

**INFORMAÇÕES GERAIS**

1. Você receberá do chefe de sala o material descrito a seguir:
  - A. Este Caderno de Questões Objetivas, com 40 (quarenta) questões de múltipla escolha;
  - B. Um Cartão de Respostas destinado às respostas das questões objetiva.
2. Ao receber o **Cartão de Respostas** você deve:
  - A. Conferir se seu nome, e CPF que constam na parte superior do CARTÃO-RESPOSTA que você recebeu;
  - B. Caso exista algum erro de digitação ou impressão, no seu caderno de prova, cartão resposta, comunique imediatamente ao chefe de sala, a fim de que seja registrado em Ata de Sala e seja feita devida substituição.
  - C. Ler atentamente as instruções para a marcação das respostas das questões objetivas;
  - D. Assinar o Cartão de Respostas no espaço reservado, com caneta de cor azul ou preta de material transparente.
3. Esta prova terá duração de 03 (três) horas, tendo seu início previsto às 9:00h e término às 12:00h (horário local). Os portões serão abertos a partir das 07h30min e fechados, impreterivelmente, às 8h45min;
4. Cada questão objetiva apresenta 05 (cinco) opções de resposta, identificadas com as letras (A), (B), (C), (D) e (E);
5. O CARTÃO-RESPOSTA é o único documento válido para o processamento de suas respostas, e em hipótese alguma haverá substituição do CARTÃO-RESPOSTA por erro do candidato;
6. O candidato deverá permanecer, obrigatoriamente, na sala de realização da prova por, no mínimo, duas horas após o início da prova;
7. O Cartão de Respostas não pode ser dobrado, amassado, rasurado ou manchado nem pode conter nenhum registro fora dos locais destinados às respostas.
8. Quando terminar sua prova, você deverá, **OBRIGATORIAMENTE**, entregar a Prova, Cartão de Respostas, devidamente preenchidos e assinados ao chefe da sala. Aquele que descumprir esta regra será **ELIMINADO**.

**ESCREVA ABAIXO A NUMERAÇÃO CONTIDA EM SEU CARTÃO RESPOSTA:**

Nº \_\_\_\_\_



**QUESTÕES DE LÍNGUA PORTUGUESA**



(LEITE, William. Dona Anésia. WillTirando, ago2021 <http://www.willtirando.com.br/category/anesia/pag/e/16/>. Acesso em 05 nov. 2023)

**1) Esta é uma tirinha da personagem Dona Anésia. Assinale a alternativa que contém uma análise correta do texto:**

- O senso de humor peculiar da amiga de Dona Anésia que, mesmo sabendo que não será bem recebida, decide ir até a casa dela é o tema principal da tirinha.
- A rispidez, a ironia e o sarcasmo remetem ao discurso comum para tirinhas produzidas nos meios digitais, diferentemente daquelas tradicionalmente lidas em jornais impressos.
- As duas amigas fogem ao paradigma atual, pois rejeitam o gênero discursivo verbovisual.
- O humor surge da personalidade de Dona Anésia e seu senso afiado e expressão direta e ranzinza.
- O humor da tira da personalidade encantadora e tradicional, que recusa toda forma de modernidade.

**2) A amiga de Dona Anésia foi desenhada de costas. Apesar disso, no último quadrinho é possível perceber a reação dela à resposta. Assinale a alternativa que melhor explica esta afirmação.**

- Apesar de não haver fala, os traços desenhados ao redor da cabeça da amiga revelam espanto.
- Pela expressão da fisionomia dela é possível perceber a reação.
- Não há possibilidade de perceber a reação da amiga, já que o gênero tirinha só admite a linguagem verbal em sua construção.
- Quando Anésia afirma que a amiga deve falar em apenas 30 segundos, a reação dela já é prevista.
- A tirinha tem uma continuação conhecida por todos que acessam às redes, pois se trata de um texto de domínio público.

