

Cada um dos itens da prova objetiva está vinculado ao comando que imediatamente o antecede. De acordo com o comando a que cada um deles esteja vinculado, marque, na folha de respostas, para cada item: o campo designado com o **código C**, caso julgue o item **CERTO**; ou o campo designado com o **código E**, caso julgue o item **ERRADO**.

A marcação de acordo com o gabarito valerá **pontuação positiva**. A marcação em desacordo com o gabarito valerá **pontuação negativa**. A ausência de marcação ou a marcação de ambos os campos não serão apenadas, ou seja, não receberão pontuação negativa. Para as devidas marcações, use a folha de respostas, único documento válido para a correção da sua prova objetiva.

PROVA OBJETIVA

CONHECIMENTOS BÁSICOS

Texto para os itens de 1 a 10.

Nobel de Química 2022 vai para trio que desenvolveu ferramenta criativa para construção de moléculas

1 Carolyn R. Bertozzi, Morten Meldal e K. Barry
Sharpless são os ganhadores do Prêmio Nobel 2022
em Química, anunciou a Academia Real das Ciências
4 da Suécia.

Bertozzi e Sharpless são americanos. Meldal é
dinamarquês. Até agora, Bertozzi é a única mulher que
7 ganhou um Nobel este ano. Já Sharpless está recebendo
o prêmio pela segunda vez (ele já havia recebido a
mesma láurea em 2001, por outro trabalho na área).

10 Eles dividirão o prêmio que totaliza 10 milhões
de coroas suecas (cerca de R\$ 4,8 milhões).

O grupo levou o Nobel pela criação de uma
13 ferramenta criativa para construção de moléculas
com o “desenvolvimento da química do clique e da
química bioortogonal”.

16 Entre muitas outras aplicações práticas, o
trabalho do trio permitiu que tratamentos contra o
câncer possam ser mais direcionados, afirmou o comitê
19 do Nobel.

Usando essa chamada química do clique,
produtos farmacêuticos mais precisos podem ser
22 desenvolvidos, “garantindo que medicamentos possam
chegar aos lugares corretos no corpo de pacientes”,
afirmou Bertozzi, por telefone, durante a coletiva de
25 imprensa que anunciou o prêmio.

As descobertas “lançaram as bases para
uma forma funcional da química”, acrescentou o
28 comitê. “Como resultado, a humanidade é a que mais
se beneficia”.

No ano passado, o prêmio de Química foi para
31 dois cientistas que desenvolveram uma ferramenta de
construção de moléculas com menor impacto ambiental.
Desde 1901, mais de 100 pessoas foram laureadas.
34 A distinção científica só não foi concedida em oito
ocasiões: em 1916; 1917; 1919; 1924; 1933; 1940; 1941;
e 1942.

37 Até 2021, contudo, das 187 pessoas agraciadas
com o Nobel em Química, apenas 7 eram mulheres.
Dentre elas, a cientista polonesa Marie Curie, a primeira
40 mulher a ganhar um Nobel.

Internet: <www.g1.globo.com> (com adaptações).

A respeito do texto, julgue os itens a seguir.

- 1 No título, o vocábulo “que” é um pronome que atua como sujeito.
- 2 Na linha 3, o sujeito de “anunciou” está posposto ao verbo.

- 3 Na linha 7, a referência de “este ano” é considerada endofórica.
- 4 Na linha 11, o sentido de “cerca de” corresponde à quantidade exata.
- 5 Na linha 13, o termo “ferramenta” é o núcleo de um adjunto adnominal.
- 6 Na linha 17, a palavra “que” após “permitiu” é uma conjunção integrante.
- 7 Na linha 25, o sujeito de “anunciou” é “Bertozzi” (linha 24).
- 8 Na linha 28, o “a” após o verbo “é” é um artigo.
- 9 A expressão “A distinção científica” (linha 34) é utilizada para se referir ao Prêmio Nobel.
- 10 Na linha 37, o vocábulo “contudo” é considerado uma conjunção.

Texto para os itens de 11 a 20.

O que é cloropicrina, arma química da Primeira Guerra que a Rússia é acusada de usar na Ucrânia

1 Autoridades do Departamento de Estado
americano disseram que a Rússia usou o agente asfixiante
cloropicrina para obter “vitórias no campo de batalha”
4 sobre a Ucrânia.

