



CONCURSO PÚBLICO PARA PREENCHIMENTO DE CARGOS DE
PROVIMENTO EFETIVO DO QUADRO DO MAGISTÉRIO PÚBLICO
DA SECRETARIA DE ESTADO DA EDUCAÇÃO, DO ESPORTE E DO
LAZER – SEAD RN

PROVA OBJETIVA – TARDE

PROFESSOR DE QUÍMICA

NÍVEL SUPERIOR TIPO 2 – VERDE



SUA PROVA

- Além deste caderno contendo **65 (sessenta e cinco)** questões objetivas e **2 (duas)** questões discursivas, você receberá do fiscal de prova o cartão de respostas;
- As questões objetivas têm **5 (cinco)** opções de resposta (A, B, C, D e E) e somente uma delas está correta.



TEMPO

- Você dispõe de **05:00 (cinco horas)** para a realização da prova, já incluído o tempo para a marcação do cartão de respostas;
- **3 (três) horas** após o início da prova, é possível retirar-se da sala, sem levar o caderno de questões;
- A partir dos **30 (trinta) minutos** anteriores ao término da prova é possível retirar-se da sala **levando o caderno de questões**.



NÃO SERÁ PERMITIDO

- Qualquer tipo de comunicação entre os candidatos durante a aplicação da prova;
- Anotar informações relativas às respostas em qualquer outro meio que não seja o caderno de questões;
- Levantar da cadeira sem autorização do fiscal de sala;
- Usar o sanitário ao término da prova, após deixar a sala.



INFORMAÇÕES GERAIS

- Verifique se seu caderno de questões está completo, sem repetição de questões ou falhas. Caso contrário, **notifique imediatamente o fiscal da sala**, para que sejam tomadas as devidas providências;
- Confira seus dados pessoais, especialmente nome, número de inscrição e documento de identidade e leia atentamente as instruções para preencher o cartão de respostas e a folha de textos definitivos;
- Para o preenchimento do cartão de respostas e da folha de textos definitivos, use somente caneta esferográfica, fabricada em material transparente, com tinta preta ou azul;
- Assine seu nome apenas nos espaços reservados no cartão de respostas e na folha de textos definitivos;
- Confira seu cargo, cor e tipo do caderno de questões. Caso tenha recebido caderno de cargo ou cor ou tipo **diferente** do impresso em seu cartão de respostas e em sua folha de textos definitivos, o fiscal de sala deve ser **obrigatoriamente** informado para o devido registro na ata da sala;
- Reserve tempo suficiente para o preenchimento do seu cartão de respostas e da sua folha de textos definitivos. O preenchimento é de sua responsabilidade e **não será permitida a troca de cartão de respostas ou de folha de textos definitivos em caso de erro cometido pelo candidato**;
- Para fins de avaliação, serão levadas em consideração apenas as marcações realizadas no cartão de respostas e na folha de textos definitivos;
- A FGV coletará as impressões digitais dos candidatos na lista de presença;
- Os candidatos serão submetidos ao sistema de detecção de metais quando do ingresso e da saída de sanitários durante a realização das provas.
- **Boa sorte!**

Conhecimentos Gerais

Língua Portuguesa

1

Assinale a frase abaixo em que a linguagem mostra sinais de oralidade.

- (A) Otimista é a pessoa que espera no carro com o motor ligado enquanto outra pessoa faz compras.
- (B) Qualquer caminho conduz ao fim do mundo.
- (C) De onde menos se espera é que não sai nada mesmo.
- (D) Quem está embaixo não pode cair mais fundo.
- (E) Minha atitude é a de que nada é impossível... Só demora mais um pouco.

2

Abaixo estão listados cinco tipos de leitura, assinale aquele tipo cuja definição **não** lhe corresponde.

- (A) A leitura literal consiste em compreender o texto exatamente como está escrito, sem interpretar ou inferir significados ocultos.
- (B) A leitura mecânica envolve a decodificação das palavras no texto sem se aprofundar no significado ou na compreensão do conteúdo.
- (C) A leitura rápida, também conhecida como leitura dinâmica, é uma técnica que visa aumentar a velocidade de leitura sem perder a compreensão do texto.
- (D) A leitura silenciosa envolve a análise e a interpretação do texto, buscando compreender o significado mais profundo e as conexões entre as ideias apresentadas.
- (E) A leitura oral é a prática de ler em voz alta.

3

As frases abaixo foram construídas com base na coordenação com a conjunção E. Assinale a frase que mostra possibilidade de ambiguidade.

- (A) Luís e Carla vão casar-se em um mês.
- (B) O chofer trouxe João e Maria às sete horas da noite.
- (C) Vinicius e Sérgio são meus amigos.
- (D) Eu e ela compramos a bicicleta para nosso filho.
- (E) Notícia importante é a guerra entre Rússia e Ucrânia.

4

As frases abaixo mostram dois vocábulos possíveis no contexto em que estão inseridos. Assinale a frase em que o primeiro deles é o mais adequado à situação comunicativa.

- (A) O milionário texano MOSTRAVA/EXIBIA seu novo avião aos amigos mais próximos.
- (B) Brigas nunca resolvem as DÚVIDAS/POLÊMICAS.
- (C) O diretor ficará muito GRATO/AGRADECIDO se lhe fizeres esse obséquio.
- (D) O atleta verdadeiro PRIVA-SE/ABSTÉM-SE das drogas.
- (E) Devo dizer que EXERÇO/OCUPO esse cargo há anos.

5

A leitura é uma habilidade essencial para o desenvolvimento pessoal e acadêmico. Para estimular as crianças a praticarem os diversos tipos de leitura e melhorarem suas habilidades, é importante criar um ambiente propício e oferecer suporte adequado. (Luiz Miranda, revista Quero)

O conselho mais adequado à tarefa de incentivar a leitura, é:

- (A) Obrigue uma turma de alunos a lerem os mesmos livros.
- (B) Faça o estudo de gramática ligar-se à leitura.
- (C) Incentive as crianças a lerem somente dias determinados.
- (D) Não permita que as crianças explorem todos os gêneros.
- (E) Não limite os tópicos de leitura para as crianças.

6

Entre as frases abaixo há uma em que não foi respeitada a norma padrão em relação à colocação de pronomes oblíquos; assinale essa frase.

- (A) A derrota não é amarga se você não a engolir.
- (B) Afligir-se antes do tempo é afligir-se duas vezes.
- (C) A estupidez de gente brilhante nunca deixa de assombrar-me.
- (D) Todo mundo me odeia porque sou popular.
- (E) Me indigno, logo existo.

7

Algumas frases são formuladas com apoio em outras bastante conhecidas; assinale a frase que está nesse caso.

- (A) Perdoe seus inimigos, mas não esqueça os seus nomes.
- (B) O amigo de todo mundo só é amigo de si mesmo.
- (C) Só os bêbedos conseguem, de fato, perceber que o mundo está girando.
- (D) Nada se perde, nada se cria, tudo já vem transformado.
- (E) Os colégios não funcionam no mês de janeiro.

8

Inferências são as informações que deduzimos da leitura de um texto qualquer assinale a inferência incabível, entre as que foram feitas das frases abaixo.

- (A) Cuidado com as pessoas bem-intencionadas / Não são só os mal-intencionados que nos trazem danos.
- (B) Nenhum caminho de flores conduz à glória / A glória é algo obtido com dificuldade.
- (C) O invejoso emagrece com a gordura alheia / a inveja produz sofrimento mental e físico.
- (D) O sapato que serve a um aperta o outro / não há uma receita de vida igual para todos.
- (E) Os paradoxos de hoje são os preconceitos de amanhã / as coisas mudam com o tempo.

9

Entre as frases abaixo, há uma em que foi mal colocado um adjetivo sublinhado, que não é aconselhável ser anteposto ao substantivo; assinale essa frase.

