Cédula de Identidade expedida por Secretarias de Segurança Pública, Forças Armadas ou Polícias Militares, Passaporte, Carteira de Trabalho, Certificado de Reservista, Carteira Nacional de Habilitação ou carteira expedida por Ordens ou Conselhos criados por lei federal e controladores do exercício profissional, desde que contenha o número do documento de identificação que lhe deu origem, não sendo aceitos protocolos de

quaisquer desses documentos. Para candidatos estrangeiros, serão considerados documentos de identificação: a Carteira de Identidade de Estrangeiro, permanente ou temporária, atualizada, bem como o Passaporte com visto válido, quando for o caso, à época de realização das provas.

- 3.1.3** O candidato deverá informar no Requerimento de Inscrição o número do Cadastro de Pessoa Física (CPF).
- 3.1.4** Para a prova de Língua Estrangeira prevista no subitem **5.3.1**, o candidato deverá, obrigatoriamente, no ato da inscrição, optar por Espanhol ou Inglês.
 - 3.1.4.1** A opção registrada pelo candidato no Requerimento de Inscrição, no campo **Língua Estrangeira, não poderá ser alterada** posteriormente.
- 3.1.5** As provas serão realizadas no Estado do Rio de Janeiro, **exclusivamente**, na cidade de Campos dos Goytacazes.
 - 3.1.5.1** Os endereços dos locais de realização das provas constarão no Cartão de Confirmação de Inscrição – CCI (ver item **4**).
- 3.1.6** O candidato que efetuar mais de uma inscrição no Concurso Vestibular FMC 2022-1 terá como válida aquela para a qual, por último, houver efetuado o recolhimento do valor da Taxa de Inscrição (ver subitem **3.2**). Na impossibilidade dessa constatação, será validada aquela inscrição que tenha sido realizada por último.
- 3.1.7** As informações prestadas no Requerimento de Inscrição são de inteira responsabilidade do candidato, valendo como expressa aceitação, por parte do mesmo, de todas as condições, normas e exigências constantes neste Edital e demais instrumentos reguladores, dos quais o candidato não poderá alegar desconhecimento.
- 3.1.8** As medidas de precaução de contato e rastreabilidade de infecções, especialmente aquelas relacionadas à COVID-19 poderão sofrer alterações conforme as recomendações sanitárias à época da realização do Concurso Vestibular. A COSEAC publicará em seu endereço eletrônico a atualização das instruções uma semana antes da realização das provas por meio de nota oficial.
- 3.1.9** Para a realização das provas, os candidatos deverão portar máscaras faciais de tecido duplo ou cirúrgicas ou N95 e trazer consigo máscaras adicionais caso haja necessidade de troca.
- 3.1.10** No dia das provas, os candidatos deverão portar máscaras faciais durante toda a sua permanência no local da prova, incluindo do portal de acesso, áreas de circulação, sala de prova e na saída do local de prova.
- 3.1.11** A FMC e a COSEAC/UFF alertam aos candidatos que em decorrência do estado de “Emergência de Saúde Pública Internacional” reconhecido pela Organização Mundial da Saúde e o estado de “Emergência de Saúde Pública de Importância Nacional” reconhecido pelo Ministério da Saúde e demais determinações das autoridades sanitárias estadual e municipal, medidas adicionais ou alterações em datas, locais de prova, normas, e outras cláusulas poderão ser adotadas ao Edital sempre que necessário, com a devida publicação na forma de Comunicado Oficial no endereço eletrônico do Concurso. Os candidatos deverão manter-se informados com visita periódica ao endereço eletrônico do Concurso Vestibular.

3.2 TAXA DE INSCRIÇÃO

- 3.2.1** A taxa de inscrição para o Concurso Vestibular FMC 2022-1 será no valor de **R\$ 500,00 (quinhentos reais)**, sendo recolhida, em espécie, em qualquer agência bancária ou por meio de serviços disponíveis na internet, em favor da **Fundação Benedito Pereira Nunes**, por meio do boleto bancário gerado após a solicitação de inscrição neste Concurso.
- 3.2.2** O recolhimento do valor referido no subitem **3.2.1** após confirmação pela rede bancária efetivará a solicitação da inscrição neste Concurso Vestibular. O recolhimento do valor da taxa de inscrição realizado fora do prazo estabelecido nesse Edital ou realizado por meio de pagamento agendado e não liquidado no referido prazo ou por meio de pagamento de boleto bancário não identificado pela **Fundação Benedito Pereira Nunes** como sendo oficial desse Concurso Vestibular, implicará a não efetivação da inscrição. O valor da taxa de inscrição referido no subitem **3.2.1**, uma vez recolhido,

não será devolvido.

3.3 PROCEDIMENTOS PARA INSCRIÇÃO

3.3.1 O candidato, para solicitar sua inscrição, deverá:

3.3.1.1 Acessar, **das 12 horas** do dia **3 de novembro de 2021** até as **12 horas** do dia **22 de novembro de 2021**, o endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>.

3.3.1.2 Ler, com atenção, o Edital do Concurso Vestibular FMC 2022-1, incluindo seus anexos disponíveis no endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>.

3.3.1.3 Preencher corretamente o Requerimento de Inscrição.

3.3.1.4 Imprimir o boleto bancário e efetuar o recolhimento do valor da Taxa de Inscrição, impreterivelmente, até o dia **22 de novembro de 2021**.

3.3.2 O comprovante de solicitação de inscrição no Concurso Vestibular FMC 2022-1 é o boleto bancário, devidamente autenticado, que deverá ser guardado pelo candidato até o término do Concurso.

3.3.3 A inscrição no Concurso Vestibular FMC 2022-1 é pessoal e intransferível.

3.3.4 A Faculdade de Medicina de Campos, a Fundação Benedito Pereira Nunes e a Coordenação de Seleção Acadêmica - COSEAC/UFF não se responsabilizarão por pedidos de inscrição não recebidos por motivos de ordem técnica que impossibilitem a transferência dos dados, por falhas ou gerenciamento nas linhas de comunicação.

3.4 AUXÍLIO PARA REALIZAÇÃO DAS PROVAS

3.4.1 O candidato que necessite de efetivo auxílio para a realização das provas, deverá informar em campo apropriado do Requerimento de Inscrição o tipo de auxílio, dentre os seguintes: **Intérprete de Libras, Ledor, Transcritor, Prova e Cartão de Respostas Ampliado, Sala de Fácil Acesso, Sala Isolada, Tempo Adicional** ou **Condições Especiais para Amamentação**.

3.4.1.1 Para receber o auxílio informado, de que trata o subitem **3.4.1**, exceto para Condições Especiais para Amamentação, o Candidato deverá, obrigatoriamente, encaminhar um pedido formal contendo Laudo Médico e as informações necessárias para receber o auxílio. Tal solicitação deverá ser enviada, juntamente com o Laudo Médico, para o correio eletrônico <do.coseac.prograd@id.uff.br>, até o término do período das inscrições.

3.4.2 O candidato portador de **prótese metálica**, de **marca-passo**, de **cateter quimioterápico**, de **aparelho auditivo** ou de outro equipamento que possa interferir em revista eletrônica, deverá indicar sua condição em campo apropriado do Requerimento de Inscrição.

3.4.2.1 Tendo em vista os procedimentos de segurança adotados pela COSEAC, esse candidato deverá, obrigatoriamente, encaminhar o Laudo Médico, contendo informações que confirmem a condição informada. Tal encaminhamento deverá ser feito via correio eletrônico para o endereço <do.coseac.prograd@id.uff.br> até o término do período das inscrições.

3.4.3 Somente serão consideradas as solicitações de auxílio diferenciado dos candidatos que cumprirem as determinações previstas nos subitens **3.4.1** e **3.4.1.1** ou **3.4.2** e **3.4.2.1**, sob pena de a COSEAC não ter como atendê-las no dia da realização das provas.

3.4.4 Esses candidatos, em princípio, comprovadas as necessidades e a viabilidade do atendimento, realizarão as provas em locais adequados designados pela COSEAC.

4 CONFIRMAÇÃO DE INSCRIÇÃO

- 4.1** O Cartão de Confirmação de Inscrição – CCI – estará disponível no endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>> a partir das 14 horas do dia **29 de novembro de 2021**. Nesse cartão, além de dados pessoais, constará o local de realização das provas, a opção de Língua Estrangeira, bem como instruções para a sua realização.
- 4.2** O candidato deverá consultar o CCI e fazer a conferência dos seguintes dados: nome do candidato, número do documento de identificação e respectivo órgão expedidor, sexo, opção de localidade de prova, opção de língua estrangeira e quando for o caso, o tipo de auxílio solicitado para realização das provas.
- 4.3** É obrigação do Candidato conferir as informações contidas no CCI e, caso haja divergência nos dados, o mesmo deverá encaminhar mensagem para o correio eletrônico <do.coseac.prograd@id.uff.br>, nos dias **29 ou 30 de novembro de 2021**.
- 4.4** O candidato que não puder atender ao disposto no subitem **4.2** ou receber notificação para satisfazer exigências deverá entrar em contato com a COSEAC no dia **29 ou 30 de novembro de 2021**, por meio do endereço eletrônico <do.coseac.prograd@id.uff.br>.
- 4.5** A inobservância, por parte do candidato, do disposto no item **4**, poderá implicar a perda do direito de realizar as provas deste Concurso Vestibular.

5 PROVAS

- 5.1** As provas do Concurso Vestibular FMC 2022-1 serão realizadas no dia **5 de dezembro de 2021 (domingo)** em uma única etapa, de caráter eliminatório e classificatório.
- 5.2** As questões das provas serão elaboradas com base nos conteúdos programáticos relacionados no **Anexo I** deste Edital. Esses conteúdos são pertinentes à base nacional comum dos currículos do Ensino Médio, organizada em áreas de conhecimento, explicitadas nas Diretrizes Curriculares Nacionais para o Ensino Médio (Resolução CEB/CNE nº 3/2018), a saber: linguagens e suas tecnologias; matemática e suas tecnologias; ciências da natureza e suas tecnologias; ciências humanas e sociais aplicadas.
- 5.2.1** No **Anexo I** estão definidos apenas os conteúdos programáticos das provas deste Concurso Vestibular FMC 2022-1, ficando a critério de cada candidato escolher a bibliografia que entender como mais conveniente.
- 5.3** Provas a serem realizadas:
- 5.3.1 Prova Objetiva** – constituída por 40 (quarenta) questões, exclusivamente de múltipla escolha, versando sobre os conteúdos programáticos referidos no subitem **5.2**. Essa prova será composta das seguintes partes:
- a)** Parte I – 8 questões de Língua Portuguesa/Literatura Brasileira
 - b)** Parte II – 16 questões de Biologia/Química
 - c)** Parte III – 6 questões de Física/Matemática
 - d)** Parte IV – 6 questões de Geografia/História
 - e)** Parte V – 4 questões de Língua Estrangeira – Inglês ou Espanhol
- 5.3.1.1** Cada uma das 40 (quarenta) questões de múltipla escolha que compõem a Prova Objetiva terá cinco opções de resposta, sendo apenas uma a correta. O candidato deverá marcar, para cada questão, somente uma das opções de resposta, sendo considerada incorreta a questão com mais de uma opção marcada, sem opção marcada, com emenda ou com rasura, ainda que legível.
- 5.3.1.2** Cada uma das questões da Prova Objetiva terá valor de acordo com a tabela a seguir, fazendo com que a nota dessa prova tenha variação de 0 (zero) a 100 (cem) pontos.

