

**ETEC TENENTE AVIADOR GUSTAVO KLUG – PIRASSUNUNGA
CONCURSO PÚBLICO PARA PROFESSOR DE ENSINO MÉDIO E TÉCNICO
EDITAL Nº 139/03/2026, PROCESSO Nº 136.00014390/2026–25**

CADERNO DE QUESTÕES – PROVA ESCRITA

Nome do candidato	CPF
-------------------	-----

- Você recebeu sua Folha de Respostas e este **Caderno de Questões** contendo **25 (vinte e cinco) questões** objetivas.
- Cada questão contém **4 alternativas** (A, B, C, D), das quais somente uma está correta.
- Esta prova vale de **0 a 100** pontos.
- Confira seus dados impressos na Folha de Respostas.
- Quando for permitido abrir o caderno, verifique se está completo ou se apresenta imperfeições. Caso haja algum problema, informe ao fiscal da sala para a devida substituição deste caderno.
- Marque, na folha de respostas, com **caneta** de tinta **azul ou preta**, a letra correspondente à alternativa que você escolheu.
- A **última folha** do Caderno de Questões contém espaço para **rascunho** e anotação de repostas (NÃO confundir com a Folha de Respostas). Ela NÃO considerada para avaliação e poderá ser destacada para que o candidato possa levá-la e consultar o gabarito.
- Durante a prova, só é permitido fazer anotações no Caderno de Questões.
- Após ser identificado e instalado na sala, o candidato **não** poderá **consultar** qualquer material.
- É proibido o uso de calculadoras, livros ou equipamentos eletrônicos.
- A **duração** da prova é de **2 horas**, já incluído o tempo para o preenchimento da folha de respostas.
- Só será permitida a **saída** definitiva da sala e do prédio após transcorridas **1 hora** do início da prova.
- Deverão **permanecer** na sala de prova **os últimos 3 candidatos**, até que o último deles entregue sua prova, assinando termo respectivo.
- Ao sair, você entregará ao fiscal a Folha de Respostas e este Caderno de Questões.
- Até que você saia do prédio, todas as proibições e orientações continuam válidas.

BOA PROVA!

AGUARDE A ORDEM DO FISCAL PARA ABRIR ESTE CADERNO.

CONCEITOS DO COMPONENTE CURRICULAR

01. O avanço da Química e da Física Nuclear no século XX evidenciou tensões entre progresso científico, interesses geopolíticos e responsabilidade ética. Iniciativas como o Projeto Manhattan demonstram que a produção de conhecimento está inserida em contextos sociais complexos, nos quais decisões técnicas e morais se entrelaçam.

Considerando abordagens contemporâneas da ética científica — especialmente aquelas que rejeitam a neutralidade axiológica da ciência — assinale a alternativa correta:

(A) A atribuição de responsabilidade moral aos cientistas permanece epistemologicamente problemática, pois a imprevisibilidade inerente às aplicações tecnológicas impede a vinculação entre intenção científica e consequência prática.

(B) A concepção de ciência como empreendimento socialmente situado implica reconhecer que a distinção entre produção e aplicação do conhecimento é, em certos contextos históricos, eticamente insustentável.

(C) A complexidade dos sistemas tecnológicos contemporâneos dilui a responsabilidade individual a tal ponto que a avaliação ética deve restringir-se às estruturas institucionais, e não aos agentes científicos.

(D) A incorporação de princípios bioéticos à prática científica resolve a tensão entre avanço tecnológico e risco civilizatório, ao estabelecer critérios universais suficientes para regular qualquer aplicação do conhecimento.

02. O modelo atômico de John Dalton estabeleceu que átomos de um mesmo elemento seriam indivisíveis e apresentariam massas idênticas, sendo diferenciados de outros elementos por essas massas. Com o avanço da Tabela Periódica e a introdução do conceito de número atômico, a compreensão da identidade química foi reformulada.

Considerando a relação entre massa atômica, número atômico, simbologia química e as limitações do modelo de Dalton, assinale a alternativa correta:

(A) A redefinição da identidade dos elementos pelo número atômico implica que a massa atômica relativa perde completamente sua relevância conceitual, tornando obsoleta qualquer aproximação baseada em médias isotópicas.