A alegação, que as autoridades americanas
afirmam não ser um incidente “isolado”, violaria a
7 Convenção sobre Armas Químicas (CWC, na sigla em
inglês), que a Rússia assinou.

O Kremlin rejeitou as acusações, chamando-as
10 de “infundadas”.

Seu porta-voz, Dmitry Peskov, disse a jornalistas
em Moscou que a Rússia cumpre seus compromissos
13 com base na CWC, que proíbe os Estados de desenvolver
ou adquirir novas armas.

A Organização para a Proibição de Armas
16 Químicas (Opaq), um órgão de fiscalização global que
supervisiona a implementação da CWC, afirma que
uma arma química é uma substância utilizada para
causar morte ou dano intencional por meio de suas
19 propriedades tóxicas.

Os EUA dizem que a Rússia utilizou a
22 cloropicrina para “expulsar as forças ucranianas de
posições fortificadas”.

Essa substância oleosa foi amplamente utilizada
25 durante a Primeira Guerra Mundial.

Ela causa irritação nos pulmões, nos olhos e
na pele, e pode provocar vômito, náusea e diarreia,
28 de acordo com os Centros de Controle de Doenças (CDC,
na sigla em inglês) dos EUA.

O uso dessa substância química na guerra é
31 expressamente proibido pela CWC — ela é classificada
como um agente asfixiante pela Opaq.

Internet: <www.g1.globo.com> (com adaptações).

A respeito do texto, julgue os itens seguintes.

- 11 No título, a palavra “que” é o objeto do verbo “usar”.
- 12 Na linha 3, a preposição “para” introduz uma oração coordenada.
- 13 Na linha 8, ocorre metonímia em “a Rússia assinou”.
- 14 Na linha 9, o pronome pessoal “as” refere-se ao Kremlin.
- 15 Na linha 11, o pronome possessivo “Seu” refere-se às acusações.
- 16 Na linha 18, a forma verbal “é” está empregada como verbo de ligação.
- 17 Na linha 21, a flexão de número da forma verbal “dizem” está incorreta, porque deveria concordar no singular com “EUA”.
- 18 Na linha 24, “foi amplamente utilizada” funciona como uma locução verbal de voz passiva.
- 19 Na linha 28, a expressão “de acordo com” equivale a “segundo”.
- 20 Na linha 32, o termo “pela Opaq” é o complemento nominal de “asfixiante”.

O líder dos escoteiros, com o objetivo de saber quais dos seus 85 alunos conheciam os nós ensinados – nó fiel e nó dinâmico –, aplicou um questionário. Os resultados mostraram que 30 alunos sabiam fazer o nó fiel e 45 não sabiam fazer o nó dinâmico. Além disso, o número de alunos que sabiam fazer os dois nós era metade do número de alunos que sabiam apenas o nó fiel.

Com base nessa situação hipotética, julgue os itens a seguir.

- 21 Mais da metade dos alunos não sabe fazer o nó dinâmico.
- 22 Ao escolher aleatoriamente um aluno que sabe fazer pelo menos um dos nós, a probabilidade de ele saber fazer o nó fiel é de 50%.
- 23 O número de duplas possíveis formadas por alunos que sabem fazer ambos os nós ensinados é igual a 90.
- 24 Pelo menos três pessoas que não sabem fazer nenhum dos nós ensinados comemoram aniversário no mesmo mês.

Luiza estava organizando seu armário e percebeu que o número de blusas de time era três vezes maior que o número de blusas sociais, que o número de blusas sociais era metade do número de tênis, e que ela tinha o mesmo número de tênis e calças. No total, somando suas calças, tênis, blusas sociais e blusas de time, ela possuía 64 peças.

Com base nessa situação hipotética, julgue os itens a seguir.

- 25 Luiza possui 24 blusas de time.
- 26 O número de tênis de Luiza é múltiplo de 3.
- 27 Caso ela use uma blusa, uma calça e um tênis por dia, ela conseguirá usar uma combinação diferente de roupa por mais de 23 anos sem que as combinações se repitam.

A respeito da proposição “Se Guilherme está com calor, Sarah está com frio”, julgue os itens a seguir.

- 28 A negação dessa proposição é “Se Sarah não está com frio, então Guilherme não está com calor”.
- 29 Esta proposição é logicamente equivalente a “Guilherme não está com frio ou Sarah está com calor”.
- 30 Se a proposição “Guilherme está com calor” for falsa, é correto concluir que a proposição “Sarah não está com frio” é verdadeira.



