



**FACULDADE
2 DE JULHO**

MANUAL DO CANDIDATO

Processo Seletivo 2010.2

Faculdade 2 de Julho

Comemorando seus dez anos de existência em 2010, a Faculdade 2 de Julho oferece atualmente cinco cursos de graduação: Administração, Direito, Engenharia Elétrica, Jornalismo e Propaganda & Marketing. A instituição também atua com reconhecida credibilidade em pós-graduação em diversas áreas de atuação, com destaque para os já consolidados MBA em Gestão de Pessoas, Docência no Ensino Superior, Jornalismo Cultural, Comunicação Organizacional e os pioneiros Direito e Política Ambiental e MBA em Gestão de Condomínios. Além da busca incessante por excelência e capacitação técnica dos seus estudantes para o mercado de trabalho, a Faculdade 2 de Julho tem como compromisso formar cidadãos conscientes e críticos, pautados na ética e no respeito intransigente aos Direitos Humanos, uma de suas maiores marcas.

Nos últimos dois anos, a Faculdade 2 de Julho foi agraciada com o Prêmio Iberoamericano de Excelência Educativa, considerado a mais importante distinção internacional outorgada anualmente aos mais prestigiados profissionais e instituições líderes da educação ao se destacarem em suas respectivas especialidades e países na tarefa de formar homens e mulheres de excelência. Única instituição de ensino superior privada em todo o Norte-Nordeste brasileiro a receber a condecoração, a Faculdade 2 de Julho foi acompanhada, em 2008, pela Universidade de São Paulo, entre outras renomadas instituições brasileiras. Entre as que já receberam anteriormente a premiação estão a Fundação Getúlio Vargas (SP) e a Pontifícia Universidade Católica (RS).

Em seu campus bastante amplo de 22 mil metros quadrados, que começa no Garcia (Campo Grande) e vai até o Vale do Canela, a instituição abriga, além de uma biblioteca completamente informatizada, laboratórios específicos para cada curso, um conjunto poliesportivo de reconhecida qualidade técnica, o Memorial Josaphat Marinho, com um acervo de aproximadamente 40 mil documentos e objetos do jurista, além do histórico e secular Palácio do Conde dos Arcos. Atualmente a Faculdade está implantando o Centro Jaime Wright de Estudos, Pesquisa e Documentação em Direitos Humanos, uma iniciativa inédita em todo o Brasil e que pretende reunir no campus da instituição, todo o material existente no país sobre o assunto, a partir também do acervo completo do pastor Jaime Wright, criador do projeto "Brasil, Nunca Mais".

A Faculdade 2 de Julho é mantida pela Fundação 2 de Julho, uma instituição sem fins lucrativos e que acumula experiência, competência e tradição, atributos que remontam à década de 1920, quando foi criado o Colégio 2 de Julho, que conquistou ao longo do tempo um lugar de amplo destaque no cenário da educação baiana. Hoje, Colégio e Faculdade são mantidos pela Fundação, que encontra nas suas duas casas de educação o vigor e a disposição para se fortalecer e conviver plenamente com os desafios do novo milênio.

A Missão

- ▣ Formar cidadãos éticos, profissionais competentes, capazes de investigar a realidade e de interagir com os demais setores da sociedade, conscientes da responsabilidade social e da sua prática profissional.
- ▣ Estimular a produção do conhecimento e o desenvolvimento do espírito científico voltados para o desenvolvimento social e para a manutenção da integridade individual e do meio ambiente.
- ▣ Estimular o compromisso construtivo, a cultura investigativa e a postura proativa frente ao conhecimento novo, tanto do docente quanto do discente, criando uma política de capacitação permanente na Instituição.
- ▣ Atuar como uma Instituição, livre e democrática, produtora do saber, capaz de, por intermédio de seu corpo docente e discente, disseminar princípios cristãos, éticos e sociais, preservando a cultura e a história do Homem.

1. O Profissional

Para a Faculdade 2 de Julho, o profissional de nível superior deve ser competente e ético, capaz de expressar sua opinião sobre os mais diversos assuntos do cotidiano e de desenvolver as habilidades básicas inerentes à sua profissão, além de capacidade analítica, curiosidade e integridade. Deve estar em permanente sintonia com a sociedade em que vive, predisposto à atualização permanente, e ser capaz ainda de assumir riscos com responsabilidade e oferecer soluções aos problemas que se evidenciem na sua atividade cotidiana.

Além de possuir o conhecimento específico, o profissional de hoje deve adquirir competência para utilizá-lo na solução de problemas, bem como munir-se de instrumentos que servirão como ponto de apoio no campo das várias especialidades, intensificando sua capacidade de flexibilização para participar das mais variadas equipes que se possam formar na busca de soluções que demandem inter-relacionamento de profissões e de experiências.

2. Os Cursos de Graduação

▣ Administração

2.1.1 Habilitação: Bacharelado em ADMINISTRAÇÃO GERAL.

- ▣ **Perfil:** Preparar o profissional para atuar como especialista em planejamento, coordenação e direção de organizações privadas e/ou públicas, visando aumentar a sua produtividade, a sua rentabilidade e o controle dos seus resultados.
- ▣ **Portaria de Reconhecimento:** Portaria MEC nº 223 D.O.U. de 09 de junho de 1996

▣ 2.2 Comunicação Social

2.2.1 Habilitação: Bacharelado em JORNALISMO

- ▣ **Perfil:** Formar o jornalista capaz de atuar nos diversos meios de comunicação, a exemplo de jornais, rádios, revistas, tevês, internet e também na área de assessoria da comunicação. O egresso do curso e será apto a analisar o fenômeno da comunicação, na sociedade em rede do mundo atual.
- ▣ **Portaria de Reconhecimento:** Portaria MEC nº 1.087 D.O.U. de 19 de dezembro de 2006

2.2.2 Habilitação: Bacharelado em PROPAGANDA E MARKETING

- ▣ **Perfil:** Formar o profissional de propaganda e marketing capaz de atuar em agências de publicidade, empresas de comunicação ou em funções de coordenação ou assessoria. O egresso do curso será apto a analisar o fenômeno da comunicação, na sociedade em rede do mundo atual.
- ▣ **Portaria de Autorização:** Portaria MEC nº 2.148 D.O.U. de 11 de agosto de 2003