PARTES	Nº DE QUESTÕES	VALOR DA QUESTÃO	PONTUAÇÃO MÁXIMA
PARTE I	8	1,5 PONTOS	12 PONTOS
PARTE II	16	4 PONTOS	64 PONTOS
PARTE III	6	1,5 PONTOS	9 PONTOS
PARTE IV	6	1,5 PONTOS	9 PONTOS
PARTE V	4	1,5 PONTOS	6 PONTOS
TOTAL	40	VALOR DA PROVA	100 PONTOS

- 5.3.1.3** Para assinalar as respostas, o candidato deverá utilizar caneta esferográfica de corpo transparente e de ponta média com tinta azul ou preta, preenchendo integralmente o espaço correspondente à opção escolhida, conforme orientação contida no Cartão de Respostas, para garantir a leitura da opção assinalada.
- 5.3.1.4** Os pontos relativos às questões eventualmente anuladas serão atribuídos a todos os candidatos presentes à prova, independentemente de formulação de recurso.
- 5.3.2 Prova de Redação** – constituída de uma proposta de produção de texto dissertativo- argumentativo em Língua Portuguesa, em prosa, em registro formal, versando sobre um tema da atualidade, considerando os seguintes critérios e suas respectivas pontuações:
- a)** aspectos formais da Língua Portuguesa: grafia de palavras, uso de maiúsculas e minúsculas, emprego do hífen e acentuação gráfica (conforme o acordo ortográfico em vigor); concordância nominal e verbal; regência verbal e nominal; colocação pronominal; correlação entre tempos verbais; adequação vocabular ao registro formal.
 - Pontuação máxima: 30 pontos
 - b)** aspectos textuais: pontuação; paragrafação; estruturação interna do período; emprego de conectores para a articulação lógica e para a organização intrafrasal, interfrasal e entre parágrafos; emprego de marcas de referenciação lexical ou pronominal.
 - Pontuação máxima: 30 pontos
 - c)** aspectos discursivos: adequação ao tema proposto e ao modo de organização do discurso; coerência interna e externa; progressão temática; concisão e clareza das ideias; adequação semântica; aprofundamento dos argumentos.
 - Pontuação máxima: 40 pontos
- 5.3.2.1** A Prova de Redação terá nota variando de 0 (zero) a 100 (cem) pontos.
- 5.3.2.2** O rascunho da Redação deve ser feito no espaço apropriado. O texto definitivo deve ser escrito, exclusivamente, à tinta, na folha própria, em até 25 (vinte e cinco) linhas.
- 5.3.2.3** A redação que apresentar cópia dos textos da Proposta de Redação ou do Caderno de Questões terá o número de linhas copiadas desconsideradas para efeito de correção.
- 5.3.2.4** Em qualquer das situações expressas a seguir, será atribuída a nota 0 (zero) à redação que:
- a)** tiver menos de 20 (vinte) linhas;
 - b)** fugir ao tema ou não atender ao tipo dissertativo-argumentativo;
 - c)** apresentar termos inadequados, tais como: vocabulário ofensivo, vulgar e/ou obsceno, receitas culinárias, preces, pedidos de ajuda, súplicas, ameaças, desenhos etc;
 - d)** apresentar grafia ilegível na maior parte do texto, inviabilizando sua compreensão;
 - e)** entregar a Prova de Redação em branco;
 - f)** se identificar, por meio de assinatura, rubrica ou qualquer marca, na Prova de Redação.
- 5.4** Para a realização da Prova de Redação, o candidato deverá utilizar, exclusivamente, caneta esferográfica de corpo transparente com tinta azul ou preta, observando as instruções contidas na Capa do Caderno de Questões.
- 5.5** A desidentificação da Prova de Redação será realizada pelo fiscal da sala no momento da entrega da mesma pelo candidato.
- 5.6** As provas serão realizadas no dia **5 de dezembro de 2021** e iniciar-se-ão às **9 horas**. O candidato deverá estar no local de realização das mesmas às **8 horas**, sendo sua entrada permitida até as **8 horas e 40 minutos**. O candidato que chegar ao local de realização das provas após o respectivo horário limite de entrada estabelecido não poderá realizá-las e será **ELIMINADO** do Concurso.
- 5.6.1** Tendo em vista os procedimentos sanitários a serem adotados na entrada dos candidatos, em virtude da pandemia do novo coronavírus, é recomendado aos candidatos chegar ao local de prova às **8 horas**.

- 5.6.2** Será procedida a aferição da temperatura no ato de admissão do local da prova. Os candidatos com temperatura maior ou igual a 37,5° C passarão por entrevista médica e, caso se julgue necessário, farão prova em ambiente reservado. O mesmo se aplica aos sintomáticos respiratórios, com tosse, esturnotos e odinofagia.
- 5.6.2.1** Os candidatos que apresentarem sintomas ou sinais respiratórios poderão ser encaminhados à avaliação médica.
- 5.6.3** Não haverá, em hipótese alguma, segunda chamada ou reaplicação das provas.
- 5.7** Para realizar essas provas o candidato disporá, no mínimo, de uma hora e trinta minutos e, no máximo, de **três horas e trinta minutos**.
- 5.8** O candidato deverá comparecer ao local de realização das provas munido de caneta esferográfica de corpo transparente e de ponta média, com tinta azul ou preta, e do original do documento de identificação informado no Requerimento de Inscrição. Também é recomendado portar o CCI.
- 5.8.1** O documento de identificação deverá estar em perfeitas condições, de forma a permitir, com clareza, a identificação do candidato e sua assinatura. Portanto, será exigida a apresentação do documento original, não sendo aceitos protocolos, sem valor de identidade, bem como quaisquer outros documentos, tais como Crachás, CPF, Título de Eleitor, Carteira de Estudante ou Carteira Funcional.
- 5.8.2** No ato da identificação pelo fiscal, será solicitada rápida retirada da máscara facial para conferência com a fotografia do documento de identificação.
- 5.8.3** O candidato deverá sentar-se no assento que lhe for designado pelo fiscal da sala, em lugares pré-determinados, mantendo-se o distanciamento recomendado. Este distanciamento deverá ser mantido durante toda a realização da prova.
- 5.8.4** Recomenda-se levar garrafa de água transparente e sem rótulo para o uso pessoal durante a prova.
- 5.8.5** Recomenda-se a higienização das mãos com álcool em gel na entrada do local de prova.
- 5.8.6** Os candidatos deverão respeitar as demarcações dos locais de circulação e assento, conforme sinalização.
- 5.9** Não será permitido, em hipótese alguma, a qualquer candidato, realizar provas fora da data, do local e do horário estabelecidos pela COSEAC.
- 5.10** No dia de realização das provas, será adotado o procedimento de identificação civil do candidato mediante verificação do Documento de Identificação, coleta da assinatura e da transcrição de próprio punho da frase contida no Caderno de Questões para o Cartão de Respostas.
- 5.10.1** O candidato que negar-se a ser identificado terá suas provas anuladas e será automaticamente **ELIMINADO** do Concurso.
- 5.11** Os candidatos deverão observar, atentamente, todas as instruções constantes no Caderno de Questões, na Folha de Redação, no Cartão de Respostas e nos Avisos afixados em sala de prova, não cabendo quaisquer reclamações posteriores, caso haja o descumprimento das mesmas.
- 5.12** Em hipótese alguma haverá substituição do Caderno de Questões, da Folha de Redação ou do Cartão de Respostas para os candidatos que cometerem erros ou rasuras durante as provas.
- 5.13** Os 3 (três) últimos candidatos de cada sala de realização de prova deverão permanecer na sala até que o último deles entregue a prova ou até que o tempo de prova tenha se esgotado. O que acontecer primeiro liberará os candidatos. Esses candidatos somente poderão retirar-se do local, simultaneamente, assinando em local próprio na Ata de Prova.
- 5.13.1** O subitem **5.13** não se aplica às salas com Candidatos que solicitaram condição especial para realização da Prova.
- 5.14** Somente será permitido ao candidato deixar o local de realização das provas após 1 (uma) hora e 30 (trinta)

minutos do seu início.

- 5.15** O candidato que se retirar do local de realização das provas após duas horas e trinta minutos do início da mesma poderá levar seu Caderno de Questões.
- 5.16** Terá sua prova anulada e será automaticamente ELIMINADO do Concurso, o candidato que, durante sua realização:
- a)** portar qualquer material que sirva para consulta, utilizar-se de instrumentos auxiliares para o cálculo e o desenho ou que for encontrado de posse, mesmo que desligado, de qualquer tipo de telefone celular, *tablet*, calculadora, controle remoto, alarme de carro ou qualquer outro tipo de equipamento eletrônico. Também não será permitido a nenhum candidato o porte de quaisquer armas, bem como máquina fotográfica ou protetores auriculares. Para a devida verificação desses casos, poderão ser utilizados detectores de metais. O candidato, exceto o portador de marca-passo ou de prótese metálica identificado conforme o subitem **3.4.2**, que se negar a ser submetido a essa verificação, terá sua prova anulada e será automaticamente ELIMINADO do Concurso Vestibular;
 - b)** portar aparelho auditivo sem ter cumprido o especificado no subitem **3.4.2**;
 - c)** Ingressar na sala de prova com relógio, telefone celular e/ou quaisquer outros equipamentos eletrônicos fora do envelope de segurança fornecido pela equipe de aplicação da prova;
 - d)** Não mantiver, debaixo da carteira, o envelope de segurança lacrado com os aparelhos eletrônicos desligados desde o ingresso na sala de provas até a saída definitiva do local de prova;
 - e)** Tiver celular ou qualquer outro aparelho eletrônico emitindo qualquer tipo de som, como toque ou alarme ou vibração, ainda que desligado e dentro do envelope de segurança;
 - f)** usar qualquer tipo de relógio, boné, chapéu, óculos de sol, cachecol ou similares;
 - g)** comunicar-se verbalmente, por escrito ou por gestos, com outros candidatos, no decorrer da prova;
 - h)** ausentar-se da sala de prova sem o acompanhamento do fiscal, após ter assinado a lista de presença;
 - i)** faltar com o devido respeito para com qualquer membro da equipe de aplicação da prova, com as autoridades presentes e/ou com os demais candidatos;
 - j)** perturbar, de qualquer modo, a ordem dos trabalhos, incorrendo em comportamento indevido;
 - k)** utilizar ou tentar utilizar meios fraudulentos ou ilegais para obtenção de aprovação própria ou de terceiros, em qualquer momento deste Concurso;
 - l)** não devolver ao fiscal da sala a Folha de Redação e o Cartão de Respostas; ou ausentar-se do local de realização da prova antes de decorrida **uma 1 (uma) hora e 30 (trinta) minutos** do seu início.
 - m)** não fizer uso de máscara durante sua permanência no local de realização das Provas ou recusar-se a cumprir as medidas sanitárias de precaução contra a COVID-19.
 - n)** não apresentar documento de identificação que bem o identifique;
 - o)** ausentar-se do local de provas antes de decorrida 1 (uma) hora e 30 (trinta) minutos do início das provas.
- 5.17** Para a devida verificação dos casos citados no subitem **5.16** alíneas a, ou b, poderão ser utilizados detectores de metais. O candidato, exceto o portador de marcapasso ou de prótese metálica ou de aparelho auditivo, identificado conforme o subitem **3.4.2.1** que se negar a ser submetido a essa verificação, terá sua prova anulada e será automaticamente ELIMINADO do Concurso.
- 5.18** É obrigação do candidato assinar a Lista de Presença e o Cartão de Respostas da Prova.
- 5.19** A COSEAC não se responsabilizará por perda ou extravio de documentos ou objetos, ocorridos no local de realização da prova, nem por danos neles causados.