RASCUNHO

Nos itens que avaliem conhecimentos de informática, a menos que seja explicitamente informado o contrário, considere que: todos os programas mencionados estejam em configuração-padrão, em português; o *mouse* esteja configurado para pessoas destros; expressões como **clicar**, **clique simples** e **clique duplo** referem-se a cliques com o botão esquerdo do *mouse*; e **teclar** corresponda à operação de pressionar uma tecla e, rapidamente, liberá-la, acionando-a apenas uma vez. Considere também que não haja restrições de proteção, de funcionamento e de uso em relação aos programas, arquivos, diretórios, recursos e equipamentos mencionados.

Acerca dos conceitos básicos e modos de utilização de tecnologias, do programa do Microsoft Word 365 e dos conceitos de redes de computadores, julgue os itens a seguir.

- 31 O *firmware* é embutido no *hardware* e é crucial para o funcionamento adequado do dispositivo, sendo responsável, muitas vezes, por inicializar o sistema e controlar tarefas de baixo nível.
- 32 Todas as versões do programa do Microsoft Word podem verificar a ortografia e a gramática, com exceção do Word 365.
- 33 O recurso colaboração em tempo real, do Word 365, permite que um usuário visualize as alterações que o outro está fazendo.
- 34 CAN é o tipo de redes de computadores, criado recentemente, que cobre uma área ilimitada, abrangendo, inclusive, a Internet.
- 35 Em redes de computadores, um equipamento de comunicação de dados (DCE) é um dispositivo que proporciona as funções de comunicação na rede, por exemplo, um *modem*.

Em relação aos *sites* de busca e pesquisa na Internet, aos procedimentos de segurança da informação e ao Sistema Eletrônico de Informações (SEI), julgue os itens a seguir.

- 36 O Google personaliza os resultados de pesquisa com base no histórico de navegação do usuário.
- 37 A autenticação de dois fatores (2FA) é um processo de segurança que consiste em obrigar (forçar) o usuário a digitar duas vezes sua senha (a mesma senha), para a garantia de que se trata de uma conexão confiável.
- 38 Uma medida eficaz para proteger informações confidenciais contra acessos não autorizados em ambientes corporativos é utilizar conexões criptografadas (por exemplo, HTTPS) ao acessar *sites* e serviços *online*.
- 39 O bloco de reunião é um recurso do SEI que permite que uma unidade disponibilize processos para conhecimento de outras unidades para serem discutidos em reuniões. Logo, o fato de um processo ser incluído em um bloco de reunião e ser disponibilizado para outra unidade significa, obrigatoriamente, que o processo tramitará por aquela unidade.
- 40 Por tratar-se de um módulo recém-implementado pelo SEI, o módulo de petição eletrônico não apresenta a funcionalidade denominada intimação eletrônica.



RASCUNHO

CONHECIMENTOS COMPLEMENTARES

Considerando a Lei nº 9.784/1999, que regula o processo administrativo no âmbito da Administração Pública Federal, julgue os itens seguintes.

- 41 O processo administrativo pode iniciar-se de ofício ou a pedido de interessado.
- 42 Os órgãos e as entidades administrativas deverão elaborar modelos ou formulários padronizados para assuntos que importem pretensões equivalentes.
- 43 São capazes, para fins de processo administrativo, os maiores de 16 anos de idade, ressalvada previsão especial em ato normativo próprio.
- 44 A competência é irrenunciável e exerce-se pelos órgãos administrativos a que foi atribuída como própria, salvo os casos de delegação e avocação legalmente admitidos.
- 45 A competência para decidir recursos administrativos pode ser objeto de delegação.
- 46 O ato de delegação de competência especificará as matérias e os poderes transferidos, os limites da atuação do delegado, a duração e os objetivos da delegação e o recurso cabível, podendo conter ressalva de exercício da atribuição delegada.
- 47 O ato de delegação de competência somente pode ser revogado por lei.
- 48 Será permitida, em caráter excepcional e por motivos relevantes devidamente justificados, a avocação temporária de competência atribuída a órgão hierarquicamente inferior.
- 49 Inexistindo competência legal específica, o processo administrativo deverá ser iniciado perante a autoridade de maior grau hierárquico para decidir, sendo sua decisão irrecorrível.
- 50 Inexistindo disposição específica, os atos do órgão ou da autoridade responsável pelo processo e dos administrados que dele participem devem ser praticados no prazo de 15 dias, salvo motivo de força maior.