**3) Acerca das formas verbais empregadas no texto, assinale a alternativa correta:**

- Em 'vim te contar', ambas as formas verbais estão conjugadas na primeira pessoa do singular.
- A forma verbal 'vim' não possui sujeito, equivalendo a haver ou existir.
- 'Contar', no contexto em que foi empregado, é um verbo dicendi.
- A forma verbal 'consegue' indica uma ordem ou comando.
- Em 'manda um áudio', o emprego do modo verbal tem a intenção de exortar o interlocutor a cumprir uma ação.

**4) Assinale a alternativa em que o acento indicativo de crase foi erroneamente omitido:**

- A prestação do serviço público vem a ser das mais importantes atividades de uma comunidade, de uma sociedade ou de uma nação.
- Nenhum país, estado ou município funciona sem seu quadro de servidores públicos, responsáveis pelos diversos serviços colocados à disposição do cidadão.
- É inegável a importância exaltar quem executa o papel de prestador de serviço a sociedade.
- Integrantes de uma categoria fundamental para a vida dos cidadãos, o servidor público celebra a cada 28 de outubro, o seu dia, uma data criada por lei há 84 anos.
- Neste contexto, prestar serviço à população com qualidade e dedicação deve ser sempre a meta dos servidores e estar entre seus objetivos.

**TEXTO 2**

**Rotina Fail.**

Todo dia as mesmas coisas diferentes acontecem.  
– Hoje é terça. Terça, terça... o que é mesmo que eu tenho que fazer na terça?

Fosse eu um egípcio antigo, levantaria, tomaria meu chá de hibiscos da deusa Ísis, caminharia para o trabalho onde carregaria pedras para construir uma pirâmide (não, não foram os deuses). Se fosse uma samambaia, acordaria ao nascer do sol, tomaria uma aguinha fresca seguida de uma fotossíntese básica e voltaria à vida imóvel das plantas felizes (que não precisam passar 1h e 48 minutos na Agamenon para chegar ao trabalho). [...]

**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

Ah, a rotina desses seres maravilhosos.

Abre, fecha, levanta, lava, enxuga, paga, deve, compra, deita e não sonha.

A rotina levou ponto de corte e foi eliminada na primeira fase da vida: logo depois que pedi demissão das aulinhas de inglês.

Dançar ragatanga na cara da rotina é, inclusive, meu esporte favorito.

Porque, se “todo dia ela faz tudo sempre igual, me levanta às 6 horas da manhã, me sorri um sorriso pontual”, ela, definitivamente, não mora aqui em casa.

Sou movida por ventos, não por despertadores.

Por vontades, não costumes.

Por escolhas, não hábito.

Por mim, enfim!

(BARBOSA, Teta. *Batida Salve Todos*. Disponível em: <<http://tetabarbosa.com.br/2014/02/rotina-fail/#.XySFZBNKii6>>. Acesso em: 16 out. 2023. (Fragmento).)

**5) Acerca da temática abordada pelo texto 2, é correto afirmar que:**

- a) A autora demonstra sua satisfação com a rotina que é obrigada a vivenciar.
- b) A autora afirma que não se submete às imposições de uma rotina diária.
- c) A autora adota uma linguagem formal a fim de dar credibilidade a seu texto.
- d) A autora faz considerações sobre o valor que as pessoas a sua volta dão ao cumprimento de ações rotineiras.
- e) Resgata memórias da vida de alguém com quem dividiu a moradia.

**6) Considere as afirmações sobre o texto:**

- I- É escrito em 1ª pessoa.
- II- Reflete a opinião de sua autora de forma descontraída.
- III- O contexto de circulação do texto é a internet.