6 PONTUAÇÃO E CLASSIFICAÇÃO FINAL

- 6.1** A Prova de Redação e a Prova Objetiva deste Concurso Vestibular terão caráter eliminatório e classificatório.
- 6.2** O candidato será ELIMINADO do presente Concurso Vestibular FMC 2022-1 quando:
- a)** faltar à prova, seja qual for o motivo alegado pelo candidato;
 - b)** obtiver **nota 0 (zero)** na Prova de Redação;
 - c)** obtiver **nota 0 (zero)** em qualquer das Partes: **I, III, IV** ou **V** que compõe a Prova Objetiva;
 - d)** obtiver pontuação inferior à **16 (dezesseis) pontos** na **Parte II** que compõe a Prova Objetiva.
- 6.3** Somente serão consideradas, para fins de correção, as Provas de Redação dos candidatos:
- a)** NÃO ELIMINADOS do Concurso de acordo com o subitem **6.2**;
 - b)** CLASSIFICADOS em ordem decrescente do total de pontos da Prova Objetiva, considerando-se a proporção de **6 (seis)** candidatos para cada vaga oferecida no Concurso.

- 6.3.1** Atendidos os critérios dispostos acima, se ocorrer empate na última colocação, serão consideradas, para fins de correção, as Provas de Redação de todos os candidatos incursos nessa condição. Serão ELIMINADOS do Concurso os demais candidatos.
- 6.4** A Nota Final de cada candidato será calculada por uma média aritmética ponderada das notas da Prova Objetiva e da Prova de Redação tendo pesos 2 (dois) e 1 (um), respectivamente.
- 6.5** A Nota Final NF terá variação de 0 (zero) a 100 (cem) pontos, com duas casas decimais, desprezando-se as demais, e será obtida pela aplicação da seguinte fórmula:
- $$NF = \frac{2PO + RE}{3}$$
- Onde:
PO = Total de Pontos da Prova Objetiva
RE = Total de Pontos da Prova de Redação
- 6.6** A classificação final dos candidatos NÃO ELIMINADOS do Concurso far-se-á obedecendo a ordem decrescente das notas finais desses candidatos.
- 6.7** Na ocorrência de candidatos com notas finais coincidentes, o desempate na classificação final será feito, levando-se em conta, sucessivamente:
- a)** a maior nota da Parte II da Prova Objetiva;
 - b)** a maior nota na Prova de Redação;
 - c)** a maior nota da Parte I da Prova Objetiva;
 - d)** a maior nota da Parte V da Prova Objetiva;
 - e)** a maior nota da Parte III da Prova Objetiva;
 - f)** a maior nota da Parte IV da Prova Objetiva;
 - g)** o candidato com mais idade.
- 6.7.1** Caso haja pelo menos um candidato com idade igual ou superior a 60 (sessenta) anos, completos até o último dia de inscrição, o desempate se dará utilizando como primeiro critério a idade, seguido dos demais critérios já enumerados no subitem **6.7**, em atendimento ao exposto no parágrafo único, art.27, da Lei nº 10.741, de 1º de outubro de 2003.
- 6.8** As vagas oferecidas serão preenchidas respeitando-se a classificação final dos candidatos, determinada pelo estabelecido nos subitens **6.5**, **6.6** e **6.7**.

7 SOLICITAÇÃO DE VISTA E DE REVISÃO

- 7.1** Qualquer pessoa poderá solicitar revisão do gabarito preliminar divulgado ou da formulação das questões de múltipla escolha **até 15 horas do dia 6 de dezembro de 2021**, por meio de solicitação devidamente fundamentada. O solicitante deverá enviar **um e-mail por questão**, objeto da solicitação, para o correio eletrônico <recursoprovaufmc@cosecac.uff.br>.
- 7.1.1** Não será aceita solicitação de revisão do gabarito preliminar ou da formulação de questões fora da data, do horário e dos procedimentos estabelecidos no subitem **7.1**.
- 7.2** O candidato poderá solicitar revisão da contagem de acertos da Prova Objetiva, por meio de solicitação devidamente fundamentada, enviada para o correio eletrônico <do.coseac.prograd@id.uff.br>, **até as 15 horas do dia 15 de dezembro de 2021**, contendo nome completo do candidato e o seu número de inscrição.
- 7.2.1** Não será aceita solicitação de revisão da contagem de acertos da Prova Objetiva fora da data, do horário e dos procedimentos estabelecidos no subitem **7.2**.
- 7.3** O Candidato poderá ter vista da sua Redação, por meio de acesso ao endereço eletrônico do Concurso (subitem **1.2**), a partir da divulgação das notas da Prova de Redação até as **15 horas do dia 15 de dezembro de 2021**. A Vista da Prova de Redação consiste em conceder ao candidato interessado apenas a leitura de sua Redação.
- 7.3.1** A Banca Examinadora não fará marcação ou observação sobre a correção na Folha de Redação do Candidato.

7.3.2 O Candidato que não acessar sua Redação no prazo determinado no subitem **7.3** não mais poderá fazê-lo.

7.4 O Candidato que desejar poderá solicitar revisão da Nota da Prova de Redação e deverá fazê-lo mediante requerimento devidamente fundamentado, por meio de Formulário Eletrônico disponível no endereço eletrônico do Concurso (subitem **1.2**), a partir da divulgação das notas da Prova de Redação até as **16 horas** do dia **15 de dezembro de 2021**.

7.4.1 A nota atribuída pela Banca Revisora, após a revisão prevista no subitem **7.4**, é definitiva, não cabendo ao candidato qualquer tipo de recurso administrativo contra o parecer desta Banca.

7.4.2 Ao Candidato que solicitou revisão da Prova de Redação, será enviado para o correio eletrônico informado no Requerimento de Inscrição, o parecer emitido pela Banca Revisora quanto ao seu pedido de revisão.

7.4.3 É vedado ao candidato entrevistar-se com os professores componentes das Bancas Revisoras ou seus representantes.

7.4.4 Não será aceita solicitação de revisão da Prova de Redação fora do prazo determinado no subitem **7.4**.

8 DIVULGAÇÃO DOS RESULTADOS

8.1 Os resultados constantes no quadro a seguir serão divulgados no endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>> nas seguintes datas:

DIVULGAÇÃO	DATA
Gabaritos Preliminares da Prova Objetiva	05/12/2021
Resultado das das Solicitações da Revisão dos Gabaritos Preliminares e da formulação das questões da Prova Objetiva	14/12/2021, a partir das 14 horas
Gabarito Final	
Número de acertos da Prova Objetiva	
Imagem dos Cartões de Respostas (*)	
Resultado Preliminar das Notas da Prova de Redação	
Imagem da Prova de Redação (**)	
Resultado das solicitações da Revisão da contagem de acertos da Prova Objetiva	21/12/2021, a partir das 14 horas
Resultado das solicitações da Revisão da Prova de Redação	
Resultado Final	

(*) As Imagens dos Cartões de Respostas mencionadas no quadro do subitem **8.1**, ficarão disponíveis para consulta pelos candidatos pelo prazo máximo de 2 (dois) meses a contar da data da divulgação do Resultado Final.

(**) As Imagens da Prova de Redação mencionadas no quadro do subitem **8.1**, ficarão disponíveis para consulta pelos candidatos até as **15 horas do dia 15 de dezembro de 2021**.

9 MATRÍCULA

9.1 A matrícula e seus procedimentos são de responsabilidade exclusiva da Faculdade de Medicina de Campos e da Fundação Benedito Pereira Nunes.

9.2 Só será matriculado o candidato classificado que, de acordo com a legislação em vigor, houver concluído curso de Ensino Médio ou curso equivalente ou tenha obtido, pelo ENEM ou pelo Encceja, Certificação do Ensino Médio, emitido pela Secretaria Estadual de Educação ou órgão equivalente, perdendo o direito à vaga aquele que não apresentar, no ato da matrícula, prova desta escolaridade, conforme solicitado no subitem **9.7**.

9.3 A matrícula de todos os candidatos classificados no primeiro semestre letivo de 2022, para o total de vagas oferecidas, será realizada em uma única fase, obrigatoriamente, na Faculdade de Medicina de Campos (ver subitem **1.3**), nos dias **04, 05 e 06 de janeiro de 2022, das 9 às 17 horas**.

