

LÍNGUA PORTUGUESA

O texto a seguir serve de base para responder às questões de **1 a 4**.

EDUCAÇÃO TÉCNICA: A PORTA DE ENTRADA PARA UMA CARREIRA DE SUCESSO NA INDÚSTRIA.

Em um cenário econômico cada vez mais competitivo e tecnológico, a educação técnica emerge como uma chave mestra para desbloquear oportunidades de carreira promissoras no setor industrial. Com a recente reforma do ensino médio, com foco especial no fortalecimento da educação técnica e profissionalizante, sancionada pela Câmara dos Deputados, o Brasil dá um passo significativo para fortalecer essa via educacional, reconhecendo sua importância estratégica não apenas para o desenvolvimento individual dos jovens mas também para o progresso socioeconômico do país, alinhando as necessidades do mercado de trabalho com a formação dos jovens, abrindo portas para carreiras bem-sucedidas na indústria.

A nova legislação traz uma mudança ideal ao introduzir maior flexibilidade na carga horária do currículo comum, com redução para 1.800 horas, permitindo que os estudantes dediquem mais tempo aos cursos técnicos, sem sacrificar a base educacional essencial, ou seja, com a reforma, os estudantes ganham liberdade e flexibilidade para explorar cursos técnicos em áreas como edificações, tecnologia da informação, mecânica, entre outros, já durante o ensino médio. Essa prática não apenas enriquece o currículo dos jovens, mas também os prepara de maneira mais eficaz para o ingresso no mercado de trabalho.

O fortalecimento da educação técnica no Brasil representa um avanço significativo na forma como a educação é percebida e valorizada no país. Além de fornecer uma rota alternativa para o sucesso profissional, garante a importância de habilidades técnicas e a necessidade de um sistema educacional mais inclusivo e adaptável. Neste sentido, as instituições de ensino técnico, estão se adaptando rapidamente para atender à nova demanda, atualizando currículos e estabelecendo parcerias com empresas do setor industrial para garantir que os estudantes tenham acesso a experiências práticas e estejam prontos para atender às exigências do mercado assim que se formarem.

À medida que o Brasil avança nesta nova era educacional, a colaboração entre governos, instituições de ensino e o setor industrial será essencial para maximizar o potencial da educação técnica, garantindo que ela atue como um robusto motor de desenvolvimento profissional, inovação e crescimento econômico. Isso permitirá que a indústria espere um influxo de profissionais mais bem posicionados e alinhados com as necessidades técnicas contemporâneas, potencializando a inovação e a competitividade no cenário global. Portanto, o fortalecimento dos cursos técnicos não é apenas uma vitória para a educação; é um marco para o desenvolvimento socioeconômico do Brasil, preparando o terreno para uma geração de profissionais capacitados e prontos para enfrentar os desafios do futuro, abrindo as portas para uma carreira de sucesso na indústria.

Disponível em: <https://www.crt02.gov.br/educacao-tecnica-a-porta-de-entrada-para-uma-carreira-de-sucesso-na-industria/>. Acesso em: 12 set. 2025.

QUESTÃO 1

O texto apresentado é um artigo de divulgação institucional, publicado em um portal oficial. Considerando sua natureza, é correto afirmar que esse gênero discursivo se caracteriza **principalmente** por:

- (A) apresentar uma narrativa literária, baseada em recursos ficcionais, com foco no entretenimento.
- (B) expor dados científicos de maneira neutra e objetiva, sem finalidade persuasiva.
- (C) combinar elementos informativos e argumentativos, com o propósito de valorizar ou legitimar uma causa de

interesse público perante a sociedade.

- (D) seguir a estrutura normativa de uma lei, apresentando artigos e parágrafos numerados.
- (E) relatar experiências pessoais do autor, com foco em aspectos subjetivos.

QUESTÃO 2

O artigo, divulgado em um portal institucional do Conselho Regional dos Técnicos Industriais (CRT-02), cumpre uma **função social diretamente vinculada** a:

- (A) promover debates acadêmicos em congressos universitários, com finalidade estritamente científica.
- (B) regulamentar a prática profissional por meio da imposição de normas legais.
- (C) divulgar, de forma acessível e persuasiva, políticas e ações voltadas ao fortalecimento da educação técnica.
- (D) relatar, em tom pessoal e memorialístico, experiências vivenciadas por estudantes de cursos técnicos.
- (E) reproduzir uma reportagem jornalística isenta de posicionamento institucional.

QUESTÃO 3

No fragmento “Com a reforma, os estudantes ganham liberdade e flexibilidade para explorar cursos técnicos em áreas como edificações, tecnologia da informação, mecânica, entre outros, já durante o ensino médio.”, a **predominância da sequência textual** é:

- (A) descritiva, porque enumera características e possibilidades relacionadas aos cursos técnicos.
- (B) narrativa, porque relata acontecimentos em ordem cronológica.
- (C) argumentativa, porque defende uma tese acerca da importância da reforma.
- (D) injuntiva, porque orienta os estudantes a se matriculem em determinados cursos.
- (E) narrativa-descritiva, porque combina ações temporais e caracterizações de sujeitos.

QUESTÃO 4

Ao longo do texto, observa-se a presença de uma macroestrutura argumentativa. Nesse contexto, a **tese principal defendida pelo artigo** pode ser corretamente identificada em:

- (A) A redução da carga horária do ensino médio representa um retrocesso, pois compromete a base educacional dos estudantes.
- (B) O fortalecimento da educação técnica é estratégico para alinhar a formação dos jovens às demandas do mercado e ao desenvolvimento socioeconômico do país.
- (C) O ensino médio deve priorizar conteúdos clássicos, em detrimento de formações técnicas de caráter aplicado.
- (D) O setor industrial não se beneficia significativamente da ampliação da formação técnica no Brasil.
- (E) A educação técnica deve restringir-se ao ensino superior, sem interferência no ensino médio.

O texto a seguir serve de base para responder às questões de **5 a 8**.

QUAIS SÃO OS DESAFIOS DA EDUCAÇÃO DIGITAL NO BRASIL?

A revolução tecnológica trouxe um impacto significativo no setor educacional. Se, por um lado, há muitos benefícios, é preciso estar atento também aos desafios da transformação digital na educação.

Você vai descobrir, a seguir, quais são as principais dificuldades enfrentadas durante o processo de modernização de uma escola. Vamos mostrar, ainda, como preparar professores e estudantes para a adoção das tecnologias e metodologias digitais.

Entendendo os desafios da educação digital no Brasil

Promover a educação digital não se trata simplesmente de garantir que todos tenham acesso à internet e a recursos tecnológicos.

Esse tipo de ensino tem como objetivo preparar os estudantes para utilizar a internet e as ferramentas tecnológicas a fim de agregar conhecimentos aos alunos e também gerar dados para que os gestores e professores atuem de forma mais estratégica.

É este um dos principais motivos de a educação digital ainda enfrentar tantos desafios no Brasil: é necessário contar com ferramentas adequadas, desenvolver treinamentos e destacar a importância do digital para a educação. Quando esses aspectos estão em falta, acabam ocorrendo problemas de acessibilidade, engajamento e falhas no processo de ensino-aprendizagem.

Superando os desafios da educação digital

Desenvolva treinamentos

Professores e estudantes precisam estar confortáveis com as ferramentas e plataformas que serão utilizadas. Afinal, sem a compreensão necessária sobre o funcionamento dos recursos, o engajamento e rendimento podem cair. Procure também por equipamentos e soluções de fácil manuseio e que tenham um suporte à disposição para quando surgir dúvidas.

Além do treinamento prático, é necessário orientar o professor na mudança de mentalidade quanto à educação digital. Afinal, muitos ainda levantam barreiras quanto a esse tipo de ensino.

Engajamento dos alunos com as novas tecnologias

A atual geração de estudantes já nasceu habituada à presença das novas tecnologias, mas isso não quer dizer que seja fácil engajar os alunos nos processos de transformação digital na educação.

Uma grande dificuldade enfrentada pelos educadores é conseguir atrair a atenção dos estudantes. Aqui, entram em ação os professores, comunicando adequadamente os limites para o uso dos dispositivos em sala de aula.

Cabe também ao educador a tarefa de preparar esses estudantes para lidar e interpretar criticamente as informações obtidas na internet. Nesse ponto, pode ser incluído o uso de ferramentas de letramento digital, por exemplo.

O engajamento dos alunos depende, ainda, do uso de metodologias de ensino adequadas, que os ajudem a assumir o protagonismo no processo de ensino-aprendizagem.

À medida que eles reconhecem esse novo papel e aprendem a desenvolver a autonomia, eles se mostram mais participativos e colaborativos com professores e colegas.

