

UNIVERSIDADE FEDERAL DO AMAZONAS
CONCURSO PÚBLICO TÉCNICO ADMINISTRATIVO – 2022

Prova Nível Médio: NM61 (Itacoatiara)
Técnico de Laboratório: FARMÁCIA

Data: ___/___/_____

Tempo de realização da prova: 4 (quatro) horas

Leia com atenção as instruções

- O candidato deve utilizar a máscara de proteção à COVID-19; o uso é OBRIGATÓRIO e de responsabilidade do candidato.

Você recebeu do Aplicador de Sala:

- Um Caderno de Questões contendo 45 (quarenta e cinco) questões objetivas, sendo 10 (dez) de Língua Portuguesa, 10 (dez) de Legislação e 25 (vinte e cinco) de Conhecimentos Específicos do Cargo. Após decorridos 15min do início da prova, terá início a entrega do CARTÃO-RESPOSTA personalizado.
- É de sua inteira responsabilidade certificar-se que seu nome corresponde ao que está impresso no CARTÃO-RESPOSTA. Assine o CARTÃO-RESPOSTA assim que recebê-lo do Aplicador de Sala.
- Transcreva suas respostas para o Cartão-Resposta preenchendo todo o círculo. Após o preenchimento não será possível fazer qualquer alteração no CARTÃO-RESPOSTA, pois, se assim o fizer, a questão será considerada nula.
- Não rasure, não amasse, não dobre e/ou rasgue o CARTÃO-RESPOSTA.
- Utilize apenas caneta esferográfica de cor azul ou preta, com ponta grossa, para assinalar suas respostas no CARTÃO-RESPOSTA.

Assinale assim: ●

- Você dispõe de 4 (quatro) horas para fazer a prova. Faça-a com tranquilidade e controle o seu tempo pelo MARCADOR DE TEMPO afixado no Quadro à sua frente. Esse tempo inclui as respostas assinaladas no CARTÃO-RESPOSTA.
- Somente depois de decorridos 90 (noventa) minutos do início das provas, você poderá retirar-se da sala de prova, entregando OBRIGATORIAMENTE, ao Aplicador de Sala, o CADERNO DE QUESTÕES e o CARTÃO-RESPOSTA.
- Verifique se assinou o CARTÃO-RESPOSTA antes de entregá-lo ao Aplicador de Sala.
- Somente será permitido a você levar o Caderno de Questões, quando estiver faltando 30 (trinta minutos) para o término da prova.
- É terminantemente vedado copiar suas respostas assinaladas no CARTÃO-RESPOSTA.
- Os 3 (três) últimos candidatos só poderão deixar a sala SIMULTANEAMENTE e deverão assinar a Ata de Sala de Prova juntamente com a equipe de fiscalização do Centro de Aplicação.
- Os Aplicadores de Sala não estão autorizados a emitir opinião nem prestar esclarecimentos sobre o conteúdo das provas. Cabe única e exclusivamente ao candidato interpretar e decidir sobre a alternativa correta.

NOME: _____

CIDADE DE PROVA: _____ **LOCAL DE PROVA:** _____

LÍNGUA PORTUGUESA

01. Leia o texto a seguir. Para fins de elaboração da questão, ele foi dividido em seis trechos, mas a sua sequência forma um enunciado coerente. Foi retirado e adaptado do livro *Raízes do Brasil*, de Sergio Buarque de Holanda (Companhia das Letras, 2016, p. 61-62):
- I. Pioneiros da conquista do trópico para a civilização, tiveram os portugueses, nessa proeza sua maior missão histórica. Apesar de tudo quanto se possa alegar contra sua obra, forçoso é reconhecer que foram não somente os portadores efetivos como os portadores naturais dessa missão.
 - II. Nenhum outro povo do Velho Mundo achou-se tão bem armado para se aventurar à exploração regular e intensa das terras próximas à linha equatorial, onde os homens depressa degeneram, segundo o conceito generalizado na era quinhentista.
 - III. Essa exploração dos trópicos não se processou, em verdade, por um empreendimento metódico e racional, não emanou de uma vontade construtora e enérgica fez-se antes com desleixo e certo abandono.
 - IV. Dir-se-ia mesmo que se fez apesar de seus autores. E o reconhecimento desse fato não constitui desprezo, à grandeza do esforço português se o julgarmos conforme os critérios morais e políticos nele dominantes, pois encontraremos muitas e sérias falhas.
 - V. Nenhuma, porém, que leve com justiça à opinião extravagante defendida por um número não pequeno de detratores da ação dos portugueses no Brasil, muitos dos quais optariam, de bom grado, pelo triunfo da colonização holandesa, convictos de que nos teria levado a melhores e mais gloriosos rumos.
 - VI. No entanto antes de abordar esse tema, é preferível encarar certo aspecto, que parece singularmente instrutivo das determinantes psicologias do movimento de expansão colonial portuguesa pelas terras de nossa América.

