

ANEXO I – PROGRAMAS

LINGUAGENS E SUAS TECNOLOGIAS

As questões referentes à Área de Língua Portuguesa buscam avaliar as competências de leitura, compreensão e interpretação de textos de diversos gêneros.

- a) Interpretação: compreensão global do texto, significação contextual de trechos e palavras do texto, inferências, função de elementos coesivos
- b) Estruturação do texto e dos parágrafos
- c) Variedades de texto e de linguagem

A abordagem dos aspectos da chamada gramática tradicional leva em consideração.

- a) Letra e fonema.
- b) Origem, estrutura e formação de palavras.
- c) Funções e empregos das classes de palavras.
- d) Frase, período, oração.
- e) Processos de coordenação e subordinação.
- f) Regência e concordância.
- g) Pontuação.
- h) Ortografia (consoante o sistema oficial vigente).

As questões referentes à Área de Literatura buscam avaliar o conhecimento dos momentos significativos da Literatura Brasileira mediante interpretação, reflexão e contextualização das obras indicadas, como a materialidade estética do contexto histórico-cultural e das escolas literárias às quais pertencem.

OBRA EXPLORADA

Livro

MÜGGE, Ernani. **Instantes**. São Leopoldo: Oikos, 2021.

<https://oikoseditora.com.br/files/Instantes%20-%20E-book.pdf>

REFERÊNCIAS

CAMPEDELLI, Samira Y.; SOUZA, Jésus B. **Literaturas brasileira e portuguesa**. 2. ed. São Paulo: Atual, 2009.

CEREJA, William Roberto; MAGALHÃES, Tereza Cochar. **Literatura brasileira**. São Paulo: Atual, 2009.

ABAURRE, Maria Bernadete; ABAURRE, Maria Luiza; PONTARA, Marcela. **Moderna Plus Gramática**. São Paulo: Moderna, 2012.

FARACO, Carlos Alberto. **Português Língua e Cultura**. Curitiba: Base Editorial, 2013.

INFANTE, Ulisses. **Curso de gramática aplicada aos textos**. São Paulo: Scipione, 2005.

NICOLA, José de. **Painel de literatura em língua portuguesa**. São Paulo: Scipione, 2011.

TERRA, Ernani. **Curso prático de gramática**. São Paulo: Scipione, 2011.

CASTILHO, Ataliba Teixeira de. **Nova Gramática do Português Brasileiro**. São Paulo: Editora Contexto, 2010.

MATEMÁTICA E SUAS TECNOLOGIAS E CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS

- Características gerais dos seres vivos; níveis de organização dos seres vivos; origem da vida; os vírus.
- Bioquímica celular: água e sais minerais, glicídios e lipídios, proteínas, ácidos nucleicos, vitaminas.
- Organização celular dos seres vivos: estrutura e funcionamento da célula, célula procariota e eucariota, membranas celulares e entrada e saída de substâncias, citoplasma e organelas celulares, núcleo e suas funções, divisão celular.
- Metabolismo celular: respiração celular, fotossíntese, quimiossíntese, reações do metabolismo, DNA e sua replicação, código genético, síntese de RNA, síntese de proteínas.
- Histologia: tecidos animais, tecidos vegetais.
- Biodiversidade: classificação dos seres vivos, os cinco reinos da natureza, histologia e fisiologia vegetal comparada, histologia e fisiologia animal comparadas.
- Anatomia e fisiologia humana: homeostase e proteção, nutrição e digestão, circulação, respiração, excreção, sistema nervoso, sistema endócrino, sentidos, reprodução e desenvolvimento embrionário.
- Genética: conceitos básicos de genética, primeira Lei de Mendel, segunda Lei de Mendel, polialelia, herança ligada ao sexo, interação gênica, biotecnologia.
- Evolução biológica: evidências da evolução, teorias evolucionistas.
- Ecologia: ecossistema, população, comunidade, cadeia, teia e pirâmide, ciclos biogeoquímicos, relações ecológicas, sucessões ecológicas, desequilíbrios ambientais, poluição, biosfera e suas divisões, regiões fitogeográficas do Brasil.
- Globalização e questões da atualidade em conservação da natureza e do ambiente.
- Matéria, estados físicos da matéria, mudanças de estado físico, substâncias puras simples e compostas, misturas, processos de separação de misturas (filtração, decantação, destilação simples e fracionada, cristalização, cromatografia em papel, floculação, flotação), reconhecer e diferenciar fenômenos físicos e químicos.
- Estrutura atômica: evolução dos modelos atômicos (do modelo corpuscular de Dalton ao modelo de Rutherford-Bohr), átomos (número atômico, número de massa, isótopos, íons, configuração eletrônica nos níveis e subníveis de energia), representação simbólica dos elementos químicos.
- Classificação periódica dos elementos: relação entre a posição do elemento na tabela periódica e a configuração eletrônica, principais propriedades periódicas (energia de ionização, raio atômico e afinidade eletrônica). Reatividade dos metais alcalinos, metais alcalino-terrosos e halogênios.
- Interações interatômicas: iônica, covalente e metálica, relação entre tipo de ligação química e propriedades dos materiais; principais compostos dos grupos: cloreto, carbonato, sulfato, nitrato e fosfato e suas aplicações;