Auxilie a melhoria da acessibilidade

Outro desafio da educação digital no Brasil diz respeito à acessibilidade, que abrange tanto as dificuldades relacionadas ao acesso à rede e a dispositivos tecnológicos quanto aquelas enfrentadas por pessoas com deficiência.

Para começar a enfrentar esses desafios, é necessário procurar por soluções tecnológicas adequadas

e disponibilizar conteúdos em diferentes formatos.

Sala de aula como local de troca

Dessa forma, em estudos orientados, o aluno pode explicitar o que aprendeu com seus acessos à rede e dialogar com os colegas que também pesquisaram o assunto predeterminado. Caberá ao professor mediar essa troca de informações e promover o aprofundamento das discussões.

Práticas como essas possibilitam a construção do pensamento crítico coletivo por meio da interação dos discursos, do diálogo que produz conhecimento.

Conhecendo os benefícios da Educação Digital

Dados para tomada de decisão mais assertiva

Investindo em uma educação digital, com a utilização de boas ferramentas, é possível gerar dados sobre o ensino da sua instituição. Você conseguirá entender, por exemplo, como está o rendimento dos alunos, quais suas dificuldades, qual tipo de conteúdo tem tido melhor resultado.

Essas informações são fundamentais para uma atuação mais estratégica por parte de gestores e docentes.

Inovação na educação

O desenvolvimento da educação digital, a partir da utilização de ferramentas tecnológicas, novas metodologias, conteúdos multiformatos, dentre outros, garante que a instituição leve inovação para o processo de ensino-aprendizagem.

Essa perspectiva é fundamental para que a IES se mantenha à frente do mercado, contando com estudantes engajados e docentes preparados e comprometidos.

Ensino personalizado

A personalização do ensino é uma tendência e uma grande vantagem da educação digital. O aluno se torna cada vez mais protagonista em seu processo de aprendizagem, o que impacta diretamente na experiência do estudante.

Com o uso das tecnologias adequadas, é possível ter um olhar mais atento para a situação de cada aluno e assim formar profissionais mais preparados para o mercado de trabalho!

Disponível em: <https://www.estudiosite.com.br/site/educacao-a-distancia/Quais-sao-os-desafios-da-educacao-digital-no-Brasil>. Acesso em: 12 set. 2025.

QUESTÃO 5

Acerca do período: “Sem a compreensão necessária sobre o funcionamento dos recursos, o engajamento e rendimento podem cair.”, assinale a alternativa **correta** quanto à análise sintática e normativa:

- (A) O sujeito é composto, formado por “o engajamento e rendimento”, e o verbo concorda corretamente no plural.
- (B) O sujeito é simples, “o engajamento”, e o termo “rendimento” funciona como aposto.
- (C) O sujeito é indeterminado, e o verbo está no plural por atração do termo subsequente.
- (D) A forma verbal deveria estar no singular para concordar com o núcleo mais próximo, em caso de sujeito composto.
- (E) Há erro de colocação pronominal, pois o verbo deveria estar acompanhado de pronome oblíquo.

QUESTÃO 6

No trecho “Uma grande dificuldade enfrentada pelos educadores é conseguir atrair a atenção dos estudantes.”, a **ideia central expressa** nele é:

- (A) A facilidade dos professores em captar o interesse dos estudantes.
- (B) A atenção dos estudantes é naturalmente garantida pelo uso da tecnologia.
- (C) Os professores não enfrentam obstáculos ao lidar com a nova geração digital.
- (D) Os educadores encontram obstáculos em despertar e manter a atenção discente.
- (E) O engajamento dos alunos independe da ação docente.

QUESTÃO 7

Assinale a alternativa que **melhor expressa** o mecanismo de coesão textual empregado no fragmento: “Além do treinamento prático, é necessário orientar o professor na mudança de mentalidade quanto à educação digital. Afinal, muitos ainda levantam barreiras quanto a esse tipo de ensino.”

- (A) O termo “Além do treinamento prático” estabelece uma relação de adição apelativa.
- (B) A expressão “Afinal” introduz uma justificativa que reforça o argumento anterior.
- (C) O termo “muitos” funciona como um operador anafórico que retoma “professores e estudantes”.
- (D) A expressão “quanto a” indica oposição entre elementos do texto.
- (E) A sequência mostra incoerência, pois os períodos não guardam relação lógica entre si.

QUESTÃO 8

Analise o período: “À medida que eles reconhecem esse novo papel e aprendem a desenvolver a autonomia, eles se mostram mais participativos e colaborativos com professores e colegas.”

Assinale a alternativa **correta** quanto à ortografia, à acentuação e à pontuação:

- (A) O uso da crase em “À medida” é facultativo, já que não há exigência de artigo definido.
- (B) A vírgula após “autonomia” é incorreta, pois separa oração subordinada adverbial do período principal.
- (C) O termo “colegas” deveria receber acento agudo, por ser palavra oxítona terminada em “-as”.
- (D) O emprego do pronome “eles” no início do período fere a norma culta, devendo ser omitido.
- (E) A forma verbal “mostram-se” poderia ser grafada como “se mostram”, ambas corretas.

O texto a seguir serve de base para responder à questão 9.



Disponível em: <https://blogdoaftm.com.br/charge-avanco-da-ia/>. Acesso em: 2 jun. 2026.

QUESTÃO 9

Na fala da personagem à direita — “Ele deve estar ligado no ‘módulo adolescente’” — a expressão **“módulo adolescente”** é usada em:

- (A) sentido denotativo, já que indica a configuração técnica de um robô programado para se comportar como adolescente.
- (B) sentido conotativo, pois associa metaforicamente o comportamento do robô ao estereótipo de um adolescente conectado o tempo todo à internet.
- (C) sentido denotativo, pois descreve objetivamente uma função eletrônica típica de máquinas modernas.
- (D) polissemia, já que a palavra “módulo” apresenta diferentes significados no mesmo contexto.
- (E) sinonímia, visto que “módulo” equivale semanticamente a “função” em qualquer uso linguístico.

O texto a seguir serve de base para responder à questão 10.



Disponível em: <https://blogdoaftm.com.br/chargeinclusao-digital/>. Acesso em: 2 jun. 2026.

QUESTÃO 10

Analise as alternativas e marque aquela que **considera melhor** a relação entre oralidade e escrita:

- (A) O texto apresenta registro adequado ao gênero jornalístico, pois faz uso da norma padrão e busca objetividade.
- (B) A oralidade representada aproxima-se de uma situação formal, adequada ao contexto acadêmico.
- (C) O emprego de “clique” e “mouse” demonstra inadequação linguística, já que tais palavras não pertencem ao léxico oficial da Língua Portuguesa.
- (D) O diálogo ilustra a plena adequação entre oralidade e escrita, sem marcas de informalidade ou imprevisto.
- (E) A escolha lexical combina termos técnicos da informática com expressões coloquiais, revelando inadequação estilística proposital para criar efeito humorístico.

FUNDAMENTOS DA EDUCAÇÃO, CONHECIMENTOS TRANSVERSAIS E LEGISLAÇÃO

QUESTÃO 11

Leia o trecho de notícia:

IBAMA COMBATE GARIMPO ILEGAL E DESARTICULA INFRAESTRUTURA CRIMINOSA EM MATO GROSSO

Operação Xapiri faz parte da força-tarefa de desintrusão da Terra Indígena Sararé, onde mais de 400 acampamentos utilizados por garimpeiros foram destruídos

Brasília/DF (25/08/2025) – Desde o início do mês, o Instituto Brasileiro do Meio Ambiente e dos Recursos Naturais Renováveis (Ibama) tem conduzido a Operação Xapiri-Saráré para combater o garimpo ilegal na Terra Indígena (TI) Sararé, em Mato Grosso. A ação já resultou na destruição de uma vasta infraestrutura utilizada pelos garimpeiros.

As equipes de fiscalização inutilizaram, até o momento, 100 escavadeiras hidráulicas, 317 motores estacionários, 431 acampamentos, 61 mil litros de combustível (diesel e gasolina), 43 motocicletas, 9 caminhonetes, 12 caminhões, além de outros equipamentos usados na extração ilegal de ouro.

A Operação Xapiri-Saráré conta com a parceria das seguintes instituições: Ministério dos Povos Indígenas (MPI), Fundação Nacional dos Povos Indígenas (Funai), Polícia Rodoviária Federal (PRF), Polícia Federal (PF), Força Nacional de Segurança Pública (FNSP), Centro Gestor e Operacional do Sistema de Proteção da Amazônia (Censipam) e Agência Brasileira de Inteligência (ABIN), além do apoio da Polícia Civil de Goiás (CORE/GT3) [...].

