

**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO RECÔNCAVO DA BAHIA**

**EDITAL DE CONCURSO PÚBLICO Nº 01/2019
NÍVEL DE CLASSIFICAÇÃO D - TARDE**

TÉCNICO DE LABORATÓRIO/QUÍMICA

Nome do Candidato _____

Inscrição _____

Composição do Caderno

Língua Portuguesa 01 a 20

Legislação 21 a 40

Conhecimentos Específicos 41 a 60



Instruções

1. Confira seu nome, o número do seu documento e o número de sua inscrição na Folha de Respostas. Além disso, não se esqueça de conferir seu Caderno de Questões quanto a falhas de impressão e de numeração. Preencha os campos destinados à assinatura e ao número de inscrição. Qualquer divergência, comunique ao fiscal.
2. O único documento válido para avaliação é a Folha de Respostas. Só é permitido o uso de caneta esferográfica transparente de cor azul ou preta para o preenchimento da Folha de Respostas, que deve ser preenchida da seguinte maneira: ●
3. O prazo de realização da prova é de 4 (quatro) horas, incluindo a marcação da Folha de Respostas. Após 60 (sessenta) minutos do início da prova, o candidato estará liberado para utilizar o sanitário ou deixar definitivamente o local de aplicação, não podendo, no entanto, levar o Caderno de Questões e nenhum tipo de anotação de suas respostas.
4. Ao término de sua prova, comunique ao fiscal, devolvendo-lhe a Folha de Respostas devidamente preenchida e assinada. O candidato poderá levar consigo o Caderno de Questões somente se aguardar em sala até o término do prazo de realização da prova estabelecido em edital.
5. Os 3 (três) últimos candidatos só poderão retirar-se da sala juntos, após assinatura do Termo de Fechamento do envelope de retorno.
6. As provas e os gabaritos preliminares estarão disponíveis no site do Instituto AOCP - www.institutoaocp.org.br, no dia posterior à aplicação da prova.
7. O NÃO cumprimento a qualquer uma das determinações constantes em Edital, no presente Caderno ou na Folha de Respostas incorrerá na eliminação do candidato.

A cidade caminhava devagar

Henrique Fendrich

Então você que é o Henrique? Ah, mas é uma criança ainda. Meu filho fala muito de você, ele lê o que você escreve. Mas sente-se! Você gosta de ouvir sobre essas coisas de antigamente, não é? Caso raro, menino. A gente já não tem mais com quem falar, a não ser com os outros velhos. Só que os velhos vão morrendo, e com eles vão morrendo as histórias que eles tinham para contar. Olha, do meu tempo já são poucos por aqui. Da minha família mesmo, eu sou o último, não tenho mais irmão, cunhado, nada. Só na semana passada eu fui a dois enterros. Um foi o do velho Bubi. Esse você não deve ter conhecido. Era alfaiate, foi casado com uma prima minha. E a gente vai a esses enterros e fica pensando que dali a pouco pode ser a nossa vez. Mas faz parte, não é? É assim que a vida funciona e a gente só pode aceitar.

Agora, muita coisa mudou também. A cidade já é outra, nem se compara com a da minha época. As coisas caminhavam mais devagar naquele tempo. Hoje é essa correria toda, ninguém mais consegue sossegar. Mudou muita coisa, muitos costumes que a gente tinha foram ficando para trás. Olha, é preciso que se diga também que havia mais respeito. Eu vejo pelos meus próprios netos, quanta diferença no jeito que eles tratam os pais deles! Se deixar, são eles que governam a casa. Consegue ver aquele quadro ali na parede? Papai e mamãe... Eu ainda tinha que pedir bênção a eles. A gente fazia as refeições juntos todos os dias, e sempre no mesmo horário. Hoje é cada um para um lado, uma coisa estranha, sabe? Parece que as coisas mudam e a gente não se adapta. E vai a gente tentar falar algo... Ninguém ouve, olham para você como se tivessem muita pena da sua velhice.

Aqui para cima tem um colégio. Cinco horas da tarde, eles saem em bando. A gente até evita estar na rua nesse horário. Por que você pensa que eles se preocupam com a gente? Só falta eles nos derrubarem, de tão rápido que eles andam. As calçadas são estreitas e, se a gente encontrar uma turma caminhando na nossa direção, quem você acha que precisa descer, eles ou nós, os

velhos? É a gente... Nem parece que um dia eles também vão ficar velhos como a gente.

A verdade é que as pessoas estão se afastando, não estão se importando mais umas com as outras. Nem os vizinhos a gente conhece mais. Faz mais de um mês que chegou vizinho novo na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabe quem é que foi morar lá. A Isolda veio com umas histórias de a gente ir lá fazer amizade, mas eu falei para ela que essa gente vive em outro mundo, outros valores, e é capaz até de pensarem mal da gente se a gente for lá.