▣ 2.3 Direito

2.3.1 Bacharelado com Ênfase em Direitos Humanos.

- ▣ **Perfil:** Formar operadores jurídicos aptos a atuar profissionalmente em prol da defesa e promoção dos Direitos Humanos, na condição de profissionais qualificados para o exercício do aludido ofício, porém com uma formação comprometida com a observância de valores humanistas.
- ▣ **Portaria de Reconhecimento:** Portaria MEC nº 292, publicada no D.O.U. de 04 de abril de 2007

▣ 2.4 Engenharia Elétrica

2.4.1 Bacharelado

- **Perfil:** Formar profissional capacitado a atuar nas diversas áreas que compõe o campo da Engenharia Elétrica: geração, transmissão, distribuição e utilização da energia elétrica, processamento de energia, materiais e máquinas elétricas, sistemas de medição e controle elétricos e eletrônicos, materiais eletrônicos, equipamentos eletrônicos em geral, sistemas de comunicação, telecomunicações e seus serviços afins e correlatos.
- **Portaria de Autorização:** Portaria MEC nº 253, D.O.U. de 24 de março de 2008

CURSOS OFERECIDOS*

CURSOS	TURNO	COD	P/TURMA	CONCLUSÃO
ADMINISTRAÇÃO	Noturno	102	100	4 anos
JORNALISMO	Noturno	502	100	4 anos
PROPAGANDA E MARKETING	Noturno	602	100	4 anos
DIREITO	Noturno	701	100	5 anos
ENGENHARIA ELÉTRICA	Noturno	902	50	5 anos

O funcionamento dos Cursos acontece na sede da Faculdade, Av. Leovigildo Filgueiras nº81, Garcia. As turmas somente serão constituídas com um mínimo de 30 alunos.

3. Processo Seletivo

O Processo Seletivo para ingresso aos cursos de graduação do 2º semestre do ano letivo de **2010** está regulamentado pela Lei n.º **9.394/96 de 20/12/96**, pelo Regimento Geral da Instituição e pelos Editais publicados pela **Faculdade 2 de Julho**, que o complementam.

O planejamento e a execução do Processo Seletivo 2010 da **Faculdade 2 de Julho** são de inteira responsabilidade da própria instituição.

O Processo Seletivo tem por objetivo classificar candidatos concluintes do Ensino Médio (2º Grau) ou equivalente.

▣ 3.1 INSCRIÇÃO

- **Período:** Inscrições até o dia **03/08/2010**
- **Taxa de inscrição:** R\$ 25,00 (Vinte e cinco reais)

▣ 3.2 MODALIDADES DE INSCRIÇÃO:

- **Presencial:**
 - Realizada pessoalmente ou por procurador na sede da Faculdade 2 de Julho, localizada na Av. Leovigildo Filgueiras, nº81, Garcia - (71)3114-3400 no horário das 14:00hs às 20:30hs
- **Pela Internet:**
 - Realizada através da Internet no Site da Faculdade 2 de Julho – www.f2j.edu.br - Forma de Pagamento: R\$ 25,00, por meio de boleto bancário impresso no fim da inscrição on-line, pagar até a data de vencimento. Obs: Para pagamentos de boletos bancários no último dia de inscrição o candidato deverá estar munido do comprovante no momento da prova.

* O candidato que optar pela utilização das notas do ENEM deverá fazer identificar na ficha de inscrição no campo apropriado.

* O Candidato que optar pela isenção da inscrição por meio de convênio deverá efetuar realizar a inscrição presencial.

▣ 3.3 ORIENTAÇÕES IMPORTANTES:

- ✓ Comprovante de inscrição – A inscrição só será efetivada, em qualquer das modalidades realizadas (presencial ou Internet), após o recebimento, pelo candidato, do comprovante de inscrição. Para os candidatos inscritos na modalidade presencial, o comprovante será entregue no ato da inscrição.
- ✓ O comprovante de inscrição é o documento que o candidato receberá como deferimento de seu requerimento de inscrição no processo seletivo, contendo dados de identificação, além de informações sobre o local, data e horários de realização das provas.
- ✓ É de inteira responsabilidade do candidato a veracidade dos dados informados para a efetivação da inscrição. A inscrição realizada por procuração dispensará reconhecimento de firma, desde que a assinatura nela constante seja idêntica à do Documento de Identidade apresentado pelo candidato.
- ✓ A inscrição será cancelada quando houver: - Duplicidade de inscrição (sendo a mais antiga cancelada); - Documentação irregular ou incompleta; - Ficha rasurada, ou com dupla informação; - Procedimentos em desacordo com este Manual.
- ✓ Será permitida a inscrição de **TREINEIROS** com o objetivo único e exclusivo de experimentação do processo de ingresso no Ensino Superior. Os candidatos, nessa situação, **NÃO concorrerão** ao ingresso nos cursos e **NÃO** serão incluídos nas Listas de classificação. ***Os interessados deverão preencher o campo que indica que o candidato é TREINEIRO na ficha de inscrição.***
- ✓ O candidato poderá escolher como **2ª opção** qualquer um dos cursos oferecidos, registrando o código equivalente ao curso, no campo específico da Ficha de inscrição, não sendo permitido nenhum tipo de rasura nesse campo.
- ✓ Ao candidato será dado o direito de escolher apenas uma **opção de língua estrangeira** (inglês ou espanhol), caso deixe de registrar essa opção, ou conste de dupla informação, o candidato será automaticamente inscrito para opção de inglês.
- ✓ Os candidatos **portadores de necessidades especiais** deverão, no ato da inscrição, declarar a sua deficiência, bem como requerer a condição especial para realização da prova. A ausência dessa informação desobriga a Instituição de qualquer atendimento especial.
- ✓ Não será permitido ao candidato, após efetivar sua inscrição, alterar dados de opção de Curso, Turno ou Língua.
- ✓ Para efeito de inscrição e acesso aos locais de realização de provas, são considerados **documentos de identificação**: as Cédulas Identidade Civil ou Profissional (desde que contenha retrato, impressão digital e filiação). Não será aceito nenhum outro tipo de documento.