- (A) O riso é a aritmética elementar; o humorismo é a álgebra; a ironia, o infinitesimal cálculo.
- (B) A ironia é uma grande tristeza que não pode chorar e rir.
- (C) A ironia é uma elegante forma de ser mau.
- (D) Onde há boa imaginação, não há horror.
- (E) Nunca esqueço um belo rosto, mas no seu caso vou abrir uma exceção.

10

Entre as frases abaixo, há uma em que foi mal-feita a concordância do termo sublinhado; assinale essa frase.

- (A) Os homens têm intenção de prestar favores até que consigam o poder.
- (B) Não merecem o doce quem não experimentaram o amargo.
- (C) Quando não sopra mesmo nenhum vento, até o cata-vento da torre da igreja tem caráter.
- (D) Aqueles que desejam menos coisas estão mais perto dos deuses.
- (E) Às vezes eu tento ser modesto, mas aí começam a me faltar argumentos.

11

Observe o seguinte texto:

“Do alto do morro, a cidade parecia pequena, mas na praça do centro o movimento era grande num meio de um grande número de lojas para turistas, onde abundavam os produtos de artesanato em madeira”.

A técnica empregada na descrição desse texto é a de

- (A) cima para baixo.
- (B) longe para perto.
- (C) parte para o todo.
- (D) baixo para cima.
- (E) perto para longe.

12

As frases abaixo mostram um processo de intensificação positiva ou negativa

Assinale a frase em que as palavras destacadas não comprovam essa estratégia.

- (A) Os turistas deixaram o estádio sujo, imundo.
- (B) Sua casa está bonita, linda.
- (C) Meu primo adorava, gostava de comida mineira.
- (D) José detestava, odiava aglomerações.
- (E) Ela está correndo rápido, depressa.

13

Observe o seguinte texto:

“Há quem o chame de maluco, excêntrico, desvairado, mas ele não liga para esses xingamentos; todos os dias ele para o carro na praia de Ipanema, molha o corpo e se joga na areia, cobrindo o corpo com ela e, assim, volta ao carro”.

Nesse caso, a introdução do texto segue o modelo de

- (A) alusão histórica.
- (B) suspense.
- (C) definição.
- (D) citação.
- (E) declaração inicial.

14

Observe a seguinte descrição:

“Todas as formas estão diluídas. Cinco horas da manhã.

A carroça do padeiro passa estrondando, fazendo tremer a quietude da cidade afundada, mas um instante depois o seu vulto e o seu ruído se dissolvem na cerração. O silêncio torna a cair”.

Em relação a essa descrição, assinale a afirmativa correta.

- (A) O tema-núcleo dessa descrição é a carroça do padeiro.
- (B) A descrição se apoia no sentido físico da visão.
- (C) A descrição é feita do todo para a parte.
- (D) O observador é de caráter onisciente.
- (E) Há uma mudança de estado entre o início e o fim do texto.

15

Os textos abaixo são descritivos de animais, objetos ou locais Assinale o texto cuja finalidade é qualificar.

- (A) O ornitorrinco, entre todos os animais do mundo, é o mais difícil de definir
- (B) Tiradentes é uma pequena cidade turística, localizada no estado de Minas Gerais.
- (C) A praia de Copacabana é a “princesinha do mar” e continua atraente para turistas nacionais e estrangeiros.
- (D) Um lápis é um pequeno tubo de madeira em que se insere grafite de várias espécies e cores.
- (E) Os óculos são formados por um duas lentes inseridas numa armação, com duas hastes laterais.

Didática

16

O uso de ferramentas de inteligência artificial (IA) na educação é um terreno repleto de desafios, tanto de ordem técnica quanto de ordem ética.

Assinale a opção que identifica corretamente um desafio técnico.

- (A) A falta de transparência quanto ao uso e à manipulação dos dados coletados dos usuários.
- (B) O risco de desumanização da educação, com a interação com a máquina substituindo interações humanas.
- (C) A desigualdade no acesso às ferramentas, que prejudica alunos e escolas com menos recursos.
- (D) O problema da baixa qualidade dos conteúdos gerados pelos modelos de IA sem supervisão especializada.
- (E) A possibilidade da perda de autonomia dos estudantes por dependência em relação às ferramentas.

17

O plano de ensino é fruto de um processo dinâmico de reflexão, previsão e elaboração constante, e não deve ser tomado como mera exigência burocrática.

Assinale a afirmativa que reflete esta visão.

- (A) A coerência do plano depende de que meios e fins sejam delimitados desde o início, sem alterações posteriores.
- (B) O plano deve orientar a ação com um sentido de continuidade, integrando seus diversos aspectos.
- (C) Os objetivos estabelecidos valem por si mesmos e perdem força com a consideração das condições de realidade.
- (D) O uso claro da linguagem no plano é fundamental para atingir o que é esperado pelas normas formais.
- (E) A falta de antecipação de todos os fatores que influenciam a ação retira do plano a sua eficácia e razão de ser.

18

Educar exige cuidado; cuidar é educar, envolvendo acolher, ouvir, encorajar, apoiar, no sentido de desenvolver o aprendizado de pensar e agir, cuidar de si, do outro, da escola, da natureza, da água, do Planeta. Educar é, enfim, enfrentar o desafio de lidar com gente, isto é, com criaturas tão imprevisíveis e diferentes quanto semelhantes, ao longo de uma existência inscrita na teia das relações humanas, neste mundo complexo. Educar com cuidado significa aprender a amar sem dependência, desenvolver a sensibilidade humana na relação de cada um consigo, com o outro e com tudo o que existe, com zelo, ante uma situação que requer cautela em busca da formação humana plena.

BRASIL. Ministério da Educação. Conselho Nacional de Educação. Câmara de Educação Básica. Diretrizes Curriculares Nacionais da Educação Básica. Brasília: MEC, 2013.

O trecho acima expõe relações entre educação e cuidado. Assinale a afirmativa correta com base no texto.

- (A) O ato de educar se dá em uma rede que inclui os meios social, institucional e natural.
- (B) O encorajamento visa a que o aluno priorize seus interesses individuais frente aos coletivos.
- (C) O fato de indivíduos serem imprevisíveis dificulta a exigência pelo cuidado na educação.
- (D) O amor sem uma relação de dependência impede a formação humana plena.
- (E) O cuidado é um tipo de relação que se dá distintivamente entre os seres humanos.

19

A educação para os direitos humanos pode ser desmembrada em quatro objetivos essenciais.

Relacione cada objetivo com seu respectivo exemplo.

- 1. Transferência de conhecimentos
 - 2. Modificação de atitudes
 - 3. Desenvolvimento de aptidões
 - 4. Atuação
- () Implementar campanhas de combate ao bullying e promoção do respeito à diversidade.
 - () Organizar atividades que auxiliem na reavaliação dos próprios comportamentos.
 - () Realizar dinâmicas que desenvolvam competências como escuta ativa e comunicação respeitosa.
 - () Participar de debates que envolvam análises críticas sobre questões de direitos humanos.

Assinale a opção que indica a relação correta na ordem apresentada.

- (A) 1 – 3 – 2 – 4.
- (B) 1 – 4 – 2 – 3.
- (C) 4 – 2 – 3 – 1.
- (D) 2 – 4 – 3 – 1.
- (E) 4 – 3 – 2 – 1.

20

A Aprendizagem Baseada em Projetos (ABP) é uma metodologia em que os alunos desenvolvem conhecimentos de maneira distinta do ensino tradicional.

Assinale a afirmativa que indica uma característica distintiva da ABP.