(B) A simbologia química moderna, ao associar cada elemento a um símbolo único, resolve a inconsistência do modelo de Dalton quanto à indivisibilidade atômica, uma vez que incorpora implicitamente a estrutura subatômica.

(C) A introdução do número atômico como critério organizador implica que átomos com diferentes números de massa, mas mesmo número atômico, preservam propriedades químicas essencialmente semelhantes, ainda que contrariem a uniformidade de massas postulada por Dalton.

(D) A coexistência de isótopos com diferentes abundâncias naturais compromete a validade da Tabela Periódica, pois impede a definição precisa de massas atômicas e, conseqüentemente, a distinção entre elementos químicos.

03. Em um laboratório de síntese química, ocorreu um incidente durante o manuseio de um solvente altamente volátil e tóxico. O ambiente possuía capela de exaustão parcialmente funcional, mas alguns usuários optaram por realizar procedimentos fora dela. Um dos operadores utilizava luvas inadequadas ao solvente e não utilizava proteção respiratória. Após o incidente, verificou-se exposição por inalação e contato dérmico.

Com base nos princípios de segurança do trabalho e no uso de Equipamentos de Proteção Individual e Equipamentos de Proteção Coletiva, assinale a alternativa que apresenta a análise mais adequada do caso:

(A) A falha principal reside na escolha inadequada do EPI, uma vez que a utilização correta de luvas apropriadas seria suficiente para neutralizar tanto a exposição dérmica quanto a inalatória.

(B) A presença de uma capela de exaustão, ainda que parcialmente funcional, caracteriza implementação suficiente de EPC, deslocando a responsabilidade integral para o comportamento individual dos operadores.

(C) O incidente evidencia uma falha sistêmica na hierarquia de controle de riscos, envolvendo tanto a ineficiência do EPC quanto a inadequação e uso incorreto de EPI, além de decisões operacionais que aumentaram a exposição.

(D) A exposição por inalação poderia ser considerada irrelevante do ponto de vista ocupacional, desde que o tempo de contato dérmico fosse reduzido por meio do uso intermitente de luvas, mesmo que inadequadas.

04. Em um estudo comparativo de propriedades físico-químicas, três substâncias foram analisadas: CO_2 , NH_3 e BF_3 . Observou-se que apenas NH_3 apresenta ponto de ebulição significativamente maior, apesar de massas molares comparáveis entre CO_2 e BF_3 .

Com base na teoria da geometria molecular (VSEPR), polaridade e interações intermoleculares, assinale a alternativa correta:

(A) O CO_2 apresenta geometria angular, o que gera momento dipolar resultante diferente de zero, justificando seu maior ponto de ebulição em relação ao NH_3 .

(B) O BF_3 é polar devido à diferença de eletronegatividade entre B e F, o que explica a intensificação de forças intermoleculares do tipo ligação de hidrogênio.

(C) O NH_3 apresenta geometria trigonal plana, o que impede a formação de ligações de hidrogênio, tornando seu ponto de ebulição relativamente baixo.

(D) O NH_3 apresenta geometria piramidal trigonal, o que gera momento dipolar resultante e permite a formação de ligações de hidrogênio, justificando seu maior ponto de ebulição em relação às demais substâncias.

05. Um estudo comparou três métodos de tratamento de água contaminada em condições laboratoriais controladas. Os resultados são apresentados a seguir:

Método	Eficiência média (%)	Desvio padrão (%)	Custo relativo
A	85	2	Baixo
B	92	6	Médio
C	95	10	Alto

Além disso, os intervalos de confiança (95%) para a eficiência são:

- Método A: $85\% \pm 2\%$
- Método B: $92\% \pm 6\%$
- Método C: $95\% \pm 10\%$

Considere que o objetivo do estudo é avaliar **confiabilidade e estabilidade operacional dos métodos**, além da eficiência média.

Assinale a alternativa correta:

(A) O método C, apesar da maior eficiência média, apresenta elevada dispersão dos dados (maior desvio padrão e intervalo de confiança mais amplo), indicando menor confiabilidade e maior instabilidade operacional.