▣ 3.4 MATRÍCULA

- ✓ A matrícula do candidato classificado, no Processo Seletivo 2010.2 e convocado para ingresso aos cursos oferecidos para o 2º semestre do ano letivo, será feita na sede da FACULDADE 2 DE JULHO, entre os dias abaixo definidos das 14:00h às 20:00h. Havendo impedimento do candidato, a matrícula poderá ser feita por seu procurador.
- ✓ Só será concedida a matrícula ao candidato classificado no Processo Seletivo que comprovar ter concluído o Ensino Médio (2º grau). Serão nulos de pleno direito tanto a classificação no Processo Seletivo, quanto a matrícula do candidato que não cumprir a recomendação supra.
- ✓ Os documentos em Língua Estrangeira deverão estar visados pela autoridade consular brasileira no país de origem e acompanhados da respectiva tradução oficial. No caso do Certificado de Conclusão do Ensino Médio (2º grau) e seu respectivo Histórico Escolar, deverão eles vir acompanhados do Parecer de Equivalência de Estudos emitido pela Secretaria Estadual de Educação.
- ✓ O candidato que, por qualquer motivo, não efetuar a matrícula no período estabelecido e com a documentação completa, será considerado automaticamente desistente.
- ✓ É de responsabilidade do candidato informar-se sobre as listas de classificados divulgadas pela FACULDADE 2 DE JULHO – para o preenchimento de vagas remanescentes, devendo permanecer atento aos Editais e comunicados publicados no Quadro de Avisos da Faculdade.
- ✓ Não se admite matrícula condicional.

o **3.4.1 PERÍODO DE MATRÍCULA:**

- De 05 à 06 de agosto de 2010 para a prova realizada no dia 03/08/2010.

o **3.4.2 Documentação para Matrícula**

- Histórico Escolar com Certificado de Conclusão do Ensino Médio (2º grau); Cédula de Identidade; Certidão de Nascimento e/ou Casamento; Certificado de Reservista; CPF e comprovante de residência. Toda a documentação exigida deve ser apresentada com o original e uma fotocópia.

* Todos os candidatos deverão apresentar, no ato de matrícula, o Histórico Escolar do Ensino Médio (2º Grau), mesmo aqueles que já concluíram ou estejam concluindo curso superior. Este documento é imprescindível para a efetivação da matrícula.

4. INFORMAÇÕES ADICIONAIS

- ✓ Devido às características deste Processo Seletivo, não haverá, em nenhuma hipótese, vistas ou revisão de prova, segunda chamada ou recontagem de pontos;
- ✓ O questionário sociocultural é elaborado em cumprimento ao Parágrafo Único da Portaria nº 837, de 31/8/90 do Ministério da Educação e do Desporto);
- ✓ Os candidatos classificados deverão submeter-se ao Regimento da FACULDADE 2 DE JULHO, acatando as normas referentes ao sistema de matrícula, anuidade escolar e regimento escolar;
- ✓ Será nula, de pleno direito, a qualquer época, a classificação do candidato que tenha participado do Processo Seletivo fazendo uso de documentos falsos ou utilizando-se de meios ilícitos;
- ✓ A FACULDADE 2 DE JULHO poderá alterar algumas disposições fixadas para esta Seleção, publicando NOTA OFICIAL que se constituirá parte integrante das normas regulamentadoras;
- ✓ Este Manual, pela Legislação, tem força de Lei, bem como as orientações contidas nos Cadernos de Provas que o complementam;
- ✓ Este Manual complementa o Edital.

* A inscrição do candidato implicará o conhecimento e a tácita aceitação das normas e condições estabelecidas para esse processo, em relação às quais não poderá alegar desconhecimento em momento algum.

5. PROVAS

O Processo Seletivo terá caráter eliminatório / classificatório e será realizado nos dias **indicados nas tabelas à seguir**, compreendendo as seguintes disciplinas: Língua Portuguesa / Redação, Ciências Humanas (Geografia / História / Atualidades), Ciências Físicas e Biológicas, Matemática / Raciocínio Lógico e Língua Estrangeira (Inglês / Espanhol).

▫ 5.1 TABELA DE PROVAS:

- ✓ Os Programas das disciplinas relativas ao Processo Seletivo **2010.2** encontram-se no anexo deste Manual.
- ✓ As provas/subprovas serão compostas de questões objetivas e de uma questão subjetiva, a Redação, que terá caráter eliminatório, em conformidade com a Portaria do MEC n.º391.7 – 07/02/2000, publicada em 13/02/2002.
- ✓ A Redação será eliminatória, sendo eliminado do processo o candidato que obtiver pontuação inferior a 20% do total de pontos válidos, e valerá 50% da subprova de Língua Portuguesa.
 - o Será avaliada a Redação considerando-se o tratamento do tema de forma pessoal (Conteúdo); / - seqüência lógica, estrutura do parágrafo e do período; precisão e expressividade; adequação do vocabulário (Estruturação); / - ortografia, acentuação, concordância, pontuação e regência (Correção de linguagem); / - colocação de parágrafos e de margens (Organização gráfica).

- Será ANULADA a Redação que se apresentar fora do tema proposto; / - redigida sob a forma de verso; / - assinada fora do local indicado; / - escrita a lápis; / - redigida em folha que não seja a de Redação; / - escrita com texto padronizado, quanto ao conteúdo, à estrutura e ao vocabulário, comum a vários candidatos (*nariz-de-cera*).
- ✓ As provas/subprovas serão idênticas, em conteúdo, para todos os candidatos e não poderão ultrapassar, em complexidade, o nível de estudos do Ensino Médio (2º grau).
- ✓ A subprova de Língua Estrangeira versará sobre os conteúdos de Inglês e Espanhol, cabendo ao candidato responder à prova correspondente à opção realizada no ato da Inscrição.

▣ 5.2 Aplicação das Provas - O candidato deverá observar que

- ✓ Os portões serão abertos **meia hora antes** e fechados **10 minutos antes das provas**
- ✓ A prova terá duração de **3 horas**
- ✓ Só será permitido o acesso à sala de provas ao candidato que apresentar o original do Documento de Identidade utilizado no ato da Inscrição (caso o documento apresentado esteja rasurado, descolado, replastificada ou com alguma anormalidade, o candidato será encaminhado para a coordenação, onde deverá se submeter aos procedimentos definidos junto ao Posto de Identificação instalado no local de aplicação).
- ✓ Não será permitido, na sala de provas, o uso de máquinas calculadoras ou similares, telefones celulares, rádios, gravadores, pastas, bolsas, relógios de qualquer tipo, etc.
- ✓ Só será permitido ao candidato portar lápis preto, caneta esferográfica de tinta azul – escrita grossa – e borracha macia.
- ✓ Não será permitido ao candidato a realização de provas fora do local estabelecido, bem como em outro período e/ou horário diferentes dos definidos para este Processo Seletivo.
- ✓ O tempo de permanência mínimo em sala de Provas é de 1 hora.
- ✓ O candidato é o único responsável pelo manuseio dos Cadernos de Provas, pela marcação das Folhas de Respostas, bem como pela compreensão das instruções ali constantes. O fiscal poderá dar orientação somente os procedimentos de aplicação definidos pela F2J.

