



FacREDENTOR

VESTIBULAR AGENDADO

2019/1º semestre

Data das Provas

10/09/2018 a 08/03/2018



FacREDENTOR

MANUAL DO CANDIDATO



APRESENTAÇÃO

A Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, mantida pela Sociedade Universitária Redentor, credenciada pela Portaria nº 1.116 de 10 de Outubro de 2016, publicada no Diário Oficial da União dia 09 de Outubro de 2016, através de sua Comissão de Vestibular, constituída para gerir o Processo de Seleção de ingresso aos Cursos no ano 2019/1, abre Concurso de Seleção para o 1º semestre de 2019.

A Faculdade Redentor de Paraíba do Sul foi constituída e teve os seus Cursos aprovados de acordo com as novas Diretrizes Curriculares, diretrizes estas que norteiam os novos rumos da Educação Nacional, numa política de objetivos que passa pelo seu aprimoramento e capacitação para introduzir os novos profissionais num mundo globalizado, com exigências cada vez maiores. Ressalta-se que as avaliações do MEC para os referidos Cursos foram excelentes.

O Manual que ora apresentamos, colocará você, caro(a) concursando(a), muitíssimo bem informado(a) de todas as disposições e instruções para o Concurso de Seleção à Faculdade Redentor de Paraíba do Sul – 1º semestre de 2019.

Sentimo-nos orgulhosos dos nossos alunos que obtiveram no ENADE (Exame Nacional de Desempenho Estudantil) um excelente resultado, evidenciando, dessa forma, a seriedade e o compromisso da Instituição com sua proposta de garantir qualidade na formação profissional em um clima de parcerias, conquistas e sucesso. Orgulhamo-nos, também, de você ter escolhido a Faculdade Redentor de Paraíba do Sul para prestar o vestibular 2019/1. Esperamos que você obtenha sucesso nas provas, logrando classificação. Desejamos, também, que você faça conosco um excelente curso e que se torne um(a) profissional apto(a) a superar as expectativas do mercado.

Desejamos mais – que o ano de 2019 marque a sua vida e que você nunca se esqueça deste Vestibular.

Pela Comissão de Vestibular.

Prof. Heitor Antonio da Silva
Reitor



1- Edital.....	04
Da Validade.....	04
Das Vagas	04
Da Inscrição.....	04
Das Provas.....	06
Da Prestação das Provas.....	06
Da Classificação	07
Dos Resultados	07
Da Matrícula e da Reclassificação	08
Das Disposições Finais	09
2- Programas das Provas	10



SOCIEDADE UNIVERSITÁRIA REDENTOR

MANUAL DO CANDIDATO

PROCESSO SELETIVO – 2019/1º SEMESTRE

O Diretor-Presidente da Sociedade Universitária Redentor, mantenedora da Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, torna público que, no período indicado neste edital, estarão abertas as inscrições ao Processo Seletivo 2019/1, destinado a classificar candidatos aos cursos de graduação, a ser desenvolvido pela comissão permanente de vestibular da Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, com base nas disposições regimentais, da Lei nº 9.394 de 20/12/1996, do Decreto nº 2.306 de 19/08/1997 e Portaria nº 40 republicada em 29/12/2010, da legislação em vigor e pelas demais disposições regulamentares contidas no presente Manual e seus Anexos.

1 – DA VALIDADE

1.1. O Processo Seletivo de que trata o presente Manual terá validade para o 1º semestre de 2019, nas 500 vagas aqui fixadas, respeitando o número de vagas anuais de cada curso.

2 – DAS VAGAS

2.1. As vagas oferecidas para o primeiro semestre de 2019 estão distribuídas entre os cinco cursos oferecidos pela Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, localizada na Rua Visconde de Paraíba, Nº 97 – Centro – Paraíba do Sul - RJ, conforme **QUADRO I**, abaixo:

Quadro I

CURSO	TURNO	HABILITAÇÃO	Nº DE ALUNOS POR TURMA	AUTORIZAÇÃO	Nº DE VAGAS
ENGENHARIA CIVIL	Noturno	Bacharel	50	Portaria Nº 684 de 31 de Outubro 2016	100
ENGENHARIA DE PRODUÇÃO	Noturno	Bacharel	50	Portaria Nº684 de 31 de Outubro 2016	100
SERVIÇO SOCIAL	Noturno	Bacharel	50	Portaria Nº 684 de 31 de Outubro 2016	100
ARQUITETURA	Noturno	Bacharel	50	Portaria Nº 684 de 31 de Outubro 2016	100
ENGENHARIA MECÂNICA	Noturno	Bacharel	50	Portaria Nº 685 de 31 de Outubro 2016	100

2.2. Serão oferecidas 10% das vagas de todos os cursos para os candidatos que apresentarem certificação do ENEM, com nota igual ou superior a 06 (seis).

3 – DA INSCRIÇÃO

3.1. A inscrição para o Vestibular semestre e 2019 1º semestre, será realizada no período de 10 de Setembro de 2018 a 08 de Março de 2019. Data da Prova 10/09/2018 a 08/03/2019, no horário das 08:00 às 18:00, de segunda à sexta-feira e de 08:00 às 17:00, aos sábados. Contudo, no último dia de inscrições o horário pelo site será encerrado às 00:00 e na Faculdade o ultimo dia de inscrição



será dia 03/03/2018 às 22:30 pelo candidato ou seu representante legal (procurador), nos seguintes locais: Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, localizada na Rua Visconde de Paraíba, Nº 97 – Centro – Paraíba do Sul - RJ; ou através do site www.redentor.edu.br;

3.1.1. A inscrição para os candidatos que optarem pelo ENEM, como forma de ingresso, será realizada no período de 10 de Setembro de 2018 a 08 de Março de 2019, no mesmo horário e locais citados no item acima.

3.2. Para efetuar sua inscrição, o candidato deverá proceder da seguinte forma:

3.1.1. A inscrição para os candidatos que optarem pelo ENEM, como forma de ingresso, será realizada no período de 10 de Setembro de 2018 a 08 de Março de 2019, no mesmo horário e locais citados no item acima.