alumínio, cobre e ferro: ocorrência, obtenção industrial, propriedades e utilização; ligas: latão, bronze e aço.

- Polaridade das ligações, geometria molecular, interações intermoleculares.
- Funções inorgânicas – ácidos e bases (conceito de Arrhenius), indicadores, condutibilidade elétrica, reação com metais, reação de neutralização, usos dos principais ácidos e bases, propriedades dos sais, propriedades dos óxidos (óxidos de carbono, nitrogênio, enxofre, metais alcalinos, metais alcalino-terrosos, interação com a água, relação com a poluição atmosférica).
- Reações químicas – representação simbólica dos elementos e substâncias, equação química, balanceamento, número de oxidação; reações de síntese, análise, deslocamento e dupla troca.
- Cálculos estequiométricos – massa atômica e massa molecular, mol, número de Avogadro, massa molar e volume molar; determinação de fórmulas mínimas, percentuais e moleculares; relações quantitativas para espécies químicas; relações quantitativas ponderais e volumétricas em reações químicas.
- Soluções – conceito, processo de dissolução, curvas de solubilidade, cálculos de concentração (g/L, mol/L, ppm, porcentagem em massa e volume), classificação quanto ao estado físico, à natureza da partícula dispersa, à proporção entre soluto e solvente e à solubilidade, diluição e mistura de soluções; aspectos qualitativos dos efeitos do soluto nas seguintes propriedades da água: pressão de vapor, temperatura de congelamento, temperatura de ebulição e pressão osmótica.
- Termoquímica – calor nas transformações químicas, análise gráfica de uma reação termoquímica, entalpia, fatores que influenciam na variação de entalpia das reações, princípio da conservação da energia, energia de ligação, cálculos da variação de entalpia pela lei de Hess e pelas entalpias de formação e de ligação.
- Cinética química – fatores que influenciam a velocidade das reações, colisões moleculares, energia de ativação, análise gráfica de uma reação química.
- Equilíbrio químico – caracterização macroscópica e microscópica do conceito de equilíbrio, constante de equilíbrio, deslocamento do equilíbrio, equilíbrio iônico da água, pH e pOH, equilíbrios em solução envolvendo ácidos, bases e sais, produto de solubilidade.
- Eletroquímica - reações de oxirredução: número de oxidação, oxidação, redução, agente oxidante e agente redutor, balanceamento, funcionamento de uma pilha, interpretação e representação das transformações que ocorrem na pilha e no processo de eletrólise por meio de equações químicas balanceadas, interpretação e aplicação de potenciais padrão de redução, eletrólise da água, eletrólise ígnea e eletrólise aquosa.
- Ciclos biogeoquímicos do carbono, nitrogênio, enxofre e oxigênio; implicações ambientais.
- Transformações nucleares naturais e artificiais: conceitos fundamentais de radioatividade (emissões alfa, beta e gama), propriedades; reações de fusão e fissão nucleares; radioisótopos e tempo de meia-vida; usos da energia nuclear e implicações ambientais.