▣ 5.3 APURAÇÃO DOS RESULTADOS E CLASSIFICAÇÃO

A apuração dos resultados das provas será feita por processo eletrônico de computação, adotando-se os seguintes procedimentos:

- Totalização do número de acertos em cada subprova (cálculo do escore bruto). / - Padronização dos escores Brutos (escore padronizado). / - Cálculo do Escore global (escore final)./-Classificação dos candidatos até o limite de vagas, em ordem decrescente do escore final.
- Terá acesso aos cursos de graduação, o candidato que tenha concluído o Ensino Médio ou equivalente e tenha sido habilitado no Processo Seletivo através de Prova Escrita, e/ou por intermédio dos resultados de avaliação do ENEM Exame Nacional de Ensino Médio(50% das vagas de cada curso/turno destinadas aos candidatos classificados no ENEM), respeitando o número de vagas oferecidas. A apuração dos resultados das provas da Faculdade 2 de Julho será feita por processo eletrônico de computação, classificando os candidatos, e/ou média igual ou superior a 50 (cinquenta) pontos nos resultados do ENEM, respeitado o número de vagas oferecido em cada curso/turno.

O Candidato classificado será convocado para matrícula no curso, obedecendo à ordem decrescente dos escores globais.

- **Será eliminado** do Processo Seletivo de prova escrita o candidato que:
 - a) faltar ao dia da realização da prova;
 - b) obtiver pontuação inferior a 20% do total de pontas na prova Redação;
 - c) tirar zero na prova de Matemática;
 - d) tirar zero na prova de Ciências Humanas;

- e) não devolver, ao término do tempo estabelecido para prova, as Folhas de Respostas e Redação, devidamente preenchidas e assinadas;
 - f) se comunicar, durante as provas, com outro candidato, utilizar meios ilícitos para a sua realização ou praticar atos contra as normas ou a disciplina determinadas para o Processo.
- **Critérios de Desempate** - Havendo empate será feito o desempate da seguinte forma:
- Maior nota na subprova de Língua Portuguesa; / - Maior nota na Redação; / - Maior nota na Prova de Matemática; / - Maior nota na Prova de Ciências Humanas; / - Maior nota na Prova de Ciências Físicas e Biológicas; / - Maior nota na subprova de Língua Estrangeira.

6. PROGRAMAS

▫ 6.1. LÍNGUA PORTUGUESA E LITERATURA BRASILEIRA

▫ 6.1.1 ASPECTO GERAL

De acordo com o Parecer CP 95/99 do Conselho Nacional de Educação – CNE, o candidato a processo seletivo para o ingresso em curso superior, deve “demonstrar proficiência em Língua Portuguesa como instrumento de comunicação, de organização e expressão do pensamento”.

A prova de Língua Portuguesa tem por objetivo avaliar a competência comunicativa do candidato como usuário da língua, diante dos aspectos gramaticais, de leitura e compreensão de textos literários, não literários e mistos, interpretar dados e fatos e, ainda, estabelecer relações entre os textos e contextos diversos de autores da literatura brasileira.

Espera-se que o candidato ultrapasse a simples memorização e repetição de conteúdos, posicionando-se de forma crítica diante das informações recebidas durante toda sua escolaridade básica. Neste sentido, não basta apenas obedecer às normas que regulam a Língua Portuguesa, mas utilizar tais normas no uso da compreensão leitora e na capacidade de escrever e interpretar diferentes tipos de textos, devendo o candidato compreender através de textos:

- i. o estudo dos sons da fala e dos fonemas (Fonética e Fonologia);
- ii. a escrita correta das palavras (Ortografia);
- iii. a classificação das palavras, considerando as funções por elas exercidas (Classe de Palavras);
- iv. as relações entre o sujeito e o verbo (Concordância Verbal);
- v. as relações entre o substantivo e as palavras que a ele se ligam para caracterizá-lo (Concordância Nominal);
- vi. as relações entre o verbo e os termos que o complementam ou caracterizam (Regência Verbal);
- vii. as relações entre substantivos, adjetivos ou advérbios e seus respectivos complementos (Regência Nominal);
- viii. a disposição dos pronomes nas frases (Topologia Pronominal);
- ix. o fenômeno da crase;
- x. as relações entre as palavras, as orações e os períodos (Análise Sintática);
- xi. o sistema de sinais gráficos e a separação entre unidades significativas (Sinais de pontuação e seu emprego);
- xii. os diferentes significados da linguagem, evidenciados pela homonímia, paronímia, sinonímia, hiperonímios, hipônimos, denotação e conotação (Semântica);
- xiii. o uso da língua em diferentes tipos de situação comunicativa (Variação Lingüística);
- xiv. a produção do efeito no sentido do texto (Figuras e vícios de linguagem);
- xv. os estruturantes do processo de comunicação (Elementos da Comunicação);
- xvi. a função textual dos vocábulos.

- 6.1.2 As questões de Literatura Brasileira deverão avaliar as seguintes competências e habilidades do candidato:

- i. ler e interpretar textos literários;
- ii. reconhecer a estrutura de um texto narrativo (narrador, personagens, foco narrativo, tempo, espaço, intriga, clímax, desfecho);
- iii. identificar os estruturantes do poema (número de sílabas, ritmo, rima, estrofe);
- iv. apontar, em textos diversos, figuras de linguagem;
- v. reconhecer os gêneros literários mediante a leitura de textos representativos;
- vi. identificar a produção literária no Brasil, do século XVII ao século XX, relacionando-a ao contexto histórico-social em que se insere.

▣ 6.2. REDAÇÃO

A prova de Redação consistirá em uma proposta de produção de texto em prosa, em modalidade e limites solicitados, acerca de tema escolhido a critério da Banca Examinadora.