Disponível em: <https://www.gov.br/ibama/pt-br/assuntos/noticias/2025/ibama-combate-garimpo-ilegal-e-desarticula-infraestrutura-criminosa-em-mato-grosso> (adaptado). Acesso em: 28 ago. 2025.

A Terra Indígena mencionada no texto é o lar do povo:

- (A) Xavante.
- (B) Enawenê-nawê.
- (C) Tapirapé.
- (D) Rikbaktsá.

(E) Nambikwara.

QUESTÃO 12

Segundo dados do Instituto Brasileiro de Geografia e Estatística (IBGE, 2024), o estado de Mato Grosso possui uma área territorial de 903.804,362 km², sendo o terceiro mais extenso do país, superado apenas por Pará e Amazonas. Dentro do estado, o maior (27.960,237 km²) e o menor (344,330 km²) município, em extensão territorial, são, respectivamente:

- (A) Chapada dos Guimarães e Nova Nazaré.
- (B) Colniza e São Pedro da Cipa.
- (C) Vila Bela da Santíssima Trindade e Novo Horizonte do Norte.
- (D) Juara e Santa Rita do Trivelato.
- (E) São Félix do Araguaia e Porto Estrela.

QUESTÃO 13

Leia o trecho de notícia:

COM MAIS DE 40°C, CUIABÁ É A CIDADE MAIS QUENTE DO PAÍS NESTA SEMANA, APONTA INMET

No domingo e na segunda-feira, Cuiabá bateu dois recordes consecutivos de calor no ano, na medição manual de temperatura feita pelo Inmet.

Cuiabá tem enfrentado uma onda de calor intensa nos últimos dias e registrou as temperaturas mais altas do país nesta semana, chegando a mais de 40°C, segundo Instituto Nacional de Meteorologia (Inmet) (veja abaixo). Nesta quarta-feira (21), a capital de Mato Grosso deve seguir liderando o ranking das cidades mais quentes do Brasil, com previsão de temperatura máxima de 39°C durante a tarde.

Confira as temperaturas registradas em Cuiabá nesta semana:

- Domingo (17): 40°C
- Segunda-feira (18): 40,2°C
- Terça-feira (19): 39,0°C
- Quarta-feira (20): 39,8°C

A capital mato-grossense é uma das cidades mais afetadas por um fenômeno climático que provoca elevação atípica das temperaturas durante o inverno. A umidade relativa do ar nesta semana segue abaixo dos 30%, o que acende um alerta de risco à saúde [...].

Disponível em: <https://g1.globo.com/mt/mato-grosso/noticia/2025/08/21/com-mais-de-40c-cuiaba-e-a-cidade-mais-quente-do-pais-nesta-semana-aponta-inmet.ghml> (adaptado). Acesso em: 23 ago. 2025.

O fenômeno climático noticiado no texto é conhecido como:

- (A) Aquecimento global.
- (B) Cuiabrasa.
- (C) Efeito estufa.
- (D) Veranico.
- (E) Inversão térmica.

QUESTÃO 14

O Instituto Federal Alfa está estruturando um novo curso técnico na área de energias renováveis. Durante as reuniões de planejamento, sua equipe pedagógica discute como organizar o itinerário formativo, destacando que este deve ir além da simples seleção de conteúdos disciplinares, buscando configurar uma trajetória formativa consistente, alinhada às demandas do mundo do trabalho e aos fundamentos científicos e tecnológicos da área.

Com base nesta situação hipotética, e segundo as disposições das Diretrizes Curriculares Nacionais Gerais para a Educação Profissional e Tecnológica (Resolução CNE/CP 1, de 2021), o itinerário formativo deve contemplar a articulação de cursos e programas, configurando trajetória educacional consistente e programada, a partir de:

- (A) Estudos sobre itinerários de profissionalização, perfil docente e diretrizes da BNCC.
- (B) Estrutura socioeconômica do território, arranjos culturais e identificação de perfil profissional de conclusão próprio para cada curso.
- (C) Estrutura socio-ocupacional da área de atuação profissional, fundamentos científico-tecnológicos dos processos produtivos de bens ou serviços e estudos sobre itinerários de profissionalização praticados no mundo do trabalho.
- (D) Perfil do egresso, competências socioemocionais e conciliação das demandas identificadas com a vocação e a capacidade da instituição ou rede de ensino.
- (E) Projetos pedagógicos, estágios supervisionados e atendimento às demandas socioeconômico-ambientais dos cidadãos e do mundo do trabalho.

Fonte: BRASIL. Ministério da Educação. Conselho Nacional de Educação. Resolução CNE/CP nº 1, de 5 de janeiro de 2021. Define as Diretrizes Curriculares Nacionais Gerais para a Educação Profissional e Tecnológica. Diário Oficial da União: seção 1, Brasília, DF, 6 jan. 2021. Disponível em: <https://www.gov.br/mec/pt-br/cne/resolucoes/resolucoes-cp-2021>. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 15

Durante o acompanhamento de uma turma de licenciatura, a coordenação percebeu que alguns estudantes estavam ultrapassando o limite de faltas permitido. Ao orientar os docentes, destacou-se a exigência mínima de frequência prevista no Regulamento Didático do IFMT. Nesse sentido, de acordo com a Resolução CONSUP/IFMT 81, de 2020, a frequência mínima exigida para a aprovação no referido curso de graduação corresponde a:

- (A) 70%, calculados com base na carga horária total do componente curricular.
- (B) 75%, calculados com base na carga horária total do período letivo.
- (C) 70%, calculados com base na carga horária total do período letivo.
- (D) 75%, calculados com base na carga horária total do componente curricular.
- (E) 80%, calculados com base na carga horária total do período letivo.

Fonte: INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DE MATO GROSSO. Conselho Superior. Resolução CONSUP/IFMT nº 81, de 26 de novembro de 2020. Aprova o Regulamento Didático do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia de Mato Grosso. Cuiabá: IFMT, 2020. Disponível em: https://drive.google.com/file/d/17ETcl0UM4w_0YCxezYifQ_N7w-sFdyhX/view. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 16

Um estudante do curso técnico integrado de nível médio do IFMT, ao final do semestre, não atingiu a média mínima para aprovação em um componente curricular. Diante disso, o professor deste componente curricular explicou ao estudante que haveria a possibilidade de realizar atividades específicas para recuperar a aprendizagem,

nos termos do Regulamento Didático da Instituição. Para tanto, segundo a Resolução CONSUP/IFMT 81, de 2020, os estudos de recuperação processual deverão ocorrer:

- (A) Em momentos de atendimento aos estudantes ou por meio de projetos de ensino.
- (B) Por meio da realização de semana de estudos de recuperação processual.
- (C) Mediante reposição de carga horária adicional após o encerramento do período letivo.
- (D) Por decisão do professor responsável, sem necessidade de previsão institucional.
- (E) Exclusivamente mediante trabalhos complementares de recuperação processual autorizados pelo colegiado.

Fonte: INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DE MATO GROSSO. Conselho Superior. Resolução CONSUP/IFMT nº 81, de 26 de novembro de 2020. Aprova o Regulamento Didático do Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia de Mato Grosso. Cuiabá: IFMT, 2020. Disponível em: https://drive.google.com/file/d/17ETcI0UM4w_0YCxezYifQ_N7w-sFdyhX/view. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 17

De acordo com a nova redação da Lei 12.772, de 2012, dada pela Lei 15.141, de 2025, a partir de 1º de janeiro de 2025, o ingresso na Carreira de Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico passou a ocorrer:

- (A) Tendo como requisito de ingresso o diploma de curso superior em nível de pós-graduação.
- (B) Sempre no primeiro nível da classe inicial da carreira.
- (C) Tendo como requisito de ingresso o diploma de curso superior em nível de doutorado.
- (D) Sempre no Nível 1 da Classe D I da carreira.
- (E) No primeiro nível de qualquer classe da carreira, a depender da titulação do docente, por meio do processo de aceleração da promoção.