- Cadeias carbônicas: fórmulas estruturais, classificação e propriedades físicas.
- Funções orgânicas: identificação, nomenclatura e determinação de fórmulas moleculares e estruturais planas de hidrocarbonetos, álcoois, fenóis, éteres, aldeídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, aminas, amidas e haletos orgânicos; propriedades físicas e aplicações.
- Reações orgânicas: substituição, adição, eliminação, oxidação, redução, esterificação e hidrólise ácida e básica.
- Isomeria plana e espacial.
- Química orgânica no cotidiano: petróleo e gás natural (origem, ocorrência e composição; destilação do petróleo - principais frações e usos; combustão, implicações ambientais; etileno, acetileno, benzeno, tolueno e naftaleno (propriedades e usos); produção de etanol (fermentação alcoólica), álcoois como combustíveis (metanol e etanol), implicações ambientais; triglicerídeos (gorduras e óleos), sabões e detergentes, obtenção, propriedades e usos; macromoléculas, polímeros naturais (carboidratos e proteínas - estrutura e propriedades), polímeros sintéticos (polietileno, poliestireno, PVC, teflon, poliéster, poliamida – estrutura, propriedades, produção e uso, reciclagem e implicações ambientais).
- Cinemática: unidades de medida. Estudo dos movimentos: movimento relativo, velocidade média e instantânea, movimento retilíneo e uniforme (MRU), aceleração, movimento retilíneo uniformemente variado (MRUV), movimento de queda livre (MQL), representação gráfica dos movimentos.
- Dinâmica-Força: as três leis de Newton, equilíbrio, força de atrito, representação vetorial de forças, movimento circular uniforme (MCU), movimento dos planetas, gravitação universal, trabalho de uma força, potência, energia cinética, energia potencial gravitacional, energia potencial elástica, conservação de energia, impulso e quantidade de movimento, conservação da quantidade de movimento.
- Hidrostática: pressão. Pressão atmosférica, pressão nos líquidos, empuxo, princípio de Arquimedes.
- Calor e termodinâmica: temperatura e termômetros, dilatação térmica, comportamento dos gases, equação de estado de um gás ideal, calor, calorimetria, transferência de calor, mudanças de fase, máquinas térmicas.
- Eletricidade e magnetismo: processos de eletrização, carga elétrica, campo elétrico, corrente elétrica, efeitos da corrente elétrica, magnetismo, campo magnético gerado por carga elétrica em movimento, indução eletromagnética.
- Movimento ondulatório: o pêndulo simples, propagação de uma onda, ondas sonoras, reflexão; refração e difração de uma onda, propagação e reflexão da luz, espelhos e imagens, lentes, ondas eletromagnéticas.
- Física moderna: teoria da relatividade. Física quântica, radioatividade, fusão e fissão nuclear.
- Conjuntos: definições, relações de pertinência, operações com conjuntos, Conjuntos numéricos: operações com conjuntos e propriedades, intervalos; o conjunto dos números complexos: definição, representações e operações nas formas algébrica, geométrica e trigonométrica.

- Números reais: operações aritméticas e de radiciação sobre números inteiros e fracionários, múltiplos e divisores. Razões e proporções, grandezas proporcionais, regra de três, porcentagem.
- Matemática financeira, juros simples e juros compostos.
- Relações e funções: conceito de relação e função, domínio, contradomínio e imagem, tipos de funções, função injetora, sobrejetora e bijetora, função inversa, função composta, interpretação de gráficos, gráficos de relações e funções, funções crescentes e funções decrescentes, função afim, função quadrática.
- Função exponencial: conceitos, gráficos e propriedades, equações e inequações exponenciais.
- Função logarítmica: conceito, gráficos e propriedades, mudança de base, equações e inequações logarítmicas, propriedades operatórias dos logaritmos, sistemas de logaritmos decimais e naturais.
- Funções trigonométricas: conceito, gráficos e propriedades, relações entre os valores das funções trigonométricas de um mesmo arco, redução ao 1º quadrante, funções trigonométricas da soma e da diferença de arcos, funções trigonométricas de arco duplo e do arco metade, equações e inequações trigonométricas, funções trigonométricas circulares inversas, valores e definição, resolução de triângulos retângulos e quaisquer:
- Sequência e progressões: definição, termo geral, propriedades, soma dos termos de progressão aritmética e geométrica.
- Matrizes, determinantes e sistemas lineares: conceito e operações com matrizes, matriz inversa, conceito e propriedades dos determinantes, cálculo do determinante de uma matriz quadrada, sistemas de equações lineares.
- Geometria plana: retas, semirretas, segmentos de reta, ângulos, triângulos, polígonos, círculo e circunferência, áreas e perímetro das figuras planas, relações métricas no triângulo retângulo e no círculo. Relações no triângulo qualquer, lei dos senos, lei dos cossenos e teorema das áreas.
- Geometria espacial: poliedros, prismas, pirâmides, cilindros, cones e esferas, superfície lateral e total; volume, equivalência entre volumes e capacidade.
- Geometria analítica: coordenadas cartesianas no plano, distância entre dois pontos, problemas relativos à reta, problemas relativos à circunferência, intersecção da reta e circunferência. Cônicas, parábola, elipse e hipérbole.
- Análise combinatória: princípios da contagem, arranjos, permutações e combinações.
- Binômio de Newton: desenvolvimento e cálculo do termo geral.
- Polinômios: expressões algébricas, graus, operações aritméticas, valor numérico, frações polinomiais, produtos notáveis, fatoração, simplificação, equações e inequações do 1º e 2º grau, sistemas de equações lineares, resolução de problemas.
- Probabilidade e estatística: espaço amostral, resultados igualmente prováveis, probabilidade condicional e eventos independentes. Tratamento da informação, medidas de tendência central e variabilidade.