3.2. Para efetuar sua inscrição, o candidato deverá proceder da seguinte forma:

3.2.1. Certificar-se de que preenche todos os requisitos exigidos neste Edital para participação no Processo Seletivo;

3.2.2. Após ler atentamente o "Manual do Candidato", preencher a inscrição.

3.2.3. O candidato deverá efetuar a opção do Curso em que deseja ingressar, bem como escolher a língua estrangeira (Inglês ou Espanhol) em que será examinado (a não opção pela língua estrangeira obriga o candidato a prestar prova de Inglês);

3.2.4. O candidato será responsável por qualquer erro ou omissão no preenchimento;

3.2.5. Receber e manter sob sua guarda o comprovante de entrega do Requerimento de Inscrição devidamente autenticado pelo posto, que será o seu comprovante de inscrição (não haverá confirmação de inscrição enviada pelo correio);

3.2.6. O candidato somente será considerado inscrito no Processo Seletivo após ter cumprido todas as instruções descritas no item 03 deste Edital e todos os seus subitens.

3.2.7. Não serão aceitos pedidos de isenção de pagamento do valor da taxa de inscrição, seja qual for o motivo apresentado.

3.3. Será permitida a inscrição por procuração, mediante entrega do respectivo instrumento de mandado, acompanhado de cópia do documento de identidade do candidato, devidamente autenticada, e apresentação da identidade do procurador;

3.3.1. Deverá ser apresentada uma procuração para cada candidato, que ficará retida, anexada ao Requerimento de Inscrição;

3.3.2. O candidato inscrito por procuração assume total responsabilidade pelas informações prestadas por seu procurador no Requerimento de Inscrição, arcando com a consequência de eventuais erros de preenchimento daquele documento.

3.4. Não haverá devolução de taxa de inscrição, em hipótese alguma.

3.5. Não será aceita inscrição condicional e/ou extemporânea. Verificado, a qualquer tempo, o recebimento de inscrição que não atenda a todos os requisitos fixados neste Edital, será ela cancelada.

3.6. O candidato que fizer, no Formulário de Requerimento de Inscrição, declaração falsa ou inexata, terá sua inscrição cancelada e estarão anulados todos os demais atos dela decorrentes.



4 – DAS PROVAS

- 4.1.** O Processo Seletivo compreenderá a realização de Prova Objetiva e Redação, ambas de caráter eliminatório e classificatório, a ser realizada por todos os candidatos.
- 4.2.** A Prova Objetiva será composta de questões de múltipla escolha, versando sobre o conteúdo constante do Manual do Candidato – PROGRAMA DAS DISCIPLINAS.
- 4.2.1.** A prova constará de 32 (trinta e duas) questões, valendo cada questão 01(um) ponto, distribuídas da seguinte forma:
- 4.2.1.1.** Para os cursos de Engenharia Civil, Engenharia de Produção, Arquitetura e Engenharia Mecânica: Geografia, História, Biologia, Língua Estrangeira, Português, Física, Matemática e Química 08 (oito) questões de cada disciplina, sendo atribuído peso 02 (dois) para as seguintes disciplinas: Física, Matemática e Química;
- 4.2.1.2.** Para o curso de Serviço Social: Geografia, História, Matemática, Língua Estrangeira, Português, Física, Biologia e Química 08 (oito) questões de cada disciplina, sendo atribuído peso 02 (dois) para as seguintes disciplinas: Geografia, História e Português;
- 4.2.2.** Cada questão da prova terá até 05 (cinco) alternativas e uma única opção correta;
- 4.2.3.** As questões da Prova Objetiva versarão sobre os assuntos ministrados no Ensino Médio, constantes dos programas divulgados no Manual do Candidato.
- 4.3.** A Redação versará sobre tema da atualidade brasileira/mundial.
- 4.3.1.** O candidato deverá elaborar um texto do tipo dissertativo;
- 4.3.2.** O critério de correção avaliará a adequação ao tema, a coerência da argumentação, a coesão do texto e as questões gramaticais;
- 4.3.3.** À Redação se atribuirá nota de 0 (zero) a 20 (vinte) pontos.
- 4.4.** O tempo disponível para a realização da Prova Objetiva e da Redação é de quatro horas.
- 4.5.** Será eliminado do Processo Seletivo o candidato que tirar zero na Prova Objetiva ou na Redação ou faltar à prova.
- 4.6.** Em nenhum caso será concedida vista, revisão ou recontagem de pontos em quaisquer das questões da prova ou no conteúdo desta (inclusive a redação), não cabendo, portanto, qualquer espécie de recurso, em nenhuma instância.
- 4.7.** Serão admitidos recursos quanto ao gabarito oficial, desde que apresentados no prazo de até 24 (vinte e quatro) horas, a contar da data da divulgação do gabarito. O requerente deverá estar inscrito no Processo Seletivo 2017/1. Os recursos devem ser protocolados na Central de Atendimento da Faculdade Redentor de Campos. O(s) ponto(s) referente(s) à(s) questão(ões) eventualmente anulada(s) será(ão) atribuído(s) a todos os candidatos presentes à prova.
- 4.8.** Ainda que aprovado no Processo Seletivo, não terá direito à matrícula o candidato cuja classificação ultrapassar o número de vagas oferecidas em cada curso.
- 4.9.** A validade do presente Processo Seletivo é para matrículas no 2º semestre de 2018 e 1º semestre de 2019.
- 4.10.** O candidato aprovado no Processo Seletivo que não preencha as condições legais para a matrícula, e que, contudo, venha a apresentar Liminar Judicial obrigando a Faculdade a matriculá-lo, será matriculado como excedente.