- 9.4** O candidato só será matriculado se cumprir o disposto no subitem **9.2** e efetuar o pagamento da primeira mensalidade.
- 9.4.1** Para as matrículas realizadas até o dia **09/02/2022** será cobrado o valor da mensalidade de janeiro.
- 9.4.2** Para as matrículas realizadas a partir do dia **10/02/2022** será cobrado o valor da mensalidade de janeiro junto com a mensalidade de fevereiro com vencimento no respectivo dia de comparecimento para efetivação da matrícula.
- 9.4.3** Para maior segurança, o pagamento deverá ser efetuado por meio de boleto bancário, ou transferência eletrônica direta (TED).
- 9.5** O candidato classificado que, por qualquer motivo, não efetuar a matrícula no prazo estipulado, perderá o direito à vaga, não podendo posteriormente pleitear matrícula, ainda que existam vagas.
- 9.6** A matrícula do candidato poderá ser feita pelo próprio, por pai, mãe ou irmão, desde que comprovado o grau de parentesco; por seu representante legal, desde que comprovada a representação; ou mediante procuração simples, consignando ao seu mandatário a expressa incumbência de efetuar sua matrícula.
- 9.7** Por ocasião da matrícula, o candidato deverá, apresentando os originais, entregar uma fotocópia colorida de cada um dos documentos relacionados a seguir, além de 2 (duas) fotografias 3 x 4 recentes.
- a)** Cédula de Identidade com foto e assinatura recentes, a fim de permitir fácil identificação;
 - b)** CPF - Cadastro de Pessoa Física;
 - c)** Certificado de Reservista ou prova de estar em dia com suas obrigações militares, se do sexo masculino e maior de dezoito anos;
 - d)** Título de Eleitor, se maior de dezoito anos;
 - e)** Certidão de nascimento ou casamento;
 - f)** Duas Vias do Contrato de Prestação de Serviços Educacionais (disponível no site da FMC), preenchido e assinado pelo contratante (aluno) e fiador, com firma reconhecida do fiador;
 - g)** Certidão de nascimento ou casamento do fiador com prazo máximo de expedição de 3 meses;
 - h)** Histórico Escolar com conclusão de Curso de Ensino Médio ou de Curso equivalente e Certificado ou Diploma de Conclusão de Curso de Ensino Médio ou de Curso equivalente;
 - i)** Certificação do Ensino Médio emitido pela Secretaria Estadual de Educação ou órgão equivalente, se o candidato obteve a certificação de Ensino Médio por meio da realização do ENEM ou Encceja;
 - j)** Declaração de Equivalência ao Ensino Médio emitida pelo órgão competente da Secretaria de Estado de Educação, se portador de documentação expedida por instituições estrangeiras.
- 9.7.1** A falta de qualquer dos documentos descritos no subitem **9.7** implicará a não efetivação da matrícula pela Faculdade de Medicina de Campos.
- 9.7.2** No ato da matrícula, os originais dos documentos apresentados serão restituídos após confronto com suas fotocópias.
- 9.7.3** As fotocópias dos documentos deverão estar nítidas, devem ser coloridas e em folhas separadas a fim de que possam ser lidas após a digitalização.
- 9.8** O candidato poderá ser reembolsado em 80% (oitenta por cento) do valor total da mensalidade paga no ato da matrícula no caso de cancelamento da mesma por solicitação do candidato.
- 9.9** Em nenhuma hipótese haverá reembolso do valor da mensalidade paga no ato da matrícula, respeitando-se o disposto no subitem **9.8**, caso as aulas já tenham sido iniciadas.

10 RECLASSIFICAÇÃO

- 10.1** As vagas não preenchidas em decorrência da situação prevista nos subitens **9.2**, **9.5**, **9.7** ou **10.2** serão ocupadas, respeitando-se a ordem imediata da classificação, por meio do Processo de Reclassificação – convocação para a matrícula dos candidatos classificados ainda não convocados, obedecida a ordem de classificação.
- 10.2** O candidato reclassificado que não comparecer à matrícula ou não apresentar a documentação necessária, de acordo com o disposto no subitem **9.7**, será ELIMINADO do Concurso Vestibular FMC 2022-1 e perderá o direito à vaga.

- 10.3** As datas de divulgação dos nomes dos candidatos reclassificados, bem como as datas de matrícula e/ou inscrição em disciplinas estão indicadas a seguir.

Processos de Reclassificação	Divulgação (a partir das 14 horas)	Matrícula e/ou Atualização de Matrícula (das 9 às 17 horas)
Primeiro	10/1/2022	12 e 13/1/2022
Segundo	17/1/2022	19/1/2022
Terceiro	21/1/2022	24/1/2022
Quarto	26/1/2022	28/1/2022
Quinto	31/1/2022	2/2/2022
OBSERVAÇÃO	Outras reclassificações poderão ocorrer em função de faltas e/ou desistências. O Candidato interessado deverá acompanhar na página do Concurso	

11 DISPOSIÇÕES FINAIS

- 11.1** Todos os horários citados nesse Edital referem-se à hora de Brasília.
- 11.2** A inscrição neste Concurso Vestibular FMC 2022-1 implicará o conhecimento e a aceitação tácita das condições e regras estabelecidas neste Edital, expediente do qual o candidato não poderá alegar desconhecimento como justificativa para a inobservância de qualquer dos procedimentos nele previstos, sendo o candidato inteiramente responsável pelo acompanhamento das datas e eventos a serem divulgados por meio da Internet, no endereço eletrônico do Concurso <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>, independentemente de quaisquer motivos de força maior ou de casos fortuitos que impossibilitem o seu acesso ao mencionado endereço eletrônico, casos em que deverá comparecer, pessoalmente, ou fazer-se representar por procurador devidamente constituído, à COSEAC, cujo endereço encontra-se no subitem **1.2**. As disposições e instruções contidas no endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>, no CCI, nas relações divulgadas, nos avisos afixados em locais de realização de qualquer das etapas pertinentes ao Concurso, nos Cadernos de Questões e de Respostas, bem como nos Cartões de Respostas e Folhas de Redação constituem normas que passam a integrar o presente Edital.
- 11.3** A COSEAC divulgará, sempre que necessário, Editais, Normas Complementares e avisos oficiais sobre o Concurso Vestibular FMC 2022-1, que passarão a fazer parte integrante desse Edital.
- 11.4** Listas com nomes e/ou número de inscrição de candidatos, locais e datas de eventos e outras informações serão divulgadas na internet, no endereço eletrônico <<http://www.coseac.uff.br/fmc/20221>>, sendo de responsabilidade exclusiva do candidato, acompanhá-las.
- 11.5** É de inteira responsabilidade do candidato acompanhar todos os atos referentes ao presente Concurso Vestibular FMC 2022-1.
- 11.6** A Faculdade de Medicina de Campos - FMC, a Fundação Benedito Pereira Nunes e a Coordenação de Seleção Acadêmica - COSEAC não se responsabilizarão, em hipótese alguma, pelo transporte de candidatos até o local de realização das provas do Concurso Vestibular FMC 2022-1.
- 11.7** Será ELIMINADO e perderá o direito à vaga, em qualquer época, o candidato que houver realizado o Concurso Vestibular FMC 2022-1 com uso de documentos ou informações falsas, ou de outros meios ilícitos.
- 11.8** Em hipótese alguma haverá segunda chamada para qualquer prova desse Concurso Vestibular FMC 2022-1.
- 11.9** Não serão elaboradas pela COSEAC provas especiais.
- 11.10** Do resultado desse Concurso Vestibular FMC 2022-1 devido às suas características, não caberá recurso administrativo de qualquer natureza.
- 11.11** As imagens dos Cartões de Respostas mencionadas no quadro do subitem **8.1** ficarão disponíveis para consulta pelo prazo de 2 (dois) meses após a divulgação do Resultado Final.
- 11.12** A COSEAC poderá enviar, a seu critério, comunicação para o correio eletrônico dos candidatos, não se constituindo esse procedimento em alteração ou inovação das regras previstas nesse Edital. A COSEAC se desobriga do envio de mensagem eletrônica ou de qualquer outra forma de comunicação direta com os

candidatos.

- 11.13** A Faculdade de Medicina de Campos - FMC, a Fundação Benedito Pereira Nunes e a Coordenação de Seleção Acadêmica - COSEAC se reservam o direito de promover as alterações que se fizerem necessárias, em qualquer fase do Concurso Vestibular FMC 2022-1, ou posterior a esse, em razão de atos não previstos ou imprevisíveis.
- 11.14** Os casos omissos e situações não previstas neste Edital serão avaliados pela COSEAC de comum acordo com a Faculdade de Medicina de Campos e a Fundação Benedito Pereira Nunes.

Niterói, 19 de outubro de 2021.
Fundação Benedito Pereira Nunes
Coordenação de Seleção Acadêmica

ANEXO I – CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS

LINGUAGENS, CÓDIGOS e suas TECNOLOGIAS – LÍNGUA ESTRANGEIRA

Orientação geral

As línguas estrangeiras no contexto de um Curso Superior são ferramentas de estudo e aprendizagem que possibilitam ao aluno universitário, através da leitura de textos diversos, chegar a uma gama extensa de informação que atenda seus objetivos acadêmicos. A prova terá o objetivo de avaliar a capacidade leitora do aluno, considerando-se: a) domínio gramatical e lexical básico; b) reconhecimento dos diferentes gêneros textuais e suas intenções comunicativas; e c) aplicação de estratégias de leitura que propiciem a compreensão do texto. A verificação de tais competências deverá ser feita a partir de textos de origens diversas, em diferentes registros sociolinguísticos da língua, privilegiando-se o texto autêntico. A prova apresentará textos na língua estrangeira escolhida pelo candidato (Espanhol ou Inglês) e as questões e opções de respostas serão elaboradas em língua estrangeira.

Conteúdo Programático

As questões de língua estrangeira serão elaboradas considerando-se os seguintes aspectos:

- 1) linguísticos – domínio de estruturas gramaticais e lexicais básicas para a construção de sentido.
- 2) discursivos – reconhecimento de mecanismos de estruturação textual, tais como coerência e coesão (referentes nominais e pronominais, marcadores do discurso).

LINGUAGENS, CÓDIGOS e suas TECNOLOGIAS – LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA

Orientação geral

O domínio da língua portuguesa em seus vários usos e a capacidade de analisar, interpretar e aplicar seus recursos expressivos, situando textos em relação a seus contextos, constitui o embasamento indispensável à formação integral da pessoa e à conquista da cidadania. Espera-se, portanto, que o candidato através do programa possa: reconhecer no idioma nacional elementos de produção de sentido, para que se concretizem a conservação, renovação e transmissão da cultura brasileira; identificar a linguagem verbal e a não verbal como um dos meios que o homem possui para representar, organizar e transmitir, de forma específica, o pensamento; inferir que, sob as variações pelas quais uma língua se manifesta, concretamente, há uma estrutura comum que permite a intercompreensão de todos os falantes; verificar que a abordagem da norma padrão deve considerar sua representatividade, como variante linguística de determinado grupo social, e o valor atribuído a ela, no contexto das legitimações sociais; utilizar-se do idioma com propriedade, clareza, fluência e expressividade de acordo com a situação de produção do texto; classificar, descrever e relacionar, adequadamente, as formas linguísticas delimitadas pelas condições de produção/interpretação dos enunciados determinados pelos contextos de uso da língua; ler e interpretar textos em língua portuguesa, considerando-a como geradora de significação e integradora da organização de mundo e da própria identidade; reconhecer nas estruturas gramaticais dos diferentes registros de língua o efeito de sentido que concretizam; reconhecer a manifestação literária como uma linguagem de características formais específicas, que tem como matéria-prima o idioma, em sua potencialidade expressiva; comparar os recursos expressivos da manifestação literária, em suas especificidades, de acordo com as diferentes estéticas; identificar a criação das estéticas que refletem, no texto, o contexto do campo de produção e as escolhas estilísticas geradas pelas lutas discursivas, em jogo em determinada época/local; perceber o caráter intertextual e intratextual imanente aos textos literários; relacionar o fenômeno literário brasileiro com os quadros da cultura nacional.