São verdadeiras, de acordo com o texto 2:

- a) Apenas I apenas
- b) Apenas I e II apenas
- c) I, II e III
- d) Apenas I e III apenas
- e) Apenas III apenas

**7) Que imagem a autora utiliza para caracterizar sua visão do que é a rotina?**

- a) A Deusa Ísis preparando e tomando um chá de hibisco
- b) Uma samambaia praticando a fotossíntese
- c) Dançar *ragatanga* na cara da rotina
- d) Praticar o seu esporte favorito
- e) Ser movida por ventos

**8) Sobre os aspectos linguísticos do texto, é correto afirmar que:**

- a) O emprego de verbos no gerúndio reflete a informalidade e subjetividade predominantes no texto.
- b) A voz do autor é marcada pela autorreferência dos verbos na 3ª pessoa.
- c) O emprego de verbos e advérbios de negação em repetição sequencial sustentam a textualidade.
- d) As formas e flexões dos verbos na 1ª pessoa do discurso predominam na construção do texto.
- e) A maior parte dos termos qualificadores (adjetivos), são empregados para a autora definir-se.

**9) Qual dos trechos abaixo retirados do texto 2 contém ironia?**

- a) “Todo dia as mesmas coisas”
- b) “Hoje é terça.”
- c) “Ah, a rotina desses seres maravilhosos.”
- d) “Sou movida por ventos, não por despertadores.”
- e) “Por mim, enfim!”

**10) No trecho:**

***“Se fosse uma samambaia, acordaria ao nascer do sol”***

**O termo em destaque é:**

- a) Partícula apassivadora
- b) Pronome reflexivo
- c) Partícula expletiva
- d) Conjunção integrante
- e) Conjunção subordinativa

**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

11) Em:

*“(que não precisam passar 1h e 48 minutos na Agamenon para chegar ao trabalho).”*

Qual a classificação do termo sublinhado?

- a) Pronome relativo
- b) Pronome indefinido
- c) Pronome substantivo
- d) Pronome pessoal
- e) Pronome demonstrativo

12) Em qual dos trechos a seguir as regras de concordância, regência ou colocação foram empregadas de acordo com a norma padrão da língua portuguesa?

- a) Taylor Swift é influenciada pela mãe e já foi proibida de vim ao Brasil
- b) Quem compra aparelhos hoje, pode ter de esperar semanas pela instalação
- c) WhatsApp vai avisar quando uma foto não poder ser enviada em HD
- d) Quando você vê-la, me avise para que possamos conversar.
- e) Viúva do criador de 'Chaves' quebra silêncio sobre apagão da série na TV: 'Não foi eu que disse não'

**QUESTÕES DE INFORMÁTICA**

13) Qual das seguintes ações não é uma prática recomendada para proteger sua privacidade e segurança ao usar computadores públicos, como os disponíveis em bibliotecas ou espaços públicos?

- a) Utilizar a opção de "lembrar-me" para acelerar o processo de login em sites frequentemente visitados.
- b) Certificar-se de fazer o logout de todas as contas online após o uso.
- c) Evitar inserir informações pessoais, como senhas ou números de cartão de crédito, em computadores públicos.
- d) Limpar o histórico de navegação e fechar todas as sessões de navegador ao terminar.
- e) Remover os arquivos utilizados durante o acesso.

14) Qual das seguintes práticas é uma medida eficaz de segurança para proteger um computador contra ameaças cibernéticas?

- a) Utilizar a mesma senha em várias contas online para facilitar a memorização.
- b) Compartilhar informações de login com colegas de trabalho para acesso conveniente a recursos compartilhados.
- c) Atualizar regularmente o sistema operacional e o software com as últimas correções de segurança.
- d) Desativar o firewall do computador para melhorar o desempenho.
- e) Utilizar os navegadores em janela privada.

15) No Windows 11, qual é a ferramenta nativa que permite aos usuários criar e salvar seus dados e configurações do sistema?

- a) Windows Defender.
- b) Windows Update.
- c) Windows Backup and Restore.
- d) Windows File History.
- e) Windows PowerShell.

16) No Windows 11, qual dos seguintes atalhos de teclado é usado para renomear um arquivo ou pasta selecionado?