5 – DA PRESTAÇÃO DAS PROVAS

- 5.1.** As provas realizar-se-ão do dia 10 de Setembro de 2018 a 08 de Março de 2019 das 08:00 às 18:00 de segunda a sexta-feira e de 08:00 às 17:00 aos sábados, no seguinte local: Faculdade de Paraíba do Sul, localizada na Rua Visconde de Paraíba, Nº 97 – Centro – Paraíba do Sul – RJ.
- 5.2.** Somente será admitido à sala de prova o candidato que se apresentar no dia da prova e que estiver munido do original do documento de identidade informado no Requerimento de Inscrição, não sendo aceita cópia. Contudo sugerimos ao candidato que chegue com pelo menos 01 hora de antecedência.
- 5.2.1.** O documento deverá estar em perfeitas condições, de forma a permitir, com clareza, a identificação do candidato.
- 5.3.** O candidato deverá comparecer ao local designado munido de caneta esferográfica de tinta de cor preta ou azul, com a qual deverá assinalar, com clareza, suas respostas no Cartão de Respostas, que será o único documento válido para a correção eletrônica e redigir sua Redação em folha específica.
- 5.4.** Durante a realização das provas não será permitida qualquer espécie de consulta (livros, notas, códigos, manuais, impressos ou anotações), nem o uso de telefone celular, transmissor/receptor de mensagens de qualquer tipo, máquina calculadora ou qualquer equipamento eletrônico.
- 5.5.** Não haverá substituição do Cartão de Respostas por erro do candidato. O preenchimento do mesmo será de inteira responsabilidade do candidato, que deverá proceder de conformidade com as instruções específicas contidas na prova.
- 5.6.** Será atribuída NOTA ZERO à questão da prova que contiver mais de uma ou nenhuma resposta assinalada, emenda ou rasura, ainda que legível.
- 5.7.** Iniciada a prova, nenhum candidato poderá retirar-se da sala antes de decorrida uma hora do seu início, por motivo de segurança.
- 5.8.** Os candidatos somente poderão se ausentar do recinto de prova portando o caderno de questões, após 02 (duas) horas do início da mesma, por motivo de segurança.
- 5.9.** Os 03 (três) últimos candidatos deverão permanecer na sala e somente sairão juntos do recinto, após a aposição, em Ata, de suas respectivas assinaturas.
- 5.10.** Por motivo de segurança, será terminantemente vedado ao candidato copiar seus assinalamentos feitos no cartão de respostas.
- 5.11.** Não haverá aplicação de provas fora dos locais e datas pré-estabelecidos.
- 5.12.** Não haverá segunda chamada, seja qual for o motivo alegado para justificar a ausência do candidato; o não comparecimento à prova importará a sua eliminação do Processo Seletivo.
- 5.13.** Será excluído do Processo Seletivo o candidato que:
- 5.13.1.** apresentar-se após o horário estabelecido;
- 5.13.2.** ausentar-se da sala de provas sem o acompanhamento do fiscal ou antes de decorrida uma hora do início das provas;
- 5.13.3.** for surpreendido em comunicação com outras pessoas ou utilizando-se de livros, notas ou impressos ou calculadoras;
- 5.13.4.** estiver portando ou fazendo uso de qualquer tipo de equipamento eletrônico de comunicação;
- 5.13.5.** lançar mão de meios ilícitos para a execução da prova;
- 5.13.6.** não devolver o Cartão de Respostas;
- 5.13.7.** perturbar, de qualquer modo, a ordem dos trabalhos.
- 5.14.** Será considerada falta grave, implicando, sua ocorrência, na exclusão do candidato, com a anulação da respectiva prova, o comportamento incorreto ou descortês com qualquer dos examinadores, seus auxiliares, autoridades presentes ou demais candidatos.



6 – DA CLASSIFICAÇÃO

6.1. Os candidatos serão classificados, por curso, em ordem decrescente do total de pontos obtidos no somatório da Prova Objetiva e Redação.

6.1.1. Na hipótese de igualdade do total de pontos, terá preferência, sucessivamente, o candidato com:

- a)** com maior número de pontos na disciplina Língua Portuguesa;
- b)** com maior número de pontos na disciplina Redação;
- c)** mais idoso.

6.1.2. Os candidatos com certificação do ENEM serão classificados entre si em ordem decrescente do total de pontos obtidos no exame.

6.1.3. As vagas ociosas perante a classificação do ENEM serão oferecidas para os demais candidatos por curso.

7 – DOS RESULTADOS

7.1. O gabarito oficial será divulgado pela Faculdade Redentor de Paraíba do Sul em até 24 horas após a realização das provas.

7.2. Concluído o julgamento dos recursos eventualmente interpostos contra o gabarito, será divulgada a relação dos candidatos classificados por curso, na ordem decrescente da soma dos totais de pontos obtidos e com estrita observância dos critérios de desempate estabelecidos no item 6.1.1. deste manual.

7.3. O Resultado Final do Vestibular – 2019/1 será divulgado na própria unidade 1 dia após a realização da prova.

8 – DA MATRÍCULA E DA RECLASSIFICAÇÃO

8.1. Divulgadas as listas de candidatos classificados aos diversos cursos, estes deverão comparecer ao ato de matrícula e inscrição em disciplinas: Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, localizada na Rua Visconde de Paraíba, Nº 97 – Centro – Paraíba do Sul -, RJ, a serem realizadas no período de 10 de Setembro de 2018 a 08 de Março de 2019. Data da Prova 10/09/2018 a 08/03/2019 no horário das 08:00 às 18:00, de segunda à sexta-feira e de 08:00 às 17:00 aos sábados. O não comparecimento implicará na eliminação do candidato.

8.2. Os documentos necessários à realização da matrícula são os seguintes:

A serem exibidos em original:

- a)** Um retrato 3x4, recente;
- b)** RG;
- c)** CPF;
- d)** Título de Eleitor, para maiores de 18 (dezoito) anos;
- e)** Para candidatos do sexo masculino maiores de 18 anos, comprovação de estar em dia com as obrigações militares;
- f)** Certidão de nascimento ou casamento;
- g)** Comprovante de residência;
- h)** Certificado de Conclusão do Ensino Médio;
- i)** Histórico Escolar completo do Ensino Médio, ou de curso equivalente;
- j)** Certificado ou Diploma de conclusão do Ensino Médio, ou equivalente;

A serem exibidos em cópia legível:

- k)** Diário Oficial, com a devida publicação do nome do candidato, para os concluintes do Ensino Médio a partir de 1982 até 26 de Junho de 2016.



8.5. A matrícula poderá ser efetuada pelo próprio candidato classificado, ou seu Representante Legal (procurador), mesmo no caso de menores assistidos, constituído conforme item 3.4 e seus subitens.

8.6. O candidato que, no ato da matrícula, não apresentar o Histórico Escolar completo do Ensino Médio ou documento similar de curso equivalente, perderá o direito à matrícula.