REFERÊNCIAS

- AMABIS, José Mariano; MARTHO, Gilberto Rodrigues. **Fundamentos da Biologia Moderna**. 4. ed. São Paulo: Moderna, 2012.
- AMABIS, José Mariano; MARTHO, Gilberto Rodrigues. **Biologia**. Volumes 1, 2 e 3. 3. ed. São Paulo: Moderna, 2009.
- AMABIS, José Mariano; MARTHO, Gilberto Rodrigues. **Biologia em Contexto**. Volumes 1, 2 e 3. São Paulo: Moderna, 2013.
- DANTE, Luiz Roberto. **Passaporte Enem Matemática**. Volume único, ensino fundamental II. São Paulo. Editora do Brasil, 2019.
- COPELLI, Anna Cecília; GONÇALVES FILHO, Aurélio; TOSCANO, Carlos; BAROLLI, Elisabeth; SILVA, Isilda Sampaio. GRUPO DE REELABORAÇÃO DO ENSINO DE FÍSICA. **Física 3: eletromagnetismo**. 4. ed. São Paulo: Edusp, 2000.
- DANTE, Luiz Roberto, VIANA, Fernando **Matemática: contexto e aplicações**. São Paulo: Ática, 2019.
- FELTRE, Ricardo. **Fundamentos de química: química, tecnologia e sociedade**. São Paulo: Moderna, 2001. Volume único.
- GASPAR, Alberto. **Física 1: mecânica**. São Paulo, SP: Ática, 2016.
- GASPAR, Alberto. **Física 2: ondas: óptica: termodinâmica**. São Paulo, SP: Ática, 2016.
- GASPAR, Alberto. **Física 3: eletromagnetismo, física moderna**. São Paulo, SP: Ática, 2016.
- GIOVANNI, José Ruy, BONJORNIO, José Roberto; JR GIOVANNI, José Ruy. **Matemática Fundamental: uma nova abordagem**. São Paulo: FTD, 2011.
- GIOVANNI, José Ruy, BONJORNIO, José Roberto, JR GIOVANNI, José Ruy, SOUSA, Paulo Roberto Câmara. **360º Matemática**. Volume único. São Paulo. FTD, 2015.
- IEZZI, Gelson; DOLCE, Osvaldo; DEGENSZAJN, David; PÉRIGO, Roberto. **Matemática**. São Paulo: Atual, 2019.
- LEMBO, Antônio. **Química: realidade e contexto**. São Paulo: Ática, 2004. Coleção de 3 volumes.
- LINHARES, Sérgio de Vasconcellos; GEWANDSZNAJDER, Fernando; PACCA, Helena. **Biologia**. São Paulo: Ática, 2018.
- LOPES, Sônia Lopes; ROSSO, Sérgio. **Bio: volume único**. 3. ed. São Paulo: Saraiva, 2014.
- LOURENÇO, Marcia; SILVA, Ana Paula Ern da. **Matemática Elementar: lembrando e exercitando**. 2. ed. Novo Hamburgo, RS. Feevale, 2014. ISBN 978-85-7717-165-1. Disponível em: <https://www.feevale.br/institucional/editora-feevale/matematica-elementar-lembrando-e-exercitando---2-edicao>. Acesso em: 28 jun. 2022.
- PAULINO, Wilson Roberto. **Biologia: volume único**. 10. ed. São Paulo: Ática, 2012.
- PERUZZO, Tito Miragaia; CANTO, Eduardo Leite do. **Química na abordagem do cotidiano**. São Paulo: Nova Geração, 2007. Volume único.
- PEZZI, Antônio; GOWDAK, Demétrio; MATTOS, Neide Simões. **Biologia**. volume único. São Paulo: FTD, 2012.