- (A) O estímulo ao aprendizado ativo, no qual os alunos são protagonistas do processo educativo.
- (B) A integração entre diferentes áreas do conhecimento, promovendo uma visão interdisciplinar.
- (C) O uso de ferramentas tecnológicas como suporte para o aprendizado e para a execução das atividades.
- (D) A colaboração entre os alunos, promovendo o trabalho em equipe e o compartilhamento de ideias.
- (E) O aprendizado teórico e prático mediado por atividades conectadas à resolução de problemas concretos.

21

O teórico da educação Cipriano Luckesi distingue entre o ato de examinar e o ato de avaliar. O primeiro seria pontual, classificatório e excludente, enquanto o segundo seria não-pontual, diagnóstico e inclusivo.

Assinale a opção que exemplifica o ato de examinar.

- (A) A análise contínua das dificuldades de cada aluno para planejar intervenções pedagógicas adequadas.
- (B) A aplicação de métodos para a organização dos alunos segundo seu nível de aproveitamento.
- (C) A organização de uma discussão coletiva para os alunos refletirem sobre os seus desafios de aprendizado.
- (D) A criação de um portfólio individual que registre os estágios do progresso do aluno ao longo do ano letivo.
- (E) A realização de uma dinâmica em grupo para explorar o entendimento prático de um conteúdo trabalhado.

22

Com relação ao pensamento de Paulo Freire, avalie as afirmativas a seguir.

- I. O modo como se organizam as relações no ambiente escolar reflete uma posição política em relação às estruturas sociais.
- II. A transferência de conhecimentos do professor para o aluno é a ferramenta mais adequada para a sua conscientização.
- III. A educação é uma forma de exercício de liberdade e de humanidade para os que estão em posição social de subalternidade.

Está de acordo com o pensamento do autor o que se afirma em

- (A) I, II e III.
- (B) I e II, apenas.
- (C) I e III, apenas.
- (D) II e III, apenas.
- (E) III, apenas.

23

O projeto político-pedagógico pode ser analisado nas partes que o compõem, como é o caso do seu aspecto diagnóstico.

Assinale a opção que identifica uma ação diagnóstica.

- (A) A proposição de ações concretas para o atingimento das metas e dos objetivos.
- (B) O estabelecimento de um horizonte ideal de sociedade e de formação humana.
- (C) A definição das características determinantes da instituição e de sua atividade.
- (D) O reconhecimento de possíveis obstáculos à realização dos objetivos da instituição.
- (E) A atuação para mudar características da instituição que perderam a validade.

24

O ponto de partida para se ensinar a turma toda, sem diferenciar o ensino para cada aluno ou grupo de alunos, é entender que a diferenciação é feita pelo próprio aluno, ao aprender, e não pelo professor, ao ensinar! (...) Buscar essa igualdade como produto final da aprendizagem é fazer educação compensatória, em que se acredita na superioridade de alguns, inclusive a do professor, e na inferioridade de outros (...).

MANTOAN, M. T. E. Inclusão escolar: o que é? por quê? como fazer? São Paulo: Moderna, 2003.

O trecho acima apresenta uma crítica a uma certa visão sobre a inclusão na sala de aula. Assinale a opção que indica corretamente a concepção criticada.

- (A) A ideia de adaptar o ensino para que todos os alunos possam alcançar resultados uniformes.
- (B) O reconhecimento das diferentes características dos alunos no processo educacional.
- (C) A adoção de estratégias pedagógicas que partam do princípio da igualdade entre os alunos.
- (D) A posição de que o professor é responsável por ensinar os alunos indiscriminadamente.
- (E) A prática de dispensar hierarquizações prévias na condução do processo de ensino-aprendizagem.

25

Lev Vygotsky é um dos autores mais influentes na área da educação, tendo teorizado sobre o aprendizado e o desenvolvimento humanos.

Suas concepções são caracterizadas pela

- (A) visão de que a aprendizagem é resultado da experiência sensorial direta no ambiente.
- (B) compreensão de que o desenvolvimento da personalidade está centrado em conflitos inconscientes.
- (C) defesa de que o aprendizado ocorre a partir de experiências individuais e da descoberta espontânea.
- (D) noção de que as interações sociais e culturais são centrais para o desenvolvimento cognitivo.
- (E) ideia de que o comportamento humano é condicionado por reforços externos e estímulos.

26

Avalie, com base na Lei nº 8.069/90 – Estatuto da Criança e do Adolescente, as afirmativas a seguir e assinale (V) para a verdadeira e (F) para a falsa.

- () O acesso ao ensino obrigatório e gratuito não é direito público subjetivo.
- () O não oferecimento do ensino obrigatório pelo poder público ou sua oferta irregular importa responsabilidade da autoridade competente.
- () Compete ao poder público recensear os educandos no ensino fundamental, fazer-lhes a chamada e zelar, junto aos pais ou responsável, pela frequência à escola.
- () Os pais ou responsável têm a obrigação de matricular seus filhos ou pupilos na rede regular de ensino.

As afirmativas são, respectivamente,

- (A) V – V – V – V.
- (B) F – V – V – V.
- (C) V – F – F – F.
- (D) F – F – F – V.
- (E) F – F – F – F.

27

De acordo com a Lei nº 13.146/2015 - Lei Brasileira de Inclusão da Pessoa com Deficiência (Estatuto da Pessoa com Deficiência), a *possibilidade e condição de alcance para utilização, com segurança e autonomia, de espaços, mobiliários, equipamentos urbanos, edificações, transportes, informação e comunicação, inclusive seus sistemas e tecnologias, bem como de outros serviços e instalações abertos ao público, de uso público ou privados de uso coletivo, tanto na zona urbana como na rural, por pessoa com deficiência ou com mobilidade reduzida* define

- (A) acessibilidade.
- (B) desenho universal.
- (C) ajuda técnica.
- (D) barreira atitudinal.
- (E) adaptação razoável.

28

A Lei nº 9.394/96, Lei de Diretrizes e Bases da Educação Nacional, estabelece, em seu Art. 3º, que o ensino será ministrado, entre outros, com base nos seguintes princípios, à exceção de um. Assinale-o.

- (A) Igualdade de condições para o acesso e permanência na escola.
- (B) Pluralismo de ideias e de concepções pedagógicas.
- (C) Valorização da experiência extraescolar.
- (D) Desconsideração com a diversidade étnico-racial.
- (E) Vinculação entre a educação escolar, o trabalho e as práticas sociais.

29

De acordo com a Lei nº 9.394/96, Lei de Diretrizes e Bases da Educação Nacional, em seu Art. 5º, o acesso à educação básica obrigatória é direito público subjetivo, podendo qualquer cidadão, grupo de cidadãos, associação comunitária, organização sindical, entidade de classe ou outra legalmente constituída e, ainda, o Ministério Público, acionar o poder público para exigi-lo. Avalie se, com esse objetivo, o poder público deve, em sua esfera de sua competência federativa,

- I. Recensear anualmente as crianças e adolescentes em idade escolar, bem como os jovens e adultos que não concluíram a educação básica.
- II. Zelar, junto aos pais ou responsáveis, pela frequência à escola.
- III. Divulgar a lista de espera por vagas nos estabelecimentos de educação básica de sua rede, inclusive creches, por ordem de colocação e, sempre que possível, por unidade escolar, bem como divulgar os critérios para a elaboração da lista.
- IV. Garantir aos pais, aos responsáveis e aos estudantes acesso aos resultados das avaliações de qualidade e de rendimento escolar nas instituições de ensino, diretamente realizadas por ele ou em parceria com organizações internacionais.

Estão corretos os itens

- (A) I e II, apenas.
- (B) III e IV, apenas.
- (C) I, II e III, apenas.
- (D) II, III e IV, apenas.
- (E) I, II, III e IV.

30

Avalie se as diretrizes do Plano Nacional de Educação (PNE), incluem os seguintes itens, entre outros:

- I. superação das desigualdades educacionais, com ênfase na promoção da cidadania e na erradicação de todas as formas de discriminação.
- II. formação para o trabalho e para a cidadania, com ênfase nos valores morais e éticos em que se fundamenta a sociedade.
- III. promoção do princípio da gestão plutocrática da educação pública.
- IV. promoção humanística, científica, cultural e tecnológica do País.

