

trigonométricas. Resolução de triângulos, lei dos senos e dos cossenos e relações métricas.

Sequências numéricas - Conceito e operações. Casos particulares: P.A. e P.G. Aplicações.

Sistemas de equações lineares - Matrizes: classificação, operações e inversão de matrizes. Determinantes. Resolução e discussão de sistemas lineares. Aplicações.

Polinômios - Propriedades e operações. Fatoração, raízes reais e complexas, relações entre raízes e coeficientes. Equações algébricas.

Princípios de contagem - Princípio multiplicativo, arranjos, permutações e combinações.

Noções de probabilidade - Probabilidade de um evento. Interseção e reunião de eventos. Probabilidade condicional.

Geometria analítica - Representação analítica de lugares geométricos: retas, circunferência, elipse, hipérbole e parábola. Distância entre pontos, distância entre ponto e reta, perpendicularismo, paralelismo. Áreas. Aplicações.

Noções de estatística - Distribuição de frequências, histograma, médias, mediana, moda, desvio médio e desvio padrão.

2 Física

Introdução à física - Grandezas físicas; sistemas de unidades; vetores.

Universidade Estadual de Goiás (UEG)

Vestibular de 2004

para o filho aprendiz

do pai professor

Sumário

1	Matemática	1
2	Física	2
3	Química	4
4	Biologia	8
5	Língua Portuguesa	9
6	Língua Estrangeira	13
6.1	Língua Inglesa	13
6.2	Língua Espanhola	13
6.3	Língua Francesa	14
7	Geografia	14
8	História	17

1 Matemática

Teoria dos conjuntos - Relações de pertinência e inclusão; operações de reunião, intersecção e diferença.

Números - Números naturais e inteiros: operações, divisibilidade, fatoração, MDC e MMC. Números racionais e reais: operações, representação dos números por pontos da reta. Razões e proporções, juros, porcentagens, regra de três simples e compostas. Unidades de medidas. Números complexos: definição, operações, forma trigonométrica, potências e raízes.

Cálculos algébricos - Produtos notáveis. Fatoração de expressões algébricas; equações, inequações e sistemas polinomiais de 1^o e 2^o graus.

Estudo das funções - Conceito de função, análise de gráficos, função crescente e função decrescente, função injetora e função sobrejetora, função par e função ímpar, função composta, função inversa, função polinomial de 1^o e 2^o graus, função modular, função exponencial, função logarítmica, função trigonométrica e suas propriedades.

Geometria - Figuras geométricas planas: retas, paralelismo, perpendicularismo, semi-retas, segmentos, ângulos, polígonos, circunferência, círculo. Relação métrica nos polígonos regulares. Áreas de polígonos, círculos e partes do círculo. Figuras geométricas espaciais: retas e planos, paralelismo, perpendicularismo, ângulos diédricos e poliédricos; poliedros e poliedros regulares. Prismas, pirâmides, cilindros, cones, cálculo de áreas e volumes. Semelhança de figuras planas e espaciais. Razão entre comprimento, áreas e volumes.

Trigonometria - Ângulos e áreas trigonométricos. Relações trigonométricas fundamentais. Adição e subtração de arcos. Equações

Ácidos, bases, sais e óxidos - Ácidos e bases: propriedades e conceito de Arrhenius, Bronsted-Lowry e Lewis. Indicadores ácido-base: fenolftaleína, tornassol, alaranjado de metila e naturais. Nomenclatura oficial de bases e ácidos. Neutralização completa de ácidos e bases: sais. Nomenclatura oficial dos sais. Óxidos: reconhecimento, propriedades e nomenclatura oficial.

Tipos de reações inorgânicas - Análise ou decomposição, deslocamento, síntese e dupla-troca.

Reações de oxidação-redução - Número de oxidações: regras de determinação. Oxidação, redução, agente oxidante, agente redutor e seu reconhecimento. Semi-reações de oxidação e redução. Reações moleculares e iônicas simples: balanceamento por transferência de elétrons. Abordagem qualitativa do potencial de eletrodo: previsão de espontaneidade. Pilhas úmidas: reações, variação de potencial. Eletrólise ígnea e aquosa (eletrodos inertes): compreensão conceitual.