Assinale as alternativas que apresentam os trechos **CORRETAMENTE** pontuados:

- a) Somente os trechos I, II e IV estão corretos.
 - b) Somente os trechos I, III e V estão corretos.
 - c) Somente os trechos I, IV e VI estão corretos.
 - d) Somente os trechos II e V estão corretos.
 - e) Somente os trechos III e VI estão corretos.
02. Assinale a alternativa em que o plural do substantivo composto está **CORRETAMENTE** escrito:
- a) Naquela clínica odontológica há muitos e competentes cirurgiões-dentistas.
 - b) Não escreva “açucena” com dois cê-cedilhas, mas com apenas um.
 - c) Podemos considerar o Vasco e a Portuguesa como clubes lusos-brasileiros.
 - d) Gosto de verduras, mas couves-flor eu não consigo digerir.
 - e) Dois arcos-íris apareceram no céu após as chuvas.

03. Passando a frase “O cientista não só **inaugurou** o primeiro planetário, como **convidou** técnicos especializados para trabalhar com ele” para o futuro do pretérito, os verbos em negrito assumem, respectivamente, as seguintes formas:

- a) inaugurará – convidará
- b) inaugurara – convidara
- c) inaugurava – convidava
- d) inaugura – convida
- e) inauguraria – convidaria

04. Leia o enunciado a seguir, extraído de *O Livro da História* (Globo Livros, 2017, p. 147):

O feito de Colombo em 1492 é com frequência descrito como a “descoberta” europeia da América. Essa é uma alegação problemática, não apenas porque Colombo pensou que havia chegado à Ásia, mas também porque os vikings da Escandinávia já haviam chegado à América do Norte quase quinhentos anos antes – vestígios arqueológicos revelam que eles até tiveram um assentamento lá. No entanto, o povoamento viking não durou muito e era desconhecido de Colombo e seus contemporâneos.

Porém, a jornada de Colombo em 1492 de fato inaugurou um contato duradouro entre as Américas e a Europa. A terrível destruição que ele e seus homens trouxeram aos povos indígenas das Índias Ocidentais que encontrou quando de sua primeira chegada às Américas também iniciou um processo de dizimação das populações americanas nativas que continuaria por um século.

Sobre o texto, as ideias nele contidas e seus aspectos linguísticos, considere as seguintes afirmativas:

- I. As aspas em “descoberta” se justificam porque realçam o fato de a palavra possuir outro sentido que não o usual, um sentido de certa maneira irônico.
- II. O autor desmerece o navegador Colombo, tratando-o como um genocida, em virtude da destruição de populações da América.
- III. Se os vikings tivessem continuado com assentamentos na América, nossa realidade social teria sido diferente.
- IV. O vocábulo “que”, em “que continuaria por um século” exerce a função de sujeito e se refere ao “processo de dizimação”.
- V. No mesmo enunciado, deveria haver vírgula após “nativas” (“processo de dizimação das populações americanas nativas que continuaria por um século”), em virtude de a última oração ser coordenada explicativa.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Somente as afirmativas I, II e IV são verdadeiras.
- b) Somente as afirmativas I, III e V são verdadeiras.
- c) Somente as afirmativas II e V são verdadeiras.
- d) Somente as afirmativas III e IV são verdadeiras.
- e) Todas as afirmativas são verdadeiras.

05. Coloque nos parênteses **D** ou **C**, conforme houver sentido próprio (denotação) ou figurado (conotação):

- () Infelizmente, a notícia não é boa: nosso amigo tornou-se escravo das drogas.
- () Na excursão, por acidente, quebramos o galho de uma árvore.
- () Tenho doces recordações do passado, apesar das amargas desilusões.
- () Os cometas possuem longas caudas luminosas.
- () As horas pingaram tão rapidamente que a noite logo chegou.
- () Há pessoas que têm o coração de pedra.

Assinale a alternativa que registra a sequência **CORRETA** de **D** e **C** de cima para baixo:

- a) C – D – D – C – C – D
- b) D – C – D – D – D – C
- c) C – D – C – D – C – C
- d) C – C – D – D – D – C
- e) D – D – C – C – C – D

06. Assinale a alternativa que apresenta **ERRO**:

- a) Em vez do titular, foi o goleiro reserva que jogou hoje.
- b) Tinha pouco dinheiro, mais consegui comprar todo o material.
- c) Itacoatiara fica a cerca de cinco horas da capital do Amazonas.
- d) Não estou a par desse assunto sobre o qual o palestrante discursa.
- e) Leopoldo tem o mau hábito de falar muito alto.