- a) F2.
- b) Ctrl+C.
- c) Alt+Delete.
- d) Shift+R.
- e) F8.

17) O que é o "armazenamento na nuvem"?

- a) Um dispositivo de armazenamento físico que é conectado à Internet.
- b) A prática de armazenar dados localmente em um disco rígido do computador.
- c) Um serviço que permite armazenar e acessar dados pela Internet, em servidores remotos.
- d) Uma técnica que utiliza o sistema operacional em nuvem para armazenar arquivos localmente.
- e) Um serviço de armazenamento dinâmico.

**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

**18) No Microsoft Word, qual comando é usado para copiar o formato de um trecho de texto e aplica-lo a outro texto no documento?**

- a) Negrito.
- b) Copiar e Colar.
- c) Formatar Pincel.
- d) Sublinhado.
- e) Tachado.

**19) No Microsoft Excel 2016, qual função é usada para encontrar o valor máximo em um intervalo de células?**

- a) MÉDIA.
- b) MÁX.
- c) SOMA.
- d) CONT.SE.
- e) CONT.VALOR.

**20) No Microsoft PowerPoint 2019, qual painel é usado para organizar e gerenciar os slides em uma apresentação?**

- a) Painel de Animação.
- b) Painel de Notas do Apresentador.
- c) Painel de Estrutura de Tópicos.
- d) Painel de Transições.
- e) Painel de Status.

**QUESTÕES DE CONHECIMENTOS  
ESPECÍFICOS**

**21) São elementos com carga de NOX de +2, EXCETO:**

- a) Be
- b) Sr
- c) Ag
- d) Ba
- e) Ra

**22) O somatório dos n<sup>os</sup> de oxidação de uma molécula neutra é:**

- a) 0 (zero).
- b) Igual à sua carga
- c) -1
- d) +2
- e) +3

**23) Resíduo químico é coisa séria! A segregação e descarte inadequados de Resíduo químico resultam em uma série de problemas. Esses problemas podem ser minimizados através de cuidados e rotinas nos laboratórios como, EXCETO:**

- a) Utilização de intercalante Não Tóxico como o Brometo de etídio.
- b) Minimização da geração de resíduos químicos.
- c) Segregação no local de geração: segregar corretamente, respeitando a lista de incompatibilidade química.
- d) Usar EPI's (Máscaras adequadas, jaleco, luvas e óculos) e EPC's (capela de exaustão) durante a manipulação de substâncias químicas.
- e) Acondicionar os resíduos em recipientes adequados, de acordo com suas características.

**24) O Tubo de Thiele é:**

- a) Utilizado para aquecer brandamente líquidos ou soluções.
- b) Utilizado na determinação do ponto de fusão das substâncias.
- c) Utilizada para medir volumes de líquidos sem grande precisão.
- d) Utilizada para medida precisa de volume de líquidos.
- e) Utilizada em montagens de refluxo e destilação para evitar a superebulição.

**25) Referente ao Bico de Bunsen é INCORRETO afirmar:**

- a) O bico de Bunsen possui na sua base um regulador de entrada de ar, a chama torna-se amarela e relativamente fria (com temperatura mais baixa). Nesta temperatura a combustão é incompleta.
- b) Com o aumento da entrada de ar a chama torna-se vermelho, mais quente e forma um cone interior distinto, mais frio.
- c) Zona neutra: é uma zona interna próxima da boca do tubo, limitada por uma "camada" azulada que contém os gases que ainda não sofreram combustão. É a região de menor temperatura da chama (300 °C a 530 °C).

**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

- d) Zona redutora: é uma zona intermediária, luminosa, que fica acima da zona neutra e forma um pequeno "cone", onde se inicia a combustão do gás. Nesta zona forma-se monóxido de carbono, que se decompõe por ação do calor dando origem a pequenas partículas de carbono, que, sendo incandescentes, dão luminosidade à chama e espalham-se sobre a tela de amianto na forma de "negro de fumo". Região da chama de temperatura intermediária (530 °C a 1540 °C).
- e) Zona oxidante: zona externa de cor violeta-pálido, quase invisível, que compreende toda a região acima e ao redor da zona redutora. Os gases que são expostos ao ar sofrem combustão completa, formando gás carbônico e água. Região de maior temperatura (1540 °C).

