

CONCURSO PÚBLICO



Técnico de Laboratório / Farmácia

Nível Médio

Leia estas instruções:

1. Identifique-se na **parte inferior** desta capa. Caso se identifique em qualquer outro local deste caderno, você será eliminado do Concurso.
2. Este Caderno contém, respectivamente, **duas** questões discursivas, **uma** proposta de redação e **trinta** questões de múltipla escolha, assim distribuídas: **01 a 20** > Conhecimentos Específicos; **21 a 30** > Conhecimento Geral de Informática. Não destaque nenhuma folha.
3. Nas questões discursivas e na redação, você será avaliado exclusivamente por aquilo que escrever dentro do espaço destinado a cada resposta, não devendo, portanto, ultrapassá-lo.
4. Cada questão de múltipla escolha apresenta **apenas uma opção de resposta correta**.
5. Verifique se o caderno está completo e sem imperfeições gráficas que possam dificultar a leitura. Detectado algum problema, comunique-o, imediatamente, ao fiscal.
6. Escreva de modo legível. Dúvida gerada por grafia, sinal ou rasura implicará redução de pontos durante a correção.
7. Você dispõe de, no máximo, **quatro horas** para responder as questões (múltipla escolha e discursivas), elaborar, em caráter definitivo, a Redação e preencher a Folha de Respostas.
8. O preenchimento da Folha de Respostas é de sua inteira responsabilidade.
9. Antes de retirar-se definitivamente da sala, **devolva** ao fiscal **este Caderno** e a **Folha de Respostas**.

Identificação do candidato

Nome (em letra de forma)		Nº da Inscrição
Nº da turma	Assinatura	

Questão Discursiva 1

As preparações farmacêuticas designadas por CREMES são emulsões semi-sólidas, contendo substâncias medicamentosas dissolvidas ou suspensas nas suas fases aquosa ou oleosa.

- A) Discorra sobre as etapas de preparação dos cremes.
- B) Cite os utensílios e equipamentos utilizados durante a preparação dessas formas farmacêuticas.
- C) Descreva os cuidados imprescindíveis na manipulação dos cremes.

Para rascunho desta questão, utilize o verso da capa e a página 2.

RESPOSTA

Mais espaço para resposta na página 3.

Questão Discursiva 2

Em condições normais de temperatura e pressão (CNT), considere os seguintes dados sobre o ácido clorídrico: (HCl)

peso molecular = 36,5g/mol

densidade = 1,18g/mL

pureza = 37,0%p/p

Com base nas informações acima, responda às solicitações que seguem.

- A) Calcule o volume de ácido clorídrico(HCl) necessário para preparar 500 mL de uma solução de HCl 3mol/L(concentração molar).
- B) Descreva os procedimentos que são necessários para manipular corretamente a solução do ácido clorídrico com segurança.

Para rascunho desta questão, utilize a página 4.

RESPOSTA

Redação

Devido às exigências de um mundo em constantes transformações, muitas profissões tendem a desaparecer ou modificar-se. Mas também haverá aquelas que permanecerão na linha do tempo. Em seu ponto de vista, qual das profissões atuais, mais provavelmente, terá sua permanência assegurada neste século? Por quê?

Para expressar seu ponto de vista sobre as questões apresentadas, produza um texto acerca do tema **a profissão do futuro**.

Atente ainda para o fato de que seu texto deverá apresentar um título, ser coeso e coerente, estar escrito em língua culta padrão e conter, no mínimo, 20 (vinte) linhas.

Não assine o texto produzido e, para rascunho, utilize a página 6.

ESPAÇO DESTINADO AO TEXTO DISSERTATIVO QUE SERÁ AVALIADO

Título	
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

26

27

28

29

30

31

32

33

34

35

Para rascunho, utilize qualquer espaço em branco, a partir desta folha.

01. Em um álcool comercial analisado, obtivemos os seguintes resultados:

- Leitura dada pelo alcoômetro = 96° GL
- Temperatura do álcool = 28°C
- Temperatura de aferição do alcoômetro = 15°C
- Coeficiente para correção da temperatura = 0,21

A fórmula a seguir expressa como determinar o grau alcoólico:

$$X = C \pm c \cdot t$$

Considere que:

- X = grau alcoólico procurado
- C = leitura dada pelo alcoômetro
- c = coeficiente para correção da temperatura
- t = diferença entre a temperatura do álcool e a temperatura de aferição do alcoômetro

Com base nas informações acima, o grau alcoólico real (GL) desse álcool é

- A)** 8,73. **B)** 93,27. **C)** 95,78. **D)** 96.