07. As frases a seguir apresentam verbos destacados em negrito no infinitivo, o que não combina com o enunciado. A partir dessa informação, assinale a alternativa em que o verbo deveria estar flexionado de acordo como se registra nos parênteses:

- a) Enquanto estávamos no boteco, Simão nos **entreter** com seus poemas. (entreteu)
- b) Até agora eles **ter** dirigido o comércio do pai com grande competência. (tem)
- c) Quando **ser** jovens, não tínheis a preocupação de pensar em Deus. (éreis)
- d) É possível que eles **estar** na rua, apesar do surto da epidemia. (estão)
- e) Praticai o bem e **conviver** pacificamente com as pessoas. (convivam)

08. Leia as frases a seguir:

- I. Um time hexacampeão não é aquele que ganha seis títulos ao longo de sua história, mas aquele que vence seis vezes consecutivamente.
- II. O patrão foi inexorável com os grevistas e não considerou suas reivindicações, despedindo todos.
- III. Por que você não vai direto ao assunto e diz o que quer? Você está sendo muito prolixo.
- IV. No estudo da língua portuguesa, mais do que a fonologia e a morfologia, fascina-me a sintaxe.

V. Para ler a obra de Guimarães Rosa, um dos maiores escritores do Brasil, é indispensável conhecer o léxico.

VI. Após a catástrofe da queda do barranco, os desabrigados, felizmente, receberam a máxima solidariedade das pessoas.

Assinale a alternativa que expressa de modo **CORRETO**, respectivamente, o valor fonético da letra **X** nas palavras sublinhadas:

- a) /z/ – /cs/ – /ch/ – /cs/ – /ss/ – /cs/
- b) /cs/ – /z/ – /cs/ – /ss/ – /cs/ – /ss/
- c) /z/ – /ss/ – /cs/ – /cs/ – /cs/ – /cs/
- d) /cs/ – /cs/ – /ch/ – /cs/ – /ss/ – /ss/
- e) /z/ – /z/ – /ch/ – /ss/ – /cs/ – /ss/

09. Em relação ao uso do *e-mail*, o Manual de Redação Oficial da Presidência da República estabelece alguns critérios para a sua utilização. A esse respeito, leia as afirmativas a seguir:

- I. Como gênero textual, o *e-mail* **NÃO** pode ser considerado um documento oficial.
- II. Quando usado, o *e-mail* deve conter a extensão “gov.br”, por exemplo.
- III. É indispensável colocar local e data no *e-mail*, muito embora o sistema já forneça essas informações.
- IV. Num *e-mail*, deve-se evitar o uso incompatível com uma comunicação oficial.
- V. **NÃO** é necessário definir padronização para as mensagens enviadas por *e-mail*.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Somente as afirmativas I, II e V são verdadeiras.
- b) Somente as afirmativas I, III e IV são verdadeiras.
- c) Somente as afirmativas I, III e V são verdadeiras.
- d) Somente as afirmativas II, III e IV são verdadeiras.
- e) Somente as afirmativas II, IV e V são verdadeiras.

10. Na frase “Pedro sofre, contudo jamais se queixa”, a conjunção coordenativa tem o valor de:

- a) acrescentamento.
- b) alternância.
- c) conclusão.
- d) contraste.
- e) explicação.

LEGISLAÇÃO

11. Nos termos da Lei nº. 8.112/1990, o servidor público é:

- a) a pessoa legalmente investida na função pública.
- b) a pessoa regularmente investida em cargo público.
- c) a pessoa legalmente investida em cargo público.
- d) a pessoa regularmente investida em função pública.
- e) a pessoa que possui o conjunto de atribuições e responsabilidades previstas na estrutura organizacional da Administração Pública.

12. De acordo com a Lei nº. 8.112/1990, no que concerne à posse e o exercício, assinale a alternativa **INCORRETA**:

- a) Só haverá posse nos casos de provimento de cargo por nomeação.
- b) A posse ocorrerá no prazo de trinta dias contados da publicação do ato de provimento.
- c) No ato da posse, o servidor apresentará declaração de bens e valores que constituem seu patrimônio e declaração quanto ao exercício ou não de outro cargo, emprego ou função pública.
- d) A posse em cargo público dependerá de prévia inspeção médica oficial.
- e) A posse poderá dar-se mediante procuração sem poderes específicos.

13. Nos termos da Lei nº. 8.112/1990, ao entrar em exercício, o servidor nomeado para cargo de provimento efetivo ficará sujeito a estágio probatório, durante o qual a sua aptidão e capacidade serão objeto de avaliação para o desempenho do cargo, observados os seguintes fatores, **EXCETO** a:

- a) assiduidade.
- b) capacidade de iniciativa.
- c) disciplina.
- d) pontualidade.
- e) responsabilidade.

14. Conforme a Lei nº. 8.112/1990, readaptação é o(a):

- a) investidura do servidor em cargo de atribuições e responsabilidades compatíveis com a limitação que tenha sofrido em sua capacidade física ou mental verificada em inspeção médica.
- b) passagem do servidor estável de cargo efetivo para outro de igual denominação, pertencente a quadro de pessoal diverso, de órgão ou instituição do mesmo Poder.
- c) retorno à atividade de servidor aposentado por invalidez, quando, por junta médica oficial, forem declarados insubsistentes os motivos da aposentadoria.
- d) reinvestidura do servidor estável no cargo anteriormente ocupado, ou no cargo resultante de sua transformação, quando invalidada a sua demissão por decisão administrativa ou judicial, com ressarcimento de todas as vantagens.
- e) retorno do servidor estável ao cargo anteriormente ocupado.