De acordo com a Lei nº 8.429/1992, julgue os itens a seguir.

- 51 O sistema de responsabilização por atos de improbidade administrativa tutela a probidade na organização do Estado e no exercício de suas funções, como forma de assegurar a integridade do patrimônio público e social.
- 52 O mero exercício da função ou do desempenho de competências públicas, sem comprovação de ato doloso com fim ilícito, afasta a responsabilidade por ato de improbidade administrativa.
- 53 Não se aplicam ao sistema da improbidade disciplinado nessa Lei os princípios constitucionais do direito administrativo sancionador.
- 54 Não configura improbidade a ação ou a omissão decorrente de divergência interpretativa da lei, fundamentada em jurisprudência, ainda que não pacificada, mesmo que não venha a ser posteriormente prevacente nas decisões dos órgãos de controle ou dos tribunais do Poder Judiciário.

- 55 Se houver indícios de ato de improbidade, a autoridade que conhecer dos fatos representará ao delegado de Polícia Federal competente, para as providências necessárias e ajuizamento da respectiva medida judicial.

No que se refere a temas relativos às pautas climáticas, julgue os itens seguintes.

- 56 A cada dia, acentuam-se os problemas ambientais, os quais trazem consequências extremamente negativas.
- 57 As mudanças climáticas afetam as mais diversas regiões do Planeta, mas ainda não causam impacto nos mares.
- 58 Chuvas torrenciais e secas severas são exemplos que apontam para o atual desequilíbrio ambiental.
- 59 No Brasil, ainda não há legislação voltada para a proteção do meio ambiente.
- 60 A Organização das Nações Unidas (ONU), que congrega cerca de duas centenas de Estados nacionais, é criticada por não estimular a realização de encontros e de conferências internacionais para tratar das questões ambientais.
- 61 As fortes ondas migratórias que o mundo atual conhece derivam de várias causas, como perseguições políticas e religiosas, a fome e as guerras.
- 62 O Oriente Médio, tradicionalmente uma região de conflitos recorrentes, hoje, vive sem guerras graças à paz selada entre Israel e países árabes.
- 63 No Leste europeu, a invasão da Ucrânia pela Rússia deu origem à guerra que já se prolonga por dois anos.
- 64 Grupos terroristas como o Hamas deixaram de existir por causa da condenação mundial a suas ações e por não mais contarem com o apoio financeiro de países árabes, como a Arábia Saudita e o Irã.
- 65 A pressão de diversos países e da opinião pública mundial levou Israel a desocupar todos os territórios palestinos por ele anexados.

No que se refere a temas da atualidade no Brasil e no mundo, julgue os itens que se seguem.

- 66 Termo de uso recorrente na atualidade, a palavra globalização expressa o atual estágio da economia mundializada.
- 67 A economia global hodierna pressupõe aumento da produção e do consumo.
- 68 O Brasil participa do mercado mundial e é um dos maiores produtores e exportadores de determinados produtos, como minérios de ferro e alimentos.
- 69 No mundo atual, incentiva-se cada vez mais a utilização de fontes renováveis de energia como o petróleo e o carvão mineral.
- 70 Ciência e tecnologia estão na base do desenvolvimento econômico do mundo contemporâneo.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

Em relação às propriedades da matéria, julgue os itens a seguir.

- 71** As mudanças de estados físicos acontecem sempre com absorção de calor. O estado líquido possui forma e volume definidos, em um arranjo regular fixo.
- 72** Uma mistura é homogênea quando apresenta uma única fase, em que seus componentes não podem ser observados separadamente. A mistura de álcool e água é um exemplo de uma mistura homogênea.
- 73** A maior parte das substâncias encontradas no dia a dia são misturas heterogêneas, pois apresentam-se como homogêneas (uma única fase) no aspecto macroscópico. As misturas heterogêneas são chamadas de soluções, tendo como exemplos cotidianos o ar atmosférico e os fluidos que compõem o corpo humano.
- 74** O método de separação por decantação envolve misturas entre um líquido e um sólido ou entre dois líquidos imiscíveis. Essa é uma das técnicas utilizadas nas estações de tratamento de água.
- 75** Na destilação simples, misturas heterogêneas são separadas pela diferença de pontos de ebulição das substâncias a serem separadas. A substância com maior ponto de ebulição começa a evaporar primeiramente, ocorrendo, em seguida, a saída da outra substância por sua evaporação no condensador.
- 76** As substâncias puras apresentam um conjunto de propriedades únicas pelas quais elas podem ser reconhecidas, o que inclui odor característico, temperatura de fusão e temperatura de ebulição.