Mas você deve achar que eu só sei reclamar, não é? Tem coisa boa também, claro que tem. Hoje as pessoas já não sofrem como na nossa época. Ali faltava tudo, a gente não tinha nem igreja para ir no domingo, imagine só. O padre aparecia uma vez a cada dois meses e olhe lá. E viajar para o centro? Só de carroça, e não tinha asfalto, não tinha nada. Se chovia, a estrada virava um lamaçal e a gente tinha que voltar. Isso mudou, hoje está melhor. Hoje tem todas essas tecnologias aí, é mais fácil tratar doença também. Olha, se eu vivesse no tempo do meu pai, acho que não teria chegado tão longe assim, porque ali não tinha os remédios que eles precisavam, né? Só que também tem essa questão da segurança, que hoje a gente não tem quase nenhuma. A gente tem até medo que alguém entre aqui em casa. São dois velhos, o que a gente vai poder fazer contra o ladrão?

Mas vamos sentar e tomar um café, a Isolda já preparou. Tem cuque, lá da festa da igreja. Se você viesse ontem, teria encontrado meu filho, ele quem trouxe. Depois quero te mostrar o álbum de fotos do papai. Está meio gasto, as fotos estão amarelas... Mas é normal, né? São coisas de outro tempo. Do tempo em que a cidade caminhava mais devagar.

Adaptado de: <<http://www.aescotilha.com.br/cronicas/henrique-fendrich/a-cidade-caminhava-devagar>>. Acesso em: 28 jun. 2019.

1. Considere o texto lido e assinale a alternativa que apresenta o gênero textual em que ele se classifica.

- (A) Poema.
- (B) Crônica.
- (C) Artigo de opinião.
- (D) Conto.

- 2. De acordo com o texto lido, assinale a alternativa que melhor condiz com o que a personagem principal pensa acerca da época atual.**
- (A) Ela apenas se queixa, pois tudo mudou muito desde que era jovem.
- (B) Ela se queixa, principalmente, das crianças e dos jovens de hoje, que não têm educação e respeito e só se importam com aparelhos e jogos eletrônicos.
- (C) Ela acha que o pai não teria vivido tanto na época atual, pois o cotidiano é muito estressante e faz mal à saúde.
- (D) Embora reclame da atualidade, em que as pessoas vivem sem tempo e não se importam umas com as outras, afirma que também há coisas boas, como os tratamentos médicos mais eficientes e uma infraestrutura urbana melhor.
- 3. Em “As coisas caminhavam mais devagar naquele tempo.”, caso seja inserida uma vírgula entre a expressão “as coisas” e o verbo “caminhavam”, tal inserção estará**
- (A) correta, pois um adjunto adnominal pode ser separado de seu termo regido.
- (B) correta, pois um adjunto adverbial deve ser separado do verbo por vírgula.
- (C) errada, pois não se deve separar o sujeito de seu verbo.
- (D) errada, pois não se deve separar o objeto direto de seu verbo.
- 4. Qual substantivo pode substituir, sem prejuízo para a significação, a palavra destacada em “Se chovia, a estrada virava um lamaçal e a gente tinha que voltar.”?**
- (A) Atoleiro.
- (B) Prado.
- (C) Pântano.
- (D) Campina.
- 5. Em qual forma verbal está a palavra “tivessem” na oração “Ninguém ouve, olham para você como se tivessem muita pena da sua velhice.”?**
- (A) Pretérito mais-que-perfeito do indicativo.
- (B) Futuro do pretérito do indicativo.
- (C) Pretérito do subjuntivo.
- (D) Presente do subjuntivo.
- 6. Assinale a alternativa que apresenta uma oração em que o verbo “ter” pode ser, adequadamente, substituído pelo verbo “haver”.**
- (A) “A gente já não tem mais com quem falar, a não ser com os outros velhos.”
- (B) “Hoje tem todas essas tecnologias aí, é mais fácil tratar doença também.”
- (C) “Ali faltava tudo, a gente não tinha nem igreja para ir no domingo, imagine só.”
- (D) “Esse você não deve ter conhecido.”
- 7. Considerando o “que” usado nas orações a seguir, relacione as colunas e assinale a alternativa que apresenta a sequência correta.**
- I. “Mudou muita coisa, muitos costumes que a gente tinha foram ficando para trás.”
- II. “E a gente vai a esses enterros e fica pensando que dali a pouco pode ser a nossa vez.”
- III. “Por que você pensa que eles se preocupam com a gente?”
- a. Pronome interrogativo.
- b. Pronome relativo.
- c. Conjunção subordinativa integrante.
- (A) I - b, II - c, III - a.
- (B) I - b, II - a, III - c.
- (C) I - a, II - b, III - c.
- (D) I - c, II - b, III - a.
- 8. Analise o contexto das orações seguintes e assinale a alternativa que apresenta uma condição.**
- (A) “Mudou muita coisa, muitos costumes que a gente tinha foram ficando para trás.”
- (B) “Se você viesse ontem, teria encontrado meu filho, ele quem trouxe.”
- (C) “A gente fazia as refeições juntos todos os dias, e sempre no mesmo horário.”
- (D) “A cidade já é outra, nem se compara com a da minha época.”
- 9. Considerando o contexto da oração “Mas vamos sentar e tomar um café, a Isolda já preparou.”, qual função sintática desempenha, nela, o substantivo “café”?**
- (A) Objeto indireto.
- (B) Sujeito.
- (C) Adjunto adnominal.
- (D) Objeto direto.