- 6.2.1. DA PROVA DE REDAÇÃO - A redação, entendida como uma proposta de produção de texto em prosa sobre um tema escolhido, objetiva, no Vestibular, avaliar sua capacidade de interagir com o outro (um leitor ideal) discutindo sobre um dado assunto. Nesse sentido, para que haja a interação autor-leitor, é necessário que aquele estabeleça relação entre as partes do texto, desenvolvendo-o progressivamente. Além disso, é preciso que haja marcas de contradição de idéias.
- 6.2.2. CORREÇÃO DA REDAÇÃO - A Redação equivalerá a 50% (cinquenta por cento) da prova de Língua Portuguesa e será avaliada segundo os seguintes critérios: 2.1. A Adequação ao Tema 2.2. Coesão Emprego da morfologia e da sintaxe. Ortografia - Pontuação 2.3. Coerência –Clareza dos conceitos - Superestrutura Obs.: Em se tratando de um texto dissertativo, a superestrutura prevê introdução, desenvolvimento e conclusão, logo, se não contiver um desses elementos, o texto faltará com a coerência.

▣ 6.3. LINGUA ESTRANGEIRA

- 6.3.1 ESPANHOL - 1. Compreensão e interpretação de texto 2. Artigos 3. Adjetivos e Pronomes possessivos, demonstrativos e indefinidos 4. Flexão dos substantivos e adjetivos 5. Pronomes pessoais 5.1. forma e emprego 6. Verbos: 6.1. conjugação de regulares e irregulares 6.2. verbos pronominais 6.3. uso impessoal dos verbos 7. A interrogação 8. A negação 9. Advérbios 10. Preposição 11. Numerais
- 6.3.1 INGLÊS - 1. Compreensão e interpretação de texto 2. Verbs 2.1. to be 2.2. to have/have got 2.3. there be 2.4. simple present 2.5. present continuous 2.6. future with “going to” 2.7. simple past (to be, regular, irregular verbs) 2.8. past continuous 2.9. imperative mood 2.10. short answers 3. Pronouns 3.1. personal pronouns (subject and object) 3.2. demonstrative 3.3. possessive 3.4. indefinite pronouns 4. Nouns 4.1. number (regular/irregular forms) 4.2. gender 4.3 genitive case 5. Adjectives 5.1. demonstrative 5.2. possessive 5.3. position of adjectives 6. Articles 6.1. indefinite 6.2. definite 7. Prepositions 7.1. the use of common prepositions of place and time 8. Adverbs 8.1. common adverbs of frequency, time 9. Interrogative words: which - who - what - where – when - how many - how much - how far - what time - whose - how often 10. Numbers (cardinal/ordinal) 11. Alphabet 12. The days of the week 13. The months of the year 14. The seasons of the year 15. Date

▣ 6.4. FÍSICA

- 6.4.1 Medidas: Precisão de medidas; Algarismos significativos; Regras de arredondamento (regra do mais pobre e regra do desvio padrão); Escalas e gráficos; Ordem de grandeza e notação científica; Padrões de massa, comprimento e tempo; Análise dimensional. 6.4.2 Cinemática: Movimento sobre uma linha (movimento com velocidade constante e movimento com aceleração constante); Vetores e operações vetoriais (deslocamento vetorial, velocidade vetorial, aceleração vetorial); Movimento

no plano (movimento relativo, movimento de projéteis, movimento circular uniforme); Velocidade tangencial e angular; Aceleração centrípeta; Movimento circular uniformemente acelerado (aceleração tangencial e aceleração total); Relações entre grandezas lineares e angulares. 6.4.3 Dinâmica: As leis de Newton; Gravitação universal; Leis de Kepler; Centro de massa; Quantidade de movimento linear; Conservação da quantidade de movimento linear; Forças no movimento curvilíneo (Força centrípeta); Forças inerciais (força centrífuga e força de Coriolis); 2ª Lei de Newton na rotação (torque ou momento de uma força, momento de inércia); Quantidade de movimento angular; Conservação da quantidade de movimento angular; Equilíbrio de translação e rotação. 6.4.4 Energia Mecânica: Trabalho e energia; Energia cinética de translação e de rotação; Energia potencial (elástica e gravitacional); Conservação de energia mecânica; Choques mecânicos; Potência mecânica; Dissipação da energia; Rendimento de uma máquina. 6.4.5 Termologia: Estados físicos da matéria; Conceito de temperatura e de calor; Termômetros e escalas de medida da temperatura (celsius, fahrenheit e kelvin); Calorimetria e balanço térmico; Dilatação térmica; Leis das transformações gasosas; Leis da termodinâmica; Mudanças de estado físico; Processos de transferência de calor; Teoria cinética dos gases. 4.6 Fenômenos Oscilatórios e Ondulatórios: Cinemática e dinâmica do movimento oscilatório (pêndulos); Ondas (programação de pulsos em um meio material); Reflexão e refração de pulsos no ponto de separação de dois meios; Ondas longitudinais; Ondas transversais; Ondas progressivas; Ondas estacionárias; Efeitos Doppler; Ondas sonoras (medidas em decibéis); Ondas ultra-sônicas (a barreira do som); Funcionamento do ouvido humano (limiar de audição). 6.4.7 Hidrostática: Princípio de Pascal e princípio de Arquimedes; Medidas de expressão (experiência de Torricelli, manômetros); Lei de Stevin (determinação de esforços em barragens); Flutuação e estabilidade; Capilaridade e tensão superficial; Hidrodinâmica (pressão estática, pressão dinâmica, pressão total, vazão, conservação da vazão, Lei de Bernoulli); Medida da velocidade (tubo Venturi, tubo de Prandtl). 6.4.8 Óptica: Natureza da luz (teorias ondulatórias e corpuscular de propagação); Determinação da velocidade da luz (métodos de Roemer – astronômico, Fizeau – roda girante e Foucault – espelho girante); Reflexão (imagens formadas por espelhos planos e esféricos); Refração (índice de refração, reflexão total); Dispersão da luz pelos prismas (determinação do índice de refração); Lentes delgadas; O olho humano; Defeitos de refração na visão e suas correções; Instrumentos óticos (lupa, luneta, binóculo e telescópio). 6.4.9 Eletrostática e Eletrodinâmica: Carga elétrica (lei de Coulomb); Campo elétrico (linhas de força); Energia potencial elétrica e potencial elétrico; Condutores e isolantes (propriedades dos condutores isolados); Corrente elétrica (intensidade de corrente e modelo da condução elétrica); Resistividade e resistência elétrica (lei de Ohm); Associação de resistores; Funcionamento das baterias (força eletromotriz); Potência e energia nas várias partes dos circuitos de corrente contínua; Associação de geradores; Circuitos elétricos de corrente contínua (leis de Kirchhoff). 6.4.10 Magnetismo e Eletromagnetismo: Ímãs (interações entre ímãs); Campo magnético (campo magnético terrestre e “pólos magnéticos”); Linhas de indução do campo magnético; Campo magnético produzido por correntes contínuas; O solenóide; Ação do campo magnético sobre partículas carregadas em movimento; Ação do campo magnético sobre condutores retilíneos com corrente contínua; Força e torque sobre bobinas retangulares; Interação entre condutores retilíneos portadores de corrente contínua (a balança de Ampère); Indução eletromagnética; Força eletromotriz induzida (lei de Faraday-Lenz). 6.4.11 Física Moderna: Relatividade (transformação de Galileu e Lorentz, postulados de relatividade, transformação de velocidades, contração do tempo, dilatação do espaço, equivalência massa-energia); Mecânica quântica (experiências históricas, quantização dos níveis de energia do átomo, o átomo de hidrogênio, dualidade onda-partícula); Estado sólido (noções gerais de semicondutores, transistores e circuitos integrados); Física nuclear (desintegração radioativa, reatores nucleares e aplicações).