Estão corretos os itens

- (A) I e II, apenas.
- (B) III e IV, apenas
- (C) I, II e IV, apenas.
- (D) I, II e III, apenas.
- (E) I, II, III e IV.

31

A garantia de padrão de qualidade, com pleno acesso, inclusão e permanência dos sujeitos das aprendizagens na escola e seu sucesso, com redução da evasão, da retenção e da distorção de idade/ano/série, resulta na qualidade social da educação, que é uma conquista coletiva de todos os sujeitos do processo educativo.

(Art. 8º, resolução 04/2010: Diretrizes Curriculares Nacionais Gerais para a Educação Básica)

Nesse sentido, a escola de qualidade social adota como centralidade o estudante e a aprendizagem, o que pressupõe atendimento aos seguintes requisitos, entre outros, à exceção de um, que está errado. Assinale-o.

- (A) Revisão das referências conceituais quanto aos diferentes espaços e tempos educativos, abrangendo espaços sociais na escola e fora dela.
- (B) Foco no projeto político-pedagógico, no gosto pela aprendizagem e na avaliação das aprendizagens como instrumento de contínua progressão dos estudantes.
- (C) Preparação dos profissionais da educação, gestores, professores, especialistas, técnicos, monitores e outros.
- (D) Desconexão entre organização do currículo, do trabalho pedagógico e da jornada de trabalho do professor, tendo como objetivo segmentar a aprendizagem do estudante.
- (E) Integração dos profissionais da educação, dos estudantes, das famílias, dos agentes da comunidade interessados na educação.

32

Com base no Plano Nacional de Educação em Direitos Humanos, avalie se a educação em direitos humanos é compreendida como um processo sistemático e multidimensional que orienta a formação do sujeito de direitos, articulando as seguintes dimensões:

- I. apreensão de conhecimentos historicamente construídos sobre direitos humanos e a sua relação com os contextos internacional, nacional e local;
- II. afirmação de valores, atitudes e práticas sociais que expressem a cultura dos direitos humanos em todos os espaços da sociedade;
- III. formação de uma consciência cidadã capaz de se fazer presente em níveis cognitivo, social, ético e político;
- IV. desenvolvimento de processos metodológicos participativos e de construção coletiva, utilizando linguagens e materiais didáticos contextualizados; fortalecimento de práticas individuais e sociais que gerem ações e instrumentos em favor da promoção, da proteção e da defesa dos direitos humanos, bem como da reparação das violações.

Estão corretos os itens

- (A) I e II, apenas.
- (B) III e IV, apenas.
- (C) I, III e IV, apenas.
- (D) I, II e III, apenas.
- (E) I, II, III e IV.

33

Em relação aos fundamentos pedagógicos da BNCC, avalie se as afirmativas a seguir são verdadeiras (V) ou falsas (F):

- () A BNCC indica que as decisões pedagógicas devem estar orientadas para o desenvolvimento de competências.
- () Por meio da indicação clara do que os alunos devem “saber” e do que devem “saber fazer”, a explicitação das competências oferece referências para o fortalecimento de ações que assegurem as aprendizagens essenciais definidas na BNCC.
- () A BNCC afirma, de maneira explícita, o seu compromisso com a educação integral.
- () A BNCC propõe a superação da fragmentação radicalmente disciplinar do conhecimento, o estímulo à sua aplicação na vida real, a importância do contexto para dar sentido ao que se aprende e o protagonismo do estudante em sua aprendizagem e na construção de seu projeto de vida.

As afirmativas são, respectivamente,

- (A) V – V – V – V.
- (B) F – F – V – V.
- (C) V – V – F – V.
- (D) V – V – F – F.
- (E) V – F – V – F.

34

A Lei nº 9.394, de 20 de dezembro de 1996 (LDB) estabelece, em seu Título V, Capítulo II, Art. 22, que a educação básica tem por finalidades desenvolver o educando, assegurar-lhe a formação comum indispensável para o exercício da cidadania e fornecer-lhe meios para progredir no trabalho e em estudos posteriores.

Em relação ao tema, avalie se as afirmativas a seguir são falsas (F) ou verdadeiras (V).

- () A educação básica poderá organizar-se em séries anuais, períodos semestrais, ciclos, alternância regular de períodos de estudos, grupos não-seriados, com base na idade, na competência e em outros critérios, ou por forma diversa de organização, sempre que o interesse do processo de aprendizagem assim o recomendar.
- () O calendário escolar não deverá adequar-se às peculiaridades locais, inclusive climáticas e econômicas, a critério do respectivo sistema de ensino.
- () A carga horária mínima anual da educação básica, nos níveis fundamental e médio será de 1.000 horas para o ensino fundamental e de 1.400 horas para o ensino médio, distribuídas por, no mínimo, 180 dias de efetivo trabalho escolar, excluído o tempo reservado aos exames finais, quando houver.

As afirmativas são, respectivamente,

- (A) V – V – V.
- (B) V – V – F.
- (C) F – F – V.
- (D) F – V – F.
- (E) V – F – F.

35

Em relação aos Princípios e Fins da Educação Nacional conforme estabelecido pela LDB, avalie as afirmativas a seguir:

- I. A educação, dever da família e do Estado, inspirada nos princípios de liberdade e nos ideais de solidariedade humana, tem por finalidade o pleno desenvolvimento do educando, seu preparo para o exercício da cidadania e sua qualificação para o trabalho.
- II. O ensino será ministrado com base, entre outros, nos seguintes princípios: (i) igualdade de condições para o acesso e permanência na escola; (ii) liberdade de aprender, ensinar, pesquisar e divulgar a cultura, o pensamento, a arte e o saber; (iii) pluralismo de ideias e de concepções pedagógicas.
- III. O dever do Estado com educação escolar pública será efetivado mediante a garantia de educação básica obrigatória e gratuita dos 4 (quatro) aos 17 (dezessete) anos de idade, organizada da seguinte forma: pré-escola; ensino fundamental; ensino médio.

Está correto o que se afirma em

- (A) I, apenas.
- (B) I e II, apenas.
- (C) I e III, apenas.
- (D) II e III, apenas.
- (E) I, II e III.

Direitos Humanos, Ética e Cidadania

36

A entrevista concedida por Tayse Campos Potiguara insere-se em um projeto de registro da tradição de resistência e atuação política de indígenas mulheres no Rio Grande do Norte.

Nesse caso, o uso da história oral, permitiu

- (A) registrar memórias subjetivas, cuja validação depende de pesquisa documental de registros oficiais.
- (B) construir um conhecimento provisório, que toma narrativas imaginárias como fonte de saberes.
- (C) conectar memória individual e história do tempo presente para um exercício lírico plurissignificativo.
- (D) valorizar a oralidade como modo de produção e transmissão de saberes e histórias dos povos originários, narradas a partir de suas próprias falas.
- (E) dar voz às questões feministas indígenas e à autoafirmação de gênero mediante uma entrevista opinativa.

37

Leia o trecho da entrevista a seguir com Tayse Campos Potiguara e responda as duas questões a seguir.