- 10. No contexto da oração “Mas sente-se!”, o “se” é classificado como**
- (A) índice de indeterminação do sujeito.
(B) conjunção subordinativa condicional.
(C) partícula expletiva.
(D) conjunção subordinativa integrante.
- 11. Em “As coisas caminhavam mais devagar naquele tempo.”, como é classificada, nessa oração, a palavra “mais”?**
- (A) Substantivo.
(B) Advérbio.
(C) Adjetivo.
(D) Interjeição.
- 12. Em “Olha, é preciso que se diga também que havia mais respeito.”, o verbo haver**
- (A) não possui um sujeito.
(B) tem como sujeito “mais respeito”.
(C) tem como complemento “mais respeito”, sendo, portanto, transitivo indireto.
(D) é um verbo auxiliar, pois não tem sentido quando empregado isoladamente.
- 13. Por que a palavra “bênção”, na oração “Eu ainda tinha que pedir bênção a eles.”, tem acento circunflexo?**
- (A) Porque é oxítona e há cedilha na palavra.
(B) Porque é átona e termina em consoante.
(C) Porque é paroxítona e termina em vogal.
(D) Porque é paroxítona e termina em ditongo nasal.
- 14. Considere o contexto das seguintes orações: “Aqui para cima tem um colégio. Cinco horas da tarde, eles saem em bando.”. O verbo “sair” foi conjugado no plural**
- (A) porque se refere ao sujeito, que está oculto e é a personagem do texto.
(B) porque se refere ao sujeito, que está oculto e são os estudantes do colégio.
(C) porque se refere à palavra “bando”.
(D) porque se refere ao adjunto adverbial “cinco horas da tarde”.
- 15. Assinale a alternativa em que o uso do sinal indicativo de crase nas expressões destacadas está correto.**
- (A) Só na semana passada eu fui à duas despedidas.
(B) Eu vejo pelos meus próprios netos, quanta diferença no jeito que eles tratam às tias deles!
(C) Eu ainda tinha que pedir bênção à família.
(D) São dois velhos, o que a gente vai poder fazer contra à criminalidade?
- 16. Considere a oração “A cidade já é outra, nem se compara com a da minha época.”. Assinale a alternativa que explicita o motivo da posição do pronome pessoal na oração.**
- (A) O pronome pessoal deve, quando há advérbios negativos, ser posicionado antes do verbo a que se refere.
(B) O pronome pessoal deve estar antes de verbos no presente do indicativo.
(C) O pronome pessoal é repelido pela preposição, por isso vai para antes do verbo.
(D) O pronome pessoal, nesse caso, apresenta ordem livre e poderia ser colocado depois do verbo.
- 17. Ao reescrever a oração “Só que os velhos vão morrendo, e com eles vão morrendo as histórias que eles tinham para contar.”, a expressão “só que” é melhor substituída por**
- (A) embora.
(B) ademais.
(C) apenas.
(D) mas.
- 18. Assinale a alternativa em que as alterações feitas no período “Faz mais de um mês que chegou vizinho novo na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabe quem é que foi morar lá.” estão corretas.**
- (A) Fazem mais de dois meses que chegaram vizinhos novo na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabemos quem é que foi morar lá.
(B) Faz mais de dois meses que chegaram vizinhos novos na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabe quem é que foi morar lá.
(C) Fazem mais de dois meses que chegou vizinhos novos na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabe quem é que foi morar lá.
(D) Faz mais de dois meses que chegaram vizinhos novos na casa que era do Seu Erico e até agora a gente não sabe quem são que foram morar lá.
- 19. A respeito das formas dos verbos, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma a seguir e assinale a alternativa com a sequência correta.**

- () Em “E a gente vai a esses enterros e fica pensando que dali a pouco pode ser a nossa vez.”, a palavra “pensando” descreve uma ação que se estende em determinado período de tempo, mas, nesse contexto, ela indica o modo como é realizada a ação.
- () Em “Você gosta de ouvir sobre essas coisas de antigamente, não é?”, a palavra “ouvir” descreve o significado principal do verbo.
- () Em “Olha, se eu vivesse no tempo do meu pai, acho que não teria chegado tão longe assim, porque ali não tinha os remédios que eles precisavam, né?”, a forma que indica que a ação de chegar está concluída, no caso, “chegado”, está correta. O uso da forma “chego”, nessa oração, estaria menos adequado em um contexto de linguagem formal.
- (A) F – V – V.
 (B) V – V – F.
 (C) V – F – V.
 (D) F – F – F.

- 20. No contexto da oração “Era alfaiate, foi casado com uma prima minha.”, a preposição em destaque indica**
- (A) instrumento.
 (B) adição.
 (C) companhia.
 (D) conteúdo.