15. De acordo com a Lei nº. 8.112/1990, **NÃO** constitui indenização ao servidor:

- a) a ajuda de custo.
- b) o auxílio-moradia.
- c) as diárias.
- d) as gratificações.
- e) o transporte.

16. De acordo com o que dispõe a Lei nº. 8.112/1990 acerca do Processo Administrativo Disciplinar, assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) As apurações sobre irregularidades serão objeto de denúncia, desde que contenham a identificação pessoal e o endereço do denunciante e sejam formuladas por escrito ou a termo, confirmada a autenticidade.
- b) Quando o fato narrado não configurar evidente infração disciplinar, ilícito civil ou ilícito penal, a denúncia será arquivada, por falta de objeto.
- c) O inquérito administrativo obedecerá ao princípio do contraditório, assegurada ao acusado ampla defesa, com a utilização dos meios e recursos admitidos em direito.
- d) O prazo para conclusão da sindicância não excederá 60 (sessenta) dias, podendo ser prorrogado por igual período, a critério da autoridade superior.
- e) O depoimento será prestado oralmente e reduzido a termo, sendo lícito à testemunha trazê-lo por escrito.

17. Considere as seguintes assertivas sobre os benefícios, conforme previsto na Lei nº. 8.112/1990:

- I. O auxílio-natalidade é devido à servidora por motivo de nascimento de filho, em quantia equivalente ao maior vencimento do serviço público, inclusive no caso de natimorto. Na hipótese de parto múltiplo, o valor será acrescido de 100% (cem por cento), por nascituro.
- II. O salário-família é devido ao servidor ativo ou ao inativo, por dependente econômico.
- III. Será concedida ao servidor licença para tratamento de saúde, a pedido ou de ofício, com base em perícia médica, sem prejuízo da remuneração a que fizer jus.
- IV. Será licenciado, com remuneração proporcional, o servidor acidentado em serviço.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Existe uma assertiva correta.
- b) Existem duas assertivas corretas.
- c) Existem três assertivas corretas.
- d) Existem quatro assertivas corretas.
- e) Nenhuma assertiva está correta.

18. Segundo o Código de Ética Profissional do servidor público civil do Poder Executivo Federal, Decreto nº 1.171, de 22 de junho de 1994, são deveres fundamentais do servidor público, **EXCETO**:

- a) desempenhar, a tempo, as atribuições do cargo, função ou emprego público de que seja titular.
- b) tratar com urbanidade a população vulnerável, assim reconhecidos a população indígena, idosa, crianças e adolescentes; pessoas com deficiência, mulheres em situação de violência doméstica, entre outros.
- c) ser probo, reto, leal e justo, demonstrando toda a integridade do seu caráter, escolhendo sempre, quando estiver diante de duas opções, a melhor e a mais vantajosa para o bem comum.
- d) apresentar-se ao trabalho com vestimentas adequadas ao exercício da função.
- e) facilitar a fiscalização de todos os atos ou serviços por quem de direito.

19. Conforme previsto na Lei nº. 8.429/1992, é **CORRETO** afirmar que:

- a) se aplicam ao sistema da improbidade, disciplinado na Lei nº. 8.429/1992, os princípios constitucionais do direito administrativo sancionador.
 - b) constitui ato de improbidade administrativa, importando em enriquecimento ilícito, auferir, mediante a prática de ato doloso, qualquer tipo de vantagem patrimonial indevida em razão do exercício de cargo, de mandato, de função, de emprego ou de atividade nas entidades referidas no art. 1º da Lei nº. 8.429/1992, e, notadamente, permitir ou facilitar a aquisição, permuta ou locação de bem ou serviço por preço superior ao de mercado.
 - c) constitui ato de improbidade administrativa que causa lesão ao erário, qualquer ação ou omissão dolosa, que enseje, efetiva e comprovadamente, perda patrimonial, desvio, apropriação, malbaratamento ou dilapidação dos bens ou haveres das entidades referidas no art. 1º da Lei nº. 8.429/1992, e, notadamente, negar publicidade aos atos oficiais, exceto em razão de sua imprescindibilidade para a segurança da sociedade e do Estado ou de outras hipóteses instituídas em lei.
 - d) constitui ato de improbidade administrativa, que atenta contra os princípios da administração pública, a ação ou omissão dolosa que viole os deveres de honestidade, de imparcialidade e de legalidade, caracterizada pelo ato de receber vantagem econômica de qualquer natureza, direta ou indiretamente, para omitir ato de ofício, providência ou declaração a que esteja obrigado.
 - e) não haverá condenação em honorários sucumbenciais em caso de improcedência da ação de improbidade.
20. Acerca da estruturação do Plano de Carreira dos Cargos Técnico-Administrativos em Educação, no âmbito das Instituições Federais de Ensino vinculadas ao Ministério da Educação, conforme previsto na Lei nº. 11.091/2005, seguem as assertivas:
- I. É permitida a aplicação do instituto da redistribuição aos cargos vagos ou ocupados, dos Quadros de Pessoal das Instituições Federais de Ensino para outros órgãos.
 - II. Aplicam-se os efeitos da Lei nº. 11.091/2005 aos servidores aposentados, aos pensionistas.
 - III. Caberá à Instituição Federal de Ensino avaliar anualmente a adequação do quadro de pessoal às suas necessidades, propondo ao Ministério da Educação, se for o caso, o seu redimensionamento, consideradas, entre outras, o aumento demográfico na região de atendimento da instituição de ensino.
 - IV. As atribuições específicas de cada cargo técnico-administrativo em educação serão detalhadas em lei ordinária.
 - V. A mudança de nível de capacitação e de padrão de vencimento acarretará mudança de nível de classificação.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Existe uma assertiva incorreta.
- b) Existem duas assertivas incorretas.
- c) Existem três assertivas incorretas.
- d) Existem quatro assertivas incorretas.
- e) Todas as assertivas estão incorretas.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS DO CARGO