▣ 6.5. MATEMÁTICA

- ▣ 6.5.1 ARITMÉTICA - Proporcionalidade, Juros, Porcentagem e Médias: Conceito de razões e proporções (proporções contínuas, cálculos de termos desconhecidos de uma proporção; Divisão em partes diretas e inversamente proporcionais; Regra de três simples e composta; Cálculos de médias (aritmética, ponderada, geométrica e harmônica)

▫ 6.5.1 ÁLGEBRA

- i. Teoria dos conjuntos: Conjuntos numéricos, conjuntos naturais, conjuntos dos inteiros, Conjunto dos racionais, conjunto dos reais, conjunto dos complexos.
- ii. Funções: Conceito de funções (domínio, imagem, contradomínio, notação, funções numéricas); Funções elementares e funções definidas por várias sentenças; Operações com função, composição de funções; classificação de funções.
- iii. Polinômios: Função polinomial.
- iv. Equações, inequações e Sistemas de 1º e 2º graus.
- v. Equações redutíveis aos 1º e 2º graus.
- vi. Funções lineares quadráticas e valor absoluto.
- vii. Funções exponencial e logarítmica.
- viii. Progressões aritméticas e geométricas.
- ix. Análise combinatória, binômio de Newton e probabilidade.
- x. Matrizes, determinantes e sistemas de equações lineares.

▫ 6.5.2 GEOMETRIA

- i. Introdução à geometria: ângulos, triângulos, polígonos, circunferência e círculo.
- ii. Área das superfícies planas e áreas e volumes dos sólidos usuais.
- iii. Geometria no espaço: Postulados da reta e do plano, intersecção de planos; paralelismos e perpendicularismos de retas, de planos, de retas e planos, poliedros, poliedros convexos e regulares, relação de Euler; Prismas e pirâmides (conceito, elementos, classificação, transversais, troncos e relações métricas; cilindro e cone (conceitos, elementos, plano secante, parte da esfera e relações métricas, sólidos gerados).

▫ 6.5.3 TRIGONOMETRIA - Funções trigonométricas, equações trigonométricas e resolução de triângulos.

▫ 6.5.4 GEOMETRIA ANALÍTICA - Estudo analítico da reta, circunferência, elipse, parábola e hipérbole.

▫ 6.6. GEOGRAFIA

▫ 6.6.1 Geografia: Conceituação e evolução da geografia; As diversas áreas da geografia; O objeto de estudo da geografia; A aplicação dos conhecimentos geográficos. 6.6.2 A terra no espaço: Dimensões, Movimentos principais e suas conseqüências geográficas; As coordenadas geográficas e os sistemas de projeção cartográfica. 6.6.3 A atmosfera terrestre: Conceito, estrutura, composição e importância geográfica da atmosfera terrestre; Elementos e fatores climáticos; Os diversos tipos de clima do planeta; Alterações climáticas globais e as ações antrópicas. 6.6.4 A dinâmica da litosfera: As principais características da crosta terrestre e da litosfera; A estrutura interna da terra e a dinâmica das placas litosféricas; A gênese e a evolução do relevo terrestre; Os principais tipos de relevo; As ações antrópicas e a aceleração dos processos erosivos e deposicionais; As rochas e os solos (tipos, características e uso). 6.6.5 A dinâmica da hidrosfera: As características e os movimentos principais das águas oceânicas; Os diversos tipos de mares; Os principais atributos de uma bacia hidrográfica; O desenvolvimento, o manejo e o uso dos recursos hídricos; Problemas ambientais das áreas litorâneas e fluviais. 6.6.6 Os grandes biomas do planeta: Os fatores responsáveis pela distribuição da vegetação sobre a superfície terrestre; As relações entre clima, solo e cobertura vegetal; As principais formações vegetais do planeta; Os impactos ambientais dos desmatamentos. 6.6.7 A população do mundo: A estrutura e a dinâmica da população; As principais teorias demográficas; A distribuição da população; O crescimento da população e os seus impactos ambientais; Os fatores demográficos e o desenvolvimento sustentável. 6.6.8 Ambiente rural-agrícola; a agricultura comercial e de subsistência no mundo tropical; a agricultura moderna nos países desenvolvidos; a pecuária; os impactos ambientais das atividades agrícolas. 6.6.9 A industrialização e o meio ambiente; os fatores da localização industrial; as principais áreas industriais do mundo; a atividade industrial e o meio ambiente. 6.6.10 Os principais aspectos físico, geográfico e geoeconômicos da América anglo-saxônica, da América latina, da Eurásia e da Ásia; as principais organizações econômicas internacionais. 6.6.11 A organização do espaço geográfico brasileiro; OS fundamentos geológicos e geomorfológicos; A dinâmica atmosférica e os diversos tipos climáticos; As

principais bacias hidrográficas (características e utilização); Os principais domínios morfoclimáticos e fitogeográficos; A dinâmica populacional e a urbanização; As fontes de energia; A agropecuária e a estrutura fundiária; O Brasil e a mundialização do capitalismo; As atividades comerciais; A organização político-administrativa da República Federativa do Brasil; Os poderes da nação; As grandes regiões do Brasil (aspectos físico-geográficos e geoeconômicos); O trópico semiárido brasileiro (aspectos ambientais e socioeconômicos). 6.6.12 Os principais focos de tensão da atualidade.