Acerca das transformações da matéria, julgue os itens seguintes.

- 77** As reações químicas que liberam a energia na forma de calor são denominadas reações endotérmicas. Já as reações que retiram o calor do ambiente são denominadas reações exotérmicas.
- 78** Uma reação química é uma transformação da matéria na qual ocorreram mudanças qualitativas na composição química de uma ou mais substâncias reagentes, resultando em um ou mais produtos.
- 79** Quando uma corrente elétrica passa através da água líquida, ela é decomposta em suas substâncias elementares: gás hidrogênio e gás oxigênio. Esse processo de eletrólise está descrito pela equação química a seguir.
- $$\text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightarrow \text{H}_2 (\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2 (\text{g})$$
- 80** Em uma reação de neutralização, quando uma substância ácida e uma substância básica são misturadas, obtêm-se, como produtos, sal e água, conforme apresentado pela equação química a seguir.
- $$\text{HCl} (\text{aq}) + \text{NaOH} (\text{aq}) \rightarrow \text{NaCl} (\text{aq}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l})$$

Em relação às ligações químicas, julgue os itens a seguir.

- 81** A ligação iônica é uma força de atração que mantém cátions e ânions unidos, formando os compostos iônicos, como o cloreto de sódio (NaCl).

- 82** Alguns elementos apresentam a tendência de perder elétrons e cedem seus elétrons com outro elemento não metálico, formando uma ligação covalente.

- 83** A ligação química entre os metais é o resultado do baixo empacotamento observado entre os átomos que formam a estrutura metálica, o que resulta na característica de baixa condutividade elétrica.

A respeito dos ácidos, bases, sais e óxidos, julgue os itens seguintes.

- 84** Uma substância é considerada ácida (pH menor que 7) se, quando dissolvida em solução aquosa, forem liberados íons negativos OH^- (íon hidroxila), como aqueles presentes no hidróxido de sódio (NaOH), também conhecido como soda cáustica.
- 85** O cloreto de sódio, de fórmula mínima NaCl, é um retículo unidimensional, cujas moléculas iônicas compactadas representam a relação existente entre os íons presentes na estrutura, como entidade isolada nessa composição.
- 86** A base de Brønsted-Lowry é uma espécie química capaz de receber um ou mais prótons. Essa teoria leva em conta vários compostos com caráter básico que não liberam o íon hidroxila, quando dissolvidos em solução aquosa.
- 87** Presente na água da chuva, o dióxido de carbono (CO_2) reage com a água formando ácido carbônico (H_2CO_3), conforme a equação química apresentada a seguir.
- $$\text{CO}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3 (\text{aq})$$
- 88** Os óxidos iônicos binários são compostos formados por oxigênio e por mais dois outros elementos químicos, sendo sua fórmula apresentada por esses elementos precedidos pelo símbolo do oxigênio.

Considerando os cálculos estequiométricos e os assuntos correlatos, julgue os itens a seguir.

- 89** Em uma reação química, os coeficientes estequiométricos mostram que os átomos podem ser criados ou destruídos em uma reação balanceada.
- 90** Conforme a equação genérica a seguir, a soma dos valores representados pelas letras minúsculas $a + b$ deve ser igual à soma dos valores representados pelas letras minúsculas $c + d$:
- $$a \text{ A} (\text{g}) + b \text{ B} (\text{g}) \rightarrow c \text{ C} (\text{g}) + d \text{ D} (\text{g})$$
- 91** A reação entre permanganato de potássio e ácido clorídrico em solução aquosa, dando como produtos cloreto de potássio, cloreto de manganês(II), cloro gasoso e água, pode ser representada pela equação química balanceada apresentada a seguir.
- $$2 \text{KMnO}_4 (\text{aq}) + 16 \text{HCl} (\text{aq}) \rightarrow 2 \text{KCl} (\text{aq}) + 2 \text{MnCl}_2 (\text{aq}) + 5 \text{Cl}_2 (\text{g}) + 8 \text{H}_2\text{O} (\text{l})$$

Quanto às soluções, julgue os itens seguintes.