02. Medicamentos antiinflamatórios podem ser utilizados em preparações líquidas, administradas com dosificador conta-gotas. Sabendo que 1 mL dessa preparação contém 20 gotas, em 0,15 mL a quantidade de gotas é

- A)** 6. **B)** 2. **C)** 5. **D)** 3.

03. O volume em mL de uma solução aquosa de ácido acético a 4%, necessário para preparar 1.000 mL de uma solução de ácido acético a 1% no mesmo veículo, é

- A)** 125. **C)** 250.
B) 500. **D)** 750.

04. Considere a seguinte composição em massa da fórmula abaixo.

Palmitato de cloranfenicol	5,5%
C M C Sódica	0,65%
Polissorbato 80	0,5%
Nipagin	0,2%
Essência de anis	0,05%
Glicerina(d = 1,23)g/mL	3,5%
Álcool	1%
Xarope simples	58%
Água destilada qsp	100 mL

O volume em mL de glicerina necessário para se preparar 150 mL da fórmula citada é

- A)** 4,3. **C)** 5,5.
B) 5,25. **D)** 5,8.

- 05.** No fracionamento de matérias-primas não voláteis, devemos utilizar a balança de precisão ou a de barra tripla. Nesse caso, é **imprescindível** o uso dos paramentos como
- A) bata, gorro, óculos protetores e luvas.
 - B) bata, gorro, máscara e luvas.
 - C) máscara, luvas, gorro e óculos protetores.
 - D) óculos protetores, luvas, máscaras e bata.
- 06.** A operação farmacêutica utilizada para separação dos constituintes de uma solução é
- A) fusão.
 - B) filtração.
 - C) destilação.
 - D) tamisação.
- 07.** As vidrarias cálice, pipeta graduada, becher e proveta são utensílios utilizados na medição de volume de líquidos. A classificação em ordem crescente de exatidão das vidrarias citadas acima é
- A) cálice, proveta, becher e pipeta graduada.
 - B) becher, cálice, proveta e pipeta graduada.
 - C) proveta, cálice, pipeta graduada e becher.
 - D) pipeta graduada, proveta, cálice e becher.
- 08.** Os utensílios que podem ser aquecidos sem perda de calibração numa temperatura de 80°C são
- A) cadinho, becher e erlenmeyer.
 - B) becher, proveta e cápsula de porcelana.
 - C) cálice, tubos de ensaio e becher.
 - D) bureta, becher e erlenmeyer.
- 09.** Uma emulsão consiste numa mistura de
- A) sólido insolúvel em um líquido.
 - B) dois líquidos imiscíveis.
 - C) gás disperso num líquido.
 - D) dois líquidos miscíveis.
- 10.** Na secagem de vidrarias, o equipamento utilizado nos laboratórios é a
- A) múfla.
 - B) autoclave.
 - C) estufa.
 - D) chapa aquecedora.

11. Dos produtos abaixo, o que é utilizado para sanitização de piso em laboratório é o
- A) hidróxido de sódio.
 - B) hipossulfito de sódio.
 - C) cloreto de sódio.
 - D) hipoclorito de sódio.
12. A completa destruição ou remoção de todas as formas de vida, incluindo os esporos e os vírus, existentes num material qualquer recebe o nome de
- A) desinfecção.
 - B) esterilização.
 - C) desinfestação.
 - D) assepsia.
13. O material mais apropriado no acondicionamento de uma solução de base forte é
- A) plástico.
 - B) vidro.
 - C) alumínio.
 - D) ferro.
14. Produtos termolábeis, como, por exemplo, ácido retinóico, vitamina E oleosa e extratos protéicos ligados ao silício, são armazenados
- A) em recipientes de vidro âmbar.
 - B) em sala, na temperatura ambiente.
 - C) em prateleira, ao abrigo da luz.
 - D) na geladeira, em embalagem hermeticamente fechada.
15. Substâncias como ácido acético glacial, ácido glicólico, ácido tricloroacético, hidróxido de amônio e peróxido de hidrogênio são matérias-primas corrosivas que podem ocasionar queimaduras, devem ser mantidas em local apropriado e manipuladas com proteção adequada. O local apropriado para a manipulação dessas substâncias é a(o)
- A) banho-maria.
 - B) cabine de fluxo laminar.
 - C) capela.
 - D) banho de gelo.
16. A hidroquinona, o ácido azelaico e ácido kójico são substâncias utilizadas no tratamento de hiperpigmentações e são matérias-primas fotossensíveis. Essas substâncias são armazenadas
- A) no refrigerador.
 - B) em temperatura ambiente.
 - C) ao abrigo da luz.
 - D) em recipiente transparente.