REECE, Jane; WASSERMAN, Steven; URRY, Lisa; CAIN, Michael; MINORSKY, Peter; JACKSON, Robert. **Biologia de Campbell**. 10. ed. Porto Alegre: Grupo A, 2015.

REIS, Martha. **Completamente química**. São Paulo: FTD, 2001. Coleção de 3 volumes.

SADAVA, David.; HILLIS, David; HELLER, Craig; HACKER, Sally. **Vida: A Ciência da Biologia**. Volumes 1, 2 e 3. 11. ed. Porto Alegre: Grupo A, 2020.

SANTOS, Wilson Luiz Pereira dos; MÓL, Gerson de Souza. **Química e Sociedade**. São Paulo: Nova Geração, 2005. Volume único.

SILVA-JÚNIOR, César; SASSON, Sezar.; CALDINI, Júnior Néelson. **Biologia**. 5. ed. São Paulo: Saraiva, 2015.

USBERCO, João; SALVADOR, Edgar. **Química**. São Paulo: Saraiva, 2005. Coleção de 3 volumes.

CIÊNCIAS HUMANAS E SOCIAIS APLICADAS

- História e cultura indígena.
- A conquista da América e do território Brasileiro.
- História colonial da América e do Brasil.
- Renascença.
- Revolução Francesa e período napoleônico.
- Iluminismo e crise do Antigo Regime.
- Brasil: sociedade mineradora e crise do sistema colonial.
- Independências no continente americano.
- Brasil: presença da família real e o processo de independência.
- Democracia, liberalismo, socialismo e nacionalismo.
- Brasil monárquico: Primeiro Reinado, Período Regencial e Segundo Reinado.
- História africana e escravidão: luta abolicionista e cultura afro-brasileira.
- Ciência e cultura nos séculos XIX e XX: novas tecnologias, meios de comunicação e arte.
- Imperialismo: neocolonialismo e as lutas pela independência na Ásia e na África.
- Brasil republicano: organização do novo regime e política do café com leite
- Revolução Russa.
- Crise de 1929 e suas repercussões.
- Contexto das duas grandes guerras mundiais.
- Mundo pós-guerra e a formação dos blocos: capitalista, comunista e Terceiro Mundo.
- Guerra Fria e conflitos regionais: Coreia, Cuba, Vietnã, África, Oriente Médio.
- Populismo na América Latina e Era Vargas.
- Brasil: da redemocratização do país às reformas de Goulart.
- Ditaduras Civis-Militares na América Latina.
- Nova República.
- Queda do muro de Berlim e o fim da URSS.
- Organização política, cultural e econômica mundial pós-Guerra Fria.
- A Terra: rotação e translação, processos e consequências.
- Atividade industrial do mundo.
- Geografia física (clima, relevo, geologia, hidrografia, vegetação)
- Elementos de cartografia.
- Geografia política e econômica.
- Demografia.
- Principais conceitos de geografia: ambiente, espaço geográfico, lugar, paisagem e território.
- Questão ambiental no Brasil e no mundo.
- Recursos naturais e energia.
- Divisão regional do Brasil: macrorregiões e regiões geoeconômicas.
- Rio Grande do Sul: questões histórico-geográficas.
- Urbanização, conceitos e processos demográficos.
- Globalização e questões da atualidade.

REFERÊNCIAS

ALMEIDA, Lúcia Marina Alves de; RIOGOLIN, Tércio Barbosa. **Geografia**. São Paulo: Ática, 2011.

BOULOS JÚNIOR, Alfredo. **História: Sociedade e Cidadania**. 2. ed. São Paulo: FTD, 2016.