- 92** Quando o cloreto de sódio (NaCl) se dissolve em água, cada íon separa-se da estrutura cristalina e dispersa-se pela solução, ou seja, o sólido iônico dissocia-se em seus íons constituintes à medida que se dissolve.

- 93** Quando em solução aquosa, os íons positivos provenientes de um sólido iônico (cátions) são atraídos pelo lado negativo da molécula da água, enquanto os íons negativos (ânions) são atraídos pelo lado positivo.
- 94** Um composto molecular dissolve-se em água formando, invariavelmente, moléculas carregadas eletricamente (íons) dispersas pela solução, formando um eletrólito.
- 95** Ocorre uma reação de precipitação quando iodeto de chumbo (PbI_2) e nitrato de potássio (KNO_3) reagem formando nitrato de chumbo ($Pb(NO_3)_2$) e iodeto de potássio (KI) sólidos, através da equação apresentada a seguir.
- $$PbI_2(aq) + 2KNO_3(aq) \rightarrow Pb(NO_3)_2(s) + 2KI(s)$$

Acerca dos conteúdos da química orgânica, julgue os itens a seguir.

- 96** Os hidrocarbonetos são constituídos exclusivamente por carbono, hidrogênio e oxigênio, sendo a base para as demais funções orgânicas.
- 97** Os alcenos são hidrocarbonetos de cadeia fechada contendo dupla ligação. Eles apresentam, também, fórmula geral C_nH_{2n+2} e nomenclatura com terminação “eno”.
- 98** Haletos orgânicos são compostos derivados dos hidrocarbonetos pela substituição de um ou mais hidrogênios por halogênios, sendo considerados derivados dos hidrocarbonetos correspondentes.
- 99** O grupo funcional éster é comumente representado pelas ligações $H-CO-R$ ou $R-CO-R$ ou $Ar-CO-R$ ou $Ar-CO-Ar$. Para sua nomenclatura substitui-se a terminação “ato” do ácido carboxílico correspondente por “oico” e acrescenta-se o nome do grupamento ligado ao oxigênio.

Em relação às noções de tecnologia industrial, julgue os itens a seguir.

- 100** A tecnologia industrial trouxe muitas transformações e vantagens competitivas para as indústrias, pois os recursos tecnológicos mudam a forma de trabalho e aumentam a eficiência nos processos de produção, diminuindo gastos e desperdícios.
- 101** Por ser um setor em evolução, percebe-se a importância da tecnologia industrial em diversos aspectos, como no aprimoramento de processos, no aumento da produtividade e na economia de energia e otimização dos recursos.
- 102** As indústrias tradicionais são aquelas que utilizam recursos tecnológicos altamente sofisticados, com altos investimentos no desenvolvimento de pesquisas e mão de obra altamente qualificada.

Considerando as operações unitárias e as atualidades referentes à química, julgue os itens a seguir.

- 103** Operação unitária é uma etapa básica de um processo. Já um processo tem várias operações unitárias presentes para que possa se obter o produto desejado.

- 104** Cada operação unitária é sempre a mesma operação, sendo as operações unitárias definidas como as etapas individuais que constituem todos os processos que transformam uma matéria-prima em produto final.
- 105** A química brasileira tem apresentado um decréscimo substancial nas últimas décadas. Seguindo essa mesma tendência, a química analítica é uma das áreas da química com menor expansão universitária, passando pela extinção de grupos de pesquisa em diferentes universidades brasileiras.
- 106** Os registros da química analítica brasileira são pouco documentados, em razão da insuficiente formação de recursos humanos qualificados. Isso resulta na baixa qualidade da produção científica e tecnológica atual.
- 107** Nas últimas décadas, a ciência no Brasil tem apresentado retrocessos contínuos, e a química acompanhou esse baixo progresso. Por isso, o Brasil ocupa um lugar de exclusão no cenário internacional, por causa da pequena qualidade da produção científica e tecnológica do País.

A respeito do Código de Ética dos Profissionais da Química (Resolução Ordinária nº 927/1970 do Conselho Federal de Química – CFQ), julgue os itens seguintes.

