

CARGO: FARMACÊUTICO/BIOQUÍMICO

PERÍODO TARDE

CONCURSO PÚBLICO Nº 001/2024 PREFEITURA MUNICIPAL DE GUAPIRAMA

Atenção: Confira seu cargo e leia todas as instruções constantes no seu Caderno de Questões e Folha de Respostas.

1. Seu caderno deve conter 30 (trinta) questões, com 04 (quatro) alternativas, assim dispostas:

Disciplina	Composição
Língua Portuguesa	1 a 4
Informática Básica	5 a 7
Conhecimentos Gerais	8 a 9
Conhecimentos Específicos	10 a 30

2. A Prova terá duração de 3h (três horas), incluindo preenchimento da Folha de Respostas.
3. Após sua identificação, você deverá permanecer dentro da sala, sendo permitida a saída somente acompanhado de um fiscal e após 30min (trinta minutos) do início da prova.
4. Para uso do sanitário e/ou beber água, você deverá solicitar ao Fiscal de Sala e somente levantar após autorização.
5. O candidato só poderá sair da sala em definitivo após 1h (uma hora) do início da prova.
6. Ao deixar a sala definitivamente, não poderá utilizar o sanitário dos candidatos que ainda estão realizando prova, e só poderá levar o Caderno de Questões restando 1h (uma hora) para o final da prova.
7. Enquanto estiver realizando a Prova é proibido utilizar materiais de consulta, livros, apostilas, calculadoras, régua, quaisquer equipamentos eletrônicos, chapéus, bonés, e/ou similares, conforme constante no edital de abertura. Caso o fiscal constate alguma irregularidade irá anotar em Ata da Sala, para devidas providências da Comissão Organizadora.
8. Sobre sua carteira deverá permanecer somente documento oficial original com foto, caneta de tinta azul ou preta de corpo transparente, Caderno de Questões e Folha de Respostas.
9. Você poderá utilizar seu Caderno de Questões para rascunho.
10. Você receberá do Fiscal de Sala a Folha de Respostas definitiva. Confira seus dados e em caso de erro, chame o fiscal. Após conferir, **assine no campo destinado à assinatura do candidato**. Em hipótese alguma ela será substituída caso o candidato dobre, amasse, rasgue ou molhe. Cuidado, pois esse será o único documento válido para correção.
11. Caso algum equipamento eletrônico emita som, mesmo que desligado e lacrado no plástico de pertences, o candidato portador do equipamento será automaticamente eliminado do concurso.
12. Transcreva suas respostas para Folha de Respostas com caneta de tinta azul ou preta de corpo transparente. **Atenção:** verifique na Folha de Respostas a forma correta de preenchimento.
13. Questões com mais de uma alternativa assinalada, rasurada, em branco ou preenchidas de forma diferente das instruções serão anuladas.
14. Após terminar sua Prova avise o Fiscal, pois ele autorizará a entrega da sua Folha de Respostas e Caderno de Questões, se for o caso.
15. Caso algum candidato seja flagrado na tentativa de fraude, esse será automaticamente eliminado do Concurso, ainda sujeito a processo civil ou criminal.
16. Qualquer questionamento ou dúvidas devem ser feitos em voz alta ao fiscal.
17. Os 03 (três) últimos candidatos deverão sair juntos da sala, após a conferência e lacre do material da sala.
18. Aguarde a autorização do Fiscal para iniciar sua Prova.



-----DESTAQUE AQUI-----

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10	11	12	13	14	15
16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30

Língua Portuguesa

Leia o texto para responder as questões.

Brasil é o terceiro país com mais pets; setor fatura R\$ 52 bilhões

Pandemia aqueceu o mercado brasileiro de pets, que cresceu quase 50% em faturamento em dois anos

Por Monique Lima

Com 149,6 milhões de animais de estimação, segundo o censo do IPB (Instituto Pet Brasil) de 2021, o Brasil é o terceiro país em número de animais domésticos. Considerando os 215 milhões de brasileiros, pelo menos 70% da população tem um pet em casa ou conhece alguém que tenha.