“Não existe índio no Brasil”

Agora, esse termo indígena no Brasil, eu acho que é só uma apropriação política. Nunca existiu índio no Brasil e vai continuar não existindo índio no Brasil. Ele foi trazido pelos colonizadores que passaram a chamar todo mundo aqui de índio. Essas pessoas até hoje não se autoafirmam indígenas, mas usam a categoria que foi criada pelo colonizador para garantir direitos. Então nós somos índios, temos direitos, vamos garantir os nossos direitos a partir dessa categoria. Mas continua no Brasil existindo os Mendonças do Amarelão, os Potiguara do Catu, os Potiguara do Sagi, os Potiguara da Baía da Traição, os Fulniô de Pernambuco, os Xavante, os Tuxá da Bahia, os Caiapó lá na região Norte, os Guarani-Kaiowá que perderam suas terras e estão espalhados em vários Estados. Esses povos continuaram preservando sua etnia, seu povo. Então não é pelo fato de eu ser índio que eu deixo de ser Mendonça, eu sou Mendonça. E eu sou diferente do Potiguara do Catu. Agora, eu acho que esse termo indígena se fortaleceu muito a partir da década de 1970, a partir de toda aquela mobilização indígena que houve a favor da constituição federal de 88, de militância, de luta, para garantir, assegurar os direitos dentro constituição federal.

Adaptado de CAMPOS. Tayse. Entrevista concedida para pesquisa de doutoramento (setembro de 2021). Entrevistadora: Andreza de Oliveira Andrade. Comunidade do Amarelão, João Câmara – RN, 2021. Entrevista realizada em 21/09/2022 às 14hs.

Tayse Campos Potiguara é uma líder da comunidade dos Mendonça do Amarelão e ativista do Movimento Indígena do Rio Grande do Norte.

Considerando o trecho de sua entrevista, sobre a identidade e a autoafirmação dos povos indígenas, depreende-se que

- (A) os vocábulos “índio” e “indígena” não são utilizados pelos descendentes dos povos originários, pois são estereótipos homogeneizadores impostos pelos portugueses.
- (B) a utilização dos termos “índio” e “indígena” é necessária, uma vez que enfatiza a historicidade do modo de vida dos povos originários e fortalece seu reconhecimento étnico.
- (C) o uso de termos como “índio” e “indígena”, em detrimento das identidades particularizadas, indica a forma como as identidades dos povos originários são apropriadas pela sociedade não-indígena.
- (D) o termo “indígena” é uma criação dos colonizadores, cujo objetivo era homogeneizar e desagregar as comunidades originárias, desenraizando-as de suas origens étnicas.
- (E) o substantivo “índio” é uma invenção dos primeiros povos no contexto da Constituinte, porque os ajuda politicamente a obter uma forma de inteligibilidade com relação ao Estado.

38

Em sua evolução histórica, os direitos humanos passaram por distintas fases de sedimentação do seu conteúdo e do correlato reconhecimento da necessidade de serem observados nos diversos quadrantes do mundo.

Em relação a esse processo de evolução, é correto afirmar que

- (A) ocorreu a transição do universalismo para o relativismo cultural.
- (B) a proteção dos direitos de defesa apresentou uma antecedência lógica em relação aos direitos prestacionais.
- (C) após o surgimento dos mecanismos regionais de proteção aos direitos humanos, desenvolveu-se o direito humanitário.
- (D) apesar de a Liga das Nações ter restringido os direitos humanos, eles se desenvolveram no plano consuetudinário após a primeira guerra mundial.
- (E) com o segundo pós-guerra, ocorreu a imediata retração no processo expansivo dos direitos humanos, o que foi retomado na década de sessenta do século XX.

39

Antônio foi condenado, em sentença criminal transitada em julgado, pela prática de determinada infração penal. Durante o cumprimento da pena, que iria se extinguir em dois anos, decidiu que iria iniciar a sua carreira política na eleição que seria realizada em outubro do ano em que estava realizando suas reflexões. No entanto, ao analisar a sistemática prevista em nossa ordem constitucional, constatou que os seus direitos políticos estavam suspensos.

À luz dessa narrativa, é correto afirmar, em relação a Antônio, que, em uma perspectiva jurídica,

- (A) não poderá exercer sua cidadania nas acepções ativa e passiva.
- (B) sua cidadania permaneceu incólume, mas é alcançado por uma causa de inelegibilidade, o que o impede de concorrer nas eleições.
- (C) como a suspensão dos direitos políticos se identifica com a inelegibilidade, ele não pode exercer sua cidadania na acepção ativa.
- (D) sua possibilidade de participação política não pode ser desenvolvida nas eleições, permanecendo incólume em seus demais aspectos.
- (E) como a cidadania se sobrepõe à nacionalidade, ele continuará a ser amparado pelos direitos fundamentais, não podendo, no entanto, ter participação política.

40

João, diretor de certa estrutura estatal de poder, recebeu um processo administrativo para prolação de decisão. Em sua análise preliminar, avaliou que o melhor a fazer seria realizar uma abordagem de ordem ética que seria direcionada por determinado viés utilitarista.

Assinale a opção que se mostra compatível com a diretriz argumentativa definida por João.

- (A) A ação estatal deve ser lastreada em referenciais de certo e errado.
- (B) Deve-se buscar a realização da justiça individual, ainda que contraposta a uma perspectiva de justiça coletiva.
- (C) Deve ser considerada a obtenção da felicidade do maior número de pessoas, ainda que em detrimento de posições individuais.
- (D) Devem ser abstraídas as consequências da decisão, que deve estar lastreada exclusivamente em referenciais objetivos de caráter normativo.
- (E) A satisfação individual deve ser buscada a qualquer custo, considerando que a funcionalidade dos direitos humanos é a de proteger a minoria contra as maiorias ocasionais.

Conhecimentos Específicos

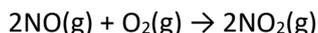
Química

A Tabela Periódica encontra-se anexa a este caderno de provas.

41

A velocidade de uma reação depende de diversos fatores, como a concentração dos reagentes, a temperatura, a presença de catalisadores e a natureza dos reagentes.

Considere uma reação de formação do óxido nitroso, a 300K.



Em uma série de experimentos, foram obtidos os seguintes dados para a velocidade inicial da reação em diferentes concentrações dos reagentes:

Experimento	[NO] (mol/L)	[O ₂] (mol/L)	(v) Velocidade (mol/L·s)
1	0,10	0,20	0,05
2	0,20	0,20	0,20
3	0,20	0,40	0,20

Assinale a opção que representa a expressão da lei da velocidade e a ordem global da reação com base nos dados experimentais fornecidos.

- (A) $v = k[\text{NO}]^2[\text{O}_2]^1$; ordem global = 3.
 (B) $v = k[\text{NO}]^1[\text{O}_2]^1$; ordem global = 2.
 (C) $v = k[\text{NO}]^1$; ordem global = 1.
 (D) $v = k[\text{NO}]^2$; ordem global = 2.
 (E) $v = k[\text{O}_2]^2$; ordem global = 1.

42

As fórmulas mínimas, ou empíricas, representam a proporção mais simples entre os átomos dos elementos em um composto químico, sem detalhar o número real de átomos presentes na molécula. Essas fórmulas simplificam a relação atômica, como ocorre, por exemplo, na glicose ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$), cuja fórmula mínima é CH_2O . Já as fórmulas centesimais indicam a composição percentual de cada elemento no composto, sendo úteis para identificar a fórmula mínima.

A análise centesimal de uma amostra resultou em: 54,5% de carbono, 9,1% de hidrogênio e 36,4% de oxigênio.

A fórmula mínima do composto na amostra é

- (A) CHO_2 .
 (B) CH_2O .
 (C) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$.
 (D) $\text{C}_3\text{H}_3\text{O}_2$.
 (E) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$.

43

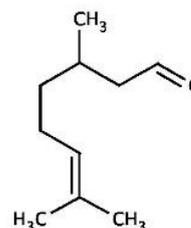
A cal viva (CaO) é amplamente utilizada na correção de solos ácidos devido à sua capacidade de reagir com a água, formando hidróxido de cálcio [$\text{Ca}(\text{OH})_2$], que neutraliza o excesso de acidez do solo. Sabe-se que uma das causas da acidez nos solos é a presença de ácidos provenientes da chuva ácida, cuja formação pode estar associada a gases poluentes lançados na atmosfera.