BRANCO, Anselmo Lazaro; MENDONÇA, Cláudio; LUCCI, Elian Alabi. **Território e sociedade no mundo globalizado**. São Paulo: Saraiva, 2012.

CARVALHO, José Murilo de. **Cidadania no Brasil: O longo caminho**. Rio de Janeiro: Civilização Brasileira, 2016.

FAUSTO, Boris. **História do Brasil**. 14. ed. São Paulo: Edusp, 2012.

GUIMARÃES, Raul Borges; TERRA, Lygia; ARAÚJO, Regina. **Conexões - Estudos de Geografia Geral e do Brasil**. 3. ed. São Paulo: Moderna, 2016.

KUHN, Fábio. **Breve história do Rio Grande do Sul**. 4. ed. atual. Porto Alegre, RS: Leitura XXI, 2011.

MENDES, Ivan Lazzari; TAMDJIAN, James. **Geografia**. São Paulo: FTD, 2007.

MENDONÇA, Francisco. **Geografia e meio ambiente**. São Paulo: Contexto, 2005.

MOREIRA, Igor Antonio Gomes. **O espaço rio-grandense**. 5. ed. São Paulo, SP: Ática, 2003.

MOREIRA, João Carlos; SENE, Eustáquio de. **Geografia Geral e do Brasil – Espaço geográfico e globalização**. 3. ed. São Paulo: Scipione, 2016.

ROSS, Jurandyr L. Sanches. (Org.). **Geografia do Brasil**. 5. ed. São Paulo: EdUSP, 2005.

SIMIELLI, Maria Elena. **Geotlas**. 35. ed. São Paulo: Ática, 2019.

VESENTINI, José William. **Geografia: o mundo em transição**. 2. ed. São Paulo: Ática, 2013.

VICENTINO, Bruno; VICENTINO, Cláudio. **Olhares da História – Brasil e Mundo**. São Paulo: Scipione, 2016.

MORAES, Luís Edmundo. **História Contemporânea: Da Revolução Francesa à I Guerra mundial**. São Paulo: Editora Contexto, 2017.

NAPOLITANO, Marcos. **História Contemporânea. Do entreguerras à nova ordem mundial**. São Paulo: Editora Contexto, 2020.

Obs.: aconselha-se a leitura de revistas, jornais e *sites* de notícias.

LÍNGUA ESTRANGEIRA

Língua Inglesa

As questões de Língua estrangeira visam à compreensão textual. Para tal, os conteúdos relacionados a seguir serão abordados a partir da leitura, da análise e da interpretação.

Análise e interpretação

- Identificação do tema central e das diferentes ideias dos textos propostos.
- Estabelecimento de relações entre as diferentes ideias dos textos.
- Identificação de elementos que indiquem lugar, tempo, modo, finalidade, causa, condição, consequência e comparação.

Estudo do vocabulário

- Significado de palavras e expressões.
- Semelhanças e diferenças de significado de palavras e expressões nas L1 e L2.

Aspectos gramaticais

- Flexão do nome, do pronome, do artigo.
- Flexão do verbo (modo, tempo, número, pessoa, voz).
- Concordância nominal e verbal.
- Nexos (preposição, conjunção).

REFERÊNCIAS

LÍNGUA INGLESA

CAMBRIDGE Dictionary. [S.l.]: Cambridge University Press, [20uu]. Disponível em: <https://dictionary.cambridge.org/us/>. Acesso em: 2 maio 2022.

CARTER, Ronald; MCCARTHY, Michael. **Cambridge Grammar of English: a Comprehensive Guide**. Cambridge University Press, 2006.

DANNER, Horace G. **A thesaurus of English word roots**. United States of America: Rowman & Littlefield, 2014. Disponível em:

https://search.ebscohost.com/login.aspx?direct=true&db=nlebk&AN=753710&lang=pt-br&site=eds-live&scope=site&ebv=EB&ppid=pp_Cover. Acesso em: 2 maio 2022.

DENNING, Keith; KESSLER, Brett; LEBEN, William R. **English vocabulary elements**. 2nd ed. London: Oxford University Press, 2014. Disponível em:

https://search.ebscohost.com/login.aspx?direct=true&db=nlebk&AN=191220&lang=pt-br&site=eds-live&scope=site&ebv=EB&ppid=pp_Cover. Acesso em: 2 maio 2022.