**26) Permite verificar se a equação química está balanceada:**

- a) Dalton e Proust.
- b) Lavoisier e Dalton.
- c) Richter e Proust.
- d) Proust e Lavoisier.
- e) Dalton e Richter.

**27) Os hidrácidos são aqueles ácidos que não possuem oxigênio em sua estrutura e neles todos os átomos de hidrogênio podem sofrer ionização. Qual destes citados abaixo é um hidrácido?**

- a) Ácido Nítrico
- b) Ácido carbônico
- c) Ácido cianídrico
- d) Ácido fosfórico
- e) Ácido sulfúrico

**28) Na Classificação das substâncias em ácido e base, qual teoria afirma que o Ácido é toda substância que em solução aquosa libera íons hidrogênio, H<sup>+</sup>. e Base é toda substância que em solução aquosa libera íons hidroxila, OH<sup>-</sup>?**

- a) Teoria de Brönsted-Lowry
- b) Teoria de Arrhenius
- c) Teoria de Lewis
- d) Teoria de Brutus
- e) Teoria de Ronnin

**29) Quanto à solubilidade em água, é uma base praticamente insolúvel:**

- a) LiOH
- b) RbOH
- c) NaOH
- d) AuOH
- e) Mg(OH)<sub>2</sub>

**30) Referente a soluções, é INCORRETO afirmar:**

- a) Em soluções, o ácido forte é geralmente a única fonte de H<sup>+</sup>.
- b) Se a concentração em quantidade de matéria do ácido é menor do que 10<sup>-6</sup> mol/L, a auto-ionização da água precisa ser considerada.
- c) A maioria dos hidróxidos iônicos são bases fortes (por exemplo, NaOH, KOH, e Ca(OH)<sub>2</sub>).
- d) Para um hidróxido ser uma base, ele deve ser solúvel.
- e) Toda base têm que conter necessariamente o íon OH<sup>-</sup>:

**31) Quanto a desvio-padrão é INCORRETO afirmar:**

- a) A exatidão pode ser alcançada eliminando-se erros e aumentando-se a precisão.
- b) O erro relativo é dimensional e comumente expresso em partes por cem (E/XV) x 100, ou em partes por mil (E/Xv) x1000, quanto maior a dispersão das medidas maior a sua precisão.
- c) O desvio (também chamado de erro aparente) de uma medida, d, é definido pela diferença entre o seu valor (medido), Xi, e a média, Xm, onde, d = Xi-Xm
- d) O desvio médio é a média aritmética do valor absoluto dos desvios.
- e) O desvio-padrão, s, é o desvio cujo quadrado é igual à média dos quadrados dos desvios onde N é o número de medidas. A variância é o valor do desvio padrão elevado ao quadrado, s<sup>2</sup>.

**32) Dos erros experimentais, caracterizam o Erro Sistemático ou Determinado, EXCETO:**

- a) Este tipo de erro ocorre devido a causas definidas;
- b) Aparece de uma falha no projeto de um experimento ou em uma falha de um equipamento;



**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

- c) Se repete sistematicamente, ou seja, o erro é reprodutível se você conduzir o experimento várias vezes exatamente da mesma forma;
- d) Ocasionalmente resultados mais altos ou mais baixos do que o valor verdadeiro;
- e) Está sempre presente, não é corrigido.