Assinale a opção que descreve corretamente o papel da cal viva na correção da acidez do solo provocada pela chuva ácida.

- (A) A cal viva reage com o dióxido de enxofre (SO_2), formando sulfato de cálcio (CaSO_4), que diminui a acidez do solo.
 (B) O hidróxido de cálcio, formado a partir da reação da cal viva com a água, reage com os ácidos fortes presentes no solo, como o ácido sulfúrico (H_2SO_4), neutralizando sua acidez.
 (C) A cal viva reage diretamente com o dióxido de carbono (CO_2) da atmosfera, formando carbonato de cálcio (CaCO_3), que impede a formação de ácidos no solo.
 (D) O óxido de cálcio (CaO) reage com o ácido nítrico (HNO_3) presente no solo, formando nitrato de cálcio [$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$], o que aumenta a fertilidade do solo.
 (E) A aplicação de cal viva impede a formação de ácidos no solo ao reagir com o ácido clorídrico (HCl), liberado na atmosfera pela chuva ácida.

44

O citronelal é um líquido incolor a levemente amarelado, com um odor cítrico e fresco, frequentemente associado a repelentes de insetos. Ele é representado pela fórmula a seguir:



Se a combustão completa de uma determinada quantidade desse líquido produz 20 mols de CO_2 e 18 mols de H_2O , a massa do citronelal queimado é de

- (A) 126 g.
 (B) 154 g.
 (C) 252 g.
 (D) 282 g.
 (E) 308 g.

45

As substâncias químicas são classificadas com base em sua composição e nas ligações que mantêm seus átomos unidos. Elas podem ser simples, compostas, iônicas, covalentes, polares, apolares e metálicas.

Com base na fórmula química e na classificação das substâncias, assinale, das alternativas abaixo, a que apresenta corretamente a substância e sua classificação química.

- (A) O Cl_2 é uma substância composta, covalente polar.
 (B) O KOH é um ácido iônico.
 (C) O CO_2 é uma substância composta, covalente e apolar.
 (D) O CaO é um óxido ácido covalente.
 (E) O H_2SO_4 é uma base covalente apolar.

46

A solubilidade dos compostos inorgânicos em água varia consideravelmente e é um parâmetro crucial para prever a quantidade máxima de uma substância que pode ser dissolvida em uma determinada quantidade de água. Dessa forma, o entendimento da solubilidade de compostos como cloretos, nitratos e sulfatos torna-se essencial para a manipulação e o uso correto desses materiais.

A tabela abaixo apresenta as solubilidades de alguns compostos inorgânicos a 25 °C, em gramas por 100 mL de água:

Composto	Solubilidade (g/100 mL)
NaCl	36,0
KNO ₃	38,0
BaSO ₄	0,0024
Ca(OH) ₂	0,165
AgCl	0,0019

Com base na tabela, a quantidade máxima de soluto (em gramas) que poderia ser dissolvida em 250 mL de água a 25°C para formar uma solução saturada é

- (A) 85,0 g de NaCl.
 (B) 90,0 g de KNO₃.
 (C) 0,40 g de Ca(OH)₂.
 (D) 0,0030 g de AgCl.
 (E) 0,006 g de BaSO₄.

47

As propriedades físicas e químicas das substâncias são fortemente influenciadas pela polaridade de suas ligações químicas e pelas interações intermoleculares resultantes. Compreender essas interações é fundamental para explicar fenômenos como solubilidade, ponto de ebulição e viscosidade das substâncias.

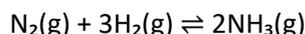
Considerando essas informações, é correto afirmar que

- (A) as ligações covalentes não polares ocorrem quando há uma grande diferença de eletronegatividade entre os átomos, resultando em uma distribuição de carga uniforme.
 (B) as forças de Van der Waals são interações intermoleculares fortes que ocorrem entre moléculas polares, devido à atração entre dipolos permanentes.
 (C) a ligação de hidrogênio é uma interação intermolecular que ocorre quando um átomo de hidrogênio, ligado a um átomo eletronegativo, é atraído por outro átomo eletronegativo de uma molécula diferente.
 (D) as moléculas polares têm pontos de ebulição mais baixos que as não polares, devido às interações intermoleculares mais fracas.
 (E) os sais são miscíveis em solventes apolares como hexano e tetraclorometano.

48

Sistemas químicos com reações em fase gasosa são muito comuns em processos industriais e naturais. Nesses sistemas, os reagentes e produtos estão na forma de gases, e suas propriedades são descritas por equações de estado, como a equação do gás ideal. Essa equação é útil para descrever sistemas que estejam operando a pressões moderadas e a altas temperaturas.

Considerar a reação de síntese da amônia em fase gasosa, representada pela equação química:



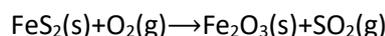
Se inicialmente forem colocados 2 mols de N₂ e 6 mols de H₂ em um reator fechado de volume fixo de 10 L e a uma temperatura de 300 K e, após o equilíbrio ser atingido, restar 1 mol de N₂, a pressão total do sistema, assumindo comportamento ideal dos gases será de

[Dado: constante universal dos gases (R)=0,082 (atm.L)/(mol.K)]

- (A) 4,92 atm.
 (B) 7,38 atm.
 (C) 9,84 atm.
 (D) 14,76 atm.
 (E) 19,68 atm.

49

A pirita (FeS₂) é um minério importante para a obtenção de ferro e enxofre em processos industriais. Suponha que 500 g de um minério de pirita com 96% de pureza seja utilizado para a produção de dióxido de enxofre (SO₂), gás liberado durante a queima da pirita em presença de oxigênio, conforme a equação **não** balanceada a seguir:



Sabendo que a massa molar da pirita (FeS₂) é 120 g/mol, a massa de SO₂ produzida a partir da queima total do minério utilizado é de

- (A) 146,7 g.
 (B) 160,0 g.
 (C) 293,3 g.
 (D) 320,0 g.
 (E) 512,0 g.

50

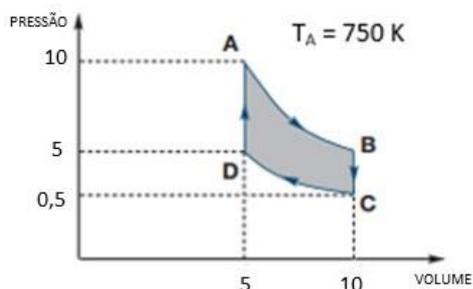
A tabela periódica dos elementos organiza os elementos químicos de acordo com suas propriedades atômicas e características periódicas. Uma dessas propriedades é a eletronegatividade, que mede a tendência de um átomo em atrair elétrons em uma ligação química. Considerando a posição de elementos na tabela periódica e as tendências periódicas, podemos fazer comparações entre suas eletronegatividades e prever seu comportamento químico.

Com base na tendência da eletronegatividade na tabela periódica, assinale a afirmativa correta acerca da comparação entre as eletronegatividades dos elementos indicados.

- (A) O sódio (Na) tem eletronegatividade maior que o magnésio (Mg), mas menor que o alumínio (Al).
 (B) O oxigênio (O) tem eletronegatividade maior que o enxofre (S), mas menor que o cloro (Cl).
 (C) O nitrogênio (N) tem eletronegatividade maior que o carbono (C) e o flúor (F).
 (D) O potássio (K) tem eletronegatividade maior que o cálcio (Ca), mas menor que o bromo (Br).
 (E) O iodo (I) tem eletronegatividade maior que o bromo (Br) e menor que o oxigênio (O).

51

Uma massa fixa de um gás ideal passa pelo ciclo ABCD, como mostrado na Figura abaixo, dentro de um pistão (cilindro com êmbolo). A temperatura no ponto A é igual a 750 K.