Fonte: BRASIL. Lei nº 12.772, de 28 de dezembro de 2012. Dispõe sobre a estruturação do Plano de Carreiras e Cargos de Magistério do Ensino Básico, Técnico e Tecnológico, e dá outras providências. Diário Oficial da União: seção 1, Brasília, DF, 31 dez. 2012. Disponível em: https://www.planalto.gov.br/ccivil_03/_ato2011-2014/2012/lei/l12772compilado.htm. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 18

Uma professora de Educação Básica, Técnica e Tecnológica, ao discutir direitos fundamentais com sua turma, afirma que a educação é um direito humano e deve ser garantida pelo Estado. De acordo com o artigo 26 da Declaração Universal dos Direitos Humanos (1948), é **correto** afirmar que:

- (A) A instrução nos graus elementares e fundamentais será obrigatória.
- (B) A instrução técnico-profissional será gratuita quando ofertada de forma integrada com o grau básico.
- (C) A instrução superior será acessível a todos, independentemente do mérito do ser humano.
- (D) A instrução nos graus elementares, fundamentais e básicos será gratuita e obrigatória.
- (E) A instrução será gratuita, pelo menos nos graus elementares e fundamentais.

Fonte: ORGANIZAÇÃO DAS NAÇÕES UNIDAS (ONU). Declaração Universal dos Direitos Humanos: adotada e proclamada pela Assembleia Geral das Nações Unidas (Resolução 217 A (III), de 10 de dezembro de 1948). Paris: ONU, 1948. Disponível em: <https://brasil.un.org/pt-br/91601-declara%C3%A7%C3%A3o-universal-dos-direitos-humanos>. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 19

Durante a elaboração de seu plano de expansão, o Instituto Federal Beta destacou a necessidade de alinhar suas metas institucionais ao Plano Nacional de Educação – PNE (Lei Federal 15.388, de 2026). No que se refere à educação profissional, o Objetivo 12 do PNE busca:

- (A) Elevar, nos cursos presenciais da Rede Federal de Educação Profissional, Científica e Tecnológica, a relação de alunos por professor para 25 (vinte e cinco).
- (B) Garantir que pelo menos 90% (noventa por cento) dos estudantes matriculados na educação profissional técnica de nível médio, na forma integrada ou concomitante, concluam seus cursos na idade regular, de modo a promover a equidade e a atenção à diversidade populacional.
- (C) Duplicar as matrículas de educação profissional técnica de nível médio na Rede Federal de Educação Profissional, Científica e Tecnológica.
- (D) Expandir em, no mínimo, 50% (cinquenta por cento) as matrículas nos cursos subsequentes, de forma a assegurar a qualidade da oferta e a permanência dos estudantes.
- (E) Nenhuma das respostas anteriores.

Fonte: BRASIL. Lei nº 15.388, de 14 de abril de 2026. Aprova o Plano Nacional de Educação (PNE). Diário Oficial da União: seção 1, Brasília, DF, 15 abr. 2026. Disponível em: https://www.planalto.gov.br/ccivil_03/_ato2023-2026/2026/lei/l15388.htm. Acesso em: 24 abr. 2026.

QUESTÃO 20

Em reunião formativa sobre boas práticas institucionais, docentes do Instituto Federal Gama discutem sobre como realizar um efetivo acolhimento em situações de assédio ou discriminação. Com base na Portaria MGI 6.719, de 2024, o acolhimento será realizado mediante atendimento humanizado regido pelas seguintes orientações, **exceto**:

- (A) Permissão de presença de acompanhantes (inclusive de representante de entidade sindical) e familiares, quando solicitado pela pessoa notificante.
- (B) Redução de tempo de espera e garantia de atendimento presencial com prioridade para as pessoas idosas e pessoas com deficiência.
- (C) Prática de escuta ativa e transmissão de mensagens claras.
- (D) Uso de linguagem técnica, anotando-se com detalhes todas as condutas abusivas sofridas pela pessoa afetada por assédio ou discriminação.
- (E) Observância ao sigilo de dados da pessoa afetada por assédio ou discriminação e ao sigilo profissional.

Fonte: BRASIL. Ministério da Gestão e da Inovação em Serviços Públicos. Portaria MGI nº 6.719, de 13 de setembro de 2024. Institui o Plano Federal de Prevenção e Enfrentamento do Assédio e da Discriminação na Administração Pública Federal Direta, suas Autarquias e Fundações. Diário Oficial da União: seção 1, Brasília, DF, 1 out. 2024. Disponível em: <https://www.in.gov.br/en/web/dou/-/portaria-mgi-n-6.719-de-13-de-setembro-de-2024-587538760>. Acesso em: 26 abr. 2026.

TECNOLOGIAS APLICADAS À EDUCAÇÃO

QUESTÃO 21

Um professor de Química está elaborando uma prova com dez questões, sendo que a última, sobre balanceamento de equações químicas, exige a inserção de fórmulas e símbolos específicos, como subscritos (H_2O) e sobrescritos (C^{6+}). Para garantir que a representação visual da fórmula química fique correta, padronizada e

editável diretamente no documento, qual recurso de formatação de fonte, disponível em editores de texto como Microsoft Word, LibreOffice Writer e Google Docs, é o mais apropriado para essa finalidade?

- (A) Utilizar o recurso de "Texto Oculto" para esconder os números e símbolos.
- (B) Usar a ferramenta "Localizar e Substituir" para formatar os caracteres após a digitação.
- (C) Aplicar formatação de fonte como subscrito e sobrescrito nos caracteres desejados.
- (D) Criar uma tabela para organizar a fórmula e a numeração.
- (E) Inserir a fórmula como imagem externa (JPG ou PNG).

QUESTÃO 22

Uma professora deseja padronizar visualmente todos os *slides* de sua apresentação, garantindo que títulos, fontes, cores e elementos gráficos sigam um mesmo estilo automaticamente, sem necessidade de formatação manual em cada *slide*. Qual recurso do Microsoft PowerPoint, LibreOffice Impress ou Google Apresentações permite definir e aplicar esse padrão global de *layout* e formatação de forma centralizada?

- (A) Aplicar formatação manual em cada *slide* individualmente.
- (B) Utilizar a ferramenta WordArt ou Fontwork para estilização pontual de texto.
- (C) Configurar o *Slide Mestre* (ou Mestre de *Slides*/Editor de tema) para definir o padrão visual da apresentação.
- (D) Inserir caixas de texto com formatação personalizada em cada *slide*.
- (E) Alterar individualmente os *layouts* de cada *slide* após a criação.

QUESTÃO 23

Um professor deseja calcular a média ponderada das notas de seus alunos em uma planilha, utilizando *softwares* como Microsoft Excel ou LibreOffice Calc. As notas estão nas colunas B (Prova 1), C (Prova 2) e D (Trabalho), e os respectivos pesos (4, 3 e 3) estão armazenados nas células F1, G1 e H1. Ao copiar a fórmula para as demais linhas, os valores dos pesos devem permanecer fixos, enquanto as referências das notas devem ser ajustadas automaticamente. Considerando-se o uso correto de referências absolutas exclusivamente nas células de pesos, qual fórmula atende integralmente a esse requisito?

- (A) $= (B2 * F1 + C2 * G1 + D2 * H1) / 10$
- (B) $= (B2 * \$F\$1 + C2 * \$G\$1 + D2 * \$H\$1) / 10$
- (C) $= (B2 * \$F\$1 + C2 * \$G\$1 + D2 * H1) / 10$
- (D) $= (B2 * \$F\$1 + C2 * \$G\$1 + D2 * \$H\$1) / 9$
- (E) $= (B2 * \$F\$1 + C2 * \$G\$1 + D2 * \$H\$1)$

QUESTÃO 24

A um professor de Língua Portuguesa foi solicitado criar um plano de aula de 50 minutos sobre a obra "Memórias Póstumas de Brás Cubas", de Machado de Assis, para uma turma do 3º ano do ensino médio. O plano deve ser detalhado, incluindo objetivos de aprendizagem, metodologia, recursos didáticos e uma atividade de avaliação.

Para otimizar o tempo, ele decide utilizar uma ferramenta de IA generativa (como ChatGPT, Gemini ou Claude). De acordo com boas práticas documentadas de engenharia de *prompt* — como fornecer instruções claras, contexto suficiente e especificar explicitamente a estrutura da saída, qual alternativa atende **integralmente** a essas diretrizes para o objetivo proposto?

- (A) "Crie um plano de aula sobre 'Memórias Póstumas de Brás Cubas'."
- (B) "Elabore um plano de aula sobre 'Memórias Póstumas de Brás Cubas' para o ensino médio."
- (C) "Elabore um plano de aula de 50 minutos sobre 'Memórias Póstumas de Brás Cubas' para o ensino médio."
- (D) "Atue como um professor de Língua Portuguesa do ensino médio e elabore um plano de aula de 50 minutos sobre 'Memórias Póstumas de Brás Cubas' para o 3º ano. Estruture a resposta explicitamente em seções com: objetivos de aprendizagem, metodologia detalhada, recursos didáticos e atividade avaliativa".
- (E) "Explique como trabalhar 'Memórias Póstumas de Brás Cubas' em sala de aula para alunos do ensino médio."