Termoquímica - Aspectos energéticos das reações químicas **exo** e **endotérmicas**: gráfico energia *versus* caminho da reação. Conceito de entalpia padrão. Equação termoquímica. Compreensão conceitual e gráfica da variação de entalpia. Fatores que alteram a variação de entalpia: quantidade de matéria, estado físico, temperatura e estado alotrópico. Aplicação da lei de Hess.

Soluções aquosas. Dispersões - Suspensões, colóides, soluções: diferenciação e importância; coeficiente de solubilidade; soluções saturadas e insaturadas. Relação entre soluto e solvente: g/L, mol/L, título, fração molar, porcentagem em massa, ppm. Alteração da relação entre soluto e solvente: importância no preparo de soluções. Diluição de soluções, mistura de soluções e análise volumétrica. Compreensão conceitual do efeito do soluto nas propriedades da água: abaixamento da pressão máxima de

Mecânica - Conceitos básicos de cinemática; movimento retilíneo e uniforme; movimento retilíneo e uniformemente variado; lançamentos: vertical, horizontal e oblíquo; movimentos circulares; princípios da dinâmica e suas aplicações; atrito e plano inclinado; trabalho, potência e rendimento; Energia e sua conservação; impulso, quantidade de movimento e colisões; gravitação universal; estática (do ponto material e dos sólidos); hidrostática.

Termologia - Termometria e dilatação térmica; calorimetria e mudança de estado da matéria; teoria cinética dos gases; termodinâmica; propagação do calor.

Óptica - Fundamentos e princípios da óptica geométrica; reflexão da luz - espelhos planos e esféricos; refração - lâminas, prismas e lentes esféricas; instrumentos ópticos e óptica da visão.

Eletricidade - Eletrização e lei de Coulomb; campo elétrico; potencial elétrico; capacitores; corrente elétrica; geradores, receptores e circuitos elétricos.

Eletromagnetismo - Campo magnético e força magnética; indução eletromagnética.

Vibrações e ondas - Movimento harmônico e simples: conceitos e aplicações; ondas: conceitos e classificações; ondas periódicas: características, reflexão, refração, difração, polarização e interferência; ondas sonoras: conceitos, características, qualidades e propriedades.

Noção de física quântica - Efeito fotoelétrico; noção de teoria da relatividade; comportamento ondulatório da matéria; radioatividade.

Obs.: as questões da prova enfatizarão o aspectos fenomenológicos.

3 Química

Ciência e química - Ciência das substâncias: aspectos industriais e econômicos e importância social.

Transformações - Diferenciação entre fenômenos físico e químico. Substância: conceito; propriedades físicas; caracterização; ponto de fusão; ponto de ebulição; densidade e solubilidade. Mudanças de estado: gráficos (mistura *versus* substância). Conceitos e aspectos energéticos dos processos endotérmico e exotérmico. Separação de misturas: filtração, decantação, imantação, centrifugação, sifonação, flotação, destilação simples e fracionada. Leis de Lavoisier e Proust, Dalton e Gay-Lussac.

Natureza corpuscular da matéria - A necessidade de modelos explicativos para propriedades e fenômenos; o modelo atômico de Dalton; elemento químico (símbolos); as substâncias simples e compostas e suas fórmulas (notação); massa atômica e massa molecular; princípio de Avogadro, mol, volume molar, massa molar.

Cálculos estequiométricos - Equação química: significado e balanceamento. Cálculos envolvendo massa, quantidade de matéria e volume.

Estudo dos gases - Estudo das relações entre variáveis de estado. Teoria cinética dos gases. Transformações gasosas. Equação de Clapeyron.

Cinética química - Velocidade das reações. Teoria das colisões. Fatores que alteram a velocidade das reações. Ordem de uma reação.

Natureza elétrica da matéria - Evidências de condutibilidade elétrica dos materiais: eletrização por atrito e indução. O modelo

atômico de Thomson. A experiência de Rutherford e a proposição de um novo modelo atômico. Os componentes do átomo e as definições de número atômico, número de massa, isóbaro, isótono, isótopo e íon. Energia nuclear: emissões alfa, beta e gama e suas propriedades; leis de Soddy-Fajans; conceito de meia-vida; fusão e fissão nuclear; aplicações, riscos e acidentes. Espectros: o modelo atômico de Rutherford-Bohr. Distribuição eletrônica: o diagrama de Linus Pauling.