Legislação

- 21. A Constituição de 1988 foi batizada de “Constituição Cidadã” pelo presidente da Assembleia Constituinte Ulisses Guimarães. Dentre as razões para tal denominação, destaca-se**
- (A) a existência de um conjunto de normas que garantiam um mínimo existencial para os cidadãos por meio dos direitos sociais.
 (B) a garantia de uma economia liberal para melhor promover a diversidade econômica e a promoção do bem-estar.
 (C) a promoção de uma sociedade igualitária e totalitária para promover o socialismo e o comunismo.
 (D) a existência de um Estado pequeno que promovesse a autonomia dos cidadãos frente ao Estado intervencionista historicamente existente.

- 22. Princípios podem ser definidos como pilares basilares que devem sustentar o ordenamento jurídico pátrio. São considerados princípios insculpidos em nossa Constituição, EXCETO**

- (A) dignidade da pessoa humana.
 (B) livre iniciativa.
 (C) cidadania.
 (D) unicidade religiosa.

- 23. O art. 5º da Constituição Federal traz em seu bojo aquilo que se denomina “Direitos e Garantias Fundamentais”. Dentre esses direitos, é possível destacar**

- (A) a soberania do indivíduo sobre o coletivo.
 (B) a não interferência do Estado na vida privada.
 (C) o direito a não ser obrigado a nada senão em virtude da lei.
 (D) a obrigatoriedade de filiação a sindicatos.

- 24. Princípios são diretrizes primárias e que, no ordenamento jurídico, servem como parâmetros para criação de leis, bem como na sua aplicabilidade. Nesse sentido, são princípios da Administração Pública, EXCETO**

- (A) publicidade.
 (B) laicidade.
 (C) impessoalidade.
 (D) legalidade.

- 25. Nossa República passa por um processo de transformação constante. Desde o golpe de sua Proclamação, em 15 de novembro de 1889, até os dias atuais, muita coisa mudou. Destaca-se, nesse íterim, a Lei de acesso à informação (nº 12.527/11). Dentre as contribuições trazidas por essa Lei, está**

- (A) a criação de mecanismos que possibilitou, a qualquer pessoa, física ou jurídica, sem necessidade de apresentar motivo, o recebimento de informações públicas dos órgãos e entidades.
 (B) o fato de permitir aos cidadãos, mediante motivação e justificativa apropriada, obter informações do Estado, inclusive quando se trata de segredo de Estado.
 (C) a permissão para que pessoas estrangeiras pudessem obter informações de interesse público para fins comerciais, inclusive ao que diz respeito à propriedade industrial.
 (D) a criação de mecanismos que permitiu ao cidadão obter informações sobre os seus familiares que desapareceram na Ditadura, mediante comprovação de parentesco.

26. O devido processo legal é uma garantia fundamental positivada no art. 5º da Constituição Federal. No âmbito dos funcionários públicos, tem-se a Lei nº 9.784/99, que dispõe sobre o tema. Com base no exposto, nos processos administrativos, será observado(a)

- (A) o atendimento a fins de interesse privado, vedada a renúncia total de poderes ou competências, salvo autorização em lei.
- (B) a manutenção de sigilo absoluto dos atos administrativos, mesmo sob ordem judicial, por se tratar de coisa pública.
- (C) a proibição de cobrança de despesas processuais, ressalvadas as previstas em lei.
- (D) a interpretação da norma administrativa da forma que melhor garanta o atendimento do investigado, vedada aplicação retroativa de nova interpretação.

27. Diz o ditado que a ética precede a profissão. No que diz respeito aos servidores públicos, há alguns requisitos para que alguém seja investido no cargo. Assinale a alternativa que apresenta um desses requisitos.

- (A) O pleno gozo dos direitos políticos.
- (B) Ser minimamente alfabetizado.
- (C) Estar em gozo dos direitos de cidadão.
- (D) Estar em quitação apenas com os deveres eleitorais.

28. Embora os servidores do regime estatutário possuam estabilidade, para que esta seja efetiva, há a necessidade de cumprimento de alguns requisitos dentro de um período chamado de estágio probatório. Dentre esses requisitos, destacam-se, EXCETO

- (A) assiduidade.
- (B) responsabilidade.
- (C) honra.
- (D) disciplina.

29. Analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta as corretas. Em uma sociedade civilizada, há inúmeros direitos e deveres. Assim também é um servidor no exercício de suas funções. Desse modo, dentre os deveres inerentes ao serviço público, destaca-se:

- I. exercer com zelo sua atividade, primando sempre pelo interesse público, mostrando-se leal às instituições que serve.
- II. observar o princípio da legalidade, tendo como limite ao exercício de suas funções a lei, não podendo essa ser extrapolada para atingir os objetivos almejados.
- III. cumprir as ordens superiores, inclusive quando manifestamente ilegais, desde que sejam para atingir os objetivos que atendam ao interesse público sobre o privado.
- IV. exercer com honra e lealdade suas funções públicas, sendo vedada a participação em sindicatos e agremiações por não atenderem ao interesse público.