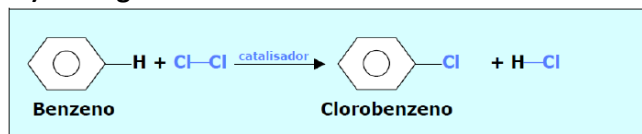
**33) Em relação ao algarismo significativo é INCORRETO afirmar:**

- a) O termo algarismo significativo refere-se ao número mínimo de algarismos necessários para expressar o valor de uma medida experimental sem perda de exatidão.
- b) O dígito zero não é significativo se indicar a ordem de grandeza de um número.
- c) O dígito zero situado à esquerda de outro dígito, não é significativo
- d) O número de algarismos significativo depende do número de casas decimais.
- e) Na adição ou subtração, o número de algarismos significativos na resposta pode ser maior ou menor, portanto o que importa no resultado final será o número de casas decimais do componente com menor número de casas decimais.

**34) Para a realização da padronização, o ideal é utilizar substâncias com características bem definidas, conhecidas como padrões primários, que são utilizadas como referência na correção da concentração de soluções. Para ser considerada como um padrão primário, a substância deve apresentar as seguintes características, EXCETO:**

- a) Ter alta pureza, fácil obtenção, conservação e secagem;
- b) Possuir uma massa molar elevada, para que os erros relativos cometidos nas pesagens sejam insignificantes;
- c) Ser estável ao ar sob condições ordinárias, se não por longos períodos, pelo menos durante a pesagem, não podendo ser higroscópica nem reagir com o ar;
- d) Apresentar boa solubilidade em água;
- e) Pode ou não formar produtos secundários.

**35) A imagem refere-se a uma:**



- a) Alquilação de Friedel-Crafts
- b) Hidrogenação Catalítica
- c) Halogenação
- d) Hidratação
- e) Saponificação

**36) A faixa de “viragem” (Faixa de pH) do Azul de Timol é de:**

- a) 1,2 – 2,8
- b) 3,1 – 4,5
- c) 4,2 – 6,2
- d) 6,0 – 8,0
- e) 10,1 – 12,0

**37) Sobre os diagramas de fases de H<sub>2</sub>O é INCORRETO afirmar:**

- a) A curva do ponto de fusão inclina para a esquerda porque o gelo é menos denso do que a água.
- b) O ponto triplo ocorre a 0,0098°C e a 4,58 mmHg.
- c) O ponto de fusão (congelamento) é 0°C.
- d) O ponto de ebulição normal é 100°C.
- e) O ponto crítico é -78,5°C e 128 atm.

**38) Refere-se a um hidrogeno-sal:**

- a) NaLiSO<sub>4</sub>
- b) CuSO<sub>4</sub>
- c) Ca(OH)Cl
- d) NaHCO<sub>3</sub>
- e) NaCl

**39) Referente a análise volumétrica é INCORRETO afirmar:**

- a) Na análise volumétrica é medido o volume do reagente (titulante) necessário para uma reação estequiométrica com o analito.
- b) Essa análise é baseada no processo de titulação, no qual a partir da quantidade que foi utilizada de titulante, podemos calcular a quantidade do analito que está presente.



**PROVA DE AUXILIAR DE LABORATÓRIO**

- c) O ponto estequiométrico da reação é chamado de ponto de equivalência e o que medimos pela mudança abrupta de uma propriedade física (geralmente a textura) é o ponto final da titulação.
- d) A diferença entre o ponto final e o ponto de equivalência é o erro da titulação. Este erro pode ser estimado subtraindo o resultado de uma titulação em branco.
- e) Nas titulações de ácido fraco/base forte e base fraca/ácido forte o pH é diferente de 7,0 no PE devido aos fenômenos de hidrólise.

**40) Misturando 10,1g uma substância A (massa molar = 78,12 g mol<sup>-1</sup>) com 20,5g de uma B (massa molar = 92,13 g mol<sup>-1</sup>), indique suas respectivas frações molares.**

- a) 0,366 e 0,634
- b) 0,129 e 0,223
- c) 0,789 e 1,888
- d) 0,734 e 0,494
- e) 0,624 e 0,235