8.7. Será automaticamente eliminado do Processo Seletivo, o candidato que não comparecer ou não se fizer representar ao ato de matrícula e na inscrição de disciplinas, no local, data e horário estipulados.

8.8. O candidato que tenha realizado estudos equivalentes ao Ensino Médio, no todo ou em parte, no exterior, deve apresentar parecer de equivalência de estudos da Secretaria da Educação do Estado do Rio de Janeiro ou de qualquer outro Estado da União. Os documentos em língua estrangeira deverão estar visados pela autoridade consular brasileira no país de origem e acompanhados da respectiva tradução oficial.

8.9. No ato da matrícula o candidato deverá assinar contrato de prestação de serviços educacionais com a Faculdade. A recusa ao cumprimento desse quesito implicará na perda do seu direito à vaga.

8.10. Ocorrendo desistência de matrícula, a Comissão do Processo Seletivo promoverá reclassificação de acordo com o disposto no item 6.1 e seu subitem.

8.10.1. Aos candidatos reclassificados aplicar-se-á o disposto nos itens 8.2 a 8.6.

8.11. Os candidatos classificados, que cursam ou cursaram em outras Instituições de Ensino Superior, deverão apresentar, após a matrícula e através do Protocolo Geral, até o dia **10 de Março de 2018**, objetivando isenção de disciplinas:

a) Histórico Escolar completo (original);

b) Programa das disciplinas cursadas;

c) Comprovante de reconhecimento ou autorização de funcionamento do curso.

8.13. Não havendo o mínimo de 30 (trinta) aprovações em 1ª opção para um determinado CURSO e TURNO, os candidatos aprovados serão convocados para efetuar matrícula em nova opção para cursos com vagas remanescentes.

9 – DAS DISPOSIÇÕES FINAIS

9.1. Somente será permitido ao candidato efetivar uma única inscrição no Processo Seletivo. Prevalecerá a última inscrição, no caso de o candidato vir a realizar mais de uma inscrição, não tendo direito à devolução da taxa.

9.2. Todos os cursos oferecidos neste edital, para o primeiro semestre de 2019, funcionarão na sede da Instituição, situada na: localizada na Rua Visconde de Paraíba, Nº 97 – Centro – Paraíba do Sul – RJ.

9.3. O aluno que se servir de documento falso ou inidôneo para matricular-se terá a matrícula cancelada, mesmo durante a realização do curso, além de perder as mensalidades pagas e ficar sujeito às punições previstas em Lei.

9.4. A Comissão do Processo Seletivo fará divulgar, sempre que necessário, normas complementares e avisos oficiais.

9.5. Ao resultado deste Processo Seletivo não caberá recurso de qualquer natureza.

9.6. A Faculdade Redentor de Paraíba do Sul, em atendimento ao que dispõe a Portaria nº 40 de 12/12/2007, coloca, na Divisão de Admissão e Registro, à disposição de todos os candidatos e alunos, através de catálogo, as condições de ofertas dos cursos.

9.7. Os casos omissos e situações não previstas no presente EDITAL serão avaliados pela Comissão do Processo Seletivo.



FacREdENTOR

10

Paraíba do Sul, 10 de Setembro de 2018.

HEITOR ANTONIO DA SILVA
Reitor

ANDRÉ RAELI GOMES
Pró-Reitor de Graduação



PROGRAMAS DAS PROVAS

Língua Portuguesa e Literatura Brasileira

Parte 1 - Compreensão e interpretação de texto. Leitura e análise de texto.

Apreensão do significado textual; técnicas empregadas na construção desse significado. Gramática da Frase e Gramática do Texto.

Parte 2 - Língua Portuguesa

Língua Falada e Escrita. Uso informal e formal da língua. O Português culto. Uso da língua e adequação ao contexto.

Noções de Fonética e Fonologia. Relação fonema / grafema. Acentuação tônica e gráfica.

Morfossintaxe. Estrutura e formação de palavras; classes de palavras; flexões de palavras; frase, oração, período; estrutura da frase; classes de palavras e funções sintáticas; período simples e período composto; coordenação e subordinação, regência nominal e verbal; concordância nominal e verbal; colocação dos termos na frase; pontuação.

Teoria da Comunicação. Elementos da comunicação; noções de ruído e redundância; funções da linguagem.

Noções de Semântica. Sinônimos, antônimos, homônimos e parônimos; denotação e conotação. Linguagem figurada.

O Sistema Ortográfico Vigente

Parte 3: Literatura Brasileira

Literatura. Criação estética; linguagem literária e não-literária; gênero literário.

O processo literário brasileiro. Momentos do processo literário brasileiro em conexão com a história e a cultura brasileira; o fenômeno literário brasileiro no quadro da cultura e da literatura internacional: a expressão literária das atitudes do homem em face do mundo; tradição e modernidade dos procedimentos de expressão literária cultos ou populares e do tratamento dado aos temas; classificação de textos em dada época literária em função de suas características temáticas e expressionais.

O 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 expressionais da poesia, da ficção e do teatro romântico; autores e obras representativos do Romantismo no Brasil; afinidades e diferenças entre o Romantismo e o Realismo-Naturalismo; elementos de oposição, transformação e permanência no confronto entre a poesia do Parnasianismo, a do Simbolismo e a do Romantismo.

O 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; principais autores e obras; características renovadoras na ficção; a poesia brasileira modernista: principais tendências; a poesia de 1945; tendências pós-45.

Língua Estrangeira

A prova de língua estrangeira exigirá do candidato a compreensão de textos escritos, mostrando competência de leitura com conhecimentos de estratégias (ex.: compreensão do sentido global do texto, localização de determinada idéia no texto, palavras cognatas) e conhecimento do vocabulário mais corrente em textos preferencialmente não literários, com diferentes manifestações da chamada "língua-padrão", sem cair nos extremos da linguagem erudita e da linguagem popular.



Quanto à gramática, será exigido conhecimento em nível funcional, ou seja, como acessório à compreensão dos textos.

A seleção do material obedecerá a critérios que privilegiem o texto autêntico, não traduzido nem adaptado, e sim proveniente de publicações atuais em livros, revistas e jornais.

História

Parte 1 - O Mundo Ocidental durante a Época Moderna (séc. XV - séc. XVIII)

A Expansão Marítima e Comercial. A crise do feudalismo a partir do século XIII e a expansão marítima e comercial; a “revolução comercial” e as conquistas ibéricas ultramarinas.

