

1. Indique a alternativa incorreta.
- A prescrição do medicamento a ser manipulado poderá ser realizada em qualquer receituário, desde que contemple a composição, forma farmacêutica, posologia e modo de usar.
 - A avaliação farmacêutica das prescrições deve ser realizada antes do início da manipulação.
 - Não se pode realizar alterações nas prescrições de medicamentos à base de substâncias sujeitas a controle especial.
 - Com base nos dados da prescrição, devem ser realizados e registrados os cálculos necessários para a manipulação da formulação, observando a aplicação dos fatores de conversão, correção e equivalência, quando for necessário e viável.
-
2. Considerando a RDC nº 67/2007 da ANVISA e as definições nela contidas, indique a alternativa correta:
- Fórmula padrão é documento que especifica as matérias-primas com respectivas quantidades e os materiais de embalagem, juntamente com a descrição dos procedimentos, incluindo instruções sobre o controle em processo e precauções necessárias para a manipulação de determinada quantidade (lote) de um produto.
 - Preparação magistral é aquela preparada na farmácia, cuja fórmula esteja inscrita no Formulário Nacional ou em Formulários Internacionais reconhecidos pela ANVISA.
 - Preparação oficial é aquela preparada na farmácia, a partir de uma prescrição de profissional habilitado, destinada a um paciente individualizado, e que estabeleça em detalhes sua composição, forma farmacêutica, posologia e modo de usar.
 - Insumo é qualquer matéria-prima e materiais de embalagem empregados na manipulação e acondicionamento de preparações magistrais e oficiais.
-
3. Qual a concentração de uma solução contendo 20g de NaOH dissolvidos em 500mℓ em solução?
- 40g/ℓ.
 - 20g/ℓ.
 - 20g/mℓ.
 - 40g/mℓ.
-
4. Para se preparar 350mℓ de solução 2 Molar de propilenoglicol, a massa a ser pesada deverá ser de:
Dados: C = 12 ; O = 16 ; H = 1
- 53,2g.
 - 5,32g.
 - 53,2mg.
 - 26,6 mg.
-
5. Indique a alternativa incorreta.
- Os procedimentos operacionais padrão (POPs) definem a especificidade das operações e permitem o rastreamento dos produtos.
 - A farmácia deve assegurar a qualidade físico-química e microbiológica dos produtos, que foram manuseados de alguma maneira, antes da sua dispensação.
 - Nas salas de manipulação, os procedimentos de higiene pessoal e paramentação são exigidos apenas para os funcionários.
 - A farmácia deve dispor de sala destinada à paramentação com barreira sujo/limpo e servindo como acesso às áreas de pesagem e manipulação.
-
6. Indique a alternativa incorreta:
- Nenhuma pipeta não precisa ser calibrada.
 - As pipetas volumétricas apresentam volume fixo e devem ser calibradas.
 - As pipetas graduadas apresentam escala numerada de cima para baixo.
 - As pipetas graduadas apresentam precisão inferior à precisão das pipetas volumétricas.
-
7. Caso uma receita que será aviada apresente algum erro incompatível com a Farmacopéia Brasileira, o que a farmácia de manipulação deve fazer?
- O proprietário deve denunciar a situação do CRF.
 - O farmacêutico pode corrigir a receita e manipular corretamente.
 - O farmacêutico deve denunciar à Vigilância Sanitária.
 - O farmacêutico deve entrar em contato com o médico para solicitar uma nova receita.
-
8. Considerando uma farmácia de manipulação, indique a alternativa em que não aparece uma fonte de contaminação externa:
- Manipulador.
 - Luva de procedimento.
 - Matéria-prima.
 - Vestuário.
-
9. Analise as afirmativas abaixo e indique a alternativa correta.
- O inventário é um processo de avaliação criado dentro da organização.***
 - Os inventários são realizados para examinar e avaliar a gestão em determinados períodos.***
 - A falta de realização de inventários causa problemas de atrasos nas entregas de pedidos.***
- Todas afirmativas são verdadeiras.
 - Apenas uma afirmativa é verdadeira.
 - Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - Todas afirmativas são falsas.
-
10. Considerando os equipamentos de laboratório, analise as afirmativas e indique a alternativa correta.
- O pHmetro é utilizado para determinar o pH de soluções.***
 - Para fazer a medição do pH da solução é necessário apenas ligar o equipamento.***
 - O técnico deve garantir a qualidade das soluções tampão de pH.***
- Todas afirmativas são verdadeiras.
 - Apenas uma afirmativa é verdadeira.
 - Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - Todas afirmativas são falsas.
-
11. Uma balança de precisão é utilizada para:
- Verificar a proximidade de um valor verdadeiro.
 - A validação de metodologias analíticas.
 - Verificar o grau de concordância dos resultados entre si.
 - Avaliar o desempenho de um técnico no momento da pesagem.