Com relação às diferentes etapas do ciclo, avalie as afirmativas a seguir:

- I. A etapa de A para B se caracteriza por uma expansão isocórica.
- II. A etapa de B para C se caracteriza por uma compressão adiabática.
- III. A etapa de C para D se caracteriza por uma expansão isotérmica.
- IV. A etapa de D para A se caracteriza por uma compressão isocórica.

Está correto o que se afirma em

- (A) I, apenas.
- (B) II, apenas.
- (C) III, apenas.
- (D) II e III, apenas.
- (E) IV, apenas.

52

Sobre as funções orgânicas e suas respectivas estruturas moleculares, as alternativas a seguir:

- I. Os éteres possuem um átomo de oxigênio entre dois grupos alquila ou arila.
- II. Os ácidos carboxílicos apresentam o grupo funcional -OH ligado diretamente a um carbono com ligação dupla com oxigênio.
- III. As cetonas possuem o grupo funcional carbonila (C=O) localizado no final da cadeia carbônica.
- IV. As aminas contêm um grupo amino (-NH₂), sendo compostos básicos.
- V. Os alcenos possuem pelo menos uma ligação tripla entre carbonos em sua estrutura.

Estão corretas as afirmativas

- (A) I e IV, apenas.
- (B) I, II e V, apenas.
- (C) II e III, apenas.
- (D) II, IV e V, apenas.
- (E) III, IV e V, apenas.

53

A isomeria é um fenômeno no qual compostos orgânicos apresentam a mesma fórmula molecular, mas diferentes disposições de seus átomos, resultando em propriedades físicas e químicas distintas. O tipo de isomeria que um composto orgânico apresenta depende diretamente de sua estrutura molecular e do arranjo dos seus átomos ou grupos funcionais.

Com base na estrutura dos compostos orgânicos e seus tipos de isomeria, é correto afirmar que

- (A) o but-1-eno e o but-2-eno apresentam isomeria de função.
- (B) o ácido acético (CH₃COOH) e o metanoato de metila (HCOOCH₃) são exemplos de isomeria de cadeia.
- (C) o 2-bromobutano apresenta isomeria óptica devido à presença de um carbono assimétrico.
- (D) o 1,2-dicloroetano e o 1,1-dicloroetano apresentam isomeria geométrica cis/trans.
- (E) o ciclo-hexano e o hex-1-eno são exemplos de isomeria de posição.

54

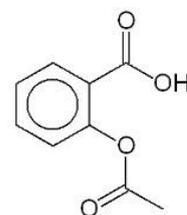
A separação de dois líquidos miscíveis, como etanol e água, pode ser feita por destilação, que se baseia nas diferenças de ponto de ebulição dos líquidos. A mistura é aquecida e o componente com menor ponto de ebulição evapora primeiro, sendo condensado em outro recipiente. Para separar líquidos com pontos de ebulição próximos, utiliza-se a destilação fracionada, que envolve uma coluna de fracionamento para melhorar a separação. A eficiência do processo depende de fatores como a diferença de temperatura de ebulição e a pressão aplicada.

Na separação de dois líquidos miscíveis por destilação fracionada, a eficiência da separação quantitativa depende

- (A) da diferença entre os pontos de ebulição dos líquidos.
- (B) da quantidade de calor fornecida.
- (C) do volume inicial da mistura.
- (D) do uso de catalisadores.
- (E) da coloração dos líquidos.

55

Ácido acetilsalicílico é um anti-inflamatório não esteroide indicado para dor de dente, dor de cabeça, febre, artrite reumatoide, artrose ou para reduzir o risco de infarto agudo do miocárdio e do AVC, pois tem ação anti-inflamatória, antitérmica, analgésica e anticoagulante. Sua fórmula estrutural é:

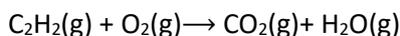


As funções orgânicas presentes nesse composto são

- (A) álcool e éter.
- (B) álcool e cetona.
- (C) ácido carboxílico e cetona.
- (D) ácido carboxílico e éster.
- (E) cetona e éster.

56

O acetileno (C_2H_2) é amplamente utilizado em maçaricos de oxiacetileno devido à sua capacidade de liberar grandes quantidades de calor durante sua combustão. A reação de combustão completa do acetileno em oxigênio puro pode ser representada pela seguinte equação **não balanceada**:



Sabendo que a combustão de 1 mol de acetileno libera aproximadamente 1300 kJ de energia, a quantidade de calor liberada na combustão completa de 52 g de acetileno é de aproximadamente

- (A) 1300 kJ.
 (B) 2600 kJ.
 (C) 5200 kJ.
 (D) 3900 kJ.
 (E) 6500 kJ.

57

Diluição, mistura de soluções, análise volumétrica e gravimétrica e propriedades coligativas são conceitos centrais para o estudo e aplicação das soluções. A diluição envolve a redução da concentração de uma solução, enquanto a mistura pode alterar propriedades ou concentração final. A análise volumétrica determina a concentração de uma substância em solução por titulação, e a gravimétrica se baseia na medição de massa. Já as propriedades coligativas dependem apenas do número de partículas dissolvidas, influenciando fenômenos como pressão osmótica e ponto de ebulição.

Uma solução de NaCl (não volátil) é preparada dissolvendo-se 5,85 g do sal em 500 mL de água pura a 25°C. Considere a massa molar de NaCl = 58,5 g/(mol NaCl) e a densidade da água = 1,00 g/mL.

Sobre as propriedades e características dessa solução, é correto afirmar que

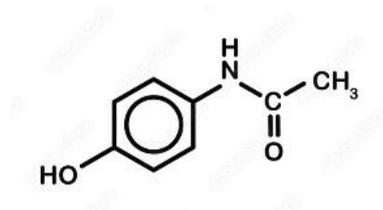
- (A) a concentração em mol/L da solução é 0,2 mol/L.
 (B) a pressão de vapor da solução é maior que a da água pura.
 (C) após a diluição com mais 500 mL de água, a molaridade será mantida constante.
 (D) o ponto de ebulição da solução será inferior ao da água pura.
 (E) a pressão osmótica da solução será reduzida pela adição de 500 mL de água.

58

Com base nas estruturas de moléculas complexas de fármacos, analise as sentenças abaixo e assinale (V) para as verdadeiras e (F) para as falsas:

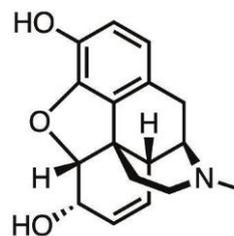
- () O paracetamol ($C_8H_9NO_2$) possui uma função amida e um grupo hidroxila.

Paracetamol



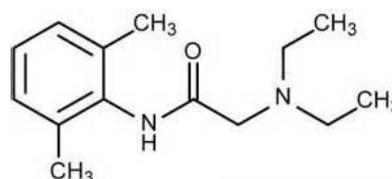
- () A morfina ($C_{17}H_{19}NO_3$) contém grupos amina e álcool, o que contribui para sua ação no sistema nervoso.

Morfina



- () A lidocaína ($C_{14}H_{22}N_2O$) é um anestésico local que apresenta em sua estrutura uma função éster.

Lidocaína



As afirmativas são, respectivamente,

- (A) F – V – V.
 (B) F – F – F.
 (C) V – F – V.
 (D) V – V – F.
 (E) V – F – F.

59

As funções orgânicas são classificações que agrupam compostos com propriedades químicas semelhantes, devido à presença de grupos funcionais específicos. Esses grupos são responsáveis pelas características e reatividade das moléculas.

A esse respeito, avalie cada afirmativa a seguir e assinale (V) para as verdadeiras e (F) para as falsas:

- () Os ácidos carboxílicos apresentam o grupo funcional -OH ligado diretamente a um carbono com ligação dupla com oxigênio.
- () As cetonas possuem o grupo funcional carbonila (C=O) localizado no final da cadeia carbônica.
- () As aminas contêm um grupo amino (-NH₂), sendo compostos básicos.