Conteúdo Programático

Parte I – Compreensão e Interpretação de Texto

Leitura e análise de textos não literários e de literaturas de língua portuguesa. Identificação do gênero discursivo literário e do não literário. Considere-se também a tipologia textual: narração, descrição, dissertação, argumentação e injunção. Estrutura do parágrafo. Fatores determinantes da textualidade: coerência, coesão, intencionalidade, aceitabilidade, situacionalidade, informatividade e intertextualidade. Tipos de discurso: direto, indireto e indireto livre.

Parte II – Língua Portuguesa

Língua falada e escrita; uso informal e formal da língua; o nível culto da linguagem; adequação ao contexto; o sistema ortográfico vigente. Escrita de diferentes gêneros textuais com base em tema proposto. Gêneros que estão presentes no cotidiano, com produtividade nas práticas sociais. Morfossintaxe: estrutura e formação de palavras; classes de palavras; flexões de palavras; frase, oração, período; estrutura da frase; funções sintáticas; período simples e período composto; coordenação e subordinação; regência nominal e verbal; concordância nominal e verbal; colocação dos termos na frase; pontuação. Semântica e estilística: sinônimos, antônimos, homônimos e parônimos; denotação e conotação; figuras de linguagem; recursos estilísticos.

Parte III – Literatura Brasileira

Teoria da literatura: criação estética; linguagem literária e não literária; gêneros literários. Processo literário brasileiro: momentos do processo literário brasileiro em conexão com a história e a cultura brasileira. A expressão literária das atitudes do homem em face do mundo; tradição e modernidade dos procedimentos de expressão literária culta ou popular e do tratamento dado aos temas; classificação de textos em dada época literária em função de suas características temáticas e expressivas. Romantismo no Brasil: renovação e permanência de temas e de meios de expressão da poesia romântica relativamente à do Barroco e à do Arcadismo; características temáticas e expressivas da poesia, da ficção e do teatro romântico. Realismo no Brasil: a questão do Realismo na ficção do final do século XIX e início do século XX; o Naturalismo e o Impressionismo na ficção; o Parnasianismo e o Simbolismo na poesia. Modernismo no Brasil: o Modernismo brasileiro no contexto da cultura do século XX; o Modernismo comparado às épocas literárias passadas; elementos de permanência, oposição e transformação; características renovadoras na ficção; principais tendências da poesia brasileira modernista; a poesia de 1945; tendências pós-45. Literatura contemporânea.

LINGUAGENS, CÓDIGOS e suas TECNOLOGIAS – REDAÇÃO

Orientação geral

A prova de Redação avaliará a capacidade de o candidato expressar-se na língua portuguesa, em sua modalidade escrita padrão, por meio de um texto dissertativo em que desenvolva um tema sugerido. Para a sugestão do tema serão considerados os interesses e o conhecimento de mundo esperados de um aluno ao final do ensino médio. A prova conterá de textos motivadores que permitam situar o tema, provoquem reflexão crítica sobre a matéria e possibilitem abordagem de acordo com diferentes pontos de vista. Espera-se que o candidato desenvolva o texto com coerência manifestada na organização, concatenação de partes, progressão das ideias, adequação vocabular e argumentação consistente, bem como que seja capaz de conferir ao texto estruturação sintático-semântica bem articulada pelos recursos coesivos.

CIÊNCIAS DA NATUREZA, MATEMÁTICA e suas TECNOLOGIAS – BIOLOGIA

Orientação geral

As diversas manifestações da vida, as transformações a que estão sujeitas e as conseqüentes alterações observadas no ambiente são objeto de estudo da Biologia. Investigando o fenômeno vida, essa ciência possibilita a construção de uma visão de mundo segundo a qual a produção e a utilização do correspondente conhecimento científico e tecnológico se caracterizam como uma intervenção humana criteriosa que respeita, sobretudo, o comportamento da natureza.

Na formulação das questões de Biologia, levar-se-á em conta o objetivo de verificar o atendimento dos seguintes requisitos básicos pelo candidato: conhecer terminologia, convenções e classificações e fazer uso desses conhecimentos para a compreensão dos fenômenos biológicos; possuir visão global da biologia e aplicá-la em situações do cotidiano, utilizando o pensamento crítico; relacionar os processos biológicos com outros campos do conhecimento; utilizar os conceitos biológicos no entendimento de novas tecnologias; interpretar e elaborar textos, gráficos e tabelas, resolvendo problemas, analisando experimentos, formulando hipóteses, prevendo resultados, organizando e aplicando os conhecimentos apreendidos.

Conteúdo Programático

Parte I – Célula

Origem e características gerais das células procarióticas e eucarióticas. Componentes químicos: importância funcional das substâncias químicas para a manutenção da homeostase. Célula animal e vegetal: organização, metabolismo, funções e interações entre estruturas e organelas celulares. Fundamentos de citogenética: código genético, genes e cromossomas. Reprodução celular: mitose e meiose.

Parte II – Tecidos

Conceitos estrutural e funcional. Origem embrionária dos tecidos. Principais tipos, características e funções dos tecidos animais e vegetais.

Parte III – Seres Vivos

Características gerais. Variedade dos seres vivos: sistema de classificação em cinco reinos, categorias taxonômicas, conceito de espécie e regras de nomenclatura. Características gerais dos principais grupos: Vírus, Monera, Protista, Fungi, Plantae e Animalia. Doenças infecto-parasitárias: principais endemias do Brasil e medidas preventivas em saúde pública.

Parte IV – Fisiologia Animal e Vegetal

Respiração e trocas gasosas. Circulação: transporte de gases e nutrientes. Nutrição: nutrientes, digestão e absorção; doenças carenciais. Excreção. Sistemas de sustentação e locomoção. Mecanismos de integração:

nervoso e endócrino; respostas aos estímulos ambientais. Reprodução: assexuada e sexuada. Sistemas de defesa: mecanismos de imunidade e vacinas.

Parte V – Genética

Conceitos básicos: terminologia, cruzamentos e probabilidade. Mendelismo e Neomendelismo: mono e diíbrido, polialelia, interação gênica e herança ligada ao sexo. Anomalias cromossômicas. Noções de engenharia genética: clonagem, seres transgênicos e terapia gênica.

Parte VI – Evolução

Principais teorias e evidências do processo evolutivo. Fontes de variabilidade genética: mutação e recombinação gênica. Seleção natural e artificial. Mecanismos evolutivos.

Parte VII – Ecologia

Fluxo de energia e matéria na biosfera. Relações ecológicas nos ecossistemas: estudos das comunidades e sucessão ecológica. Ciclos biogeoquímicos. Poluição e desequilíbrio ecológico: conservação e preservação da natureza.

Parte VIII – Saúde, Higiene e Saneamento Básico

Conceito e princípios básicos de saúde, higiene e saneamento. Principais doenças do homem: doenças carenciais; doenças infectocontagiosas; doenças parasitárias; principais endemias no Brasil. Defesas do organismo: imunização.

CIÊNCIAS DA NATUREZA, MATEMÁTICA e suas TECNOLOGIAS – FÍSICA

Orientação geral

O estudo da Física é muito instigante e desafiador, abrangendo fenômenos do micro ao macrocosmo. Para desenvolvê-lo, é necessária a afinidade com uma série de requisitos: curiosidade em entender como funcionamos mais variados dispositivos; criatividade para criar recursos que facilitem a aprendizagem da disciplina nos diversos níveis de ensino; interesse por saber a origem e as causas dos fenômenos físicos, perpassando, assim, o entendimento de como as teorias e conceitos hoje existentes evoluíram ao longo do tempo; acima de tudo, consciência de que o conhecimento de uma ciência é uma busca constante de respostas para um número cada vez maior de perguntas.

As questões de Física serão elaboradas dando ênfase à compreensão, análise e aplicação dos conceitos físicos visando a avaliar o domínio de conhecimentos fundamentais que permitam entender os fenômenos físicos que ocorrem na natureza e no cotidiano, bem como a preparação do candidato para desenvolver estudos mais aprofundados dessa área do conhecimento.

Tanto quanto possível, serão evitadas as questões de memorização. As aplicações numéricas aparecerão em casos fundamentais para a interpretação física dos fenômenos.

Conteúdo Programático

Parte I – Grandezas Físicas: Medidas e Relações

Identificação das grandezas relevantes e mensuráveis, de natureza escalar ou vetorial: operações entre essas grandezas. Sistemas coerentes de unidades: Sistema Internacional. Inter-relações entre grandezas: leis físicas. Análise dimensional das grandezas físicas.

Parte II – Mecânica da Partícula

Conceito de partícula. Cinemática escalar e vetorial. Conceitos de massa e de força; considera-se a identidade entre massas inercial e gravitacional. Referencial inercial: forças que agem sobre uma partícula; composição de forças. As leis de Newton. Momento linear, impulso e conservação do momento linear: aplicações em colisões unidimensionais. Interação gravitacional: Lei da Gravitação Universal, queda dos corpos e movimento dos projéteis em um campo gravitacional uniforme; movimento dos planetas e dos satélites em órbitas circulares. Trabalho de uma força constante. Energia cinética, energia potencial gravitacional e energia potencial elástica: teorema do trabalho-energia. Conceito de força conservativa: aplicações no caso de forças elástica e gravitacional. Energia mecânica e sua conservação em sistemas onde só realizam trabalho as forças conservativas: potência de uma força.

Parte III – Sistemas de muitas Partículas (sólidos, líquidos e gases)

Centro de massa de um sólido. Estática de sólido: momento estático de uma força; momento estático resultante; condições de equilíbrio de um corpo rígido. Massa específica: densidade. Conceito de pressão. Líquido em equilíbrio no campo gravitacional uniforme: Lei de Stevin; Princípios de Pascal e de Arquimedes. Equilíbrio dos corpos flutuantes. Estática dos gases perfeitos: processos quase estáticos ou reversíveis (isotérmico, isobárico, isométrico); equação de estado dos gases perfeitos. Atmosfera terrestre: pressão atmosférica. Equilíbrio térmico e lei zero da Termodinâmica: conceito macroscópico de temperatura; escalas Celsius e Kelvin; escalas arbitrárias. Dilatação térmica dos líquidos e sólidos (tratamento qualitativo). Calorimetria: calor específico,

mudanças de estados físicos, calor latente de mudanças de estado e influência da pressão na mudança de estado. Transformação de energia mecânica em calor pelas forças de atrito (tratamento fenomenológico e macroscópico). Princípio geral da conservação da energia: calor e trabalhos envolvidos nos processos termodinâmicos e energia interna de um gás perfeito; 1ª lei da termodinâmica; análise energética dos processos isobárico, isotérmico, isométrico e adiabático.