A preferência do país é pelos cachorros: 58% das casas têm cães, 28% têm gatos, 7% têm peixes e 11% têm aves, de acordo com a consultoria alemã GfK, que levantou dados de 22 países para descobrir a distribuição dos animais em cada local. A média mundial indica que 33% dos lares têm cães, 23% têm gatos, 12% têm peixes e 6% têm aves.

Nelo Marraccini, presidente do conselho do IPB, acredita que o Brasil é um dos mercados mais vibrantes e resilientes do mundo quando se trata de bichos de estimação. “Os brasileiros têm uma relação muito próxima com seus pets e não deixam de cuidar deles, mesmo com as dificuldades impostas pela crise”, diz o executivo.

Em 2021, o faturamento do mercado de animais de estimação brasileiro cresceu 27% na comparação anual, para R\$ 51,7 bilhões. Com base no desempenho do primeiro semestre deste ano, o IPB estima que em 2022 o crescimento do setor será de 14,7%, para R\$ 59,2 bilhões.

Crescimento na pandemia

Desde 2019, ano anterior à pandemia, o faturamento do mercado de pets cresceu 46,45%. Isso porque, 30% dos cães, gatos e outros bichos de estimação do Brasil foram adotados durante o período pandêmico, segundo o Radar Pet 2021 do Sindan (Sindicato Nacional da Indústria de Produtos para Saúde Animal).

Cerca de 23% desses bichinhos recém-adotados foram os primeiros de seus donos – um fenômeno que não ocorreu só no Brasil. Pesquisas internacionais mostram que em diversos países a população buscou um animal de estimação para diminuir a sensação de isolamento e solidão em casa.

Com um número maior de “país de pets”, o mercado em volta desse universo se aqueceu e viu a entrada de novos negócios. O setor de pet shops, por exemplo, aumentou 33% nos últimos dois anos com a abertura de 18.278 novas lojas, informa o Sebrae.

“O mercado pet foi um dos segmentos que apresentou forte crescimento durante o isolamento social, quando muitas pessoas adotaram animais de estimação para enfrentar a solidão. A tendência é que o brasileiro continue consumindo bastante esses produtos e serviços, mantendo o segmento aquecido”, diz Carlos Melles, presidente do Sebrae.

Pet shops pequenos e médios foram responsáveis por 48% de toda a movimentação financeira do mercado de animais de estimação em 2021, um faturamento total de R\$ 24,8 bilhões. Em seguida, vêm as clínicas e hospitais veterinários (18%), agrolojas (9,8%), varejo alimentar (8,6%), pet shops de grande porte (8%) e comércio eletrônico (5,4%).

Segundo o IPB, o setor de pets gerou 2,83 milhões de empregos durante o ano de 2021, um aumento de 6,2% sobre o ano anterior. O número total de empresas ultrapassou 285 mil.

A maior parte delas (62,7%) fazem parte da cadeia de distribuição. São pontos de venda como pet shops, consultórios,

clínicas veterinárias, agrolojas e o varejo de alimentos. O restante dos estabelecimentos é composto por criadores (37,8%) e indústrias (0,2%).

Os produtos para animais de estimação também se tornam relevantes na área de exportação. De 2020 para 2021, as vendas ao exterior cresceram 33%, impulsionadas principalmente pelo pet food (95%). Ao todo foram exportados US\$ 412,5 milhões.

Marraccini diz acreditar na expansão e no desenvolvimento do segmento de pets no país. “Acreditamos em um setor profissionalizado, que fortaleça a relação entre seres humanos e animais de estimação, que comprovadamente é benéfica para a saúde e o bem-estar de ambos”, escreve o executivo.

Disponível em: <https://forbes.com.br/forbes-money/2022/10/brasil-e-o-terceiro-pais-com-mais-pets-setor-fatura-r-52-bilhoes/>

1. De acordo com o texto, é possível afirmar que o mercado pet

- a) diminuiu e um dos motivos é por conta das pessoas preferirem cuidar dos pets em casa.
- b) cresceu, no entanto, os ramos secundários como clínicas, agrolojas, varejo alimentar etc diminuiram.
- c) cresceu e um dos motivos é ter um pet para amenizar a solidão.
- d) cresceu apenas em 2020, ano em que a pandemia incentivou as pessoas a terem pets.