- (A) Apenas I e III.
- (B) Apenas II e III.
- (C) Apenas III e IV.
- (D) Apenas I e II.

30. Da mesma forma que toda ação possui uma reação, toda infração possui suas sanções, observando-se os princípios e a legislação adequada. Sendo assim, assinale a alternativa que apresenta uma penalidade disciplinar.

- (A) Aposentadoria compulsória.
- (B) Suspensão, sendo mantidos os vencimentos.
- (C) Advertência com a suspensão dos vencimentos.
- (D) Cassação de aposentadoria ou disponibilidade.

31. É uma falta administrativa, punível com a pena de demissão, a bem do serviço público:

- (A) permitir dolosamente que terceiros tirem proveito de informação para lograr, direta ou indiretamente, proveito pessoal ou de outrem, em detrimento da dignidade da função pública.
- (B) deixar de exercer comércio ou participar de sociedade comercial.
- (C) não permitir que pessoal ou recursos materiais da repartição sejam empregados em serviços ou atividades particulares.
- (D) colocar os interesses públicos acima dos interesses privados a bem do serviço público.

- 32. Sobre atos de improbidade administrativa, analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta a(s) correta(s).**
- I. Receber vantagem ou valor em dinheiro para praticar ações ou omissões em razão de sua função pública.
 - II. Aceitar emprego efetivo ou praticar consultoria a práticas que tenham ligação direta com suas atividades no serviço público.
 - III. Pertencer a quadro societário de empresa como cotista sem exercer função administrativa.
- (A) Apenas I e II.
(B) Apenas II e III.
(C) I, II e III.
(D) Apenas I.
- 33. Acerca do Código de Ética Profissional do Servidor Público Civil do Poder Executivo Federal, analise as assertivas e assinale a alternativa que aponta a(s) correta(s). São deveres fundamentais do servidor público:**
- I. ser assíduo e frequente ao serviço, na certeza de que sua ausência provoca danos ao trabalho ordenado, refletindo negativamente em todo o sistema.
 - II. preocupar-se apenas com sua conduta moral, não importando a forma de se vestir ou a aparência, independente do órgão ou local de trabalho.
 - III. manter-se atualizado com as instruções, as normas de serviço e a legislação pertinentes ao órgão onde exerce suas funções.
- (A) Apenas I e II.
(B) Apenas II e III.
(C) Apenas I e III.
(D) Apenas II.
- 34. A Lei de Improbidade Administrativa (Lei nº 8.429/92) foi um diploma legal criado para atender aos anseios da sociedade que clamava por uma maior punição aos danos sofridos pelo erário motivado por interesses pessoais ou de grupo. Nesse sentido, é correto afirmar que**
- (A) somente pessoas físicas, sejam elas indivíduos ou pertencentes a coletivos, estão sujeitas às sanções da lei.
- (B) estão sujeitos às sanções previstas o agente público, servidor ou não, desde que concorra diretamente pela prática do ilícito, ou induza para o feito.
- (C) estão sujeitas às sanções previstas apenas agentes públicos servidores e que atentem contra a administração direta.
- (D) somente os atos que decorram de ação contra o patrimônio público são passíveis de punição na forma da lei.
- 35. Dentre os direitos sociais garantidos pela Constituição Federal de 1988, está o direito**
- (A) ao meio ambiente saudável.
(B) ao porte irrestrito de armas.
(C) à saúde e à educação.
(D) à informação.
- 36. A estabilidade do servidor público**
- (A) é atingida após a nomeação e seu efetivo início da atividade laborativa.
(B) é alcançada após o término do estágio probatório de 24 meses.
(C) ocorrerá, de fato, após o estágio probatório de 18 meses.
(D) é atingida automaticamente após o término do processo seletivo.
- 37. O servidor público, após atingida sua estabilidade, somente poderá ser exonerado**
- (A) após o fim do processo administrativo a que foi submetido.
(B) após o término da sindicância em que foi apurada a materialidade e o indício de autoria.
(C) depois de três avaliações negativas anuais feitas pelos seus pares.
(D) em virtude de sentença judicial transitada em julgado ou de processo administrativo disciplinar no qual lhe seja assegurada ampla defesa.
- 38. Em relação ao princípio da legalidade presente no art. nº 37 da Constituição Federal de 1988, é correto afirmar que**
- (A) a lei é o ponto de partida para o servidor público, podendo este adequá-la à necessidade do caso concreto.
(B) o servidor tem de agir dentro dos limites da lei, não podendo extrapolá-la.
(C) o servidor pode agir, desde que a lei não o proíba.
(D) ao servidor não são impostos limites em sua atuação em defesa do bem comum.

39. Dentre os legitimados como interessados no processo administrativo (Lei nº 9.784/99), dentre outros, é possível destacar

- (A) apenas as pessoas físicas membros da administração pública.
- (B) pessoas físicas ou jurídicas, desde que não pertencentes ao quadro de servidores públicos.
- (C) as organizações e associações representativas, no tocante a direitos e interesses coletivos.
- (D) apenas servidores diretamente ligados ao setor de lotação do investigado.