Tabela periódica - Visão histórica: a importância das observações e da proposta de Mendeleev. Classificação periódica moderna. A lei de Moseley. As propriedades periódicas: raio atômico, potencial de ionização, volume atômico, eletropositividade, eletroafinidade, ponto de fusão, ponto de ebulição e eletronegatividade. Previsão de propriedades a partir da distribuição eletrônica e/ou localização na tabela.

Uso dos materiais e modelo das ligações químicas - Metais: estudo das propriedades e de questões cotidianas e ambientais relacionadas ao uso de metais. Ligas metálicas. Ligação metálica; Substâncias iônicas: ocorrência e propriedades, modelo da estabilidade e limitações da Regra do Octeto; ligação iônica; formação de íons (conceito de oxidação e redução); representação de Lewis na formulação de compostos iônicos. Substâncias moleculares: ocorrência e propriedades do hidrogênio e do oxigênio; propriedades da água; ligação covalente; representação de Lewis na formulação de compostos moleculares. Geometria molecular: teoria da repulsão dos pares de elétrons da camada de valência. Polaridade das ligações e das moléculas: compreensão da solubilidade. Número de oxidação: conceito e determinação a partir da fórmula estrutural plana e da polaridade das ligações. Forças intermoleculares: dipolo-dipolo, ligação hidrogênio e Van der Waals e propriedades associadas. Dissociação iônica e ionização.

- análise do léxico e dos campos semânticos relacionados no uso da linguagem;
- linguagem denotativa e conotativa;
- hierarquia das idéias: idéia principal e idéias secundárias;
- modalidades de texto: dissertativo, narrativo e descritivo;
- defesa de ponto de vista: a argumentação; discurso direto; discurso indireto e indireto livre;
- elementos da narrativa;

Conhecimentos linguísticos:

- variedades linguísticas: língua padrão e não-padrão;
- funções e usos de linguagem;
- morfossintaxe: classes de palavras e funções sintáticas; relações de coordenação e subordinação; regras da língua padrão.

Literatura brasileira:

- Noções de teoria da literatura. Linguagem literária e não-literária. Gêneros literários: lírico, épico e dramático. Figuras de linguagem. Elementos estruturais do poema. Elementos estruturais da narrativa. Intertextualidade: paródia e paráfrase. Metalinguagem.
- Historiografia da Literatura Brasileira - Quinhentismo. Barroco. Arcadismo. Romantismo. Realismo/Naturalismo. Parnasianismo. Simbolismo. Pré-Modernismo e Modernismo. Tendências contemporâneas (de 45 aos nossos dias).

vapor; abaixamento da temperatura de congelamento; elevação do ponto de ebulição; pressão osmótica.

Transformações químicas e equilíbrio - Variação da concentração de reagentes e produtos em relação ao tempo. Fatores que influenciam a velocidade da reação. Reversibilidade de reações. Caracterização do equilíbrio químico: lei da ação das massas e constante de equilíbrio (K_c). Deslocamento do estado de equilíbrio (o princípio de Le Chatelier): efeito da concentração, pressão, temperatura e catalisador. Equilíbrio iônico: constante de ionização e constante de dissociação (K_a e K_b). Grau de dissociação e de ionização: eletrólitos fortes e fracos. Equilíbrio iônico da água: pH e pOH. Titulação: ácidos e bases fortes. Compreensão conceitual de hidrólise de sais, constante de hidrólise (K_h), e grau de hidrólise (h).

Estudo dos compostos de carbono - Histórico. Hibridização. Características do carbono e seus compostos. Postulados de Kekulé. Classificação das cadeias carbônicas alifáticas. Identificação e diferenciação de cadeias alicíclicas e aromáticas. Identificação e nomenclatura oficial de: hidrocarbonetos (alcanos, alcenos, alcinos, alcadienos, ciclanos e aromáticos); álcoois; fenóis; aldeídos; cetonas; éteres; ácidos carboxílicos; sais de ácidos; ésteres; aminas; amidas; derivados halogenados, compostos de Grignard; Radicais: identificação e nomenclatura oficial. Identificação de compostos de função mista. Identificação de isomerias planas de cadeia, de posição, de função, metameria e tautomeria. Isomeria espacial: geométrica (cis e trans, óptica). Reatividade dos compostos orgânicos: polaridade das ligações das moléculas orgânicas. Propriedades físicas dos compostos orgânicos, caráter ácido e básico dos compostos orgânicos, efeitos eletrônicos das moléculas orgânicas; cisões de ligações; reações químicas. Identificação dos principais mecanismos de reação. Bioquímica: lipídios, carboidratos, aminoácidos, proteínas e ácidos

nucléicos. Polímero: conceito, classificação, polímero de adição, polímero de condensação, importância industrial, sabões e detergentes.