(B) O método B é estatisticamente equivalente ao método C, pois seus intervalos de confiança se sobrepõem parcialmente, o que garante igualdade de desempenho.

(C) O método A deve ser descartado por apresentar menor eficiência média, independentemente de sua baixa variabilidade, já que média é o único critério válido em análises laboratoriais.

(D) A presença de desvio padrão não interfere na interpretação da confiabilidade, pois ele apenas descreve variações irrelevantes ao processo decisório.

06. A organização moderna da Tabela Periódica reflete a correlação entre número atômico e propriedades químicas, como eletronegatividade, raio atômico e energia de ionização. Elementos de um mesmo período apresentam variações sistemáticas dessas propriedades.

Com base nesses conceitos, assinale a alternativa correta:

(A) Ao longo de um mesmo período da Tabela Periódica, o aumento do número atômico provoca diminuição do raio atômico e aumento da energia de ionização, devido ao aumento da carga nuclear efetiva.

(B) Em um mesmo grupo, todos os elementos apresentam propriedades químicas idênticas e mesmo raio atômico, pois possuem o mesmo número de camadas eletrônicas.

(C) A eletronegatividade diminui ao longo de um período da esquerda para a direita, devido ao aumento da blindagem eletrônica causada pelo acréscimo de prótons.

(D) O número atômico não influencia propriedades periódicas, pois estas dependem exclusivamente da massa atômica relativa e da estabilidade nuclear.

07. Três sólidos cristalinos foram analisados quanto à solubilidade em água e ponto de fusão:

- I: NaCl
- II: MgO
- III: CaF₂

Observou-se que MgO apresenta maior ponto de fusão e menor solubilidade em água, enquanto NaCl apresenta menor ponto de fusão e maior solubilidade relativa.

Considerando energia de rede cristalina, carga iônica e forças interpartículas, assinale a alternativa correta:

(A) O NaCl apresenta maior energia de rede devido ao menor raio iônico do Na⁺ em relação ao Mg²⁺, o que explica seu maior ponto de fusão.

(B) O CaF₂ apresenta menor energia de rede por possuir íons de cargas maiores, o que reduz a intensidade das interações eletrostáticas no retículo cristalino.

(C) Todos os compostos apresentam energia de rede idêntica, pois a estrutura cristalina cúbica garante uniformidade nas forças eletrostáticas.

(D) O MgO apresenta maior energia de rede devido à maior carga dos íons Mg²⁺ e O²⁻ e menor raio iônico relativo, intensificando as forças eletrostáticas e elevando seu ponto de fusão.

08. A nomenclatura de compostos inorgânicos segue regras estabelecidas pela IUPAC, especialmente para ácidos, bases e sais derivados de oxiácidos.

Considere os compostos: HClO₄, Na₂SO₃ e CO.

Com base em suas classificações e nomenclaturas, assinale a alternativa correta:

(A) O HClO₄ é denominado ácido perclórico, sendo um oxiácido forte; o Na₂SO₃ é um sal derivado do ácido sulfuroso; e o CO é um óxido neutro de carbono.

(B) O HClO₄ é um hidrácido denominado ácido clorídrico, pois não contém oxigênio em sua estrutura molecular.

(C) O Na₂SO₃ é um ácido diprótico, pois contém dois átomos de sódio capazes de liberar H⁺ em solução aquosa.

(D) O CO é um óxido básico, pois reage com água formando soluções alcalinas devido à presença de carbono metálico.

09. As afirmações que se seguem dizem respeito a dois elementos A e B.

I. B possui massa atômica igual a 39.

II. O número atômico de A é igual a 20.

III. B é isoeletrônico com A^+ .

IV. A e B são isótonos.

Podemos afirmar que:

(A) A e B^+ são isoeletrônicos.

(B) o número de massa de A é igual a 40.

(C) o número de elétrons de B é igual a 20.

(D) o número de nêutrons de A é igual a 17.