12. Indique a alternativa incorreta.
- Não existem condições de temperatura especiais para conservação de medicamentos.
 - Os medicamentos manipulados devem ser armazenados ou transportados isoladamente.
 - A empresa deve manter procedimentos escritos sobre a conservação e transporte, até a dispensação dos produtos manipulados que garantam a manutenção das suas especificações e integridade.
 - A legislação exige o registro da temperatura medida no local de armazenamento.
13. Indique a alternativa correta.
- O farmacêutico pode escolher o excipiente que será empregado em uma determinada forma farmacêutica, considerando apenas seu custo.
 - Todas as unidades de redes de farmácias de manipulação devem realizar controle de qualidade dos produtos manipulados.
 - Não é permitido que drogarias dispensem fórmulas magistrais e oficinais.
 - As farmácias são classificadas de acordo com o processo de manipulação e as características dos insumos utilizados.
14. Indique a alternativa correta:
- Em uma forma farmacêutica, além do princípio ativo, estão presentes outras matérias-primas.
 - Os excipientes não são causam respostas alérgicas.
 - Os excipientes não melhoram as características dos medicamentos.
 - Os excipientes são adicionados aos medicamentos para melhorar suas características organolépticas.
15. Para preparar 600 mL de uma solução 0,3N de ácido sulfúrico a partir de uma solução mãe de 3N, qual o volume necessário da solução-mãe?
- 20 mL.
 - 30 mL.
 - 40 mL.
 - 60 mL.
16. Qual a concentração molar de 500mL de solução contendo 2,0 mols de HCl dissolvidos?
- 4 mol/L.
 - 2 mol/L.
 - 0,4mol/L.
 - 0,2mol/L.
17. Para preparar 2 litros de soro fisiológico a 0,9%, é necessário pesar:
- Dado: massa específica H₂O = 1g/mL**
- 18g.
 - 1,8g.
 - 9g.
 - 0,9g.
18. Preparou-se uma solução 0,2mol/Litro, dissolvendo-se 20,4g de X (CℓO₃)₂ em água suficiente para que fossem obtidos 400mL de solução. O cátion X é o:
- Dadas as massas molares (g/mol): Be = 9; Mg = 24; Ca = 40; Sr = 88; Ba = 137; Cℓ = 35,5 ; O = 16**
- Be.
 - Mg.
 - Ca.
 - Sr.
19. Sabendo que soluções de ácido clorídrico comercial apresentam as seguintes características solução 20% m/m (massa percentual); densidade = 1,10 g/mL; massa molar = 36,50 g/mol, é possível afirmar que a concentração desta solução será:
- 4 mol/L.
 - 3 mol/L.
 - 5 mol/L.
 - 6 mol/L.
20. Quantos mols de NaOH, são necessários para neutralizar 15,0g de ácido acético? (Dado: massa molar do ácido acético = 60g/mol).
- 2,5.
 - 0,30.
 - 0,25.
 - 0,40.
21. Inicialmente dissolveram-se 41,4 g de Ca(CℓO₃)₂, em pouca água destilada e a seguir completou-se o volume para 1000 mL em balão volumétrico. A seguir, 10 mL desta solução foram diluídos para 100 mL em balão volumétrico. A concentração da solução final é:
- Dada as massas molares: Ca 40g/Mol, Cℓ 35,5g/Mol, O 16g/Mol.**
- 0,01 mol/L.
 - 0,02 mol/L.
 - 0,2 mol/L.
 - 0,1 mol/L.
22. Indique a alternativa correta.
- Toda farmácia de manipulação deve dispor de uma quantidade mínima, estabelecida por RDCs, de utensílios e vidraria independente da demanda do estabelecimento.
 - Em farmácia de manipulação a manutenção dos equipamentos deve ser realizada conforme ocorrem os defeitos.
 - Toda drogaria deve possuir uma central de pesagem que possua balanças instaladas e que apresente procedimentos que impeçam a contaminação cruzada e microbiana
 - A calibração de equipamentos e instrumentos de medição deve ser executada por empresas certificadas para este fim.
23. A vidraria utilizada em laboratório de Farmacotécnica apresenta especificidade e terminologia própria. Indique a alternativa que não apresenta uma vidraria volumétrica:
- Balão volumétrico.
 - Cálice graduado.
 - Cápsula de porcelana.
 - Pipeta volumétrica.
24. Analise as afirmativas e indique a alternativa correta.
- Especialidade farmacêutica é todo medicamento obtido através de manipulação de fórmulas oficinais e magistrais.**
 - O medicamento pode ser considerado um produto tecnicamente obtido ou elaborado com finalidades diagnóstica, preventiva e terapêutica.**
 - A preparação ou fórmula denominada "magistral" é aquela prescrita pelo médico observando a individualidade do paciente.**
- Todas afirmativas são verdadeiras.
 - Apenas uma afirmativa é verdadeira.
 - Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - Todas afirmativas são falsas.