40. A Constituição Federal assegura a todos os cidadãos o duplo grau de jurisdição. Em suma, depois de uma decisão em primeira instância, faculta-se às partes o direito de recorrer. Assim também acontece no processo administrativo. Nesse diapasão, é correto afirmar que são legítimos(as) como partes no recurso administrativo

- (A) todas as pessoas em pleno gozo de seus direitos políticos, por meio de petição dirigida ao juízo local.
- (B) aqueles cujos direitos ou interesses forem indiretamente afetados pela decisão recorrida.
- (C) apenas aqueles que possuam interesse econômico e que serão prejudicados pela decisão.
- (D) associações de classe desde que representantes do setor em que trabalha o investigado.

Conhecimentos Específicos

41. Em 100 mL de uma solução de HCl 0,1 mol/L, foram adicionados 100 mL de água. A solução resultante apresentará

- (A) concentração de HCl igual a 0,01 mol/L.
- (B) pH igual a 1,0.
- (C) o mesmo número de mol de HCl que a solução anterior.
- (D) concentração (mol/L) de HCl duas vezes maior que a anterior.

42. Em um sistema fechado, estão presentes os seguintes componentes: água, cloreto de sódio dissolvido, cubos de gelo, clorofórmio e gás carbônico. Esse sistema apresenta

- (A) uma mistura homogênea com 4 substâncias.
- (B) 4 fases e 5 substâncias.
- (C) 3 fases e 4 substâncias.
- (D) 4 fases e 4 substâncias.

43. Uma espécie química apresenta 5 elétrons no subnível d da terceira camada como subnível mais energético. Dentre as alternativas a seguir, assinale a que apresenta essa espécie.

[Dados: Fe (Z = 26); Co (Z = 27); Mn (Z = 25)]

- (A) Co^{3+}
- (B) Co^{2+}
- (C) Fe^{3+}
- (D) Mn^{3+}

44. Assinale a alternativa que associa corretamente o nome da substância inorgânica à sua fórmula química.

- (A) HClO – ácido cloroso.
- (B) $\text{Sn}(\text{OH})_2$ – hidróxido estânico.
- (C) Na_2O – peróxido de sódio.
- (D) KNO_2 – nitrato de potássio.

45. Assinale a alternativa que NÃO corresponde a um fenômeno químico.

- (A) A fusão da água.
- (B) A respiração celular.
- (C) A formação de ferrugem sobre um prego.
- (D) A eletrólise da água.

46. Assinale a alternativa que apresenta uma vidraria de laboratório que pode ser levada à estufa para secagem.

- (A) Pipeta volumétrica.
- (B) Bureta.
- (C) Frasco de Erlenmeyer.
- (D) Balão volumétrico.

47. A reação completa entre ácido clorídrico e carbonato de sódio produz cloreto de sódio, água e dióxido de carbono. De acordo com a estequiometria dessa reação, assinale a alternativa correta.

- (A) Para cada 0,2 mol de carbonato de sódio consumido, será formado 0,2 mol de dióxido de carbono.

- (B) São produzidos 2 mols de cloreto de sódio a partir de 2 mols de carbonato de sódio consumidos.
- (C) A reação de neutralização completa é 1:1 entre ácido clorídrico e carbonato de sódio.
- (D) Na reação envolvendo 1 mol de carbonato de sódio, as quantidades produzidas, em mol, de cloreto de sódio, água e dióxido de carbono são iguais entre si.

48. É comum, nos laboratórios, aplicar diversos procedimentos para separar/isolar substâncias de uma dada mistura. A respeito das técnicas de separação de misturas, assinale a alternativa correta.

- (A) A destilação é um processo químico que serve para separar misturas homogêneas.
- (B) A filtração comum é utilizada para separar líquidos imiscíveis de densidades diferentes.
- (C) A dissolução fracionada pode ser usada para separar a mistura de cloreto de sódio e cloreto de magnésio em água.
- (D) A cristalização é um processo físico, que serve para separar e purificar sólidos.

49. O trabalho em um laboratório envolve necessariamente um grau de risco. A adoção rigorosa de normas estabelecidas contribui na prevenção (ou minimização dos efeitos) de acidentes. Em relação às noções básicas de segurança no laboratório e aos equipamentos de proteção individual e coletivo, assinale a alternativa correta.

- (A) Quando vapores tóxicos são desprendidos de uma reação, deve-se assoprar para dissipar todo vapor.
- (B) Ao diluir uma solução concentrada de ácido ou dissolver uma base, deve-se adicionar água ao ácido ou base, com forte agitação.
- (C) Deve-se sempre usar um bulbo de sucção de borracha ou outro dispositivo para aspirar líquidos em uma pipeta.
- (D) Os óculos de segurança só devem ser utilizados caso estejam ocorrendo reações com aquecimento.