10. Em um laboratório de química orgânica, foram gerados os seguintes resíduos após uma sequência de reações:

Resíduo I: solução aquosa contendo íons Pb^{2+} e NO_3^-

Resíduo II: mistura de solventes orgânicos inflamáveis (hexano e tolueno)

Resíduo III: solução aquosa diluída de NaOH

Resíduo IV: resíduos sólidos contaminados com mercúrio metálico (Hg)

Considerando normas de segurança em ambientes laboratoriais e princípios de gerenciamento de resíduos químicos, assinale a alternativa correta:

(A) Todos os resíduos podem ser descartados diretamente na pia após diluição adequada, de que não ultrapassem limites de concentração definidos pela instituição.

(B) O Resíduo II pode ser descartado no lixo comum, pois solventes orgânicos voláteis evaporam rapidamente e não oferecem risco ambiental significativo.

(C) O Resíduo I deve ser tratado como resíduo perigoso devido à presença de íons de chumbo, exigindo coleta seletiva e tratamento específico, enquanto resíduos contendo mercúrio devem ser armazenados em recipientes apropriados para posterior descontaminação especializada.

(D) O Resíduo III deve ser neutralizado com qualquer ácido forte e descartado diretamente no ambiente, pois bases fortes não apresentam risco ambiental relevante após diluição.

LEI DE ACESSO À INFORMAÇÃO (LEI FEDERAL Nº 12.527/2011 E DECRETO Nº 68.155/2023)

11. Um cidadão solicitou a um órgão público federal informações sobre contratos administrativos firmados nos últimos cinco anos. O servidor responsável negou o pedido sob o argumento de que o requerente não apresentou justificativa para a solicitação e não demonstrou interesse direto nas informações.

À luz da Lei Federal nº 12.527/2011 (Lei de Acesso à Informação), a conduta do servidor é:

(A) Incorreta, pois o acesso à informação independe de justificativa, sendo a publicidade a regra.

(B) Correta, pois informações contratuais só podem ser fornecidas mediante autorização superior.

(C) Incorreta, pois o acesso só pode ser negado em caso de ausência de identificação do requerente.

(D) Correta, pois o acesso à informação depende da demonstração de interesse legítimo.

12. Um cidadão protocolou pedido de acesso à informação junto a um órgão estadual. O órgão não conseguiu atender imediatamente à solicitação e, após 20 dias, informou que precisaria de mais tempo para responder.

Considerando a Lei nº 12.527/2011 e sua regulamentação, assinale a alternativa correta:

(A) O prazo pode ser prorrogado automaticamente por mais 20 dias, independentemente de justificativa.

(B) O prazo já foi extrapolado, pois a resposta deve ser dada em até 15 dias, improrrogáveis.

(C) O órgão agiu corretamente, pois pode prorrogar o prazo por mais 10 dias, desde que apresente justificativa expressa.

(D) O pedido deve ser arquivado automaticamente após 20 dias sem resposta.

13. Um determinado documento foi classificado como “reservado” por autoridade competente. Um servidor afirmou que essa classificação impede o acesso à informação por tempo indeterminado.

Com base na Lei nº 12.527/2011, é correto afirmar que:

(A) A classificação como reservada tem prazo máximo de 25 anos.

(B) A classificação como reservada impede o acesso definitivo à informação.

(C) A classificação como reservada tem prazo máximo de 15 anos, prorrogáveis uma única vez.

(D) A classificação como reservada tem prazo máximo de 5 anos.

14. No âmbito do Estado de São Paulo, um órgão público deixou de divulgar, em seu site institucional, informações básicas sobre sua estrutura organizacional e repasses financeiros, alegando que tais dados só precisam ser fornecidos mediante solicitação formal.

À luz do Decreto nº 68.155/2023, essa conduta é:

- (A) Irregular apenas se houver pedido formal negado pelo órgão.
- (B) Adequada, pois a divulgação depende de provocação do interessado.
- (C) Irregular, pois viola o dever de transparência ativa, que exige divulgação espontânea de informações de interesse coletivo.
- (D) Adequada, pois apenas informações sigilosas devem ser disponibilizadas de forma ativa.

15. Um cidadão dirigiu-se ao Serviço de Informação ao Cidadão (SIC) de um órgão público estadual e foi informado de que deveria apresentar justificativa detalhada para ter acesso aos dados solicitados, além de aguardar análise prévia da chefia para autorização.