QUESTÃO 25

Um professor de Física utiliza o Google Sala de Aula para gerenciar sua disciplina. Ele deseja estruturar o conteúdo do curso de forma organizada e progressiva, garantindo que: i) as atividades sejam agrupadas por unidade temática; ii) os materiais de apoio fiquem associados a cada unidade; iii) os alunos visualizem, de forma clara e sequencial, os conteúdos e as tarefas. Considerando-se os recursos nativos da plataforma para organização pedagógica do conteúdo, qual alternativa atende **integralmente** a esses requisitos?

- (A) Criar documentos no Google Docs para cada unidade e compartilhar os *links* com os alunos.
- (B) Utilizar a aba "Atividades" e criar "Tópicos" com os nomes das unidades, associando materiais e tarefas a cada tópico.
- (C) Utilizar o mural para publicar materiais e atividades conforme a sequência do conteúdo.
- (D) Configurar a agenda da turma com datas e prazos para cada atividade.
- (E) Exportar os materiais para o Google Drive e organizar em pastas por unidade.

QUESTÃO 26

Uma professora de Artes precisa criar um roteiro de vídeo para uma aula *on-line* sobre o movimento artístico Expressionismo Alemão, com duração de 5 a 7 minutos. O roteiro deve incluir: i) introdução contextualizada; ii) apresentação de 3 a 4 artistas com exemplos visuais; iii) conclusão reflexiva. Ela decide utilizar uma ferramenta de IA generativa. Considerando-se boas práticas documentadas de engenharia de *prompt* — incluindo uso de persona, contextualização, estruturação da saída e uso de exemplos (*few-shot prompting*), qual alternativa atende **integralmente** a esses critérios?

- (A) "Crie um roteiro de vídeo de 5 a 7 minutos sobre Expressionismo Alemão para alunos do ensino médio, incluindo introdução, artistas e conclusão."
- (B) "Atue como um professor de Artes e crie um roteiro estruturado de 5 a 7 minutos sobre Expressionismo Alemão para alunos do ensino médio."
- (C) "Atue como um roteirista didático e crie um roteiro estruturado com introdução, desenvolvimento e conclusão sobre Expressionismo Alemão."
- (D) "Atue como um roteirista didático especializado em ensino médio. Crie um roteiro de vídeo de 5 a 7 minutos sobre Expressionismo Alemão para alunos do ensino médio. Estruture a resposta em: (1) introdução, (2) artistas com exemplos, (3) conclusão reflexiva."

- (E) "Atue como um roteirista didático especializado em ensino médio. A seguir está um exemplo de estrutura de roteiro: Exemplo: Introdução: Apresentação do contexto histórico. Desenvolvimento: Apresentação de artistas e obras. Conclusão: Reflexão final. Agora, com base nesse modelo, crie um roteiro de vídeo de 5 a 7 minutos sobre Expressionismo Alemão para alunos do ensino médio, incluindo 3 a 4 artistas com exemplos visuais e uma conclusão reflexiva."

QUESTÃO 27

Um professor de História, utilizando o ambiente virtual de aprendizagem Moodle (versão 5), deseja configurar o fluxo pedagógico de sua disciplina de forma condicional e automatizada. Ele pretende: i) disponibilizar o conteúdo da unidade "Idade Média" apenas após a conclusão de atividades prévias; ii) exibir a nota de um questionário somente quando o aluno atingir um critério mínimo de desempenho ($\geq 70\%$). Considerando os mecanismos nativos de controle condicional e avaliação no Moodle, qual configuração atende **integralmente** a esses requisitos?

- (A) Configurar a disponibilidade por data nas atividades e utilizar o bloco de visão geral do curso para acompanhamento das notas.
- (B) Habilitar o rastreamento de conclusão de atividades (*Activity Completion*), configurar restrições de acesso (*Restrict Access*) com base na conclusão, e definir nota para aprovação (*Grade to Pass*) no item de avaliação.
- (C) Utilizar o recurso Livro (*Book*) para organizar o conteúdo e o Glossário (*Glossary*) para atividades introdutórias, acompanhando notas via exportação manual.
- (D) Configurar *badges* (insígnias) com base em desempenho e organizar as atividades no painel do curso.
- (E) Definir competências (*Competencies*) e associar atividades ao *framework* de aprendizagem, utilizando o relatório de competências para avaliação.

QUESTÃO 28

Uma equipe de professores de um curso técnico precisa elaborar o plano pedagógico do curso (PPC) de forma colaborativa, utilizando um documento *on-line* compartilhado no Google Docs. Todos os integrantes devem poder editar o documento simultaneamente, com registro das alterações realizadas. O coordenador do curso, responsável pela revisão final, necessita identificar quem realizou cada modificação, quando ela ocorreu e quais alterações foram feitas ao longo do tempo. Qual recurso do Google Docs permite atender **integralmente** a esse requisito de rastreamento e auditoria das edições?

- (A) O histórico de versões.
- (B) O recurso de Chat dentro do documento.
- (C) A função de Comentários.
- (D) O sistema de Sugestões.
- (E) A proteção do documento inteiro.

QUESTÃO 29

Um professor recebeu uma mensagem de correio eletrônico com o assunto "Atualização de Cadastro Docente - URGENTE", solicitando que ele acessasse um *link* para "regularizar seus dados institucionais", sob risco de bloqueio da conta. Ao analisar o endereço do *link*, o professor identificou que o domínio não correspondia ao da instituição, caracterizando uma tentativa de fraude por meio de engenharia social. Considerando-se os conceitos de segurança da informação, qual alternativa classifica **corretamente** esse tipo de ataque, caracterizado pela

tentativa de induzir o usuário a fornecer dados sensíveis por meio de uma comunicação aparentemente legítima?

- (A) *Spam*.
- (B) *Pharming*.
- (C) *Phishing*.
- (D) *Spoofing*.
- (E) Criptografia.

QUESTÃO 30

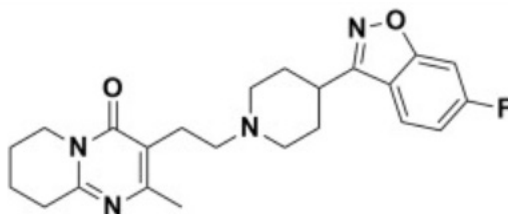
Um professor de Biologia deseja tornar sua aula expositiva sobre o ciclo da água mais interativa, promovendo a participação ativa dos alunos. Ele pretende utilizar uma apresentação de *slides* integrada a uma ferramenta que permita: i) envio de respostas pelos alunos em tempo real por meio de dispositivos móveis; ii) visualização imediata e consolidada dos resultados no projetor; iii) dinâmica interativa e engajadora durante a aula. Qual tipo de ferramenta educacional é **mais adequado** para essa finalidade?

- (A) Um editor de texto como o Google Docs ou o Microsoft Word.
- (B) Um programa de Tabela Dinâmica como o Excel ou o Calc.
- (C) Uma plataforma de *quiz* interativo em tempo real, como Kahoot! ou Mentimeter.
- (D) Um *software* de edição de vídeo, como CapCut ou Camtasia.
- (E) Um *software* de modelagem 3D, como SketchUp ou AutoCAD.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

QUESTÃO 31

Alguns medicamentos são utilizados em crianças com autismo para amenizar algumas situações, tais como: melhorar a concentração, diminuir os movimentos repetitivos, entre outros. Um destes medicamentos é a risperidona, um antipsicótico atípico, e sua fórmula estrutural está representada a seguir:



Acerca do composto, assinale a alternativa **incorreta**:

- (A) Na estrutura há somente carbonos sp^2 e sp^3 .
- (B) Estão presentes os grupos amida, amina e imina.
- (C) Apresenta sete carbonos primários.
- (D) O composto apresenta baixa solubilidade em água e caráter ácido.
- (E) Não apresenta isomeria óptica.