2. Analise: “Pet shops pequenos e médios foram responsáveis por 48% de toda a movimentação financeira do mercado de animais de estimação em 2021” e assinale o tipo de sujeito presente na oração.

- a) Simples.
- b) Composto.
- c) Indeterminado.
- d) Oculto.

3. Analise: “A maior parte delas (62,7%) fazem parte da cadeia de distribuição.” E assinale a alternativa correta.

- a) O correto seria “faz”.
- b) Faltou vírgula após “delas”.
- c) O número deveria estar fora dos parênteses.
- d) Não há problemas ortográficos com este trecho.

4. Analise: “o setor de pets gerou 2,83 milhões de empregos durante o ano de 2021” e assinale a alternativa que apresenta a classificação correta da oração.

- a) Oração Subordinada.
- b) Oração Coordenada.
- c) Oração Simples.
- d) Oração Secundária.

Informática Básica

5. Ao excluir um arquivo no Windows 10, ele é movido para a Lixeira permitindo uma possível recuperação. No entanto, algumas configurações podem influenciar o comportamento da Lixeira. Considerando essas configurações, assinale a alternativa correta.
- a) Se a opção "Não mover arquivos para a lixeira. Remover arquivos imediatamente quando excluídos" estiver marcada, os arquivos excluídos são imediatamente removidos do disco rígido e não ficam armazenados na lixeira.
- b) A capacidade máxima padrão da Lixeira no Windows é de 10% do espaço total do disco rígido.
- c) Arquivos excluídos de dispositivos externos, como pen drives, são enviados diretamente para a Lixeira do Windows no sistema operacional.
- d) A opção "Não mover arquivos para a lixeira. Remover arquivos imediatamente quando excluídos" não está presente nas configurações da Lixeira do Windows 10.
6. Considere o seguinte cenário: um professor de informática mantém o seguinte registro das horas-aula dadas em uma planilha do Microsoft Excel 365. Cada hora-aula tem um valor base de R\$80,00 sendo que em alguns dias, ele ministra horas extras no valor de R\$120,00.

	A	B	C
1	Data	Hora aula	Horas extras
2	07/03/2023	80	0
3	08/03/2023	80	2
4	09/03/2023	80	1,5

Considerando que o professor deseja calcular apenas o valor recebido pelas horas extras trabalhadas descritas na planilha, qual fórmula ele deve usar para obter o resultado correto?

- a) =SOMA(C2:C4)
- b) =MÉDIA(C2:C4)*120
- c) =SOMA(C2:C4)*120
- d) =CONT(C2:C4)*120
7. Uma assinatura digital permite que os destinatários verifiquem a origem e a autenticidade de um documento eletrônico. Esse tipo de assinatura desempenha um papel importante na segurança e validação jurídica de transações online. Considerando a importância da assinatura digital, sobre as características desse processo, analise as assertivas e assinale a alternativa correta.
- I. A assinatura digital utiliza algoritmos de criptografia simétrica para garantir a autenticidade do documento.
- II. O uso de uma chave privada na assinatura digital é essencial para verificar a autenticidade do remetente.
- III. A assinatura digital não fornece garantias quanto à integridade do documento, focando exclusivamente na autenticidade.
- IV. Na assinatura digital, a chave privada é utilizada para assinar o documento, enquanto a chave pública é usada para verificar a autenticidade.
- a) Apenas IV está correta.
- b) Apenas I e IV estão corretas.
- c) Apenas I, II e III estão corretas.

- d) Todas estão corretas.