DE LIMA, Denilso. **Gramática de uso da língua inglesa: A gramática do inglês na ponta da língua**. Alta Books, 2019.

DREY, Rafaela Fetzner; SELISTRE, Isabel Cristina Tedesco; AIUB, Tânia. **Inglês: práticas de leitura e escrita**. Penso Editora, 2015.

LAPKOSKI, GAO. **Do texto ao sentido: teoria e prática de leitura em língua inglesa**. Curitiba: Ibpex, 2012.

MURPHY, Raymond; SMALZER, William R. **Grammar in use intermediate**: with answers: self- study reference and practice for students of english. 4th [S.I.]: Cambridge University Press, 2021.

MURPHY, Raymond. **English grammar in use**: a self-study reference and practice book for intermediate students: with answers. 4 ed. New York, USA: Cambridge University Press, 2019.

SWAN, Michael. **Practical English use**. Oxford, UK: Oxford University Press, 2016.

YULE, George. **The study of language**. 7 ed. Cambridge, UK: Cambridge University Press, 2017.

LÍNGUA ESPANHOLA

BAPTISTA, Livia Radis. **Español Esencial**. Volume Único. São Paulo: Santillana Brasil, 2012.

FANJUL, Adrian Pablo. **Gramática de español - Paso a paso**. 2. ed. São Paulo: Santillana Brasil, 2011.

GONZÁLES H., Alfredo. **Conjugar es fácil**. Madrid: Edelsa, 1997.

GONZÁLES H., Alfredo. **Curso Práctico de Gramática**. Madrid: Edelsa, 1995.

MILANI, Esther Maria. **Gramática de espanhol para brasileiros – Ensino Médio**. São Paulo: Saraiva, 2011.

REAL ACADEMIA ESPAÑOLA. **Diccionario de la lengua española**. 22. ed. Madrid: Espasa Calpe, 2001

REDAÇÃO

CRITÉRIOS BÁSICOS PARA A AVALIAÇÃO DA REDAÇÃO

A avaliação da redação, no Vestibular da Universidade Feevale, centra-se em duas competências: linguística e textual.

Na competência linguística, analisa-se o emprego da modalidade escrita culta do português brasileiro, abrangendo os seguintes desvios: de vocabulário, de convenções da escrita, gramaticais e de textualização.

Na competência textual, verifica-se o emprego do gênero comentário crítico, bem como se o candidato responde ao que foi perguntado e como desenvolve a proposta, ou seja, consideram-se os argumentos, a autoria, a criticidade, a reflexão, a inovação, a persuasão na defesa de um ponto de vista, entre outros atributos.

O candidato deverá:

1. demonstrar domínio da modalidade escrita culta do português brasileiro;
2. evidenciar compreensão da proposta de redação e aplicar conceitos das várias áreas do conhecimento para desenvolver o tema, observando as características e os limites estruturais do comentário crítico;
3. selecionar, relacionar, organizar e interpretar informações, fatos e opiniões, demonstrando conhecimento dos mecanismos linguísticos necessários para a construção de argumentação em defesa de um ponto de vista;

4. elaborar, quando for o caso, proposta de intervenção para o problema abordado na perspectiva de respeito aos direitos humanos.

Será atribuída nota 0 (zero) à redação que:

1. não aborde o tema da proposta;
2. não seja um comentário crítico;
3. seja escrita em língua estrangeira;
4. contenha plágio;
5. tenha menos de 15 ou mais de 25 linhas;
6. apresente frases soltas e desconexas, sem adequada relação entre as partes e sem a utilização dos recursos linguísticos necessários ao desenvolvimento coerente do tema em forma de comentário crítico, comprometendo o texto como um todo e impedindo a sua compreensão;
7. apresente impropérios, com claro e deliberado desrespeito aos direitos humanos.

REFERÊNCIAS

BAGNO, Marcos. **Gramática pedagógica do português brasileiro**. São Paulo: Parábola Editorial, 2021.

CASTILHO, Ataliba de; ELIAS, Vanda Maria. **Pequena Gramática do Português Brasileiro**. São Paulo: Contexto, 2012.

PERINI, Mário. A. **Gramática do Português Brasileiro**. São Paulo: Parábola Editorial, 2010.