25. Analise as afirmativas abaixo e assinale a alternativa correta:

- I. **Suspensões são sistemas heterogêneos, obtidos a partir da dissolução parcial de um sólido em um líquido.**
 - II. **Solução é um sistema homogêneo, obtido a partir da dissolução total de um sólido em um líquido.**
 - III. **Solução é um sistema heterogêneo, obtido a partir da dissolução total de um sólido em um líquido, podendo ser administrado por via oral ou tópica.**
- a) Todas afirmativas são verdadeiras.
 - b) Apenas uma afirmativa é verdadeira.
 - c) Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - d) Todas afirmativas são falsas.

26. Analise as afirmativas e indique a alternativa correta.

- I. **Balanças semi-analíticas são usadas para a determinação de massas de um ou mais constituintes dos medicamentos com alta exatidão.**
 - II. **Correntes de ar podem desestabilizar a balança, induzindo a erro de leitura.**
 - III. **Devido a necessidade de extrema precisão das medidas efetuadas, as balanças analíticas devem ser manipuladas em local específico, com condições ambientais controladas.**
- a) Todas afirmativas são verdadeiras.
 - b) Apenas uma afirmativa é verdadeira.
 - c) Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - d) Todas afirmativas são falsas.

27. Analise as afirmativas e indique a alternativa correta

- I. **A realização de análises espectrofotométricas acontece em diferentes comprimentos de onda.**
 - II. **Para cada substância deve ser escolhido o comprimento de onda correto para fazer uma leitura no espectrofotômetro**
 - III. **Sem a construção de uma curva-padrão, não é possível realizar uma determinação quantitativa de uma determinada substância.**
- a) Todas as afirmativas são verdadeiras.
 - b) Apenas três afirmativas são verdadeiras.
 - c) Apenas duas afirmativas são verdadeiras.
 - d) Apenas uma afirmativa é verdadeira.

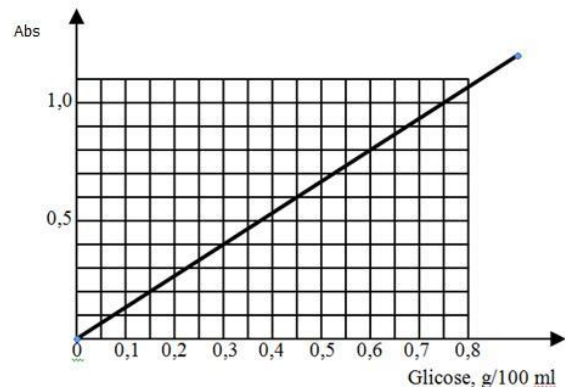
28. Considerando o procedimento de logística indique a alternativa incorreta.