Parte IV – Fenômenos Ondulatórios – Óptica

Onda: conceito; classificação quanto à natureza e quanto à vibração. Propagação de uma onda periódica num meio não-dispersivo: elemento da onda e equação fundamental. Propagação de um pulso em um meio não-dispersivo unidimensional: reflexão, refração e superposição. Princípio da Superposição: aplicações com ondas senoidais; ondas estacionárias. Ondas em mais de uma dimensão: ondas na superfície de um líquido; aplicações simples com ondas sonoras; reflexão e refração de ondas planas. Difração (abordagem qualitativa). Modelo ondulatório da luz: luz branca; dispersão; luz monocromática; velocidade de propagação; índice de refração de um meio. Óptica geométrica: hipóteses fundamentais; raio luminoso; leis da reflexão e da refração; reflexão total; objetos e imagens reais e virtuais em espelhos planos e esféricos e em lentes delgadas (aproximação de Gauss). Instrumentos ópticos simples: câmara escura, projetor de *slide*, máquina fotográfica, lupa, luneta, microscópio e telescópio; óptica do olho humano.

Parte V – Eletricidade e Magnetismo

Cargas elementares: elétron, próton e nêutron. Condutores e isolantes. Processos de eletrização e Lei de Coulomb. Campo e potencial elétricos associados a uma carga pontual: Princípio da Superposição. Campo elétrico uniforme: superfícies equipotenciais; diferença de potencial entre dois pontos do espaço; movimento de uma carga neste campo. Circuitos elétricos elementares: resistores lineares; lei de Ohm; associações de resistores em série e em paralelo; energia e potência; efeito Joule; lei de Joule; geradores; valores de corrente elétrica em diferentes trechos; leituras em amperímetro e voltímetro ideais; fusíveis. Força magnética sobre uma carga pontual: campo magnético; campo magnético de um ímã e da Terra; bússola.

CIÊNCIAS DA NATUREZA, MATEMÁTICA e suas TECNOLOGIAS – MATEMÁTICA

Orientação geral

A Matemática, como área do conhecimento, tanto é Ciência quanto Linguagem Científica. Considerando seus valores formativo e instrumental, bem como seu caráter interdisciplinar, a avaliação em Matemática seguirá os seguintes princípios norteadores: priorização de atos criativos e críticos na resolução de problemas relacionados com o cotidiano ou de situações que envolvam habilidades necessárias aos cursos superiores pretendidos; predominância do significado sobre a técnica, evitando-se a memorização e a aplicação imediata de fórmulas e enfatizando-se a interpretação e o raciocínio lógico.

Conteúdo Programático

Parte I – Aritmética Álgebra e Análise

Noções de Lógica. Conjuntos: noção intuitiva de conjuntos. Operações com conjuntos. Conjuntos numéricos: naturais, inteiros, racionais, reais e complexos. Formas trigonométricas, algébricas e representações dos números complexos. Operações com números complexos. Funções: conceito, operações e gráficos. Funções polinomial, exponencial, logarítmica, trigonométrica e modular. Função inversa. Equações e Inequações: sistemas de equações e inequações. Regra de três, razões e proporções. Porcentagem. Juros simples. Polinômios: raízes, relações entre coeficientes e raízes. Teorema Fundamental da Álgebra. Sequências: noções de sequência. Progressões Aritméticas e Progressões Geométricas. Análise Combinatória: princípio fundamental da contagem. Permutações, Arranjos e Combinações. Binômio de Newton. Probabilidade: definição e propriedades básicas. Elementos de Estatística básica. Medidas de posição, dispersão e gráficos.

Parte II – Geometria e Trigonometria

Geometria Plana: figuras planas; Teorema de Tales; semelhança; relações métricas; perímetros e áreas. Geometria Espacial: posições relativas entre pontos, retas e planos; poliedros e poliedros regulares; prismas, pirâmides, cilindro, cone e esfera; sólidos de revolução; relações métricas e volumes. Trigonometria: arcos e ângulos, medidas e relações.

Parte III – Álgebra Linear e Geometria Analítica

Vetores no \mathbb{R}^2 e no \mathbb{R}^3 : conceitos. Operações com vetores: adição, multiplicação de um vetor por um escalar. Produto escalar, produto vetorial e produto misto. Geometria Analítica Plana: retas e cônicas no \mathbb{R}^2 . Geometria Analítica Espacial: retas, planos e esferas no \mathbb{R}^3 . Matrizes e Determinantes: operações com matrizes. Inversa de uma Matriz. Determinantes de matrizes de ordem 2 e de ordem 3. Discussão de sistemas de equações lineares 2×2 e 3×3 .

CIÊNCIAS DA NATUREZA, MATEMÁTICA e suas TECNOLOGIAS – QUÍMICA

Orientação geral

O programa de Química apresenta uma visão abrangente da disciplina, da reatividade dos elementos químicos e de seus compostos, e das aplicações da Química. Está disposto de tal forma que apresenta os principais tópicos com os detalhes necessários. Essa apresentação mostra com clareza o que a Banca pode questionar, com o objetivo de ser um caminho facilitador aos candidatos que se preparam para o Vestibular.

Conteúdo Programático

Parte I – Química – A ciência da matéria

Átomos e Elementos: Elementos, Simbologia, Átomos. **Espécies (tipos) de matéria:** Substâncias puras e misturas, Estados da matéria. **Estrutura atômica – Experimentos clássicos:** Raios catódicos, Raios canais, Partícula α , Nêutrons, Número atômico, Isótopos, Isóbaros e Isótonos, Massa atômica.

Parte II – Átomos, Moléculas e Íons

Átomos e íons em combinação: Compostos Iônicos e Moleculares, Fórmulas dos Compostos, Massa molecular, Nomenclatura dos Compostos. **Equações Químicas:** Escrever e Interpretar (dar o significado) uma Equação Química, Balanceamento de equações Químicas. **Relações entre Massa Atômica, Massa Molecular e Massa Molar:** Número de Avogadro, Mol e Massa Molar, Molaridade: Massa Molar nas Soluções. Composição do Composto Químico, Fórmulas Empíricas, Fórmula Molecular.

Parte III – Estequiometria e Reações Químicas

Reações Químicas: Reações simples, Reações iônicas completas, Reações de precipitação.

Estequiometria: Significado da Equação Química. Razão Molar, Resolução de Problemas, Reagentes Limitantes, Rendimento.

Parte IV – O Estado Gasoso

A Natureza dos Gases: Propriedades Gerais dos Gases, Teoria Cinético-Molecular dos Gases. **Relações entre Volume, Pressão e Temperatura:** Proporcionalidades e Variáveis, Lei de Boyle, Lei de Charles. Variações de P, V e T para uma quantidade fixa de um gás. **Relações de Massa, Massa molecular e Massa Molar:** Lei de Gay-Lussac e Lei de Avogadro, Volume Molar, Lei Ideal dos Gases. Densidade e Massa, Lei de Dalton, Estequiometria das Reações Gasosas. **Comportamento das Moléculas gasosas:** Lei de Graham, Desvios das Leis dos Gases.

Parte V – Termoquímica

Energia: Energia nas Reações Químicas, Termodinâmica, Energia Interna, Energia, Calor e Trabalho. **Medida do Calor:** Capacidade calorífica, Calorimetria. **Calor de Reação e outras Variações de Entalpia:** Calor de Reação, Estado Padrão e Variações de Entalpia Padrão. Calor de Formação, Determinação das Variações de Entalpia.

Parte VI – Estrutura Eletrônica e Tabela Periódica

Teoria Quântica: Luz, Elétrons e Tabela Periódica, Luz como Onda, Luz como Partícula. Elétrons como Onda, Princípio da Incerteza de Heisenberg. **Teoria Quântica e o Átomo:** Espectro Atômico, Modelo de Bohr para o Átomo de Hidrogênio. Modelo Atômico segundo a Mecânica Quântica, Números Quânticos e Orbitais. **Configurações Eletrônicas:** Configurações Eletrônicas e a Tabela Periódica.

Parte VII – Tabela Periódica – Átomos e Íons

Classificação dos Elementos: Elementos Representativos, Elementos de Transição, Metais, Não metais e Elementos Semicondutores. **Tamanho dos Átomos e dos Íons:** Raio Atômico e Iônico, Fatores que influenciam o tamanho do Raio. Relações Periódicas em função do Raio. **Ganho e Perda de Elétrons:** Energia de Ionização, Relações periódicas em função de Energia de Ionização. Eletroafinidade.

Parte VIII – Tabela Periódica – Ligações Químicas

Tipos e Propriedades das Ligações Químicas: Definição de Ligação Química, Tipo de Ligação, Relações e Propriedades. Ligação Metálica, Ligação Iônica, Ligação Covalente – Força e Comprimento (tamanho). **Influências nas Ligações Químicas:** Polarização, Eletronegatividade. **Estado de Oxidação:** Determinação do Número de Oxidação, Estado de Oxidação - Relações Periódicas. Fórmulas e Nomenclatura, Relações com as Propriedades dos Elementos.

Parte IX – Ligação Covalente e Propriedades das Moléculas

Estruturas de Lewis: A Forma das Moléculas, Estruturas de Lewis para Compostos Moleculares e Íons poliatômicos, Ressonância. **Teoria da Ligação de Valência:** Formação da Ligação, Ligações Simples nas Moléculas Diatômicas. Ligações Simples em Moléculas Poliatômicas – Hibridização, Ligações Covalentes

Múltiplas. **Forças Intermoleculares:** Momento Dipolar, Forças Dipolo – Dipolo, Forças de London, Ligações de Hidrogênio.

Parte X – Estados Líquido e Sólido – Mudanças de Estado

Líquidos e Sólidos: Teoria Cinético–Molecular de Líquidos e Sólidos, Propriedades Gerais e Tipos de Líquidos, Propriedades Gerais e Tipos de Sólidos. **Relações entre Fases:** Mudanças de Estado, Pressão de Vapor dos Líquidos, Ponto de Ebulição, Diagrama de Fases. **O Estado Sólido:** Empacotamento, Sistemas Cristalinos – Células Unitárias, Estrutura Cristalina dos Compostos Iônicos, Energia de Ligação – Ciclo de Born Haber, Defeitos Cristalinos.

Parte XI – Água e Soluções Aquosas

A Química da Água: Propriedades da Água, Água como Solvente, Calor de Solução na Água para os Compostos Iônicos, Hidretos, Ionização da Água – Equilíbrio Químico. **Íons em Solução Aquosa:** Eletrólitos e Não-Eletrólitos, Ácidos e Bases, Neutralização, Formação de Íons Complexos. **Água – Pura e Impura:** Água Natural e Água Poluída, Dessalinização da Água, Água Dura, Poluição e Tratamento da Água.

Parte XII – Soluções

Propriedades Gerais das Soluções: Natureza das Soluções em Fase Líquida, Soluções Ideais e Não-Ideais, Efeito da Temperatura e da Pressão na Solubilidade. **Concentração das Soluções:** Unidades de Concentração, Massa Percentual, Molalidade, Molaridade, Diluição das Soluções.