Considerando a Lei nº 12.527/2011 e o Decreto nº 68.155/2023, assinale a alternativa correta:

- (A) A exigência é parcialmente válida, pois a justificativa é obrigatória, mas a autorização prévia não.
- (B) A exigência é válida, pois o acesso à informação depende de análise de mérito pela autoridade competente.
- (C) A exigência é válida apenas para informações classificadas como reservadas.
- (D) A exigência é indevida, pois o acesso à informação é direito do cidadão e independe de justificativa, devendo o SIC apenas viabilizar o atendimento.

NOÇÕES DE ADMINISTRAÇÃO PÚBLICA

16. Um servidor público estadual protocolou recurso administrativo contra decisão que lhe aplicou penalidade funcional. Durante a tramitação, foi constatado que a Administração deixou de garantir ao servidor a oportunidade de apresentar defesa antes da decisão inicial.

Considerando a Lei Estadual nº 10.177/1998, assinale a alternativa correta:

- (A) A ausência de defesa prévia não compromete a validade do ato administrativo, desde que a penalidade aplicada seja leve.
- (B) O processo administrativo pode desconsiderar o contraditório quando houver interesse público relevante devidamente declarado pela autoridade competente.
- (C) A Administração Pública deve observar, entre outros princípios, a motivação, a ampla defesa e o contraditório nos processos administrativos.
- (D) A nulidade do processo somente poderá ser reconhecida mediante decisão judicial transitada em julgado.

17. Durante o processo de atribuição de aulas em uma Escola Técnica Estadual do Centro Paula Souza, um docente questionou os critérios utilizados pela unidade escolar, alegando ausência de transparência e desrespeito à classificação estabelecida institucionalmente.

À luz da Deliberação Ceeteps nº 23/2015, é correto afirmar que:

(A) A atribuição de aulas pode ocorrer por livre escolha da direção da unidade escolar, independentemente de classificação docente.

(B) Os procedimentos de atribuição devem observar critérios objetivos e normas institucionais estabelecidas pelo Ceeteps.

(C) A classificação docente possui caráter apenas orientativo, não vinculando a atribuição final das aulas.

(D) A atribuição de aulas é realizada exclusivamente pela Administração Central, sem participação das unidades escolares.

18. Um empregado público do Ceeteps utilizou equipamentos institucionais para fins particulares durante o horário de expediente. Ao tomar conhecimento do fato, a direção da unidade instaurou procedimento disciplinar para apuração da conduta.

Com base na Deliberação Ceeteps nº 11/2015, assinale a alternativa correta:

(A) A aplicação de penalidade disciplinar independe de apuração formal quando houver testemunhas do fato ocorrido.

(B) O regulamento disciplinar prevê deveres e proibições aos empregados públicos, visando à preservação da ética e da disciplina administrativa.

(C) O empregado público somente poderá sofrer sanção disciplinar após condenação judicial definitiva.

(D) Infrações funcionais leves não podem ser objeto de procedimento administrativo disciplinar.

19. Durante reunião pedagógica em uma Etec, discutiu-se a necessidade de fortalecimento da gestão democrática e da participação da comunidade escolar nos processos decisórios da unidade.

De acordo com o Regimento Comum das Etecs, instituído pela Deliberação Ceeteps nº 87/2022, é correto afirmar que:

(A) A gestão escolar deve observar princípios de participação, integração e organização administrativa e pedagógica da comunidade escolar.

(B) As decisões pedagógicas cabem exclusivamente à direção da unidade, sem participação de órgãos colegiados.

(C) A participação da comunidade escolar restringe-se às atividades extracurriculares promovidas pela unidade.

(D) Os órgãos colegiados possuem função apenas consultiva, sendo vedada qualquer atuação em processos administrativos escolares.

20. Um docente de uma Etec discordou da distribuição de aulas realizada pela unidade escolar e apresentou recurso administrativo, alegando violação às normas institucionais do Ceeteps. Paralelamente, durante a análise do caso, verificou-se comportamento incompatível com os deveres funcionais previstos no regulamento disciplinar da instituição.