▣ 6.7. QUÍMICA

- 6.7.1 Técnicas básicas de laboratório: Reconhecimento das vidrarias e aparelhos mais usuais em laboratório de química e a sua utilização. 6.7.2 Tipos de matérias: Substâncias puras, simples e compostas; Misturas; Conceituar, exemplificar e identificar elementos de simbologia química, substâncias compostas; Fórmulas e nomenclatura; Identificação dos métodos de separação das substâncias. 6.7.3 Leis Ponderais-Estequiometria e a base da teoria atômica: Leis de Lavoisier, Proust, Dalton, Richter (aplicações); Problemas envolvendo cálculos estequiométricos. 6.7.4 Átomos e moléculas, número atômico e número de massa, mol e número de avogrado, isóbaros e isótonos; Conceituar número atômico e número de massa, mol e número de avogrado; Conceituar isóbaros, isótonos e isótopos; Resolução de problemas sobre estequiometria, envolvendo as leis ponderais e cálculos de composição centesimal a partir da abundância isotópica. 6.7.5 Estrutura atômica, modelos de Thompson e Rutherford: Noções básicas sobre a natureza da luz (espectroscopia); Átomos de Bohr; Princípios de Heisenberg; Números quânticos; Distribuição eletrônica; Ordem e energia dos orbitais. 6.7.6 Classificação periódica: Breve histórico sobre a origem da tabela periódica; Descrição da tabela periódica atual (classificação dos elementos em grupo e períodos segundo sua configuração eletrônica); Conhecer os elementos representativos e os de transição e gases nobres; Propriedades periódicas (raio atômico, potencial de ionização, afinidade eletrônica, eletronegatividade e caráter metálico); e sua variação ao longo da tabela periódica; Resolução de problemas, envolvendo uma determinada série de elementos, para saber colocá-los em ordem crescente ou decrescente das propriedades acima. 6.7.7 Ligações químicas: ligação iônica – ligação covalente; Definição da ligação iônica; Identificar, numa série de elementos representativos, aqueles que foram compostos de caráter iônico; Principais propriedades dos compostos iônicos; Definição de ligação covalente; Hibridação dos tipos sp , sp^3d , sp^3d^2 em compostos orgânicos e inorgânicos (identificar os exemplos clássicos de hidratação de compostos orgânicos); Momentos dipolares – moléculas polares e apolares; A ponte do hidrogênio; Ligação covalente e coordenada; Interação inter molecular; Forças de Vander Waals. 6.7.8 Termodinâmica: o aspecto energético das reações químicas; Conceitos de sistemas, estado e função de estado; Definição de calor e trabalho; A 1ª Lei da termodinâmica; Entalpia; Calor de reação (calor de formação, calor de combustão); Resolução de problemas sobre calor de reação e entalpia de elementos e compostos a partir do estado padrão, energia livre e entropia. 6.7.9 Cinética Química: Equilíbrio químico; Choques efetivos e energia de ativação; Lei de distribuição de Maxwell e a formação do complexo ativado; Lei de velocidade (uma dada expressão de velocidade de uma reação, estabelecer a sua ordem e molecularidad); Fatores que afetam a velocidade de uma reação química (reagentes, concentração, temperatura e pressão); Catálise; Definição de equilíbrio e das constantes K_p e K_c ; Equilíbrio homogêneo e heterogêneo; Princípio de Le Chatelier (deslocamento do estado de equilíbrio); Resolução de problemas sobre equilíbrio e as constantes de equilíbrio. 6.7.10 Funções inorgânicas: Classificação, nomenclatura, propriedades, métodos de obtenção, função ácida e função básica; Nomenclatura dos ácidos; Função base (conceito clássico de Arrhenius); Nomenclatura de bases; Função sal e óxidos. 6.7.11 Soluções: Conceitos, classificação, unidades de concentração, diluição, mistura de soluções de mesmo soluto e solutos diferentes; Titulação – Propriedades coligativas. 6.7.12 Teoria de ácidos e base Ph e solução de tampão: Teorias de Arrhenius, Bronsted-Lowry, Lewis e Usanovich; Força ácida e força básica; Dissociação da água, produto iônico da água K_w ; Efeitos de ácidos e bases sobre a dissociação da água; Definição de pH e a sua variação; Solução tampão e princípio dos tampões; Cálculo de pH em sistemas de tampão; Hidrólise; Produto de solubilidade. 6.7.13 Gases: Leis físicas dos gases; Relações molares nos gases; Densidade dos gases; Difusão e efusão dos gases; Misturas gasosas. 6.7.14

Balanceamento de equações químicas: Conceito de oxidação, redutores e oxidantes, equivalente grama de um oxidante e de um redutor; Balanceamento de equações – Método algébrico, oxirredução e de ion-elétron. 6.7.15 Radioatividade: As principais radiações nucleares, leis do decaimento radioativo; Cinética das desintegrações radioativas; Resoluções de problemas sobre desintegração radioativa. 6.7.16 Eletroquímica: Produção de uma corrente elétrica, a partir de uma reação química; Conceito de eletrólise; Leis de Faraday, aplicações. **QUÍMICA ORGÂNICA** 6.7.17 Átomo de carbono: Cadeias carbônicas – radicais orgânicos; A tetravalência do carbono (formação de ligação simples, duplas, triplas); Definição, classificação, identificação e exemplificação dos tipos de cadeias carbônicas quanto à natureza dos elementos, disposição dos átomos de carbono e saturação; Radicais monovalentes, bivalentes e trivalentes. 6.7.18 Funções orgânicas: Grupamento funcional – nomenclatura – série homológica – série isóloga – série heteróloga; Função hidrocarboneto; Funções oxigenadas; Funções sulfuradas; Funções nitrogenadas. 6.7.19 Isomeria: Classificação; Definição de isomeria; Isomeria plana e espacial; Numa série de compostos, identificar os diversos tipos de isomeria plana (cadeia, posição, compensação, funcional, tautomeria); Numa série de compostos orgânicos, identificar os diversos tipos de isomeria espacial (ótica e geométrica). 6.7.20 Mecanismos de reações em química orgânica, tipos gerais de reações: Reações homolíticas e heterolíticas; Efeitos indutivos e mesômeros; Reações de adição, substituição, eliminação; Definir e explicar reação homolítica e heterolítica (reagentes eletrófilos e nucleófilos); reações de adição eletrofílica e nucleofílica; Reações de substituição nucleofílica e eletrofílica; Numa série de reações orgânicas, assinalar as que representam exemplos das reações citadas acima. 6.7.21 Acidez e basicidade em compostos orgânicos: Numa série de compostos pertencentes as funções orgânicas citadas no item 6.7.18, estudá-las em ordem crescente e decrescente de acidez e basicidade. 6.7.22 Petróleo: Conceitos de petróleo; Identificação dos diferentes tipos de petróleo; Processos utilizados na indústria petroquímica; Identificar principais produtos derivados do petróleo. 6.7.23 Polímeros: Definição de polímeros; Matérias-primas, utilizadas na produção de borrachas sintéticas. 6.7.24 Compostos naturais biologicamente importantes: Aminoácidos; Proteínas; Hidratos de carbono; Lipídeos; Ácidos nucleicos.