17. A forma farmacêutica de administração tópica é a(o)
- A) drágea.
 - B) comprimido.
 - C) cápsula.
 - D) pomada.
18. A análise volumétrica se fundamenta na medida do volume de um reagente de concentração conhecida que é consumida por uma determinada substância de concentração desconhecida. O instrumento utilizado para medir o volume do reagente nesse procedimento é a(o)
- A) proveta.
 - B) pipeta.
 - C) balão.
 - D) bureta.
19. A forma farmacêutica adequada para proteger o princípio ativo da ação do suco gástrico é a(o)
- A) drágea.
 - B) emulsão.
 - C) suspensão.
 - D) comprimido.
20. A quantidade em mg/L de um soluto, com a concentração de 10 p.p.m. em solução, é
- A) 1.
 - B) 1.000.
 - C) 100.
 - D) 10.

21. No _____, o aplicativo mais indicado para _____ arquivos e pastas é o _____

Assinale a opção que completa, **corretamente e na ordem**, os espaços do texto acima.

- A) *Word*, proteger, *Media Player*.
- B) *Windows*, compartilhar, *Internet Explorer*.
- C) *Windows*, gerenciar, *Windows Explorer*.
- D) *Excel*, personalizar, *Outlook Express*.

22. Considere as seguintes afirmativas, relacionadas aos elementos básicos de um sistema de computação:

I	a <i>CACHE</i> é uma memória intermediária de alta velocidade, entre a <i>RAM</i> e o processador, utilizada para agilizar o processamento.
II	A velocidade do processador (<i>clock</i>) é medida em MB.
III	A memória <i>RAM</i> , que serve para leitura e gravação, tem conteúdo volátil.
IV	os componentes físicos do computador são chamados de <i>hardware</i> .
V	teclado, mouse e impressora são periféricos de entrada.

Assinale a opção cujas afirmativas são **verdadeiras**.

- A) III, IV e V.
- B) II, III e IV.
- C) I, II e III.
- D) I, III e IV.

23. Cada conta de *e-mail* tem um endereço único, que é dividido em duas partes: a primeira é usada para identificar a caixa postal de um usuário, e a segunda é usada para identificar a rede em cujo servidor reside esta caixa. Em *brancadeneve@floresta.com.br*, por exemplo, *brancadeneve* é a primeira parte e *floresta.com.br* é a segunda parte. Com relação às caixas de correio e endereços eletrônicos, é **correto** afirmar que

- A) o *software* de *e-mail* no servidor remetente utiliza a segunda parte para selecionar a rede de destino, e o *software* de *e-mail* da rede de destino utiliza a primeira parte para identificar a caixa postal do usuário.
- B) cada conta de *e-mail* poderá ser utilizada por vários usuários, bastando para isso que todos estejam cadastrados nessa mesma rede
- C) em um servidor de *e-mail*, apenas o *e-mail* da conta do administrador deverá estar associado a um endereço IP, único válido na Internet.
- D) a primeira parte de uma conta de *e-mail* é também denominada domínio, enquanto a segunda parte poderá ser chamada de *Home Page*.

29. Analise as seguintes afirmativas referentes aos recursos do *MS Word*.

I	É possível converter um texto em uma tabela.
II	A opção Contar Palavras do <i>menu</i> Ferramentas serve apenas para contar o número de palavras de um documento.
III	Mantendo-se a tecla CTRL pressionada enquanto se clica com o botão esquerdo do <i>mouse</i> sobre uma palavra de uma frase, seleciona-se apenas a palavra.
IV	Pode-se copiar ou colar o formato de uma palavra para outra usando-se teclas de atalho.
V	Após a colocação de cabeçalho e rodapé em um documento, é possível abrir a área de edição do cabeçalho ou rodapé, com um clique duplo sobre qualquer um deles.

Assinale a opção cujas afirmativas são **verdadeiras**.

- A) I, IV e V.
- B) I, III e V.
- C) II, III e IV.
- D) II, IV e V.

30. Para localizar informações na internet, existem serviços especializados em coletar e disponibilizar referências a endereços que contenham um conjunto de palavras-chave normalmente solicitadas pelos usuários. Esses serviços recebem a denominação de

- A) mecanismos de busca.
- B) *download* de arquivos.
- C) *upload* de arquivos.
- D) serviços de acessos remotos.