- 108** É fundamental que o serviço profissional seja prestado de modo fiel e honesto, tanto para os interessados como para a coletividade, e que venha contribuir, sempre que possível, para o desenvolvimento dos trabalhos da química, em seus aspectos de pesquisa, controle e engenharia.
- 109** A química é ciência que tende a favorecer o progresso da humanidade, desvendando as leis naturais que regem a transformação da matéria. A tecnologia química, que dela decorre, é a soma de conhecimentos que permite a promoção e o domínio dos fenômenos que obedecem a essas leis, para sistemático usufruto e benefício do homem.
- 110** É missão e obra do profissional da química, um agente da individualidade, seguir suas convicções éticas de modo indistinto, exercer seus interesses profissionais com a intenção de zelar pelo tratamento individual daquele para o qual presta um serviço profissional.
- 111** É essencial que o profissional da química zele por seu aperfeiçoamento profissional, com espírito crítico em relação a seus próprios conhecimentos e mente aberta para as realidades da prática tecnológica, que só o íntimo contato com as operações industriais proporciona. Ele deve, ainda, aprofundar seus conhecimentos científicos na especialidade, admitindo, estudando e buscando desenvolver novas técnicas, e estar sempre preparado para reformular conceitos estabelecidos, já que química é transformação.

Em relação às diretrizes relativas ao processo de infração ao Código de Ética (Resolução Ordinária nº 9.593/2000, do CFQ), julgue os itens a seguir.

- 112** Acerca do foro administrativo para julgamento das infrações ao Código de Ética, constituem foros para julgamento administrativo: o Conselho Regional de Química (CRQ), quando se tratar de infrações praticadas por membros, ex-membros dos colegiados dos sistemas CFQ/CRQs ou por titular de delegacias dos CRQs; e o CFQ, quando se tratar de pessoas não incluídas no caso precedente.

113 Em relação às sanções aplicáveis contra as infrações ao Código de Ética dos profissionais de química, poderão ser aplicadas pelo CFQ, com recurso para os CRQs, as penalidades de advertência por escrito, confidencial ou pública, além da suspensão do exercício profissional, por períodos variáveis de um ano a dez anos, de acordo com a extensão da falta, ressalvada a ação da justiça pública.

Em relação à Lei nº 2.800/1956 – que cria o CFQ e os CRQs, e que dispõe sobre o exercício da profissão de químico, e dá outras providências –, bem como com relação à Lei nº 6.839/1980 – que dispõe a respeito do registro de empresas nas entidades fiscalizadoras do exercício de profissões –, julgue os itens a seguir.

114 A fiscalização do exercício da profissão de químico será exercida pelo CFQ e pelos CRQs. Esses Conselhos – Federal e Regionais – são dotados de personalidade jurídica de direito público, autonomia administrativa e patrimonial.

115 Ao profissional da química, para o exercício de sua profissão, é facultado o registro no CRQ a cuja jurisdição estiver sujeito, ficando obrigado ao pagamento de uma anuidade ao respectivo CRQ, até o dia 31 de dezembro de cada ano, acrescida de 50% de mora, quando fora desse prazo.

116 O registro de empresas e a anotação dos profissionais legalmente habilitados, delas encarregados, serão obrigatórios nas entidades competentes para a fiscalização do exercício das diversas profissões, em razão da atividade básica ou em relação àquela pela qual prestem serviços a terceiros.

À luz do Decreto nº 85.877/1981, que estabelece as normas para execução da Lei nº 2.800/1956, sobre o exercício da profissão de químico, e dá outras providências, julgue os itens a seguir.

117 O exercício da profissão de químico, em qualquer de suas modalidades, compreende a supervisão, a coordenação e a responsabilidade técnica no âmbito das respectivas atribuições, bem como a pesquisa e o desenvolvimento de métodos e de produtos.

118 Na área de química, as atividades de estudo, o planejamento, o projeto, as especificações de equipamentos e as instalações industriais são privativas dos profissionais com currículo da química industrial.

Quanto à Resolução Normativa CFQ nº 287/2019, que dispõe sobre o exercício da fiscalização, a imposição de penalidades e o processo administrativo no âmbito do Sistema Conselho Federal de Química e Conselhos Regionais de Química, julgue os itens a seguir.

119 O serviço de fiscalização deverá ser constituído por profissional da química, legalmente habilitado, e investido na função de agente fiscal pelo presidente do CRQ ao qual estiver vinculado.

120 Se houver oposição ao trabalho do agente fiscal, o serviço de fiscalização lavrará o auto de infração por resistência à fiscalização, devendo ser dada ciência ao infrator, juntamente com uma via do termo de resistência à fiscalização.



RASCUNHO