- a) Quarentena pode ser definida como retenção temporária de insumos, que devem ficar isolados fisicamente para impedir sua utilização, enquanto aguardam decisão de aprovação, rejeição ou reprocessamento.
- b) As condições de temperatura e umidade não necessitam de monitoramento e registro constantes.
- c) Quando a farmácia recebe insumos, eles devem ser conferidos no momento do recebimento.
- d) O estoque de uma farmácia e manipulação deve ser organizado para armazenar medicamentos, matérias-primas, insumos e embalagens.

29. A atividade antimicrobiana dos alcoóis está condicionada à sua concentração em peso ou em volume em relação à água, que deve ser de 70%, respectivamente. Nessa concentração, o álcool não desidrata a parede celular do microrganismo, podendo penetrar no seu interior, onde irá desnaturar proteínas, fato que não ocorre quando se utiliza o álcool acima ou abaixo da concentração ideal. Para fazer 250mℓ de etanol 70% a partir de um vendido em supermercado, com concentração de 98% devemos:

- a) Separar aproximadamente 178,6mℓ; colocar em um balão volumétrico de 250 mℓ e colocar água q.s.p. 250mℓ.
- b) Separar aproximadamente 178,6mℓ; colocar em um Becker de 250 mℓ e colocar água q.s.p. 250mℓ.
- c) Separar aproximadamente 178,6mℓ; colocar em um erlenmeyer de 250 mℓ e colocar água q.s.p. 250mℓ.
- d) Separar aproximadamente 17,86mℓ; colocar em um balão volumétrico de 250 mℓ e colocar água q.s.p. 250mℓ.

30. A concentração de glicose (C₆H₁₂O₆) na urina é determinada pela medida da absorbância resultante da reação deste açúcar com um reativo enzimático. O gráfico, a seguir, mostra a relação entre a concentração da glicose em solução e a absorbância medida por espectrofotometria.



A respeito desta análise formularam-se as seguintes afirmações:

- I. **A absorbância medida pode ser estipulada pela equação $A = \epsilon \cdot c \cdot l$ e que, por sua vez, tem relação com a absorvidade, concentração da amostra e comprimento da cubeta.**
- II. **A absorbância medida pode ser estipulada pela equação $A = - \text{Log } I/I_0$, ou seja, está relacionada ao logaritmo da quantidade de radiação absorvida (chamada transmitância).**
- III. **Uma análise de teor de glicose através do espectrofotômetro resultou em absorbância igual a 0,6. A partir da análise do gráfico observou-se que a concentração da amostra corresponde a 0,4 g/100 mℓ.**
- IV. **Uma análise de teor de glicose através do espectrofotômetro que tenha resultado em concentração igual a 0,6 g/100 mℓ corresponderá a um valor de absorbância de 0,8.**

Indique qual alternativa apresenta apenas as afirmações corretas:

- a) I, III e IV.
- b) I, II e III.
- c) II, III e IV.
- d) I, II e IV.