21. A técnica de separação de moléculas com carga em uma matriz que leva em consideração o peso molecular e a diferença de potencial elétrico é o(a):

- a) Eletroforese
- b) Nefelometria
- c) Turbidimetria
- d) Quimiluminescência
- e) Ensaio Imunoenzimático

22. Um teste de Enzimoimunoensaio indireto para detecção de anti-HTLV 1/2 foi realizado e apresenta os seguintes resultados:

	1	2	3	4	5	6	7
A	0,096	0,099	0,121	0,021	0,031	0,389	0,444
B	0,089	0,107	0,088	0,239	0,078	0,488	0,346
C	0,099	0,234	0,490	0,300	0,025	0,912	0,656
D	0,876	0,654	0,021	0,211	0,423	2,309	0,399
E	0,902	0,760	0,400	0,118	0,201	0,124	0,076
F	1,035	0,932	0,435	0,066	0,319	0,899	0,701
G	0,090	0,081	0,548	0,344	0,189	0,043	0,089
H	0,044	0,035	0,210	0,065	0,043	OVFL	0,691

Admita que:

- I. Os poços A1, B1 e C1 são os Controles Negativos (CN);
- II. D1, E1 e F1 são os Controles Positivos (CP);
- III. Todos os outros são amostras.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Para este tipo de teste é estritamente desnecessário utilizar os controles positivos e negativos.
- b) O ensaio imunoenzimático é um método utilizado apenas para detecção de hormônios e anticorpos.
- c) A amostra do poço H6 está não reagente, uma vez que a quantidade do analito está tão baixa que foi impossível determinar a absorbância.
- d) A amostra do poço H6 está reagente, porém a quantidade do analito está tão alta que foi impossível determinar a absorbância.
- e) A amostra do poço H6 é dita indeterminada.

23. Os Equipamentos de Proteção Individual (EPIs) e os Equipamentos de Proteção Coletiva (EPCs) são essenciais para o bom funcionamento da rotina em um Laboratório de Análises Clínicas. Sobre os EPCs ou EPIs, assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) São EPCs: máscara, câmara de fluxo laminar de ar, cabine de segurança química, jaleco descartável e extintor.
- b) São EPIs: máscara, luvas, jaleco, extintor, autoclave, cabine de segurança biológica.

- c) São EPIs: luvas, toucas, jaleco, forno Pasteur, cabine de segurança química e lava-olhos.
- d) São EPCs: máscara, autoclave, câmara de fluxo laminar de ar, forno Pasteur, lava-olhos e chuveiro de emergência.
- e) São EPCs: autoclave, câmara de fluxo laminar de ar, cabine de segurança biológica, extintor, lava-olhos e chuveiro de emergência.
24. Foi feita a solicitação dos cálculos para uma diluição relativa de 1:8, de forma que o volume final fosse de 400 μL . Assinale a alternativa que corresponde ao volume final convertido:
- a) 0,00400 mL
- b) 0,0400 mL
- c) 0,400 mL
- d) 0,400 L
- e) 400 L
25. Quanto às formas farmacêuticas sólidas, considere as seguintes afirmativas:
- I. As cápsulas de ação retardada, prolongada e contínua têm essa ação devido aos diferentes níveis de grânulos nelas contidos.
- II. As cápsulas não podem ser trituradas, mastigadas e nem o seu conteúdo esvaziado para misturar a alimentos ou líquidos, pois isso altera a sua absorção.
- III. Os pós não são classificados como medicamentos sólidos.
- Assinale a alternativa **CORRETA**:
- a) Somente a afirmativa I é verdadeira.
- b) Somente a afirmativa II é verdadeira.
- c) Somente as afirmativas I e II são verdadeiras.
- d) Somente as afirmativas I e III são verdadeiras.
- e) Somente as afirmativas II e III são verdadeiras.
26. A autoclave é um aparelho utilizado para esterilização por vapor de água essencial para os Laboratórios em Análises Clínicas. Para o bom funcionamento da mesma, é necessário que:
- a) não haja a necessidade de colocar água dentro do aparelho, pois pode haver dano elétrico na resistência.
- b) a água esteja um pouco acima da resistência elétrica, para não danificar o aparelho.
- c) a válvula de escape da pressão deva sempre estar aberta.
- d) se leve em conta que o processo de autoclavagem inclui ciclos exclusivos de compressão, de forma a facilitar o contato entre o vapor e o material a ser esterilizado.
- e) se considere que os aparelhos sem manômetro e termômetro podem ser utilizados normalmente.
27. Um funcionário do laboratório acidentou-se ingerindo hipoclorito de sódio, ao pipetar erroneamente com a boca. O responsável pelo local ligou para o Centro de