Conhecimentos Gerais

8. De acordo com a Lei Orgânica do Município de Guapirama-PR, são atribuições do prefeito, exceto:
- a) regulamentar leis.
- b) baixar atos administrativos.
- c) aplicar multas previstas em leis e contratos.
- d) fixar preços dos serviços particulares.
9. Assinale a alternativa que apresenta um nome que já foi presidente do Supremo Tribunal Federal (STF).
- a) Joaquim Barbosa.
- b) Flávio Arns.
- c) Dilma Rousseff.
- d) Nestor Cerveró.

Conhecimentos Específicos

10. Acerca da Lei nº 5.991/1973, que dispõe sobre o controle Sanitário do Comércio de Drogas, Medicamentos, Insumos Farmacêuticos e Correlatos, assinale a alternativa incorreta.
- a) A farmácia poderá manter laboratório de análises clínicas, desde que em dependência distinta e separada e sob a responsabilidade técnica do farmacêutico bioquímico.
- b) É facultado à farmácia ou drogaria manter serviço de atendimento ao público para aplicação de injeções a cargo de técnico habilitado, observada a prescrição médica.
- c) A cada farmacêutico será permitido exercer a direção técnica de, no máximo, três farmácias, sendo duas comerciais e uma hospitalar.
- d) É vedado utilizar qualquer dependência da farmácia ou da drogaria como consultório, ou outro fim diverso do licenciamento.
11. Por razões pessoais, um servidor público civil retirou um notebook da repartição sem a devida autorização da autoridade competente. Conforme estabelecido pela Lei Federal nº 8.027/1990, que regula as normas de conduta para servidores públicos civis, essa ação configura uma falta administrativa sujeita a punição. Conforme o texto legal, a penalidade será de
- a) demissão.
- b) advertência, publicada no Diário Oficial de União.
- c) detenção de cinco a dez dias.
- d) suspensão por até 90 (noventa) dias, cumulada, se couber, com a destituição do cargo em comissão.

Considere as informações a seguir para as questões de 12 a 14.

A reação entre o ferro, oxigênio e água produz o hidróxido ferroso (hidróxido de ferro II). O esquema da reação, não balanceada, é:



Dados: Fe= 56 g/mol, H= 1 g/mol, O= 16 g/mol. Considere que o oxigênio e a água estão em excesso.