QUESTÃO 32

Considere a reação de calcinação do carbonato de cálcio e os dados apresentados no quadro a seguir, em condições-padrão:



Substância	ΔH_f° (kJ.mol ⁻¹)	S° (J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)
CaCO ₃ (s)	- 1207,1	154,8
CaO(s)	- 635,5	39,75
CO ₂ (g)	- 393,5	213,6

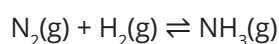
Podemos afirmar, com base nos dados apresentados, que o valor da variação da energia livre de Gibbs para a reação acima, em kJ.mol⁻¹, é aproximadamente:

- (A) + 148,7
- (B) - 148,7
- (C) + 29,4
- (D) + 178,1
- (E) - 178,1

QUESTÃO 33

Uma mistura de gases hidrogênio e nitrogênio, em um recipiente de reação, atinge o equilíbrio a 450 °C. Ao analisar a mistura, foi identificado que ela apresentou pressões parciais de 2,0 atm de H₂, 1,0 atm de N₂ e 0,40 atm de NH₃. Com base nas informações anteriores, o valor da constante de equilíbrio, K_p, da equação não balanceada,

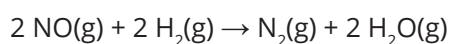
a seguir, é:



- (A) $1,6 \times 10^{-1}$
(B) $4,0 \times 10^{-1}$
(C) $2,0 \times 10^{-2}$
(D) $2,0 \times 10^{-1}$
(E) $8,0 \times 10^{-2}$

QUESTÃO 34

Os dados experimentais abaixo foram obtidos para a reação entre óxido nítrico e gás hidrogênio:



Experimento	[NO] (mol·L ⁻¹)	[H ₂] (mol·L ⁻¹)	Velocidade inicial (mol·L ⁻¹ ·s ⁻¹)
1	0,10	0,10	$1,23 \times 10^{-3}$
2	0,10	0,20	$2,46 \times 10^{-3}$
3	0,20	0,10	$4,92 \times 10^{-3}$

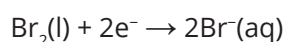
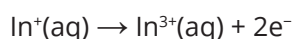
Com base nos dados experimentais apresentados acima, assinale a alternativa que apresenta **corretamente** a lei de velocidade (v) e o valor da constante de velocidade k:

- (A) $v = k[\text{NO}][\text{H}_2]$, $k = 0,12 \text{ L}^2\text{mol}^{-2}\text{s}^{-1}$
(B) $v = k[\text{NO}]^2[\text{H}_2]$, $k = 1,2 \text{ L}^2\text{mol}^{-2}\text{s}^{-1}$
(C) $v = k[\text{NO}][\text{H}_2]^2$, $k = 1,2 \text{ L}^2\text{mol}^{-2}\text{s}^{-1}$
(D) $v = k[\text{NO}]^2[\text{H}_2]^2$, $k = 0,60 \text{ L}^2\text{mol}^{-2}\text{s}^{-1}$
(E) $v = k[\text{NO}][\text{H}_2]^2$, $k = 0,012 \text{ L}^2\text{mol}^{-2}\text{s}^{-1}$

Fonte: BROWN; LEMAY; BURSTEN, *Química: a ciência central*. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.

QUESTÃO 35

Considere uma célula voltaica baseada nas semirreações a seguir:



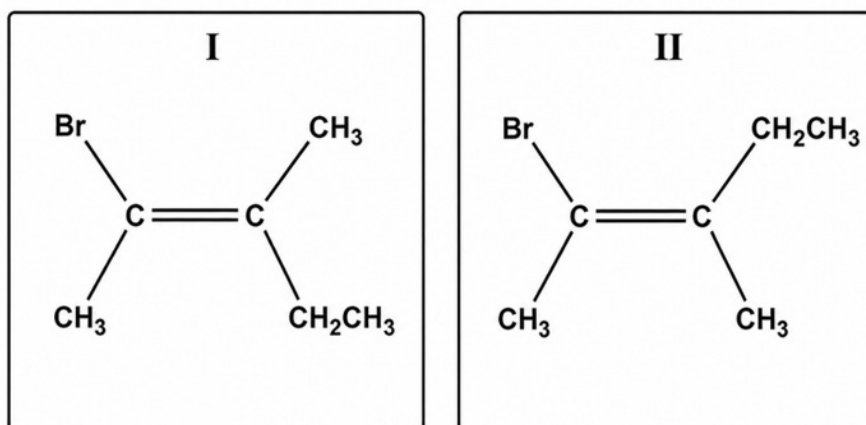
Sabendo que a força eletromotriz (fem) padrão para essa célula é igual a 1,46 V e que o potencial-padrão de redução da reação $\text{Br}_2(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-(\text{aq})$ é +1,06 V, marque a alternativa que corresponde ao potencial-padrão de redução (E_{red}^0) do sistema $\text{In}^{3+}/\text{In}^+$:

- (A) + 1,06 V
(B) + 0,40 V
(C) - 1,46 V
(D) + 2,52 V
(E) - 0,40 V

QUESTÃO 36

Considerando isômeros com ligações duplas trissubstituídas ou tetrassubstituídas, utiliza-se o sistema de nomenclatura E/Z. Esse sistema consiste em um conjunto de regras de sequência utilizado para atribuir prioridades aos grupos substituintes nos carbonos da ligação dupla. Assinale a alternativa em que a designação estereoquímica (E/Z) foi corretamente atribuída, de acordo com as regras de prioridade de Cahn-Ingold-Prelog (CIP), para as estruturas I e II, respectivamente.

(Dados: Br = 35; C = 6; H = 1).

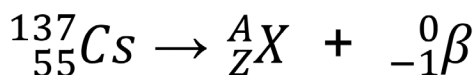


- (A) (E)-2-bromo-3-metil-pent-2-eno e (Z)-2-bromo-3-metil-pent-2-eno
 (B) (Z)-2-bromo-3-metil-pent-2-eno e (E)-2-bromo-3-metil-pent-2-eno
 (C) (Z)-4-bromo-3-metil-pent-2-eno e (E)-4-bromo-3-metil-pent-2-eno
 (D) (Z)-2-bromo-3-etil-but-2-eno e (E)-2-bromo-3-etil-but-2-eno
 (E) (E)-2-bromo-3-etil-but-2-eno e (Z)-2-bromo-3-etil-but-2-eno

Fonte: MCMURRY, John. *Química Orgânica*. Vol. 1. São Paulo: Cengage Learning, 2011.

QUESTÃO 37

A série brasileira *Emergência Radioativa*, lançada pela Netflix, em março de 2026, é uma minissérie dramática inspirada no acidente com o Césio-137 em Goiânia, ocorrido em 1987. A produção alcançou rapidamente o topo das listas de mais assistidas da plataforma e reacendeu o debate sobre a importância do tema. Um professor falou sobre o acidente e explicou sobre tipos de decaimento radioativo. Em seguida, apresentou um núcleo radioativo de césio que sofre decaimento beta negativo (β^-), conforme representado abaixo:



Obs: despreze a emissão do antineutrino.

Após o decaimento, o núcleo formado X apresenta número de massa (A) e número atômico (Z), respectivamente:

- (A) 137 e 54
 (B) 133 e 55
 (C) 136 e 54
 (D) 138 e 56
 (E) 137 e 56

QUESTÃO 38

A desidratação intramolecular do etanol, em meio ácido concentrado e aquecimento, pode ser classificada como:

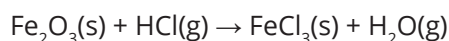
- (A) adição eletrofílica.
- (B) substituição nucleofílica.
- (C) eliminação com formação de ligação π .
- (D) oxidação do álcool.
- (E) rearranjo carbocatiônico.

QUESTÃO 39

Considere os dados apresentados no quadro a seguir:

Substância	ΔH_f° (kJ.mol ⁻¹)
Fe ₂ O ₃ (s)	- 822,16
HCl(g)	- 92,30
FeCl ₃ (s)	- 400,00
H ₂ O(g)	- 241,82

Utilizando os valores de entalpia padrão de formação (ΔH_f°) apresentados, calcule a entalpia padrão da reação não balanceada a seguir:



- (A) + 149,5 kJ.mol⁻¹
- (B) - 149,5 kJ.mol⁻¹
- (C) - 1525,5 kJ.mol⁻¹
- (D) + 75,0 kJ.mol⁻¹
- (E) - 75,0 kJ.mol⁻¹

Fonte: BROWN; LEMAY; BURSTEN. *Química: a ciência central*. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005, Apêndice C.

QUESTÃO 40

Considere a Competência Específica 3 da área de Ciências da Natureza e suas Tecnologias, conforme apresentada na BNCC:

“Investigar situações-problema e avaliar aplicações do conhecimento científico e tecnológico e suas implicações no mundo, utilizando procedimentos e linguagens próprios das Ciências da Natureza, para propor soluções que considerem demandas locais, regionais e/ou globais, e comunicar suas descobertas e conclusões a públicos variados, em diversos contextos e por meio de diferentes mídias e tecnologias digitais de informação e comunicação (TDIC).”