As afirmativas são, respectivamente,

- (A) F – F – V.
- (B) F – V – V.
- (C) V – F – F.
- (D) V – F – V.
- (E) V – V – V.

60

O ouro é encontrado livre na natureza (ouro nativo). O ouro puro normalmente é denominado ouro 24 quilates (100% puro). Essa terminologia tem origem muito antiga. Uma joia feita de ouro 18 quilates contém 75% de ouro em massa, enquanto os 25% restantes são compostos por prata e cobre. Sabendo que um anel de ouro 18 quilates pesa 12 gramas.

Considerando a massa atômica do ouro aproximadamente igual a 200 u, o número de átomos de ouro presente no anel é

- (A) $7,20 \times 10^{22}$.
- (B) $2,71 \times 10^{22}$.
- (C) $1,83 \times 10^{23}$.
- (D) $2,12 \times 10^{23}$.
- (E) $5,49 \times 10^{23}$.

61

A energia nuclear é produzida em reatores por meio da fissão de átomos pesados, como o urânio-235, que, ao se dividir, libera grande quantidade de energia em forma de calor. Esse calor é transformado em eletricidade, mas o uso dessa tecnologia exige rigorosos controles de segurança para evitar acidentes e o gerenciamento dos resíduos radioativos gerados, que podem ser nocivos para o ambiente e a saúde humana.

Com relação à radioatividade e ao uso de energia nuclear, assinale a afirmativa correta.

- (A) Partículas beta têm carga positiva e são mais penetrantes que as partículas alfa.
- (B) O uso de reatores nucleares para produção de energia baseia-se no processo de fissão de núcleos instáveis.
- (C) A fissão nuclear ocorre quando núcleos leves se unem, liberando energia.
- (D) A radiação gama, por ser carregada, é facilmente bloqueada por barreiras como papel e tecido.
- (E) O hidrogênio-3 (trítio) é o combustível mais comum em reatores nucleares de fissão.

62

A Tabela abaixo apresenta dados de concentração de íons hidrogênio [H⁺] de algumas soluções:

Número da Solução	Solução	[H ⁺]
1	Café	$1,0 \times 10^{-5}$
2	Alvejante Caseiro	$1,0 \times 10^{-12,5}$
3	Leite Pasteurizado	$1,0 \times 10^{-7}$
4	Suco de Laranja	$1,0 \times 10^{-3,5}$
5	Leite de Magnésia	$1,0 \times 10^{-10,5}$
6	Vinagre	$1,0 \times 10^{-3,0}$

Com base na Tabela, considere as seguintes afirmações:

- I. O vinagre é cem vezes mais ácido que o café.
 - II. A [H⁺] na solução 4 é igual à [OH⁻] na solução 2.
 - III. A solução 4 é dez vezes mais básica que a solução 5.
 - IV. Na tabela há três soluções ácidas e 2 soluções básicas.
- Está correto o que se afirma em:

- (A) I, apenas.
- (B) II, apenas.
- (C) III e IV, apenas.
- (D) I, II e III, apenas.
- (E) I, II e IV, apenas.

63

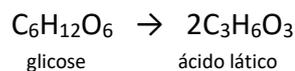
A eletroquímica é responsável por entender processos de oxidação e redução que ocorrem em dispositivos como pilhas e baterias, onde energia química é convertida em energia elétrica. Um dos seus princípios fundamentais é o potencial eletroquímico, que determina a tendência de uma substância em perder ou ganhar elétrons. Esse estudo permite aplicações em diversas áreas, como produção de energia, galvanoplastia e proteção contra corrosão.

Em uma célula eletroquímica, o potencial padrão de redução do cátodo é +0,34V e o do ânodo é -0,76V. Se a célula operar a 25°C, sua diferença de potencial padrão (E^0) e a reação espontânea que ocorre nessa condição são, respectivamente, iguais a:

- (A) $E^0 = +1,10 V$ e a reação espontânea ocorre com a oxidação no cátodo e redução no ânodo.
- (B) $E^0 = +1,10 V$ e a reação espontânea ocorre com a redução no cátodo e oxidação no ânodo.
- (C) $E^0 = -1,10 V$ e a reação espontânea ocorre com a oxidação no cátodo e redução no ânodo.
- (D) $E^0 = -1,10 V$ e a reação espontânea ocorre com a redução no cátodo e oxidação no ânodo.
- (E) $E^0 = +0,42 V$ e a reação espontânea ocorre com a oxidação no cátodo e redução no ânodo.

64

A reação de transformação da glicose em ácido láctico, é representada por:



Essa reação apresenta uma variação de entalpia, a 25 °C, igual a -21 kcal/(mol de glicose) e a reação de combustão total de ácido láctico apresenta uma entalpia padrão de combustão igual a -326 kcal/(mol de ácido láctico)

A partir dessas informações, a entalpia padrão de combustão da glicose em kcal/(mol de glicose) é

- (A) -657.
- (B) +675.
- (C) +637.
- (D) +673.
- (E) -677.

65

Um sistema termodinâmico passa por uma reação química a uma temperatura constante de 300 K. Sabe-se que a variação de entalpia (ΔH) é de 50 kJ/mol e a variação de entropia (ΔS) é de 0,1 kJ/(mol·K).

Com base nessas informações assinale a afirmativa correta acerca da espontaneidade do processo e da variação de energia livre de Gibbs ΔG .

- (A) O processo não é espontâneo, e $\Delta G=+20$ kJ/mol.
- (B) O processo é espontâneo, e $\Delta G=+20$ kJ/mol.
- (C) O processo não é espontâneo, e $\Delta G=-20$ kJ/mol.
- (D) O processo é espontâneo, e $\Delta G=-20$ kJ/mol.
- (E) O processo está em equilíbrio, e $\Delta G=0$ kJ/mol.

Questões Discursivas

1

Na química, a velocidade de uma reação e as condições de equilíbrio são fundamentais para compreender como e em que extensão os produtos são formados. A cinética estuda a rapidez das reações e os fatores que a influenciam, enquanto o equilíbrio químico refere-se à situação em que as velocidades das reações direta e inversa se igualam. Já o conceito de pH é essencial para entender a acidez e basicidade das soluções, influenciando tanto a posição de equilíbrio em reações quanto a velocidade de algumas delas.

Com base no contexto acima, responda às questões a seguir:

1. Explique o conceito de velocidade de reação e mencione dois fatores que influenciam essa velocidade.
2. Descreva o que caracteriza um equilíbrio químico e explique o que ocorre com o equilíbrio de uma reação se o pH do meio for alterado, considerando uma reação ácido-base.
3. Dê um exemplo de como a alteração de pH pode influenciar uma propriedade importante de um sistema químico, como a concentração de íons em uma solução, explicando o fenômeno observado.

1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

26

27

28

29

30

2

O conceito de átomo e sua estrutura evoluiu ao longo dos séculos. Desde a ideia de indivisibilidade do átomo proposta por Demócrito, até modelos mais complexos, como o de Bohr e o modelo atual da mecânica quântica, a compreensão da estrutura atômica vem se refinando com o avanço das descobertas científicas. Esses modelos atômicos são fundamentais para o entendimento das reações químicas e para os cálculos estequiométricos, que possibilitam prever as quantidades de reagentes e produtos envolvidos.

Com base no contexto acima, responda:

- 1. Resuma a evolução dos modelos atômicos, mencionando pelo menos três modelos históricos (exemplo: Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr).**
- 2. Explique o conceito de estequiometria e como ele se relaciona com a estrutura atômica e os modelos atômicos.**
- 3. A partir de um exemplo de reação química, descreva como a estequiometria é aplicada para calcular as quantidades de reagentes e produtos.**

1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

26

27

28

29

Realização