O Estado Moderno e o Absolutismo. Caracterização geral.

O Estado Moderno e o Mercantilismo. Práticas e teorias mercantilistas; mercantilismo e o antigo sistema colonial.

A Colonização Européia na América. A colonização espanhola, a colonização inglesa e a colonização francesa.

O Brasil-Colônia, a Economia. A grande lavoura, as atividades extrativas, a pecuária; a sociedade: a escravidão negra, a escravidão indígena, o homem livre pobre; a ação da Igreja; a catequese, as missões jesuíticas, o Santo Ofício; a ação político-administrativa: capitânicas, governo-geral e municípios; a expansão territorial e a fixação dos limites.

As Manifestações Culturais. Humanismo e Renascimento/críticas ao pensamento medieval; as Reformas religiosas do séc. XVI; a Revolução Científica do séc. XVII; a “Ilustração”.

Parte 2 - A Formação do Mundo Ocidental Contemporâneo (1760/80 - 1870/80)

As Transformações Econômicas. A Revolução Industrial inglesa e suas pré-condições; a crítica ao Mercantilismo: a Fisiocracia e o Liberalismo; o capitalismo industrial na Europa: os exemplos da França e da Alemanha.

As Revoluções Liberais. A crítica ao absolutismo e a crise do Antigo Regime; a independência das 13 colônias; a Revolução Francesa: as diversas visões; Restauração e Revolução: liberalismo e nacionalismo; os movimentos revolucionários de 1820, 1830 e 1848; Realismo e Nacionalismo: de 1850 a 1870; as Unificações.

A Crise do Antigo Sistema Colonial Ibérico. O processo de independência da América espanhola; o processo de independência do Brasil; a Corte portuguesa no Brasil: o Reino Unido e a Revolução Republicana de 1817; a Revolução Liberal do Porto de 1820 e a Independência de 1822.

A América após a Independência. A economia latino-americana e a sua inserção no quadro internacional; a Hispano-América: o caudilhismo e a formação dos Estados Nacionais; os EUA: a formação da economia capitalista; a expansão territorial e a Guerra da Secessão.

Brasil: da independência ao apogeu do sistema monárquico. O Primeiro Reinado, a Constituição de 1824 e a crise regencial; a consolidação da monarquia e a unidade territorial. O Ato Adicional de 1834; a economia primário-exportadora escravista e as suas “modernizações”; o quadro cultural; as relações internacionais: a Inglaterra e as questões platinas.

Parte 3 - O apogeu e a crise da sociedade liberal no mundo ocidental contemporâneo (1870/80-1939/45)

O auge da hegemonia européia e a expansão norte-americana. As transformações econômicas; a concentração capitalista; a expansão imperialista: a dominação da América Latina e da Ásia; a partilha da África.



O apogeu liberal. A democracia liberal: principais ideias e instituições; a crítica ao liberalismo: o anarquismo, o socialismo e a doutrina social da Igreja; as relações internacionais: equilíbrio europeu e sistemas de aliança.

Brasil: da crise monárquica à república oligárquica (1870 - 1930). As transformações econômicas: o declínio da escravidão e a expansão do trabalho livre; o setor exportador, a política financeira e o setor industrial. A sociedade: a urbanização e o crescimento da classe média; a questão operária. A crise da monarquia: o predomínio oligárquico e o coronelismo. A constituição de 1891. O quadro cultural. A política externa.

A Crise da Sociedade Liberal. As guerras mundiais e as relações internacionais; os movimentos e os regimes fascistas; a crise econômica de 1929 e a "Grande Depressão".

A Hispano-América. A crise do estado oligárquico, os exemplos do México e da Argentina.

Brasil: da crise da República Oligárquica ao Autoritarismo Vargasista (1930/1945). A crise dos anos vinte e a Reforma Constitucional de 1926; a revolução da Aliança Liberal em 1930 e a Constituição de 1934; o impacto da "Grande Depressão" no setor exportador e a política de industrialização; a implantação e a desagregação do Estado Autoritário: o Estado Novo e a Constituição de 1937; a política externa; o quadro cultural; as políticas educacionais.

Parte 4 - O Mundo Contemporâneo: as sociedades atuais (pós-1945)

A Crise da Hegemonia Europeia. A "guerra fria"; a "bipolarização" EUA x URSS. A reconstrução da Europa Ocidental.

Sociedades Capitalistas Contemporâneas. EUA, Europa Ocidental e Japão.

Construção e Crise do Socialismo. URSS, China e Europa Oriental.

Sociedades Afro-Asiáticas Contemporâneas. Descolonização e neocolonialismo; as crises do Oriente Médio; a questão islâmica; o "apartheid".

Hispano-América. A economia latino-americana e as transformações no capitalismo internacional; o Estado Populista; as ditaduras militares e os problemas da transição democrática: a experiência chilena (1970/1973); as Revoluções: Cuba e Nicarágua.

Brasil: da República Populista à "Nova República" (pós-1945). A redemocratização e a Constituição de 1946; as alternativas políticas e econômicas na República Populista; o movimento de março-abril de 1964 e o autoritarismo modernizador dos Governos Militares. A Constituição de 1967 e suas emendas; a legislação autoritária; a resistência e a repressão. A distensão, a abertura e a "transição democrática". A "Nova República". A política externa, o quadro econômico, a vida cultural e as políticas educacionais do período.

Física

Parte 1 - Grandezas físicas, medidas e relações entre grandezas.

Identificação das grandezas relevantes e mensuráveis e sua natureza escalar ou vetorial. Operações sobre essas grandezas. Medidas dessas grandezas e suas limitações; ordens de grandeza; Algarismos significativos. Sistemas coerentes de unidades. Sistema internacional. Interações entre grandezas: Leis Físicas. Dimensões das grandezas físicas - análise dimensional.

Parte 2 - Mecânica da partícula.