Agora, observe as seguintes habilidades:

- I. “Analisar as propriedades dos materiais para avaliar a adequação de seu uso em diferentes aplicações (industriais, cotidianas, arquitetônicas ou tecnológicas) e/ou propor soluções seguras e sustentáveis considerando seu contexto local e cotidiano.”
- II. “Investigar e analisar o funcionamento de equipamentos elétricos e/ou eletrônicos e sistemas de automação para compreender as tecnologias contemporâneas e avaliar seus impactos sociais, culturais e ambientais.”

III. “Aplicar os princípios da evolução biológica para analisar a história humana, considerando sua origem, diversificação, dispersão pelo planeta e diferentes formas de interação com a natureza, valorizando e respeitando a diversidade étnica e cultural humana.”

Considerando a correspondência direta entre competências específicas e habilidades estabelecida no documento, assinale a alternativa que apresenta as habilidades **corretamente** associadas à Competência Específica 3.

(A) I, apenas.

(B) I, II e III.

(C) I e III.

(D) I e II.

(E) II, apenas.

Fonte: BRASIL. Ministério da Educação. *Base Nacional Comum Curricular*. Brasília, DF: MEC, 2018. Disponível em: <http://basenacionalcomum.mec.gov.br/>. Acesso em: 3 jun. 2026.

QUESTÃO 41

As ligações intermoleculares (dipolo/dipolo, dipolo/dipolo induzido, dipolo induzido/dipolo induzido) são um dos conteúdos da Química de suma importância, pois, a partir delas, é possível entender algumas propriedades específicas de substâncias de aplicações na indústria e no cotidiano. De acordo com Kotz, Treichel e Weaver (2009), elas são diretamente relacionadas a propriedades como temperatura de fusão e ebulição, solubilidades de gases, líquidos e sólidos em vários solventes, entre outras. Sobre este tipo de ligações e substâncias com massas molares semelhantes, analise as afirmações a seguir, se verdadeiras (V) ou falsas (F):

- I. O tipo de ligação intermolecular presente na molécula de água (polar) é a ligação de hidrogênio, um caso especial da interação dipolo/dipolo induzido.
- II. No tetracloreto de carbono (apolar), a principal ligação intermolecular existente é do tipo dipolo induzido/dipolo induzido.
- III. As ligações do tipo dipolo/dipolo induzido são também chamadas de Forças de London.
- IV. Em geral, para substâncias de tamanhos semelhantes (massas molares), a intensidade das ligações intermoleculares é: dipolo induzido/dipolo induzido < dipolo/dipolo induzido < dipolo/dipolo.
- V. As ligações dipolo induzido/dipolo induzido são as únicas que ocorrem em moléculas polares.

Marque a alternativa com a sequência **correta**:

(A) V, V, F, V, F.

(B) F, F, F, V, F.

(C) F, F, V, V, F.

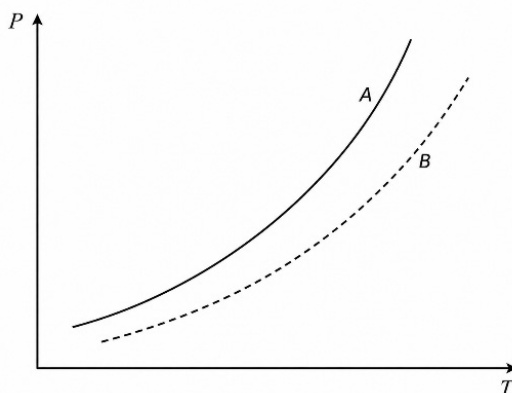
(D) F, V, F, V, F.

(E) V, V, V, F, F.

Fonte: KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul M.; WEAVER, Gabriela C. *Química geral e reações químicas*. 6. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009.

QUESTÃO 42

O gráfico abaixo representa curvas de pressão de vapor (P) em função da temperatura (T) para dois sistemas líquidos. Com base nas informações apresentadas, analise as afirmações a seguir.



- I. A curva A representa um líquido com maior pressão de vapor em todas as temperaturas, indicando maior volatilidade quando comparado ao sistema B.
- II. A curva B pode representar um sistema cuja adição de um soluto não volátil provoca diminuição da pressão de vapor em relação ao solvente puro.
- III. Para uma mesma pressão externa, o sistema representado pela curva B entra em ebulição a uma temperatura maior que o sistema A.
- IV. As curvas A e B representam líquidos com a mesma composição química, diferindo-se apenas na quantidade de matéria presente.

Pode-se afirmar que:

- (A) Apenas I e III estão corretas.
- (B) Apenas I, II e III estão corretas.
- (C) Apenas I, III e IV estão corretas.
- (D) Apenas II e IV estão corretas.
- (E) Todas estão corretas.

QUESTÃO 43

Os números quânticos estão diretamente relacionados com a estrutura atômica, pois podem ser utilizados para “definir os estados de energia e os orbitais disponíveis para o elétron”. Dos quatro existentes, apresentamos três aqui: número quântico principal (n), número quântico de momento angular (ℓ) e número quântico magnético (m_ℓ). Com base nas informações fornecidas para o elemento Tecnécio ($Z = 43$), muito utilizado na medicina nuclear em técnicas de diagnóstico, marque a alternativa que corresponde à sua classificação e aos números quânticos mencionados anteriormente, para o último elétron adicionado, seguindo a distribuição de Linus Pauling. Considere o preenchimento convencional dos orbitais de -2 a $+2$ para m_ℓ .

- (A) Metal de transição externa; 5, 0 e 0.
- (B) Metal de transição interna; 4, 2 e $+2$.
- (C) Metal de transição interna; 5, 2 e $+1$.
- (D) Representativo; 5, 0 e 0.
- (E) Metal de transição externa; 4, 2 e $+2$.

QUESTÃO 44

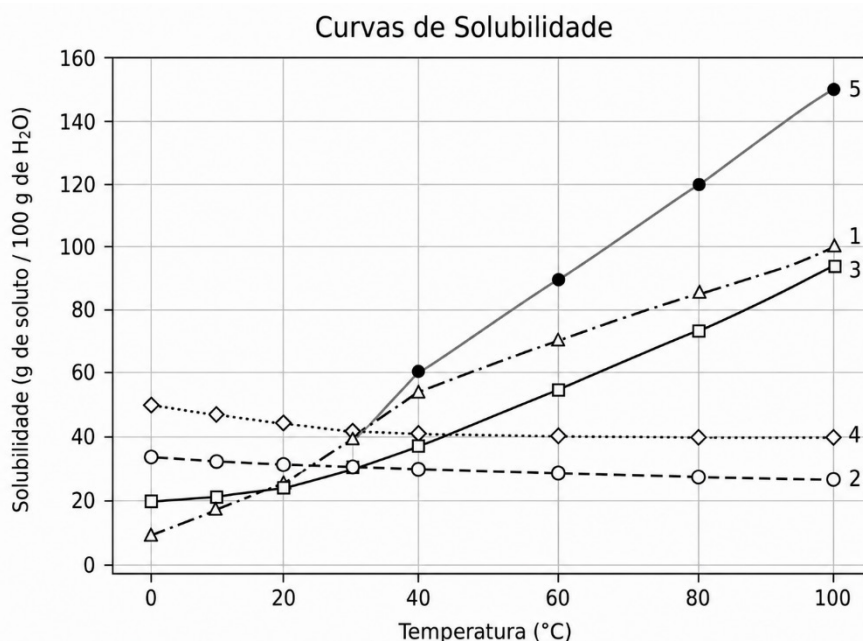
Uma solução formada por água e etanol (C_2H_6O) pode apresentar diversas finalidades, dependendo do teor de etanol presente. Considerando uma solução formada por 90 g de etanol e 108 g de água, marque a alternativa que apresenta a molalidade da solução, a fração em quantidade de matéria do soluto e a porcentagem em massa do soluto.

(Dados: C = 12; H = 1, O = 16; para os cálculos da quantidade de matéria, considere duas casas decimais).

- (A) 9,89 molal; 0,25; 45,45%.
- (B) 9,89 molal; 0,75; 45,45%.
- (C) 18,15 molal; 0,25; 45,45%.
- (D) 18,15 molal; 0,75; 54,54%.
- (E) 9,89 molal; 0,75; 54,54%.

QUESTÃO 45

A solubilidade (S), ou também chamada de Coeficiente de Solubilidade (CS), é a quantidade máxima de soluto que pode ser dissolvido a uma quantidade definida de solvente, sob determinada temperatura. Em função disso, uma solução pode ser saturada ou insaturada, entre outras classificações possíveis, e, nesses casos, a temperatura é um fator importante, que afeta a solubilidade de sólidos em líquidos. A seguir, é apresentado um gráfico hipotético da solubilidade de cinco sólidos em água, sob determinadas condições de temperatura.



Fonte: Imagem gerada por Inteligência Artificial.