50. Há inúmeros equipamentos volumétricos utilizados em laboratórios para medidas precisas de volumes. Em relação à utilização de aparelhagem volumétrica, assinale a alternativa correta.

- (A) A precisão alcançável com uma pipeta graduada é substancialmente maior que a precisão de uma bureta, considerando os dois instrumentos de mesma capacidade.
- (B) Para a transferência quantitativa de líquidos para um frasco volumétrico, o soluto deve ser completamente dissolvido antes de se diluir a solução até a marca de aferição.
- (C) As pipetas volumétricas permitem a transferência de volumes variáveis de líquidos.
- (D) O balão volumétrico é usado para a preparação de soluções-padrão e para a diluição de amostras, a volumes variáveis.

51. Uma solução, no sentido amplo, é uma dispersão homogênea de duas ou mais substâncias moleculares ou iônicas. A maioria das análises é realizada com soluções da amostra preparadas em um solvente adequado. Sobre os aspectos qualitativos e quantitativos do preparo de soluções, assinale a alternativa correta.

- (A) 100 g de solução concentrada de HCl a 36% (m/m) contêm 36 g de cloreto de hidrogênio e 64 g de água.
- (B) Uma solução saturada contêm quantidades de soluto inferiores ao estabelecido pelo coeficiente de solubilidade em dada temperatura.
- (C) Uma solução de HCl 1:4 contêm quatro volumes de ácido concentrado para cada volume de água.
- (D) Uma solução de 100 mL de HCl 6,0 mol/L contêm $0,6 \times 10^{-1}$ mol de HCl.

52. Dentre as seguintes reações, assinale aquela que produz um sal pouco solúvel.

- (A) Ácido sulfúrico + cloreto de sódio.
- (B) Ácido sulfúrico + zinco metálico.
- (C) Cloreto de amônio + hidróxido de sódio.
- (D) Dióxido de carbono + hidróxido de cálcio.

53. Dentre as alternativas a seguir, assinale aquela que apresenta um óxido ácido.

- (A) CO
- (B) SO₂
- (C) Al₂O₃
- (D) Fe₂O₃

54. Muitos produtos químicos oferecem perigos físicos concretos, podendo agir como inflamáveis, combustíveis, corrosivos, explosivos, pirofóricos e oxidantes. Diante dos aspectos associados entre riscos de incêndios e substâncias inflamáveis, assinale a alternativa correta.

- (A) Quanto maior for a concentração de oxigênio para um dado vapor inflamável, menor será o risco de incêndio.
- (B) O solvente xileno (ponto de ignição = 29°C) apresenta maior risco de incêndio ou explosão do que o solvente benzeno (ponto de ignição = -11°C).
- (C) Quando o vapor inflamável de um produto químico atinge a sua temperatura de autoignição, a ignição ocorre mesmo na ausência de faíscas.
- (D) Substâncias inflamáveis se apresentam somente como líquidas.

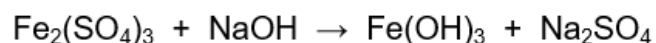
55. Assinale a alternativa que apresenta um composto que contenha a função orgânica fenol.

- (A) 3-metil-ciclohexan-1-ol.
- (B) ciclopentanol.
- (C) 1-hidroxi-2-metil-benzeno.
- (D) Metoxi-benzeno.

56. Assinale a alternativa que apresenta a função orgânica para o composto benzoato de amônio.

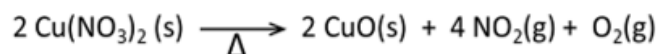
- (A) Sal orgânico derivado de ácido carboxílico.
- (B) Anidrido de ácido.
- (C) Éster.
- (D) Ácido carboxílico.

57. Os coeficientes estequiométricos para a seguinte reação, em ordem dos reagentes para os produtos, são, respectivamente:



- (A) 2 – 6 – 2 – 3.
- (B) 1 – 3 – 1 – 3.
- (C) 1 – 6 – 2 – 6.
- (D) 1 – 6 – 2 – 3.

58. A seguinte reação consiste em uma reação de



- (A) combustão.
- (B) análise ou decomposição.
- (C) dupla troca.
- (D) deslocamento ou simples troca.

59. Sobre o uso e a calibração de aparelhagem volumétrica e graduada utilizada em laboratório, assinale a alternativa correta.

- (A) Na leitura de volumes, o olho precisa estar no nível da superfície do líquido (base do menisco), para se evitar o erro devido à paralaxe.
- (B) O pequeno volume remanescente dentro da ponta de uma pipeta volumétrica deverá ser assoprado ou enxaguado para dentro do frasco coletor.
- (C) A limpeza de uma bureta não pode ser feita com detergente, e sim somente com água destilada.
- (D) O material de vidro volumétrico é calibrado pela medida do volume de água destilada, de densidade e na temperatura conhecidas, que está contida no (ou dispensada do) recipiente volumétrico.