12. Se 25g de ferro reagir, a massa de hidróxido ferroso (gramas) produzida será de aproximadamente
- 40
 - 33
 - 20
 - 45
13. Na reação " $\text{Fe}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow$ _____ (hidróxido ferroso)", após o balanceamento com os menores coeficientes estequiométricos (e com números inteiros), a somatória de todos os coeficientes resultará no número
- 10
 - 8
 - 7
 - 5
14. Na reação, a estrutura química do produto formado é
- $\text{Fe}_2(\text{OH})_3$
 - $\text{Fe}(\text{OH})_2$
 - $\text{Fe}_2(\text{OH})_2$
 - $\text{Fe}_3(\text{OH})_2$
15. O bioquímico J.S., de 35 anos, estava investigando o comportamento de subprodutos de proteínas. Em um de seus experimentos, J.S. incorporou 342 g de ureia ($\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$) a 1 kg de água. Com a constante de crioscopia da água fixada em $1,86^\circ\text{C}/\text{m}$, a diminuição estimada do ponto de congelamento da água após a adição da ureia é de aproximadamente: Considere a massa molar da ureia de 60 g/mol
- 02°C
 - 26°C
 - 08°C
 - 11°C
16. Em uma renomada Universidade Federal, o servidor público bioquímico, Dr. Pedro, indevidamente, delegou ao técnico de laboratório tarefas de pesquisa avançada. Embora o técnico tenha demonstrado competência, a ação de Dr. Pedro foi questionada, pois as tarefas atribuídas eram estranhas ao cargo de técnico e não se enquadravam em uma situação de emergência ou transitoriedade. Nos termos da Lei Federal nº 8.027/1990, essa falta administrativa é punitiva de
- retratação pública e revogação do registro junto ao Conselho da Jurisdição pertinente.
 - suspensão por até 90 (noventa) dias, cumulada, se couber, com a destituição do cargo em comissão.
 - advertência, publicada no Diário Oficial de União.
 - demissão.
17. Os alunos denunciaram um professor de físico-química de uma Universidade Estadual por abandonar o cargo por mais de trinta dias consecutivos, em decorrência de uma viagem de cunho pessoal para o exterior. Nos termos da Lei Federal nº 8.027/1990, essa falta administrativa é punitiva de
- retratação pública, no Diário Oficial e reembolso ao Estado dos dias ausentes.
 - demissão.
 - revogação do registro junto ao Conselho da Jurisdição pertinente.
 - suspensão por até 90 (noventa) dias, cumulada, se couber, com a destituição do cargo em comissão.
18. Em um cenário hospitalar, o paciente Robinson Tissalts, 39 anos, recebeu uma solução intravenosa contendo glicose com pressão osmótica de $7,7\text{ atm}$, a 37°C (310 Kelvin). Sabendo que a glicose não se dissocia em meio aquoso, a concentração da solução administrada no Robinson Tissalts é de: Considere a constante universal dos gases como $0,082\text{ atm.L/mol.K}$.
- $0,17\text{ mol/L}$.
 - $1,12\text{ mol/L}$.
 - $0,55\text{ mol/L}$.
 - $0,30\text{ mol/L}$.
19. Certa bioquímica estudava soluções que pudessem apresentar a mesma pressão osmótica das soluções intracelulares. Para soluções com concentração de $0,15\text{ mol/L}$, a pressão osmótica de $7,7$ será obtida com o seguinte soluto: Considere a constante dos gases como $0,082\text{ atm.L/mol.K}$ e a temperatura de 25°C (298 K).
- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - NaCl
 - $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (sacarose)
 - $\text{Ba}(\text{OH})_2$
20. Para análise clínica, o bioquímico recebeu uma série de tubos com tampas de cores diferentes contendo sangue coletado por venopunção. Para o teste de coagulação, o profissional deverá apanhar o tubo isento de aditivo, cuja tampa é da cor
- verde.
 - azul.
 - cinza.
 - vermelha.
21. Em estudos científicos, é rotineiro que os pesquisadores relatem a concentração de um fármaco capaz de matar as bactérias, bem como a concentração que apenas inibe seu crescimento. Os antibióticos que agem inibindo o crescimento bacteriano, sem levar à morte das células, são denominados
- antibactericidas.
 - bacteriais.
 - bacteriostáticos.
 - bactericidas.
22. Alvos farmacológicos primários são moléculas que estabelecem interações diretas com fármacos, alterando sua atividade ou função. São alvos proteicos para a ligação de fármacos, exceto:
- canais iônicos.
 - moléculas carregadoras (transportadoras).
 - enzimas.
 - ácido desoxirribonucleico.
23. Os beta-bloqueadores são uma classe de medicamentos que bloqueiam a ação dos receptores beta-adrenérgicos no corpo. Assinale a alternativa que apresenta um medicamento beta-bloqueador.
- Propranolol.
 - Felodipino.
 - Ioimbina.
 - Diltiazem.

24. Um homem de 65 anos, com histórico de fibrilação atrial, foi hospitalizado devido a dor torácica e dispneia. O eletrocardiograma indicou sinais de isquemia miocárdica, enquanto o ecocardiograma revelou a presença de um trombo no átrio esquerdo. O paciente passou por uma angioplastia coronariana, durante a qual um *stent* foi implantado. Diversos medicamentos foram prescritos, incluindo um agente anticoagulante, com o objetivo de prevenir novos eventos tromboembólicos. No contexto das classes de medicamentos, identifique aquele classificado como anticoagulante.

- a) Sinvastatina.
- b) Ezetimiba.
- c) Heparina.
- d) Icosapente etila.

25. Uma mulher de 40 anos, que apresentava sintomas como cansaço, ganho de peso, queda de cabelo e intolerância ao frio, consultou um endocrinologista para investigar sua condição. Os exames laboratoriais revelaram níveis baixos de T3 e T4, além de níveis elevados de TSH, confirmando o diagnóstico de hipotireoidismo. O médico prescreveu um fármaco que regula a produção e a ação dos hormônios tireoidianos. Assinale a alternativa que apresenta esse fármaco.