A partir da análise do gráfico, pode-se afirmar que:

- (A) A solubilidade das substâncias 2 e 4 é endotérmica.
- (B) A substância 5 é a que apresenta maior influência da temperatura na solubilidade.
- (C) Abaixo de 20 °C, a substância 4 é a que apresenta maior solubilidade.
- (D) A solubilidade da substância 4 é 20g/50g de água à temperatura de 80 °C.

(E) A solubilidade da substância 2 é de aproximadamente 30g/100g de água à temperatura de 60 °C, sendo a menos solúvel em relação às demais, nestas condições.

QUESTÃO 46

O nitrato de magnésio tem se destacado por sua utilização na agricultura como fertilizante e adubo foliar, principalmente por ser fonte de magnésio solúvel e com rápida absorção pelas plantas. Uma das formas de obtenção deste fertilizante ocorre por meio da reação do carbonato de magnésio com ácido nítrico, como pode ser verificado pela equação química não balanceada a seguir:



Para a obtenção do fertilizante descrito acima, foi utilizada uma amostra de 30,0 g de carbonato de magnésio (70% de pureza) e 50 g de ácido nítrico, e a reação apresenta um rendimento de 80% (do produto formado). A partir disso, marque a alternativa que apresenta a massa de nitrato de magnésio obtida e a massa do reagente em excesso ao final da reação, respectivamente.

(Dados: Mg = 24; C = 12; O = 16; H = 1; N = 14)

- (A) 37,00 g de $\text{Mg(NO}_3)_2$ e 18,27 g de HNO_3
- (B) 42,64 g de $\text{Mg(NO}_3)_2$ e 5,67 g de HNO_3
- (C) 51,80 g de $\text{Mg(NO}_3)_2$ e 5,67 g de HNO_3
- (D) 29,60 g de $\text{Mg(NO}_3)_2$ e 18,27 g de HNO_3
- (E) 37,00 g de $\text{Mg(NO}_3)_2$ e 5,67 g de HNO_3

QUESTÃO 47

Muitas reações químicas estão presentes no nosso cotidiano e são importantes também nos processos industriais. Entre os tipos de reações, existem as de oxirredução, que ocorrem entre muitas substâncias inorgânicas e orgânicas, sendo importantes nos sistemas bioquímicos. Um exemplo deste tipo de reação ocorre quando o ácido iodídrico é adicionado com dicromato de potássio, produzindo iodeto de cromo III, iodeto de potássio, água e gás iodo. Com base em seus conhecimentos, marque a alternativa que corresponde à equação balanceada e ao agente redutor:

	Equação balanceada	Agente redutor
(A)	$11 \text{ HI} + \text{K}_2\text{CrO}_7 \rightarrow \text{CrI}_3 + 2 \text{ KI} + 3 \text{ I}_2 + 7 \text{ H}_2\text{O}$	K_2CrO_7
(B)	$16 \text{ HI} + 2 \text{ K}_2\text{CrO}_4 \rightarrow 4 \text{ CrI}_3 + 4 \text{ KI} + 3 \text{ I}_2 + 8 \text{ H}_2\text{O}$	HI
(C)	$14 \text{ HI} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow 2 \text{ CrI}_3 + 2 \text{ KI} + 7 \text{ H}_2\text{O} + 3 \text{ I}_2$	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
(D)	$11 \text{ HI} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{CrI}_3 + 2 \text{ KI} + 7 \text{ H}_2\text{O} + 3 \text{ I}_2$	HI
(E)	$14 \text{ HI} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow 2 \text{ CrI}_3 + 2 \text{ KI} + 7 \text{ H}_2\text{O} + 3 \text{ I}_2$	HI

QUESTÃO 48

O ácido perclórico é extremamente forte e pode ser utilizado na indústria química na produção de algumas classes de agrotóxicos e explosivos. Para a utilização em um desses processos, um químico preparou uma solução deste ácido na concentração de 0,0034 mol.L⁻¹. Dentre algumas medições realizadas pelo químico, assinale a alternativa que corresponde ao pOH e ao pH da solução, respectivamente.

(Dados: log 3,4 = 0,53).

- (A) 10,47 e 3,53

- (B) 2,47 e 11,53
(C) 11,53 e 2,47
(D) 5,30 e 8,70
(E) 8,70 e 5,30

QUESTÃO 49

Dentre os conteúdos abordados sobre estrutura atômica e tabela periódica, destaca-se a radiação eletromagnética. A luz, em todas as suas formas (raio X, luz visível, entre outras), é chamada de radiação eletromagnética. Algumas das características da luz podem ser compreendidas como propriedades de ondas, e estas, definidas por meio de algumas variáveis, como: comprimento de onda (λ), frequência (ν) e velocidade da luz (c).

Considerando que a luz amarela apresenta frequência de $5,3 \times 10^8$ MHz, marque a alternativa **correta** quanto ao comprimento de onda observado:

(Dados: $1 \text{ Hz} = 1 \text{ s}^{-1}$; $c = 3,0 \times 10^8 \text{ m.s}^{-1}$).

- (A) $1,8 \times 10^6 \text{ m}$.
(B) $5,7 \times 10^{-7} \text{ m}$.
(C) $5,7 \times 10^{-1} \text{ m}$.
(D) $1,6 \times 10^{23} \text{ m}$.
(E) $5,3 \times 10^5 \text{ m}$.

Fonte: BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. *Química Geral*. 2. ed., v. 1. Rio de Janeiro: LTC, 1996.

BROWN, L. S.; HOLME, T. A. *Química geral aplicada à engenharia*. 3. ed. São Paulo, SP: Cengage Learning, 2017.

QUESTÃO 50

A preocupação com o clima e a poluição tem sido destaque em várias notícias de jornais e tema de pesquisas científicas no mundo. A seguir, encontra-se o recorte de uma notícia de um jornal do estado de Rondônia, publicada em março de 2026.

MPRO debate poluição do ar e queimadas em workshop sobre clima.

Evento realizado em Porto Velho reuniu pesquisadores e instituições para discutir impactos das mudanças climáticas e da poluição atmosférica na saúde da população amazônica. No debate, a promotora ressaltou que as queimadas estão entre as principais causas da poluição atmosférica na Amazônia, provocando uma série de problemas de saúde. Entre os impactos citados estão doenças respiratórias, alergias, problemas cardiovasculares, além de prejuízos às atividades escolares e ao trabalho durante períodos de **fumaça** intensa.

News Rondônia. Disponível em: https://newsrondonia.com.br/meio-ambiente/2026/03/11/mpro-debate-poluicao-do-ar-e-queimadas-em-workshop-sobre-clima/?utm_source=chatgpt.com. Acesso em: 15 maio 2026.

A fumaça, citada na reportagem, é um tipo de dispersão, ou seja, misturas formadas por disperso e dispersante. Dos tipos de dispersões, destacam-se os coloides, misturas heterogêneas que representam um estado intermediário entre uma solução e uma suspensão e que são classificados de acordo com o meio dispersante e a fase dispersa. Sobre os tipos de coloides, analise as afirmativas a seguir:

- I. A fumaça é um tipo de coloide (aerossol), gás (fase dispersa) e líquido (meio dispersante).
- II. O *marshmallow* é um coloide do tipo espuma, sólido (meio dispersante) e gás (fase dispersa).
- III. A maionese e a manteiga são coloides do tipo emulsões, líquido/líquido.

IV. A geleia e a gelatina são coloides (gel), em que o meio dispersante é sólido e a fase dispersa é líquida.

V. O creme de barbear é um coloide (espuma), em que a fase dispersa é líquida e o meio dispersante é gás.

Pode-se afirmar que:

(A) Apenas II e IV estão corretas.

(B) Apenas I, III e IV estão corretas.

(C) Apenas II, III e V estão corretas.

(D) Apenas I e III estão corretas.

(E) Apenas II, IV e V estão corretas.

Fonte: KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. *Química Geral e Reações Químicas*. 6. ed. V. 1. São Paulo: Cengage Learning, 2009.



INSTITUTO FEDERAL
DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA
Mato Grosso

CONCURSO PÚBLICO

PROFESSOR EBTT - Edital 003/2026 - IFMT

ÁREA: QUÍMICA

FOLHA DE ANOTAÇÃO DO CANDIDATO

Nome do Candidato _____

Questão	Alternativa
01	
02	
03	
04	
05	
06	
07	
08	
09	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	
23	
24	
25	

Questão	Alternativa
26	
27	
28	
29	
30	
31	
32	
33	
34	
35	
36	
37	
38	
39	
40	
41	
42	
43	
44	
45	
46	
47	
48	
49	
50	