Conceito de partícula. Cinemática escalar e vetorial. Conceitos (intuitivos) de massa (aceitar-se-á, sem discussão, a identidade entre massa inercial e massa gravitacional) e de força. Referencial inercial: forças que agem sobre uma partícula; composição de forças. Leis de Newton; conservação do momento linear; colisões unidimensionais. Interação gravitacional; Lei de força; queda dos corpos e movimento dos projéteis em um campo gravitacional uniforme; Trabalho de uma força F



constante. Energia cinética. Teorema do trabalho-energia. Conceito de força conservativa e energia potencial associada. Energia mecânica e sua conservação. Potência de uma força ($P = F.v$).

Parte 3 - Sistemas de muitas partículas (sólidos líquidos e gases)

Centro de massa de um sólido. Estática do sólido; momento de uma força; momento resultante; condições de equilíbrio de um corpo rígido. Massa específica; densidade. Conceito de pressão. Líquidos em equilíbrio no campo gravitacional uniforme: Lei de Stevin. Princípios de Pascal e de Arquimedes. Equilíbrio dos corpos flutuantes. Estática dos gases perfeitos. Processos quasi-estáticos ou reversíveis (isotérmico, isobárico, isométrico). Equação de estado dos gases perfeitos. Atmosfera terrestre-pressão atmosférica. Equilíbrios térmicos e lei zero da termodinâmica. Conceito macroscópico de temperatura; escalas Celsius e Kelvin e escalas arbitrárias. Dilatação térmica dos líquidos e sólidos. Calor específico; calorimetria; mudanças de estados físicos; calor latente de mudanças de estado e influência da pressão na mudança de estado. Transformação de energia mecânica em energia térmica pelas forças de atrito (tratamento fenomenológico e macroscópico). Princípio geral da conservação de energia. 1º Princípio da Termodinâmica. Calor e trabalhos envolvidos nos processos termodinâmicos. Energia interna de um gás perfeito. Análise energética dos processos isobárico, isotérmico, isométrico e adiabático.

Parte 4 - Fenômenos Ondulatórios - Ótica

Conceito de onda. Classificação quanto à natureza e quanto à vibração. Propagação de uma onda periódica num meio não dispersivo; elementos da onda e equação fundamental ($v=lf$). 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 dimensões, reflexão e refração de ondas planas. Difração. Modelo ondulatório da luz, luz branca; dispersão; luz monocromática; Velocidade de propagação. Índice de refração de um meio. Ótica geométrica; hipóteses fundamentais; raio luminoso - Leis de reflexão e da refração; reflexão total; objetos e imagens reais e virtuais em espelhos planos e esféricos e em lentes delgadas. Instrumentos óticos simples (lupa, luneta, microscópio e telescópio), e a ótica do olho humano.

Parte 5 - Eletricidade e Magnetismo

Constituição da matéria - Elétron, próton, nêutron. Condutores e isolantes. Processos de eletrização. Lei de Coulomb. Campo e potencial elétrico; conceitos fundamentais. Campo e potencial associados a uma carga puntiforme - Princípio da superposição. Campo uniforme; superfícies equipotenciais de um campo uniforme; diferença de potencial entre dois pontos do campo; movimento de uma carga em um campo uniforme. Geradores; corrente elétrica; resistores lineares: Lei de Ohm; associações de resistores em série e em paralelo; energia e potência; efeito Joule; Lei de Joule. Circuitos elementares (amperímetro e voltímetro ideais). Força magnética sobre uma carga pontual. Campo magnético. Campo magnético de um ímã. Campo terrestre e bússola. Lei de Ampère, Lei de Indução de Faraday (visão fenomenológica).

Biologia

Parte 1 - A Célula

A célula procariota e eucariota: componentes morfológicos; principais funções das estruturas celulares. Reprodução celular: mitose e meiose.

Parte 2 - Os Seres vivos

A variedade de seres vivos - sistemas de classificação: regras de nomenclatura; conceito de espécie; categorias taxonômicas. Caracterização dos principais grupos vegetais e animais. Tipos de reprodução. Desenvolvimento embrionário. Reprodução humana. Conceito estrutural e funcional



dos tecidos. Características principais dos tecidos animais e vegetais. As funções vitais nos animais e vegetais. Sistemas de proteção, sustentação e locomoção. Sistemas de integração.

Parte 3 - Estudo de populações

Genética. Conceito geral da herança. Mendelismo e Neomendelismo. Fundamentos de citogenética: os cromossomas, os genes como unidade hereditária do ser vivo: o "crossing over" e sua importância genética: mutações gênicas, anomalias cromossômicas. Evolução. A origem da vida. Principais teorias do processo evolutivo. Mecanismos evolutivos. Evolução do homem. Ecologia. Relações tróficas entre os seres vivos. O ecossistema e seus componentes. Ciclos biogeoquímicos. Os principais biomas. O desequilíbrio ecológico e suas causas.

Parte 4 - Saúde, higiene e saneamento básico

Princípios básicos de saúde. Principais doenças do homem: doenças carenciais; doenças infectocontagiosas; doenças parasitárias; principais endemias no Brasil. As defesas do organismo.

Matemática

Parte 1 - Aritmética, álgebra e análise

Noções de Lógica. Noção intuitiva de conjunto. Operações com conjuntos. Sistemas de numeração. Números naturais, inteiros, racionais e reais: propriedades, operações, ordem, valor absoluto e proporcionalidade. Números complexos: formas trigonométrica e algébrica, representação e operações. Funções: gráficos e operações. Inversa de uma função. Funções do 1^o grau, 2^o grau, módulo, exponencial e logarítmica. Equações e inequações de 1^o e 2^o graus. Sistemas de equações e inequações de 1^o e 2^o graus. Sequência. Progressões aritméticas e geométricas. Juros simples e compostos. Polinômios, Relações entre coeficientes e raízes. Teorema Fundamental da Álgebra. Análise combinatória. Binômio de Newton. Noções de probabilidade.

Parte 2 - Geometria e Trigonometria

Geometria plana. Figuras planas: caracterização e propriedades. Teorema de Tales. Semelhança de triângulos e polígonos. Relações métricas em triângulos, polígonos regulares e círculos. Perímetros e áreas de figuras planas.

Geometria espacial: posições relativas de retas e planos. Poliedros, prismas, pirâmides, cilindros, cones e esferas: áreas e volumes. Sólidos semelhantes. Troncos. Inscrição e circunscrição de sólidos. Superfícies e sólidos de revolução.

Trigonometria: arcos e ângulos, relações entre arcos. Funções trigonométricas.