4 **Biologia**

Origem da vida - Teorias da abiogênese e biogênese; seres vivos primitivos; hipótese heterotrófica; mudanças no planeta.

Citologia - Níveis de organização; Composição química celular; ultra-estrutura: membranas celulares, citoplasma, organelas citoplasmáticas e núcleo; metabolismo; ciclo celular; diferenciação celular; célula cancerosa.

Histologia - Formação dos tecidos; estruturas e funções dos tecidos animais: epiteliais, conjuntivos, musculares e nervoso; estruturas e funções dos tecidos vegetais: meristemas, de revestimento, preenchimento, sustentação e condução.

Fisiologia e anatomia comparada dos animais - Sistemas digestivo, respiratório, circulatório, imunológico, excretor, endócrino, nervoso, de revestimento e sustentação, reprodutor; embriologia; homeostase.

Reprodução e embriologia humanas - Gametogênese; aparelho reprodutor feminino e masculino; métodos contraceptivos; DST; fecundação e desenvolvimento embrionário.

Genética - Ácidos nucleicos; código genético; genética mendeliana: leis de Mendel, probabilidade, polialelia; sexo e herança genética; interação gênica; mapa genético; biotecnologia e engenharia genética.

Seres vivos - Vírus, monera, protistas, algas e fungos: características gerais, reprodução, diversidade e classificação, importância, principais doenças.

Zoologia - Características gerais, taxonomia de invertebrados e vertebrados.

Botânica - Anatomia, morfologia, fisiologia, reprodução, evolução e classificação de briófitas, pteridófitas, gimnospermas e angiospermas.

Ecologia - Conceitos básicos; habitat; nicho ecológico; cadeias e teias alimentares; ciclos biogeoquímicos; fluxo energético; interação entre os seres vivos; populações; fatores bióticos e abióticos; ecossistemas; sucessão ecológica; biomas brasileiros e desequilíbrios ambientais.

Evolução - Teorias evolutivas: Lamarck, Darwin, teoria sintética; variabilidade; seleção natural e artificial; especiação; genética de populações; métodos de estudos e as evidências da evolução; evolução dos organismos.

Programa de saúde

5 **Língua Portuguesa**

Leitura - Capacidade de compreensão e interpretação.

- relações lógicas entre os elementos do texto: a coerência;
- relações formais entre os elementos textuais: a coesão;
- elementos de coesão: a pontuação; as conjunções; os pronomes;

Áreas temáticas:

Através da análise textual realizada, será verificado o conhecimento do léxico e dos campos semânticos relacionados com as funções próprias dos atos comunicativos.

Assim, o candidato terá que demonstrar sua habilidade para a compreensão de textos dos mais variados gêneros.

Conhecimentos linguísticos:

- Funções e uso da linguagem;
- Léxico fundamental;
- Regras da língua padrão;
- Expressões fraseológicas, modismos e frases feitas.

6.3 Língua Francesa

- Compreensão e interpretação de textos em língua francesa;
- Vocabulário básico da língua;
- Componentes estruturais da frase;
- Identificação de diferentes tipos de textos em língua francesa.

7 Geografia

Orientação, localização e representação espacial - Compreensão da forma como o homem se organiza no espaço geográfico. A Terra no espaço: principais movimentos e suas consequências; latitude e longitude; importância da orientação no espaço; fusos

Obras literárias indicadas:

- ASSIS, Machado de. **Contos**. Ed. FTD
- TELLES, Lygia Fagundes. **Pomba enamorada ou uma história de amor**. Ed. L&M Poekl.
- HATOUM, Milton. **Dois irmãos**. Ed. Companhia das Letras.
- ALVES, Castro. **Espumas Flutuantes**. Ateliê Editorial.
- HILST, Hilda. **Cantares**. Ed. Globo.
- CARVALHO, Bernardo. **Mongólia**. Ed. Companhia das Letras.
- MAGALHÃES, Carlos Fernando Filgueiras de. **Perau**. Ed. Vieira.
- JORGE, Miguel. **Pão Cozido debaixo da brasa**. Mercado Aberto.