- Informação Toxicológica sobre como proceder diante da situação. A orientação foi:
- a) Levar imediatamente ao hospital para ser feita lavagem gástrica.
- b) O acidentado necessitaria ser intubado para administração de carvão ativado.
- c) Pode ser administrado um antídoto para esse acidente toxicológico que se chama Flumazenil.
- d) Não induzir a êmese e hidratar bastante o acidentado, a fim de diluir o hipoclorito de sódio.
- e) Não ser necessário realizar nenhum procedimento, pois o efeito do hipoclorito de sódio, independentemente da quantidade, não prejudica o organismo.
28. São vidrarias de precisão para medição de volumes:
- a) Balão volumétrico e proveta
- b) Béquer e balão de fundo chato
- c) Erlenmeyer e balão volumétrico
- d) Proveta e béquer
- e) Proveta e Erlenmeyer
29. A quimiluminescência é um método utilizado nos laboratórios de Imunologia Clínica baseado na emissão de energia luminosa a partir de uma reação química. Sobre esse método, é **INCORRETO** afirmar que:
- a) quantifica antígenos e anticorpos presentes em fluidos corporais.
- b) é muito usado em dosagens de proteína séricas, hormônios e marcadores tumorais.
- c) várias amostras podem ser analisadas e distintas moléculas quantificadas de uma só vez.
- d) os compostos quimiluminescentes mais utilizados são o luminol e os ésteres de acridina.
- e) envolve material radioativo.
30. Foi dada instrução para um técnico do laboratório preparar uma solução de NaOH 0,5 N para realizar o doseamento do ácido acetilsalicílico. Este é um exemplo clássico de:
- a) titulometria de neutralização.
- b) nefelometria.
- c) titulometria de precipitação.
- d) turbidimetria.
- e) titulometria de oxirredução.
31. Analise as seguintes afirmativas:
- I. O EIA (Ensaio Imunoenzimático) é um método utilizado no Laboratório de Imunologia Clínica, no qual se pode ter um anticorpo marcado com enzima (conjugado).
- II. A nefelometria é baseada na detecção de partículas insolúveis suspensas em um líquido, medindo a intensidade da luz dispersada por eles.
- III. A potenciometria é o uso de potenciais elétricos iguais, onde se tem uma corrente elétrica significativa.

Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Somente a afirmativa I é verdadeira.
 b) Somente a afirmativa II é verdadeira.
 c) Somente as afirmativas I e II são verdadeiras.
 d) Somente as afirmativas I e III são verdadeiras.
 e) Somente as afirmativas II e III são verdadeiras.
32. O ambiente laboratorial pode oferecer vários riscos de acidentes químicos, físicos, ergonômicos e biológicos. Para evitar que situações desnecessárias ocorram, devem-se empregar as Boas Práticas de Laboratório. Assinale a alternativa **CORRETA**, quanto às boas práticas:
- a) A temperatura marcada pelo termômetro da autoclave pode passar para o nível vermelho, acima de 121°C, sem preocupação e risco de explosão.
 b) Os reagentes químicos podem ser armazenados de qualquer forma, não observando a incompatibilidade entre eles, desde que o ambiente fique continuamente refrigerado.
 c) Na falta de pera e pipetador automático, pode ser realizada a pipetagem com a boca para outras substâncias, com exceção de ácidos e bases fortes.
 d) Manipular amostras biológicas para pesquisa de bactérias e fungos sempre dentro da cabine de fluxo laminar e higienizar as superfícies antes e depois dos procedimentos, para evitar contaminações tanto da amostra, quanto do operador.
 e) Descartar todos os resíduos líquidos em pia com água corrente.
33. Sobre as Boas Práticas de Laboratório, em relação ao uso de equipamentos elétricos, assinale a alternativa **CORRETA**:
- a) Combater o fogo em equipamentos elétricos somente com extintores de água.
 b) Remover frascos de inflamáveis das proximidades do local onde serão usados equipamentos elétricos.
 c) Usar equipamentos elétricos que não tiverem identificação de voltagem.
 d) Confiar completamente no controle automático de equipamentos elétricos e inspecioná-los quando em operação.
 e) Pode-se deixar equipamentos elétricos ligados no laboratório, fora do expediente.
34. A pesagem em um laboratório é essencial para o preparo de soluções e meios de cultura. A vidraria adequada para este tipo de procedimento é o(a):
- a) kitasato
 b) béquer.
 c) Erlenmeyer.
 d) placa de petri.
 e) vidro de relógio.
35. Sobre as boas práticas laboratoriais inerentes ao uso das estufas, assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) O termômetro da estufa pode deixar de indicar a temperatura, porém a temperatura não pode ultrapassar a voltagem ajustada.
 b) Empregar para calcinação somente cadinhos de materiais resistentes a altas temperaturas.
 c) A porta da estufa pode ser aberta de modo brusco e rápido.
 d) Os cadinhos podem ser removidos ou introduzidos na estufa sem utilizar pinças adequadas, protetor facial e luvas antitérmicas.
 e) As estufas são ideais para evaporar óleos.
36. Devem-se guardar quantidades mínimas de produtos químicos em laboratório. Quantidades maiores devem ser armazenadas apropriadamente no almoxarifado. Assinale a alternativa **INCORRETA** ao se considerar o armazenamento de substâncias químicas:
- a) Paredes pintadas de branco e com azulejo.
 b) Sistema de ventilação.
 c) Disponibilidade de equipamentos de proteção individual e proteção coletiva.
 d) Sinalização correta.
 e) Área administrativa separada da área técnica e da armazenagem.
37. Considerando a existência de incompatibilidade entre substâncias químicas, deve-se tomar cuidado para que o transporte, armazenamento, manuseio e descarte não ofereçam contato essas substâncias, impedindo assim que ocorram reações violentas, gerando explosões, produção de gases tóxicos ou, até mesmo, inflamáveis. Assinale a alternativa que apresenta substâncias de incompatibilidade com o ácido nítrico:
- a) Clorato, perclorato e permanganato de potássio
 b) Álcoois e outras substâncias orgânicas oxidáveis
 c) Sais de mercúrio e prata
 d) Halogênios
 e) Metais alcalinos terrosos
38. Resíduos podem causar danos à saúde humana, ao meio ambiente e ao patrimônio público e privado. Mesmo em pequenas quantidades são considerados de alta periculosidade, requerendo cuidados especiais quanto ao acondicionamento, coleta, transporte, armazenamento, tratamento e disposição. Em geral, são compostos químicos de alta persistência e baixa biodegradabilidade, formados por substâncias orgânicas de alta toxicidade ou reatividade. Considere as seguintes afirmativas como exemplos de resíduos de alta periculosidade:
- I. Bifenilas policloradas (PCBs), puras ou em misturas concentradas.
 II. Cádmiio e seus compostos.
 III. Pesticidas (herbicidas, fungicidas, acaricidas etc.) de alta persistência.
 IV. Trifenilas policloradas (PCTs), puras ou em misturas concentradas.
- Assinale a alternativa **CORRETA**:

- a) Somente as afirmativas I, II e III são verdadeiras.
b) Somente as afirmativas I, II e IV são verdadeiras.
c) Somente as afirmativas I, III e IV são verdadeiras.
d) Somente as afirmativas II, III e IV são verdadeiras.
e) Todas as afirmativas são verdadeiras.
39. Antes de colocar qualquer vidraria ou material novo em uso, é preciso uma lavagem prévia. Os materiais contaminados ou potencialmente contaminados, como sangue e fluídos corporais, devem ser esterilizados antes da lavagem. Esta esterilização pode ser realizada por:
- a) lavagem em água milli-q.
b) fervura ou autoclavagem.
c) molho em solução de hipoclorito de sódio 2%.
d) molho em detergente alcalino.
e) lavagem em soluções ácidas.
40. É utilizado para preparar e diluir soluções com volumes precisos e prefixados. Não pode ser aquecido, pois possui grande precisão de medida, e é equipamento calibrado. A qual vidraria o enunciado está se referindo?
- a) Balão volumétrico
b) Balão de fundo redondo
c) Béquer
d) Balão de fundo chato
e) Tubo de ensaio
41. É utilizada para medir, com grande precisão, um volume fixo de líquidos. Não pode ser aquecida. É equipamento calibrado. A qual vidraria o enunciado está se referindo?
- a) Bureta
b) Pipeta graduada
c) Pipeta volumétrica
d) Placa de Petri
e) Proveta
42. Foram pesados 15g de NaCl e dissolvidos em 75 mL de água. Qual a concentração, em m/V , da solução preparada?
- a) 1%
b) 5%
c) 10%
d) 15%
e) 20%
43. É usada para aplicação externa na pele. Contém maior porcentagem de material sólido, por isso é mais firme e espessa. Apresenta consistência macia e firme pela quantidade de sólidos. É pouco gordurosa e tem grande poder de absorção de água ou de exsudados. A qual exemplo de forma farmacêutica semissólida o enunciado está se referindo?
- a) Creme
b) Gel
c) Pomada
d) Pasta
e) Supositório
44. Na titulação de 100 mL de H_2SO_4 a 0,1 mol/L com solução padrão NaOH a 0,1 mol/L, qual o volume teórico necessário para que ocorra neutralização?
- a) 100 mL
b) 150 mL
c) 200 mL
d) 250 mL
e) 400 mL
45. A titulometria de precipitação baseia-se em reações com formação de compostos pouco solúveis. A reação de precipitação deve seguir as seguintes condições, **EXCETO**:
- a) A reação deve ser de estequiometria conhecida.
b) Deve processar-se praticamente de forma quantitativa no ponto de equivalência.
c) Completar-se em um tempo relativamente curto.
d) Ocorrer em solução alcalina.
e) Oferecer condições para uma conveniente sinalização do ponto final.

TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

1 H hidrogênio [1,0078 - 1,0082]																	18 He hélio 4,0026
3 Li lítio [6,938 - 6,997]	4 Be berílio 9,0122											13 B boro [10,806 - 10,821]	14 C carbono [12,009 - 12,012]	15 N nitrogênio [14,006 - 14,008]	16 O oxigênio [15,999 - 16,000]	17 F flúor 18,998	10 Ne neônio 20,180
11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio [24,304 - 24,307]											13 Al alumínio 26,982	14 Si silício [28,084 - 28,086]	15 P fósforo 30,974	16 S enxofre [32,059 - 32,076]	17 Cl cloro [35,446 - 35,457]	18 Ar argônio [39,792 - 39,963]
19 K potássio 39,098	20 Ca cálcio 40,078(4)	21 Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	24 Cr cromio 51,996	25 Mn manganês 54,938	26 Fe ferro 55,845(2)	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546(3)	30 Zn zinc 65,38(2)	31 Ga gálio 69,723	32 Ge germânio 72,630(8)	33 As arsênio 74,922	34 Se selênio 78,971(8)	35 Br bromo [79,901 - 79,907]	36 Kr criptônio 83,798(2)
37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y ítrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdênio 95,95	43 Tc tecnécio	44 Ru rutênio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	48 Cd cádmio 112,41	49 In índio 114,82	50 Sn estanho 118,71	51 Sb antimônio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	54 Xe xenônio 131,29
55 Cs césio 132,91	56 Ba bário 137,33	57 a 71	72 Hf háfnio 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os ósmio 190,23(3)	77 Ir irídio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl tálio [204,38 - 204,39]	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polônio	85 At astato	86 Rn radônio
87 Fr frâncio	88 Ra rádio	89 a 103	104 Rf rutherfordio	105 Db dúbnio	106 Sg seabórgio	107 Bh bóhrio	108 Hs hássio	109 Mt meitnério	110 Ds darmstádio	111 Rg roentgênio	112 Cn copernício	113 Nh nihônio	114 Fl fleróvio	115 Mc moscóvio	116 Lv livermório	117 Ts tennesso	118 Og oganessônio
			57 La lantânio 138,91	58 Ce cério 140,12	59 Pr praseodímio 140,91	60 Nd neodímio 144,24	61 Pm promécio	62 Sm samário 150,36(2)	63 Eu europóio 151,96	64 Gd gadolínio 157,25(3)	65 Tb térbio 158,93	66 Dy disprósio 162,50	67 Ho hólmio 164,93	68 Er érbio 167,26	69 Tm túlio 168,93	70 Yb itêrbio 173,05	71 Lu lutécio 174,97
			89 Ac actínio	90 Th tório 232,04	91 Pa protactínio 231,04	92 U urânio 238,03	93 Np neptúnio	94 Pu plutônio	95 Am américio	96 Cm cúrio	97 Bk berquélio	98 Cf califórnio	99 Es einstênio	100 Fm fêrmio	101 Md mendelévio	102 No nobélio	103 Lr laurêncio

3 — número atômico
 Li — símbolo químico
 nome — lítio
 [6,938 - 6,997] — peso atômico (massa atômica relativa)

www.tabelaperiodica.org

Licença de uso Creative Commons By-NC-SA 4.0 - Use somente para fins educacionais
 Caso encontre algum erro favor avisar pelo mail luisbrudna@gmail.com

Versão IUPAC/SBQ (pt-br) com 5 algarismos significativos, baseada em DOI:10.1515/pac-2015-0305 e DOI:10.1515/ci-2018-0409 - atualizada em 19 de março de 2019



REALIZAÇÃO E EXECUÇÃO
 COMPEC/UFAM