Sistemas de Medida.

Parte 3 - álgebra linear e geometria analítica no plano e no espaço.

Operações com vetores de \mathbb{R}^2 e \mathbb{R}^3 . Reta e circunferência no \mathbb{R}^2 . Elipse, hipérbole e parábola no \mathbb{R}^2 : equações cartesianas, representação gráfica e identificação dos elementos. Reta, plano e esfera no \mathbb{R}^3 : equações e identificação dos elementos. Matrizes: operações. Inversa de uma matriz. Transformações lineares simples do \mathbb{R}^2 e \mathbb{R}^3 . Determinantes de matrizes 2×2 e 3×3 . Sistemas de equações.

Química



Aspectos macroscópicos: Diferenças entre substância pura e misturas homogêneas e heterogêneas. Reação química, equação química, reagentes e produtos. Compreender e aplicar as Leis Ponderais de Lavoisier e Proust. Equação geral dos gases.

Teoria atômica: Teoria atômica de Dalton e modelo atômico de Bohr. Partículas elementares: próton, nêutron e elétron. Número atômico, número de massa, elemento químico, isótopos, massa atômica e massa molecular. Configuração eletrônica dos elementos.

Classificação periódica: Reconhecimento, caracterização, estrutura eletrônica (estrutura de Lewis) e representação espacial (notação em bastão) de estruturas saturadas e insaturadas, lineares, ramificadas e cíclicas (incluindo aromáticos). Conceituação de grupamento funcional. Reconhecimento, representação (notação em bastão) e nomenclatura (IUPAC) dos grupos monovalentes alifáticos saturados, aromáticos (fenila e benzila) e das seguintes funções: hidrocarbonetos, derivados halogenados, álcoois, éteres, aldeídos, cetonas, fenóis, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas e aminas. Nomenclatura vulgar de compostos de uso corrente.

A ligação química: Ligação iônica. Teoria de Lewis para a ligação covalente em compostos orgânicos e inorgânicos. Teoria de Lewis aplicada aos compostos de coordenação. Teoria da repulsão dos pares de elétrons de valência para previsão da geometria molecular de compostos orgânicos e inorgânicos. Eletronegatividade, caráter iônico contra caráter covalente das ligações químicas e a polaridade dos compostos orgânicos e inorgânicos.

Estados de oxidação: Conceituar e determinar o número de oxidação dos elementos a partir da localização dos elementos representativos na Tabela Periódica e da estequiometria dos seus compostos. Distinguir carga formal e carga real.

Ácidos e bases: Teorias ácido-base de Arrhenius, Bronsted-Lowry e de Lewis. Reações de neutralização. Caráter ácido e básico de compostos inorgânicos e orgânicos (acidez relativa de álcoois, ácidos carboxílicos, ácido carbônico, fenóis e basicidade de aminas). Nomenclatura IUPAC e vulgar de ácidos, bases, sais e óxidos.

Cálculos estequiométricos: Mol e constante de Avogrado. Equilíbrio de equações: método das tentativas e do íon-elétron.

Soluções, propriedades coligativas e forças intermoleculares: Solução, solvente, soluto, fase, solução saturada e insaturada. Unidade de concentração (molaridade e concentração comum - g/l). Forças intermoleculares. Efeito das forças intermoleculares nas constantes físicas dos compostos orgânicos e inorgânicos (ponto de fusão e ebulição). O processo de dissolução e a solubilidade dos compostos orgânicos e inorgânicos. Influência da cadeia carbônica na solubilidade dos compostos orgânicos e ponto de fusão e ponto de ebulição dos compostos orgânicos. Efeito da concentração de soluto sobre o ponto de fusão, ebulição, pressão de vapor e osmótica dos solventes. Misturas refrigerantes.

Sistemas coloidais: Conceituação e exemplificação. Tipos de colóides quanto às fases e cargas. Formação e destruição de colóides. Peptização e pectização.

Termoquímica: Entalpia, energia de ligação, calor de reação, calor de formação, calor de combustão.

Equilíbrio químico: Equilíbrio químico e constante de equilíbrio. Fatores que influenciam o equilíbrio de uma reação (princípio de Le Chatelier). Constante de auto-ionização da água, pH e pOH. Constante de acidez e basicidade: pKa e pKb. Conceituação de solução tampão.

Cinética química: Velocidade de reação, lei de velocidade, ordem de reação e molecularidade. Fatores que alteram a velocidade das reações químicas. Teoria das colisões e energia de ativação. Relação entre lei de velocidade e mecanismo de reação (conceito de etapa lenta). Velocidade inicial e a determinação da ordem dos reagentes. Conceito de meia-vida para cinéticas de primeira ordem. Cinética de desintegração nuclear.



Eletroquímica: Célula eletroquímica, célula eletrolítica e seus componentes. Potencial de redução de meia pilha na previsão da espontaneidade de reações. Cálculo da fem padrão das células eletroquímicas.

Estrutura dos compostos de carbono: Cadeias de carbono. Estrutura eletrônica (estrutura de Lewis) e representação espacial (notação em bastão) de estruturas saturadas e insaturadas, lineares, ramificadas e cíclicas (incluindo aromáticos). Conceituação de grupamento funcional. Reconhecimento, representação (notação em bastão) e nomenclatura (IUPAC) dos grupos monovalentes alifáticos saturados, aromáticos (fenila e benzila) e das seguintes funções: hidrocarbonetos, derivados halogenados, álcoois, éteres, aldeídos, cetonas, fenóis, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas e aminas. Nomenclatura vulgar de compostos de uso corrente.

Isometria na Química Orgânica: Isômeros constitucionais e estereoisômeros. Diastereoisômeros (isômeros geométricos) e enantiômeros. Conceito de quiralidade. Relação entre quiralidade e plano de simetria. Quiralidade de compostos orgânicos e atividade óptica. Compostos orgânicos com elemento quiral.

Ocorrência e obtenção de compostos orgânicos monofuncionais e suas propriedades principais: Ocorrência natural e sintética, estrutura e relações entre propriedades físicas e químicas (reações) das seguintes funções: alcanos (combustão), alquenos (polimerização e hidrogenação de óleos vegetais), aromáticos (nitração, sulfonação e substituição de Friedel-Crafts), álcoois (oxidação, esterificação e obtenção de poliésteres), aldeídos e cetonas (redução, formação de acetais e cetais em monossacarídeos), ácidos carboxílicos (neutralização e esterificação), ésteres (hidrólise e saponificação), aminas (obtenção de sais quaternários de amônio e formação da ligação peptídica).