60. Uma solução contém 0,1 mol/L de sulfato de ferro (III) (massa molar = 400 g/mol). É correto afirmar que essa solução apresenta

- (A) 2 mol/L de íons Fe^{3+} .
- (B) 0,1 mol/L de íons SO_4^{2-} .
- (C) 40 g/L de sulfato férrico.
- (D) 40 g/cm³ de sulfato férrico.

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

COM MASSAS ATÔMICAS REFERIDAS AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO

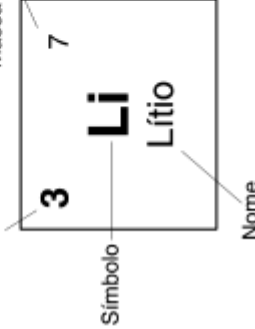
1

18

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	
H Hidrogênio	He Hélio	Li Lítio	Be Berílio	B Boro	C Carbono	N Nitrogênio	O Oxigênio	F Fluor	Ne Neônio	Na Sódio	Mg Magnésio	Al Alumínio	Si Silício	P Fósforo	S Enxofre	Cl Cloro	Ar Argônio	K Potássio	Ca Cálcio	
3	4	9	12	24	23	24	52	51	23	48	45	21	45	51	23	48	45	21	45	
Li Lítio	Be Berílio	B Boro	C Carbono	N Nitrogênio	O Oxigênio	F Fluor	Ne Neônio	Na Sódio	Mg Magnésio	Al Alumínio	Si Silício	P Fósforo	S Enxofre	Cl Cloro	Ar Argônio	K Potássio	Ca Cálcio	Sc Escândio	Ti Titânio	
11	23	24	25	55	26	56	27	59	28	59	29	63	30	65	31	70	32	73	33	75
Na Sódio	Mg Magnésio	Al Alumínio	Si Silício	P Fósforo	S Enxofre	Cl Cloro	Ar Argônio	K Potássio	Ca Cálcio	Sc Escândio	Ti Titânio	V Vanádio	Cr Cromio	Mn Manganês	Fe Ferro	Co Cobalto	Ni Níquel	Cu Cobre	Zn Zinco	Ga Gálio
19	39	40	41	93	42	96	43	99	44	101	45	103	46	106	47	108	48	112	49	115
K Potássio	Ca Cálcio	Sc Escândio	Ti Titânio	V Vanádio	Cr Cromio	Mn Manganês	Fe Ferro	Co Cobalto	Ni Níquel	Cu Cobre	Zn Zinco	Ga Gálio	Ge Germanio	As Arsênio	Se Selênio	Br Bromo	Kr Criptônio	Rb Rubídio	Sr Estrôncio	Y Ítrio
37	85	88	91	93	96	101	103	106	108	112	115	119	122	128	131	131	131	131	131	131
Rb Rubídio	Sr Estrôncio	Y Ítrio	Zr Zircônio	Nb Níbio	Mo Molibdênio	Tc Tecnécio	Ru Rutênio	Rh Rodio	Pd Paládio	Ag Prata	Cd Cádmio	In Índio	Sn Estanho	Sb Antimônio	Te Telúrio	I Iodo	Xe Xenônio	Cs Césio	Ba Bário	La-Lu
55	133	137	178	181	184	186	190	192	195	197	201	204	207	209	210	210	222	223	226	226
Cs Césio	Ba Bário	La-Lu	Hf Háfnio	Ta Tântalo	W Tungstênio	Re Rênio	Os Ósmio	Ir Iridio	Pt Platina	Au Ouro	Hg Mercúrio	Tl Tálio	Pb Chumbo	Bi Bismuto	Po Polônio	At Astató	Rn Radônio	Fr Frâncio	Ra Rádio	Ac-Lr
87	223	226	261	262	266	264	277	268	268	268	268	268	268	268	268	268	268	268	268	268
Fr Frâncio	Ra Rádio	Ac-Lr	Rf Rutherfordio	Db Dúbnio	Sg Seabórgio	Bh Bóhrnio	Hs Hássio	Mt Meitnérnio	109	109	109	109	109	109	109	109	109	109	109	109

Número atômico

Massa atômica*



57	139	58	140	59	141	60	144	61	145	62	150	63	152	64	157	65	159	66	162	67	165	68	167	69	169	70	173	71	175
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu	Lu
Lantânio	Cério	Praseodímio	Neodímio	Promécio	Samário	Európio	Gadolínio	Térbio	Disprósio	Hólmio	Erbio	Túlio	Íterbio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio	Lutécio

Série dos Actinídeos

89	227	90	232	91	231	92	238	93	237	94	244	95	243	96	247	97	247	98	251	99	252	100	257	101	258	102	259	103	260	
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	Lr	
Actínio	Tório	Protactínio	Urânio	Netúnio	Plutônio	Americio	Cúrio	Berquélio	Califórnio	Einsteinio	Férmio	Mendelévio	Nobelio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio	Laurêncio

*OS VALORES DAS MASSAS ATÔMICAS DOS ELEMENTOS FORAM ARREDONDADOS PARA FACILITAR OS CÁLCULOS.