Parte XIII – Pressão de Vapor das Soluções Líquidas e Propriedades relacionadas

Pressão de Vapor nas Soluções Líquido-Líquido (Lei de Raoult), Abaixamento da Pressão de Vapor, Elevação do Ponto de Ebulição e Abaixamento do Ponto de Resfriamento, Determinação da Massa Molar, Pressão Osmótica, Propriedades Coligativas dos Eletrólitos em Solução. **Colóides:** Propriedades dos Colóides, Tipos de Colóides, Sabões e Detergentes.

Parte XIV – Hidrogênio e Oxigênio – Reações Redox

Oxidação e Redução: Reações Redox, Agentes - Redutores e Oxidantes. Balanceamento das Reações Redox– Método do Número de Oxidação. **Hidrogênio:** Propriedades do Hidrogênio, Reações do Hidrogênio, Hidretos de Elementos Representativos, Preparação e Usos do Hidrogênio. **Oxigênio:** Propriedades do Oxigênio, Reações do Oxigênio, Óxidos e Hidróxidos, Preparação e Usos do Oxigênio, Ozônio e Ozonides, Peróxido de Hidrogênio e Peróxidos.

Parte XV – Estudo das Reações Químicas

Reações Químicas: Definição, Equilíbrio e Estabilidade. **Reações Redox e Não-Redox:** Revisão das Reações Não-Redox, Revisão das reações Redox, Agentes Redutores e Oxidantes, Método de Classificação das Reações e Previsão dos Produtos da Reação.

Parte XVI – Cinética Química

Cinética a Nível Molecular: Cinética (Velocidade e Mecanismo), como as Reações acontecem, Níveis de Energia das Reações Químicas Elementares. **Velocidade das Reações:** Definição de Velocidade, Determinação da Velocidade das Reações Simples, Velocidade das Equações de Primeira Ordem, Meia-Vida das Reações de Primeira Ordem, Mecanismo das Reações. **Fatores que Influenciam a Velocidade das Reações:** Efeito da Temperatura, Reações Homogêneas e Heterogêneas, Catálise.

Parte XVII – Equilíbrio Químico

Lei do Equilíbrio Químico: Constante de Equilíbrio, Unidades e Valores da Constante de Equilíbrio. **Expressões das Constantes de Equilíbrio:** Constantes de Equilíbrio das Reações gasosas, Equilíbrio Heterogêneo em Solução. Quociente de Reação. **Fatores que Influenciam o Equilíbrio:** Princípio de Le Chatelier, Concentração, Pressão, Temperatura.

Parte XVIII – Ácidos e Bases

Bronsted-Lowry: Doadores e Receptores, A Força de Ácidos e Bases. **Oxiácidos e Ácidos Binários:** Nomenclatura, Força dos ácidos Binários, Força dos Oxiácidos, Massa Equivalente e Normalidade de Ácidos e Bases. **Caracterização da Força de Ácidos e Bases:** Autoprotólise da Água, pH, pOH e pKw, Ka, Kb, Relação entre Ka, Kb e Kw. **Ácidos e Bases de Lewis:** Doador e Receptor de par de elétrons.

Parte XIX – Equilíbrio Ácido-Base

Íons Ácidos e Básicos: Reações dos Íons com a Água, O Comportamento dos Sais em Água, Constantes de Equilíbrio das Reações Iônicas – pH das Soluções Salinas. **Íon Comum e Tampões:** Efeito do Íon Comum, Solução Tampão. **pH de Ácidos e Bases:** Ácidos Polipróticos, Reações ácido – Base – Titulações em Meio Aquoso, Curvas de Titulação.

Parte XX – Equilíbrio de Solubilidade

Íons Complexos e Solubilidade: Equilíbrio de Íons Complexos, Produto de Solubilidade, Kps e Solubilidade, Efeito do Íon Comum e Efeito da Hidrólise, Kps e Precipitação. **Controle da Solubilidade e Precipitação:** Dissolução de Precipitados Iônicos, Precipitação Seletiva, Análise Qualitativa Inorgânica.

Parte XXI – Termodinâmica

Desordem, Espontaneidade e Entropia: Entropia (Medida Qualitativa), 2ª Lei da Termodinâmica, Entropia e Mudanças Físicas. Entropia Absoluta, Entropia em Reações Químicas. **Energia Livre:** Variação de Energia Livre—Critério de Espontaneidade, Energia Livre Padrão para as Reações Químicas, Energia Livre e Equilíbrio, Influência da temperatura na Espontaneidade.

Parte XXII – Eletroquímica

Fundamentos de Eletroquímica: Células Eletroquímicas, Eletrodos e notação de Célula, Estequiometria, Potencial da Célula. **Potencial de Redução Padrão:** Definição, Aplicação do Potencial Padrão, Eletrólise. **Termodinâmica das Reações Redox:** Relação entre Energia Livre Padrão e Entalpia Padrão, Outras Condições além das do Padrão, Determinação da Constante a partir de Potencial, Cálculo do Potencial de Redução Padrão de uma Meia Célula, Efeito do pH sobre o Potencial Eletroquímico.

Parte XXIII – Metais e Metalurgia – Metais do Bloco s e do Bloco p

Metais: Propriedades, Ocorrência. **Preparação de Metais:** Metalurgia, Eletrometalurgia, Metais a partir de Minerais Sulfurosos, Ferro e Aço. Ligas. **Metais do Bloco s:** Metais Alcalinos, Metais Alcalinos Terrosos, Reações dos Elementos do Bloco s, Compostos do Bloco s, Indústria dos Álcalis. **Metais do Bloco p:** Alumínio e demais Elementos do Bloco, Estanho, Chumbo e Bismuto, Reações dos Metais do Bloco p, Compostos do Bloco p.

Parte XXIV – Não Metais

Halogênios: Propriedades dos Halogênios, Reações Químicas dos Halogênios, Flúor, Cloro, Bromo e Iodo. Compostos de halogênios. Gases Nobres.

Parte XXV – Nitrogênio, Fósforo e Enxofre

Relações Periódicas: Nitrogênio, Fósforo, Enxofre. Algumas Reações de N, P, S. **Compostos de:** Nitrogênio, Fósforo, Enxofre.

Parte XXVI – Carbono e Elementos Semicondutores

Propriedades do Carbono, Diamante, Grafite e outras Formas de Carbono, Reações do Carbono e Compostos Inorgânicos do Carbono. **Elementos Semicondutores:** Boro, Silício e Germânio, Arsênio e Antimônio, Selênio e Telúrio. **Silício e Compostos Oxigenados:** Sílica Natural, Silicatos Naturais, Silicatos Sintéticos, Silicones. **Ligações Metálicas e Semicondutores:** Ligações Metálicas, Semicondutividade, Preparação de Metais Semicondutores.

Parte XXVII – Elementos dos Blocos d e f

Propriedades, Estados de Oxidação, Metais de Transição das Séries 3d, 4d e 5d. Reações dos Elementos do Bloco d, Cromo, Manganês, Ferro, Cobalto, Níquel, Zinco, Cádmio e Mercúrio. **Elementos do Bloco f:** Propriedades e Fontes dos Lantanídeos.

Parte XXVIII – Química Orgânica: Compostos Orgânicos

Composição dos Compostos Orgânicos (C,H,O,N)

Características Gerais: Temperatura de fusão, de ebulição, Solubilidade, Combustibilidade. Cadeias Carbônicas. Classificação das Cadeias Carbônicas. Modelo dos orbitais e a ligação covalente. **Funções Orgânicas:** **Nomenclatura da IUPAC:** Hidrocarbonetos: características e nomenclatura dos hidrocarbonetos alifáticos (Alcanos, Alquenos, Alquinos e Alcadienos), dos hidrocarbonetos cíclicos (Cicloalcanos, Cicloalquenos, Aromáticos). **Radicais (Cisão de ligações, Radicais ou Grupos Orgânicos).** Nomenclatura de Hidrocarbonetos ramificados (Alcanos, Alquenos, Alquinos, Dienos, Cicloalcanos e Aromáticos); fontes e principal utilização (Petróleo).

Funções Oxigenadas: Álcoois, Fenóis, Aldeídos, Cetonas, Ácidos Carboxílicos, Ésteres Orgânicos, Éteres. Nomenclatura oficial IUPAC, grupo funcional característico, principais compostos de cada função. Fórmula geral e propriedades.

Funções Orgânicas Nitrogenadas: Aminas e Amidas. Nomenclatura oficial IUPAC, grupo funcional característico, principais compostos de cada função. Fórmula geral e propriedades.

Haletos: Haletos Orgânicos, haletos de Acila.

Outras Funções Orgânicas: Nitrilas, Nitrocompostos, Ácidos Sulfônicos, Organometálicos, Tiocompostos. Funções Mistas.

Isomeria: Conceito e Classificação. Isomeria plana, espacial, óptica.

Reações dos Hidrocarbonetos: De substituição: Halogenação, Nitração, Sulfonação, Reações Características dos Aromáticos. **De Adição:** Hidrogenação Catalítica, Halogenação, Adição de HX, Reações de hidratação de Alquenos e Alquinos, Adição em Aromáticos. **De Oxidação de Alquenos:** Oxidação branda, Ozonólise, Oxidação enérgica.

Reações Orgânicas de outras Funções: Álcoois (reações com álcoois, métodos de obtenção de álcoois); Aldeídos e Cetonas (Reações de aldeídos e cetonas e alguns métodos de obtenção de aldeídos e cetonas).

Ácidos Carboxílicos: propriedades químicas dos ácidos carboxílicos, reações dos ácidos carboxílicos, métodos de obtenção de ácidos carboxílicos.

Ésteres: classificação e reações dos ésteres.

Aminas: propriedades químicas das aminas e dos aminoácidos, método de obtenção de aminas.

Polímeros: Polímeros sintéticos (de adição e de condensação); Polímeros naturais (borracha, polissacarídeos, proteínas ou polipeptídios).

CIÊNCIAS HUMANAS e suas TECNOLOGIAS – GEOGRAFIA

Orientação geral

O programa de Geografia deve ser considerado em um enfoque que, mantendo coerência com os princípios e conteúdos do ensino médio, permita a observação de competências e habilidades construídas por parte dos candidatos ao ensino superior consideradas indispensáveis à reflexão do saber geográfico. Dentre os objetivos deste programa destacam-se os seguintes: compreender que o espaço geográfico é, simultaneamente, uma manifestação concreta e um condicionamento das relações sociais que se expressam na organização do território; interpretar e comparar os diferentes modos de apropriação e ordenação do território pela sociedade, identificando as especificidades presentes em cada lugar; reconhecer e analisar as diversas formas de representação dos fenômenos geográficos, enfatizando a relação entre as diferentes escalas de estudo (local, regional, nacional, mundial); localizar e avaliar os fenômenos naturais, econômicos, políticos e culturais, visando a uma explicação integrada da complexidade do espaço geográfico.