- a) Acarbose
- b) Saxagliptina.
- c) Levotiroxina.
- d) Miglitol.

26. Uma criança de 5 anos, com histórico de diarreia, dor abdominal, perda de peso e anemia, foi levada ao pediatra para uma avaliação. O médico suspeitou de uma infecção por parasitos intestinais e solicitou um exame parasitológico de fezes (EPF). Para a coleta das fezes, o laboratório forneceu um frasco contendo um conservante, que evita a degradação dos parasitos e facilita a sua identificação. Assinale a alternativa que apresenta um conservante para amostras fecais, destinadas a análise parasitológica.

- a) Ftalcianina.
- b) Álcool polivinílico.
- c) Hipericina.
- d) Propanona.

27. Um homem de 30 anos, após uma viagem à África, foi solicitado a fazer um exame de sangue para detectar o *Plasmodium*, parasito da malária. Esmregaços sanguíneos foram corados para visualizar os parasitos dentro das hemácias. Assinale a alternativa que apresenta uma coloração comumente utilizada nesse contexto.

- a) Coloração de Wright.
- b) Coloração de Fast.
- c) Coloração de Gram.
- d) Coloração de Bingham.

28. A Portaria nº 344/1998 da Anvisa trata do Regulamento Técnico sobre substâncias e medicamentos sujeitos a controle especial. Segundo o disposto na normativa, para a dispensação de Clonazepam, o cliente deverá portar

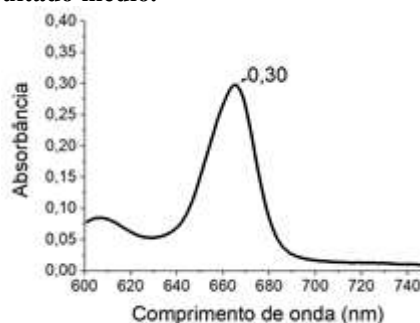
- a) notificação de receita branca.
- b) notificação de receita amarela.
- c) receita especial, em duas vias.
- d) receita + notificação de receita azul.

29. Acerca dos conceitos de Saúde Pública, assinale a alternativa que preencha corretamente a lacuna.

O _____ desempenha um papel crucial como um sistema de registro abrangente que documenta as receitas totais e despesas públicas relacionadas à saúde em todos os níveis governamentais. Destaca-se como a única plataforma de informações orçamentárias públicas de saúde no Brasil. Através da meticulosa inserção de dados nesse sistema, torna-se viável monitorar a conformidade com a alocação mínima de recursos para a execução de ações e serviços públicos de saúde (ASPS) por parte dos entes federados. É imperativo ressaltar que o preenchimento desse sistema de registro é obrigatório para garantir a transparência e a efetividade na gestão dos recursos destinados à saúde pública.

- a) SIAS (Sistema Integrado de Administração de Saúde)
- b) SIOPS (Sistema de Informações sobre Orçamentos Públicos em Saúde)
- c) SIOHS (Sistema de Informações sobre Orçamentos Hospitalares e Sanitários)
- d) SIBRAS (Sistema Brasileiro de Registro de Alocação de Saúde)

30. Antes de formular um medicamento à base de clorofila, o profissional coletou 4 ml da solução estoque em etanol e registrou o espectro de absorção eletrônica, sem diluição. A imagem apresenta o resultado médio.



Sabendo que a cubeta utilizada apresenta 1 cm de caminho óptico, que o máximo de absorção foi de 0,30 unidades de absorbância e que o coeficiente de absorvividade molar da clorofila ($\epsilon_{\lambda=665\text{ nm}}$) em etanol é de 150.000 L/(mol.cm), a concentração da solução estoque etanólica é de:

- a) $2,0 \times 10^{-6}$ mol/L.
- b) $5,0 \times 10^{-3}$ mol/L.
- c) $1,0 \times 10^{-2}$ mol/L.
- d) $2,5 \times 10^{-4}$ mol/L.