Redação:

A prova de Redação tem por objetivo depreender do candidato sua capacidade de desenvolver por escrito um determinado tema, através de uma tipologia textual proposta, segundo características pertinentes a uma das seguintes modalidades discursivas:

- Narração
- Dissertação
- Carta argumentativa

Por meio da Redação, pretende-se não apenas verificar se o candidato encontra-se apto a lidar com a norma padrão (ou culta) da língua portuguesa, mas, sobretudo, observar suas habilidades em elaborar idéias próprias, assim como sua forma de ver o mundo e de estruturar a vida com base em percepções críticas sobre assuntos diversos. Visando atender a esse perfil, o candidato a uma vaga na UEG deverá estar atento ao conjunto dos seguintes aspectos:

1. Capacidade de leitura, aliada ao desenvolvimento do senso crítico, por meio da fidelidade à temática proposta.
2. Habilidade em selecionar e aproveitar de forma consciente fragmentos textuais (coletânea) disponíveis para auxiliar no desenvolvimento do conteúdo abordado na composição discursiva.
3. Perspicácia para reconhecer e lidar com as características próprias dos tipos de textos propostos (narração, dissertação ou carta argumentativa).
4. Adequação à norma padrão da língua portuguesa e, quando necessário, a outras variantes linguísticas.
5. Propriedade no uso de mecanismos de coesão e coerência textual, ou seja, habilidade para articular de forma lógica e clara as idéias no texto, a partir do uso de conectores e operadores argumentativos, tais como conjunções, pronomes relativos, tempos e modos verbais entre outros.

Além desses aspectos, será valorizada a redação do candidato que demonstrar originalidade e criatividade na produção de seu texto.

6 Língua Estrangeira

6.1 Língua Inglesa

As provas de Língua Inglesa do Processo Seletivo da UEG têm por objetivo avaliar a competência do (a) candidato (a) em ler, compreender e interpretar textos autênticos e/ou adaptados, de fontes diversas, nessa língua, pertencentes a gêneros variados e cujos temas se relacionem a realidade social, política, econômica e cultural do mundo contemporâneo. Nesse sentido, serão testadas as habilidades do (a) candidato (a) de:

1. identificação do posicionamento dos (as) autores (as) do texto;
2. atribuição de sentido e depreensão de significados do texto em seu todo ou em partes;
3. identificação de informações relevantes no texto;
4. percepção de relações e/ou contradições entre elementos de um texto ou entre textos;
5. identificação de recursos linguísticos presentes no texto, tais como marcadores de enunciados e estruturas gramaticais.

6.2 Língua Espanhola

Almeja-se do candidato, que opte pela prova de Língua Espanhola, a demonstração de sua capacidade de leitura, compreensão e interpretação de textos inseridos no nível intermediário de uma língua estrangeira.

Serão observados aspectos gramaticais básicos, regulamentados pela Real Academia da Língua Espanhola.

América - América Portuguesa: economia e sociedade da fase colonial. Estado Brasileiro. A independência (1822). A modernização. O 2º reinado. Crise do império. República (1889). A era Vargas. Crise do populismo. O golpe de 1964. Cultura, sociedade e política nos anos 60 e 70. A transição democrática. República atual - cultura e participação social - democratização e cidadania; Goiás: Domínio colonial - O ciclo do ouro - economia, sociedade, cultura e política. Crise da mineração. Modernidade e a construção da nova capital. De Pedro Ludovico a Mauro Borges. 1964 em Goiás. Modernização conservadora e a economia goiana. Goiás - atualidades; América Espanhola: Experiência colonial. Trabalho compulsório. Sociedade e economia colonial. As independências. Os Estados latino-americanos. Sociedade, política e cultura na América Latina; A formação dos EUA: A independência estadunidense. A guerra de secessão (1861-1865). Expansionismo e imperialismo. Os EUA e os conflitos mundiais. A hegemonia americana.

horários e implicações no dia-a-dia do homem; escala e interpretação de mapas, mediante uma visão técnica, geopolítica e cultural.