Conteúdo Programático

Parte I – A Produção do Espaço

A relação sociedade / natureza no processo de produção do espaço: a importância específica das principais formas e estruturas do relevo terrestre, dos grandes conjuntos climato-botânicos e das águas oceânicas e continentais no processo de produção do espaço geográfico. O uso humano da Natureza na produção do espaço geográfico: recursos naturais e o aproveitamento socioeconômico; apropriação social e transformações ecológico-territoriais; a produção/reprodução do meio ambiente como ação humana; estratégias de uso, conservação e recuperação das condições ambientais. A circulação e a organização do espaço: os transportes na construção de redes de circulação espacial da produção e do consumo e entre locais de moradia e de trabalho; o setor de serviços na urbanização e sua importância na absorção de mão-de-obra; o capital financeiro e sua rede espacial.

Parte II – Espaço Mundial

Desenvolvimento do Capitalismo e suas implicações na lógica de organização do espaço geográfico mundial: o processo desenvolvimento/ subdesenvolvimento e seus indicadores; divisão internacional do trabalho e suas transformações; fluxos comerciais e financeiros. As transformações do espaço geográfico mundial e a regionalização do mundo atual: as relações de poder entre os países; processo de globalização da economia; os blocos político-econômicos e suas especificidades; o papel do Estado e dos agentes internacionais: organizações mundiais e grandes conglomerados; as disputas geopolíticas da atualidade; os conflitos étnicos e a questão das nacionalidades. O processo de industrialização: seus impactos na organização da economia e da sociedade; fatores responsáveis pela localização industrial; distribuição espacial da indústria e concentração financeira da economia industrial; a industrialização original e a industrialização dependente; o desenvolvimento técnico-científico e suas implicações socioeconômicas; desenvolvimento dos transportes, dos meios de comunicação e os novos padrões de organização do espaço industrial. O espaço urbano industrial: a urbanização, redes urbanas e a estrutura interna das cidades; o processo de metropolização e problemas urbanos; a terceirização da economia urbana e suas implicações; impactos ambientais decorrentes das atividades urbanas. O espaço agrário: as diferentes formas de organização da produção agropecuária; processo de modernização e industrialização do campo; a influência dos elementos naturais no desempenho das atividades rurais; transformações nas relações cidade-campo/ urbano-rural; a produção agrícola e os aspectos político-econômicos de sua distribuição; impactos ambientais decorrentes das atividades rurais. A população mundial: indicadores socioeconômicos; crescimento e transição demográfica; teorias populacionais; estrutura etária; os setores de atividade econômica e a distribuição da população; movimentos migratórios e seus impactos. O espaço das contradições socioeconômicas: o papel da acumulação de capital e do Estado no processo de ordenação do território. Industrialização e acumulação de capital: da produção manufatureira aos grandes complexos fabris modernos; processo de industrialização e suas repercussões na organização sociopolítica; fatores geográficos responsáveis pela localização industrial; concentração espacial da economia

política capitalista. Ação do Estado: planejamento socioeconômico e intervenção no espaço; especificidades nos mundos capitalista e socialista. Grandes conjuntos socioeconômicos do mundo contemporâneo: questões atuais.

Parte III – O Espaço Brasileiro

A escala nacional da produção do espaço capitalista mundial: as formas espaciais da inserção do espaço brasileiro na divisão internacional do trabalho; divisão regional do trabalho; relações inter e intra-regionais; as relações com o mercado mundial, a integração ao processo de mundialização das relações capitalistas de produção. A industrialização na produção do espaço: industrialização e aprofundamento das desigualdades socioespaciais; fatores responsáveis pela localização geográfica das indústrias; concentração espacial e financeira da economia industrial; processo de industrialização e repercussões na organização do espaço; recursos naturais (aproveitamento, desperdício e política de conservação). Os complexos agroindustriais; desenvolvimento das relações da produção capitalista no campo e suas consequências; evolução da estrutura fundiária e relações de trabalho no campo; as lutas sociais no campo; os problemas ambientais da modernização agrícola; dinâmica das fronteiras agrícolas. Integração ao processo de internacionalização da economia: industrialização dependente e aprofundamento das desigualdades sociais; relações comerciais e financeiras; as transformações do setor industrial e sua influência na dinâmica socioespacial; atuação do Estado e os modelos econômicos. Dinâmica socioespacial: integração nacional e regionalização; interdependência e complementaridade; ação do Estado e o planejamento socioeconômico; redes de transporte e a organização do espaço. Espaço urbano: processo de industrialização, urbanização e estruturação da rede urbana; metropolização; desenvolvimento das atividades urbanas; transformações nas relações cidade-campo/urbano-rural; problemas ambientais urbanos. População: processo de formação; dinâmica do crescimento populacional e suas implicações; indicadores socioeconômicos; estrutura etária e a transição demográfica; distribuição por atividades econômicas; movimentos migratórios internos e externos – regionais e internacionais, e a distribuição territorial da população. Espaço agrário: diferentes formas de organização da produção agrícola; transformação das relações de trabalho no campo; a estrutura fundiária e a questão da reforma agrária; modernização/industrialização do campo; a produção agrícola brasileira no contexto nacional e internacional; os impactos ambientais no meio rural.

CIÊNCIAS HUMANAS e suas TECNOLOGIAS – HISTÓRIA

Orientação Geral

A dinâmica da História está na sua condição de produzir um conhecimento sobre o passado que permite compreender o presente, levando o homem a entender o seu lugar no mundo. Esse entendimento deve valorizar as diversidades entre culturas e os processos de formação das sociedades em seus contextos históricos e geográficos. Desse modo, a história ressalta as diferentes interpretações sobre eventos e realizações, comparando argumentos e pressupostos. Para que o trabalho do historiador seja mais completo, faz-se necessário o diálogo com as outras ciências humanas e sociais. Só assim será possível compreender os processos históricos e suas produções concretas como práticas sociais e políticas relacionadas com os atores sociais envolvidos.

Conteúdo Programático

Parte I – A Época Moderna (Século XV ao Século XVIII)

As críticas ao pensamento medieval; humanismo, renascimento, reformas e as revoluções científicas. Expansão marítima e comercial: a crise do feudalismo e a expansão marítima e comercial; as conquistas ibéricas ultramarinas (África, Ásia e Novo Mundo). Estado Moderno e Absolutismo; Estado Moderno e Mercantilismo: práticas e teorias mercantilistas; mercantilismo e antigos sistemas coloniais. As colonizações portuguesa, espanhola, inglesa, francesa e holandesa. Brasil-Colônia: a economia colonial e a escravidão (as formas de dominação econômico-sociais); as formas de atuação do Estado Português na Colônia; a ação da Igreja. A crise do Antigo Regime: economia e pensamento ilustrado.

Parte II – O Mundo Ocidental de 1760/1780 a 1870/1880

As revoluções burguesas: a crítica ao mercantilismo; fisiocracia e liberalismo; o exemplo francês, inglês e americano. Liberalismo e nacionalismo: as ondas revolucionárias europeias de 1820, 1830 e 1848; as unificações italiana e alemã; nação e nacionalismo na Europa do século XIX. Crise do antigo sistema colonial ibérico: o processo de independência da América espanhola; a interiorização da metrópole portuguesa: as conjurações brasileiras do século XVIII e a corte portuguesa no Brasil; a revolução do Porto (1820) e a independência do Brasil. A Hispano-América: caudilhismo e a formação dos estados nacionais; os EUA e a Guerra de Secessão. A consolidação do Estado Nacional brasileiro. Brasil: centralização e descentralização política no primeiro reinado; o projeto centralizador e a economia escravista; as formas de organização do trabalho, no contexto histórico brasileiro da segunda metade do século XIX; o processo abolicionista no primeiro reinado e a presença inglesa na América.

Parte III – O Apogeu da Sociedade Liberal e sua Crise (1870/1880 a 1939/1945)

As transformações nas economias europeias: do capitalismo liberal ao monopolista; a política imperialista: América Latina, África e Ásia. A expansão norte-americana e sua política para a América Latina. Liberalismo e democracia: o debate das ideias (liberalismo, conservadorismo, socialismo e anarquismo); política internacional na segunda metade do século XIX. A crise da sociedade liberal: guerras mundiais, revoluções sociais e fascismos; a Grande Depressão de 1929 e a experiência americana. Da monarquia à república (1870 – 1939): a transição do trabalho escravo para o trabalho livre; origens da indústria e da classe operária; a crise da monarquia: república federalista e coronelismo; literatura, política e pensamento social no Brasil. O Rio de Janeiro e as Reformas Urbanas na 1ª República. A crise do estado oligárquico na Hispano-América: economia e sociedade. Brasil: a crise dos anos 20 e o movimento de 1930; estado e capitalismo no Brasil: continuidades e rupturas (a implantação das indústrias de base, a crise da economia agroexportadora e a política trabalhista); ideologia autoritária e centralização política: o Estado Novo e seus projetos. Classe operária e corporativismo: leis trabalhistas e sindicalismo.

Parte IV – As Sociedades Atuais (pós 1945)

A sociedade capitalista. Os anos 50: a guerra-fria e a bipolaridade; as modernizações europeias e asiáticas e o modelo americano; sociedades afro-asiáticas contemporâneas: imperialismo, descolonização e neocolonialismo; os movimentos culturais dos anos 60 e 70. A construção e crise do socialismo: o modelo soviético e as experiências nacionais da Europa Ocidental; China - da construção do socialismo ao socialismo de mercado. O mundo atual: as crises do Oriente Médio; as tensões raciais e o *apartheid*; a intolerância religiosa e a questão islâmica; neoliberalismo, globalização e novas estruturas políticas; as novas ideologias: neonazismo e minorias. O mundo hispano-americano: a dependência econômica na América Latina; populismo, autoritarismo e socialismo; as experiências de democratização; os movimentos de guerrilha na América desde 1960. O Brasil: redemocratização e populismo; a república populista e seus projetos econômicos e sociais; sindicalismo e movimentos sociais no campo e na cidade; da economia brasileira da Segunda Grande Guerra ao nacional-desenvolvimento; a crise econômica dos anos 60 e as reformas de base; a crise do estado populista; capitalismo e autoritarismo: a construção e a crise do milagre econômico; o golpe de 1964 e suas interpretações; a construção do estado autoritário e suas resistências: as organizações de direita e de esquerda; a reemergência do movimento social nos anos 70; cultura e arte no Brasil moderno. O Brasil da Nova República: conciliação e resistências; a Constituição de 1988: conquistas democráticas e continuidades autoritárias; os movimentos sociais no campo e na cidade; a crise econômica brasileira dos anos 80e 90; os novos projetos culturais. História e Cultura Afro-Brasileira.