Geografia

Parte 1 - O Espaço da Natureza e o Espaço das Relações Econômicas e Sociais

Natureza e Sociedade: 1- A dinâmica da natureza e seu significado para as sociedades: a formação e a instabilidade da superfície terrestre; a inter-relação entre os diversos elementos da natureza; gênese, evolução e transformação do relevo terrestre e a ação antrópica na evolução do modelado terrestre; os grandes ecossistemas terrestres e suas formas de apropriação pelas sociedades, as águas oceânicas e continentais; sua importância econômica e geopolítica. 2- A questão ambiental: as noções de meio-ambiente, ecossistema e equilíbrio ecológico; os principais recursos naturais, sua distribuição espacial e as consequências econômicas e geopolíticas de sua exploração; a poluição, os desequilíbrios ambientais e suas consequências nos grandes ecossistemas mundiais e nas sociedades contemporâneas; políticas ambientais auto-sustentáveis.

O Espaço das Relações Sócio-econômicas: 1 - O processo de urbanização e o espaço urbano-industrial: o papel da acumulação de capital e do Estado na organização do espaço urbano-industrial; o desenvolvimento industrial desigual e suas repercussões no espaço mundial; os diferentes processos de industrialização; os fatores de localização industrial e sua relação com as cidades; o espaço da circulação e o papel do setor terciário nas cidades; a rede de transportes e comunicações articulando diferentes escalas espaciais; o processo de urbanização e sua distribuição espacial; redes e hierarquias, metropolização e "macrocefalia" urbana; a estrutura interna das cidades e os problemas urbanos (abastecimento, saneamento e saúde, habitação, etc.). 2- O espaço agrário e as relações sócio-econômicas com o espaço urbano-industrial: a industrialização e a modernização da agricultura; a concentração da propriedade da terra; as relações cidade-campo e o êxodo rural; o espaço agrário e as diferentes formas de organização da produção. 3- As questões demográficas: a divisão territorial do trabalho e os movimentos da população; classes sociais e o crescimento da população: variações no tempo e no espaço; estrutura etária e por sexo;



a ordem econômica, a distribuição da população e noção de "super-povoamento"; as teorias demográficas e a questão do controle da natalidade; a diversidade e as questões étnico-culturais (raças, línguas, religiões).

A Transformação do Espaço Mundial e a Formação dos Grandes Blocos do Poder: 1- A transformação do espaço mundial: o espaço do capitalismo industrial, as disputas interimperialistas e a divisão internacional do trabalho; a transformação do espaço socialista e a formação dos grandes blocos de poder, o papel do Estado na economia e na sociedade dos países contemporâneos. Os blocos político-econômicos e suas especificidades. Questões regionais. 2- A geopolítica mundial (noções gerais): caracterização geral dos sistemas político-econômicos contemporâneos e suas áreas de influência e disputa; o papel das grandes organizações político-econômicas internacionais; os conflitos geopolíticos recentes, sua inter-relação e especificidades; os conflitos étnicos atuais e a questão das nacionalidades.

Parte 2 - A Organização do espaço brasileiro

Natureza e Sociedade no Brasil: 1- A dinâmica da natureza e seu significado na organização do espaço brasileiro: a inter-relação entre os diversos elementos formadores da natureza no espaço brasileiro; gênese e evolução do relevo brasileiro e o papel da ação antrópica na sua transformação; os ecossistemas brasileiros e suas formas de apropriação econômico-sociais; os recursos hídricos e a plataforma continental brasileira: sua importância econômica e geopolítica. 2- A questão ambiental no Brasil: os recursos naturais brasileiros, sua distribuição territorial, formas de exploração e problemas ambientais; a crise ambiental no espaço urbano; a crise ambiental no espaço agrário; desenvolvimento econômico e políticas ambientais; os desequilíbrios dos ecossistemas brasileiros decorrentes da ação antrópica.

Industrialização e Dependência Econômica: A integração ao processo de internacionalização da economia: industrialização dependente e o aprofundamento das desigualdades sociais; o endividamento externo e a balança comercial; os fatores responsáveis pela localização industrial: concentração espacial e financeira da economia industrial; o processo de industrialização e suas consequências na organização do território; a industrialização e o aproveitamento dos recursos naturais; problemas e alternativas; a modernização tecnológica e a reconversão do setor industrial.

O Espaço Urbano: Industrialização, urbanização e marginalização: um processo combinado; as redes urbanas e o processo de metropolização; a estrutura interna das cidades brasileiras e a segregação sócio-espacial; transporte e organização do espaço: conexão entre locais de produção e consumo, trabalho e moradia; o papel do setor de serviços na urbanização brasileira e a questão do abastecimento urbano; as cidades brasileiras e seus problemas sociais, econômicos e culturais; as políticas públicas e a questão da reforma urbana.

O Espaço Agrário: As relações entre indústria e agricultura; o desenvolvimento das relações de produção capitalista no campo e suas consequências; a transformação da estrutura fundiária e das relações de trabalho no campo; as diferentes formas de organização da produção agrária; a utilização do espaço agrário nos diferentes ecossistemas brasileiros; a dinâmica das fronteiras agrícolas e a questão da reforma agrária; o processo de modernização e reorganização territorial da agricultura brasileira.

A População Brasileira: A estrutura social e a divisão do trabalho; o crescimento e a distribuição da população nas diferentes classes sociais e nos diversos espaços do país; os movimentos migratórios internos: aspectos sociais; a estrutura etária, étnica e as condições sociais; as questões populacionais de segregação racial, controle da natalidade e planejamento familiar.

O Estado, o Planejamento e os Espaços Regionais: A ação do Estado e o planejamento sócio-econômico: instituições, medidas e políticas de intervenção no espaço; a reprodução da dependência a nível interno, a divisão inter-regional do trabalho; a unidade e a diversidade do espaço nacional: a Amazônia, o Nordeste e o Centro-Sul.



FacRENTOR