▣ 6.8. HISTÓRIA

- ▣ **HISTÓRIA GERAL** - História – conceito e importância para compreensão da sociedade; Antiguidade oriental (a relação entre cultura e religião e a estrutura de poder); A antiguidade clássica (as contribuições das culturas grega e romana para a civilização ocidental); A formação da sociedade medieval (as invasões bárbaras e as mudanças nas relações de poder e nos hábitos culturais – a sociedade feudal e a importância da igreja católica); As culturas bizantina e muçulmana; A crise do feudalismo; O Renascimento e as novas concepções nas artes e nos saberes e as mudanças nas concepções de mundo; As reformas religiosas do século XVII e a construção do mundo moderno; A expansão marítimo-comercial e a posse da América pelos europeus; A colonização e os confrontos culturais; A formação do Estado Moderno (concepções e práticas do poder); O Iluminismo e a construção de modernidade; As revoluções burguesas na Inglaterra e na França e sua influência nas concepções de construção e na vida cotidiana; O processo de independência das colônias europeias na América; Os problemas enfrentados pelas nações americanas no século XIX; Os novos cenários da luta política e as utopias revolucionárias; A expressão do capitalismo europeu na África e na Ásia; A concorrência imperialista, a questão do nacionalismo e na guerra de 1914-1918; A revolução de 1917 na Rússia; O Modernismo nas artes e a construção de novas representações culturais; O Totalitarismo e a Segunda Guerra Mundial; A descolonização na Ásia e na África; A revolução chinesa e o desenvolvimento do Japão; Conflitos e contradições na 2ª metade do século XX (a globalização e a nova ordem mundial); As manifestações culturais e a sociedade de massas na 2ª metade do século XX. **HISTÓRIA DO BRASIL**: O Brasil antes da chegada dos europeus; Os fundamentos da colonização portuguesa e os choques culturais; As disputas entre as metrópoles europeias e a presença holandesa no Brasil; A penetração nos sertões pela pecuária e a procura de metais preciosos; A importância da mineração no século XVIII; As manifestações culturais no Brasil colônia; As crises do sistema colonial e os movimentos de resistência à dominação portuguesa; O processo de independência (transferência do governo português para o Brasil); A revolução pernambucana de

1817; Os contrapontos da revolução de 1820 em Portugal; O primeiro reinado e as dificuldades de montagem do Estado Nacional; A instabilidade do período regencial; O Segundo Reinado (a expansão da lavoura cafeeira e as novas relações de poder); A passagem para o trabalho livre (lutas e contradições); Os impasses da monarquia e a luta da república; A cultura brasileiras e a modernização do século XIX; Os movimentos políticos da Primeira República e a luta contra as oligarquias; O Estado Novo e o autoritarismo político (a modernização e o contexto internacional); O fim do Estado Novo e a República brasileira no período de 1946 a 1964; O populismo e as dificuldades de modernização da sociedade brasileira; O golpe de 1964 e o controle político-militar da sociedade (a institucionalização do autoritarismo e os movimentos de resistência); A luta pela abertura política e a república brasileira hoje; A cultura brasileira no século XX e a questão da identidade (nacionalismo e modernismo).

▣ 6.9. BIOLOGIA

- ▣ 6.9.1 A química da célula viva: Água, sais minerais, carboidratos, lipídeos, proteínas, enzimas, ácidos nucléicos.
- 6.9.2 Célula: Conceito; Características gerais; Membrana e parede; Citoplasma e organelas, núcleos e componentes nucleares; Superfície celular e as trocas entre células e o meio extracelular; Obtenção e utilização da energia pelas células; Digestão intracelular; Processos de síntese e secreção celular; Reprodução.
- 6.9.3 Tecidos: Conceito ; Tecidos animais (epitelial, conjuntivo, muscular, e nervoso); Tecidos vegetais (meristemático, de revestimento, sustentação, condução, proteção, transporte e parênquima).
- 9.4 As grandes funções vitais: Nutrição de gestão; Circulação de transporte; Respiração; Excreção; Sistema de proteção, sustentação e locomoção; Sistemas integradores; Reprodução e desenvolvimento ontogenético; Os sentidos.
- 6.9.5 Ecologia: Associação entre os seres vivos; Ecossistemas e seus componentes; Dinâmica populacional; ciclos biogeoquímicos; Os biomas brasileiros; Fatores de desequilíbrio ecológico.
- 6.9.6 Genética: Conceitos básicos; Heredogramas; Leis de Mendel (problemas); retrocruzamento; Alelos múltiplos (problemas); Grupos sanguíneos (AOB, MN, fator RH – problemas); Interação gênica (problemas); Interação gênica (problemas); A herança do sexo (problemas); Determinação do sexo livre; Linkage e o mapeamento genético; Crossing-over (problemas); Aberrações cromossômicas; Cariótipo; Fórmulas cromossômicas; Mutação; Genes letais e genes subletais (problemas).
- 6.9.7 Evolução: Origem da vida; Evidência e evolução; Principais teorias da evolução; Mecanismo de evolução; A formação de novas espécies; Evolução dos vertebrados; Evolução do homem; Noções de probabilidade; Noções de genética da população.
- 6.9.8 Higiene e saúde: Principais endemias do Brasil e seu controle; Doenças sexualmente transmissíveis; Imunidade doenças de carência.
- 6.9.9 Taxonomia: Classificação natural e artificial; Sistemas de classificação dos seres vivos em uso corrente; Regras de nomenclatura.
- 6.9.10 Zoologia: Características gerais e classificação dos principais filos de animais.
- 6.9.11 Botânica: Características gerais e classificação dos principais grupos de vegetais.