Mecanismos naturais da terra - Importância de uma consciência responsável sobre os efeitos da ação antrópica. Principais domínios fitogeográficos do planeta e ação humana sobre estes; distribuição da vida na terra, hidrografia terrestre e suas relações com os espaços físicos e humano; dinâmica atmosférica e suas relações com os espaços físico e humano; estrutura geológica e evolução do relevo por meio de causas naturais e da ação humana;

Análise contextualizada da ocupação do espaço - Conceitos fundamentais de população; teorias populacionais e crescimento demográfico; distribuição e movimentos populacionais; estruturas da população; processo global de urbanização.

Formação dos sistemas socioeconômicos - Consequências da organização do espaço mundial. Processo de formação e influências na organização do espaço: do Mercantilismo à Revolução Industrial e suas consequências. Capitalismo liberal e monopolista, grandes transformações geopolíticas e as duas grandes guerras; a bipolaridade; a desintegração do leste europeu e da URSS, unificação da Alemanha e a queda do socialismo. Desenvolvimento desigual das últimas décadas e suas consequências. Formação de novos Estados independentes.

Nova ordem mundial - Efeitos no processo de globalização. A complexidade dos espaços a partir das disputas e dos acordos geopolíticos, na formação de megablocos e blocos regionais. Os espaços dos países centrais (Comunidade Européia e área de influência; Japão e áreas de influência no mundo asiático e entre blocos; Estados Unidos e a expansão econômica no restante

da América e do Mundo). Espaço de países periféricos: o neocolonialismo como entrave ao desenvolvimento geopolítico e econômico da América Latina e África; industrialização tardia; questões ambientais; questões socioeconômicas. As contradições geopolíticas, econômicas e sociais dos países asiáticos: deferências étnicas e culturais do Oriente Médio e seus reflexos espaciais. Geopolítica do petróleo e da água e os reflexos na organização espacial interna e mundial. Influência capitalista no modelo de desenvolvimento chinês e suas consequências socioeconômicas.

Situação geográfica do Brasil no mundo - Formações do espaço brasileiro no contexto histórico; o Brasil no atual contexto mundial.

Atividades econômicas no Brasil - Evolução histórica do processo industrial. Relações entre as atividades econômicas e a questão ambiental. Relação entre os setores de produção industrial do Brasil; utilização dos recursos naturais e energéticos. Produção e estruturação do espaço agrário brasileiro quanto à evolução, à relação com o meio natural, ao direcionamento da produção e seus conflitos. Relações comerciais entre o Brasil e os mercados mundiais. Tecnologias modernas como fatores de desenvolvimento e/ou crises. Quadro econômico e social na atualidade.

Evolução e distribuição populacional brasileira - Formação da população brasileira e sua diversidade cultural: crescimento, distribuição espacial e estrutura da população; movimentos populacionais; urbanização, metropolização e suas consequências socioeconômicas, culturais e ambientais.

Goiás - Processo histórico da organização e ocupação do espaço goiano e sua importância geopolítica no contexto nacional. Processo de ocupação e suas inter-relações sócio-econômicas, culturais e ambientais.

8 História

Grécia - Formação histórica. As cidades-estado: Esparta e Atenas. Sociedade, política e cultura.

Roma - Formação histórica. A República: instauração e expansão. A formação do Império Romano. Contradição e crise do Império. Cultura e religião em Roma.

Idade média e feudalismo - Formação histórica - da decadência de Roma e formação do sistema feudal. Formação social e política - A Igreja Católica e a nova ordem social. As relações feudovassálica. Guerreiros e sacerdotes. Economia feudal. O Islão: formação e expansão muçulmana. A expansão feudal: a baixa idade média. As cruzadas. Renascimento urbano e comercial. A crise do século XIV.

Idade moderna - Desenvolvimento do capitalismo. A nova ordenação política: a formação do estado moderno. Expansão marítima. Renascimento cultural. Reforma e Contra-reforma. Absolutismo e Mercantilismo.

Formação do mundo contemporâneo - As novas idéias: iluminismo e despotismo esclarecido. Revolução industrial. As revoluções burguesas. O século XIX: consolidação do domínio burguês. Liberalismo. O movimento operário europeu e o socialismo. Unificação da Itália e da Alemanha. O imperialismo - expansão. A 1ª grande guerra (1914-1918). A Revolução Russa (1917). A modernização dependente. O mundo entre guerras. A crise do liberalismo. Fascismo e nazismo. A crise de 1929. A 2ª guerra mundial (1939-1945). A Guerra Fria. Descolonização afro-asiática. Crise do socialismo. A nova realidade mundial. Atualidades.