31. Complete as lacunas abaixo de acordo com a norma da culta da língua:
Após o _____ do vendedor, meu tio está _____ em vingança.
- Deslise – obcecado.
 - Deslize – obsecado.
 - Deslise – obcecado.
 - Deslise – obsecado.
-
32. Acerca da utilização do acento indicador de crase, analise as afirmativas abaixo:
- As crianças atravessaram o rio à nado.**
 - Às vezes me dá uma vontade de dançar.**
- Apenas I está correta.
 - Apenas II está correta.
 - I e II estão corretas.
 - I e II estão incorretas.
-
33. Há erro de flexão em:
- Havia três escrivães na sala de espera.
 - No filme, diferentemente dos quadrinhos, aparecem só três vilões.
 - Os atores dessa peça são dois anões.
 - Naquele rochedo é possível ver falcões voando.
-
34. Aponte a alternativa em que NÃO há conotação:
- O Sol nasceu muito cedo ontem.
 - Aquele homem tem um coração de pedra!
 - Os braços de três cadeiras vieram quebrados.
 - As crianças têm aula de música na escola.
-
35. O termo em destaque na oração abaixo se classifica sintaticamente como:
A menina machucou-se com o estilete.
- Objeto direto.
 - Objeto indireto.
 - Predicativo do sujeito.
 - Predicativo do objeto.
-
36. Segundo a norma culta, o pronome em destaque está empregado incorretamente em:
- Nada preocupa-me tanto.
 - Deus me livre!
 - Quero-lhe muito bem.
 - Isto o aborreceu muito.
-
37. Assinale a alternativa incorreta quanto à concordância verbal:
- São vinte e dois de abril.
 - Deve haver várias razões para ela ter essa atitude.
 - Sara ou Paula será a ganhadora da bolsa de estudos.
 - Era cinco horas da tarde quando nos encontramos.
-
38. Aponte a alternativa incorreta quanto à regência nominal:
- Esse creme é inferior ao que uso.
 - A invasão de propriedade é proibida.
 - Ela analisou longas monografias e livros estrangeiros.
 - Haja visto que ele ganhou o campeonato.
-
39. **Aquela moça ficou constrangida com o elogio.** A frase mantém o sentido, se o termo em destaque for substituído por:
- Feliz.
 - Chateada.
 - Embaraçada.
 - Revoltada.
-
40. **Há plantas venenosas naquele jardim.** O sujeito da oração é:
- “plantas”.
 - “jardim”.
 - Indeterminado.
 - Inexistente.
-
41. Um dos maiores humoristas do Brasil falecido neste último mês de março, famoso por ter criado mais de 200 personagens:
- Carlos Manoel da Nóbrega.
 - Chico Anysio.
 - Tom Cavalcante.
 - Costinha.
-
42. Há tempos o Oriente Médio é uma região conflituosa, envolvendo divergências por vários motivos. Desta forma, aponte o acontecimento contemporâneo que vem gerando instabilidade na região:
- A ocupação do Kuwait pelo Irã.
 - A saída das tropas russas do Iraque.
 - A ocupação da Líbia por Israel.
 - O desenvolvimento do programa nuclear do Irã.
-
43. Em 2000, Estados Unidos e China firmaram um acordo para incentivar investimentos de empresas norte-americanas no território chinês. Porém, o acordo gerou protesto devido:
- Ao receio da União Europeia em perder oportunidades de comércio com a China.
 - Aos países da América do Sul questionarem os privilégios oferecidos aos Estados Unidos na China.
 - Aos trabalhadores chineses adotarem uma postura anti norte-americana.
 - Ao medo dos trabalhadores dos Estados Unidos de perder postos de trabalho.
-
44. Cinco homens trabalhando 12 horas por dia constroem 9.000 m de uma estrada em 18 dias. Quantas horas de trabalho por dia serão necessários para construir 6.000 m de estrada em 8 dias, sendo que contrataram mais 10 homens?
- 8 h/d.
 - 9 h/d.
 - 10 h/d.
 - 6 h/d.
-
45. A solução da equação exponencial $6^x \cdot (6^x - 2) = 24$.
- Pertence ao intervalo] 0, 2[.
 - É um número par.
 - Pertence ao intervalo] 5, 8 [.
 - É o número zero.
-
46. Qual é a soma dos seis primeiros termos da PG onde $a_1 = 12$ e $q = 2$?
- 1.534.
 - 848.
 - 756.
 - 1.262.

47. Uma geladeira sofre dois descontos sucessivos, o primeiro de 3% e o segundo de 5%. Que taxa única de desconto que daria o mesmo valor líquido?
- 9,95%.
 - 6,25%.
 - 8,75%.
 - 7,85%.
48. O volume de um paralelepípedo retângulo é 192 m^3 . Qual é a área total desse paralelepípedo, sabendo que suas dimensões são proporcionais aos números 2, 3 e 4?
- 548 m^3 .
 - 180 m^3 .
 - 208 m^3 .
 - 360 m^3 .
49. Os lados de um triângulo medem 14 cm, 12 cm e 8 cm. Qual o perímetro de outro triângulo semelhante a esse, sabendo que a razão de semelhança entre o primeiro e o segundo triângulo é $\frac{2}{5}$?
- 170.
 - 68.
 - 92.
 - 85.
50. Quanto de grama será necessário para forrar todo o chão de uma praça circular cujo diâmetro mede 8 m?
- $40,32 \text{ m}^2$.
 - $196,42 \text{ m}^2$.
 - $50,24 \text{ m}^2$.
 - $200,96 \text{ m}^2$.