Considerando a Lei nº 10.177/1998 e as Deliberações Ceeteps nº 23/2015 e nº 11/2015, assinale a alternativa correta:

(A) O recurso administrativo suspende automaticamente qualquer procedimento disciplinar eventualmente instaurado.

(B) A Administração Pública pode deixar de motivar suas decisões em processos internos envolvendo atribuição de aulas.

(C) O servidor possui direito ao contraditório e à ampla defesa tanto em recursos administrativos quanto em procedimentos disciplinares.

(D) As normas do Ceeteps afastam a aplicação dos princípios gerais do processo administrativo estadual.

NOÇÕES BÁSICAS DE INFORMÁTICA

21. Um servidor público está organizando documentos institucionais em um computador com sistema operacional Windows. Durante o trabalho, ele precisou localizar rapidamente um arquivo salvo semanas antes, mas não se recordava da pasta em que o documento havia sido armazenado.

Considerando os recursos do Windows, assinale a alternativa correta:

(A) Arquivos excluídos da Área de Trabalho não podem ser recuperados em nenhuma hipótese.

(B) O Gerenciador de Tarefas do Windows é utilizado exclusivamente para alterar permissões de usuários.

(C) A ferramenta de pesquisa do Windows possibilita localizar arquivos utilizando nome, palavra-chave ou extensão do documento.

(D) O Windows não permite localizar arquivos por nome ou extensão quando o usuário desconhece a pasta de origem.

22. Durante a elaboração de um relatório oficial no Microsoft Word, um professor precisou padronizar títulos, subtítulos e corpo do texto para manter uniformidade visual em todo o documento e facilitar a criação automática de sumário.

Nesse contexto, o recurso mais adequado é:

(A) Converter o documento em PDF antes de concluir a edição do conteúdo.

(B) Aplicar estilos de formatação predefinidos aos diferentes níveis de texto.

(C) Inserir caixas de texto para separar visualmente os tópicos do documento.

(D) Utilizar apenas quebras de página manuais em todos os títulos.

23. Uma secretaria escolar utilizou o Microsoft Excel para registrar notas dos estudantes e calcular automaticamente a média final da turma. Em determinada célula, foi inserida uma fórmula para calcular a média aritmética de valores localizados entre as células B2 e B6.

Assinale a alternativa que apresenta corretamente a fórmula utilizada no Excel em português:

(A) =CONT.SE(B2:B6)

(B) =MAX(B2:B6)

(C) =SOMA(B2:B6)

(D) =MÉDIA(B2:B6)

24. Durante uma apresentação institucional elaborada no Microsoft PowerPoint, o responsável desejava tornar os slides mais organizados e visualmente adequados ao público, evitando excesso de informações e melhorando a compreensão dos conteúdos apresentados.

Assinale a alternativa que representa uma prática adequada para apresentações em PowerPoint:

(A) Priorizar textos objetivos, elementos visuais e padronização visual entre os slides.

(B) Utilizar diferentes fontes e cores aleatórias em cada slide para chamar atenção do público.

(C) Evitar o uso de imagens, gráficos e recursos visuais para manter a apresentação formal.

(D) Inserir longos parágrafos em cada slide para garantir detalhamento completo do conteúdo.

25. Durante a navegação na Internet, um usuário precisou acessar um site para realizar o envio de documentos pessoais em um sistema eletrônico. Antes de inserir os dados, observou que o navegador exibia um ícone de cadeado ao lado do endereço da página e que o endereço eletrônico iniciava com “https”.

Considerando conceitos relacionados à navegação segura na Internet, assinale a alternativa correta:

(A) O protocolo “https” indica que a comunicação entre o navegador e o site utiliza mecanismos de criptografia para aumentar a segurança dos dados transmitidos.

(B) A presença do cadeado no navegador garante que o site está completamente livre de qualquer risco ou tentativa de fraude.

(C) Sites que utilizam “https” impedem automaticamente o compartilhamento de dados pessoais por terceiros autorizados pelo usuário.

(D) O uso do protocolo “https” elimina a necessidade de antivírus e demais mecanismos de proteção no computador do usuário.