

CONCURSO PÚBLICO 2006

Técnico em Farmácia

BC
E08850

do candidato: _____

Biblioteca Central
Coletânea UFSM

Questão 01

A água utilizada em atividades laboratoriais deve ser purificada. Constituem-se processos de purificação da água:

- a) deionização e evaporação.
- b) destilação e liofilização.
- c) desinfecção e cloração.
- d) destilação e deionização.
- e) cloração e liofilização.

Questão 02

Uma receita médica solicita 150,0 g de um creme contendo ácido salicílico a 3,5%. A quantidade de ácido salicílico que deverá ser pesada é

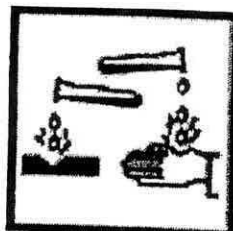
- a) 5,25 g.
- b) 3,5 g.
- c) 52,5 g.
- d) 0,0525g.
- e) 0,35 g.

Questão 03

1.



2



3



Nos rótulos de substâncias químicas, são encontrados símbolos de periculosidade que devem ser observados no manuseio e armazenamento das mesmas. Os símbolos 1, 2 e 3 significam, respectivamente:

- a) oxidante - tóxico - nocivo
- b) inflamável - corrosivo - tóxico
- c) explosivo - nocivo - irritante
- d) oxidante - corrosivo - nocivo
- e) inflamável - nocivo - tóxico

E08850

Questão 04

O comércio de substâncias e medicamentos sujeitos a controle especial é regulamentado pela Portaria 344/98, que estabelece a obrigatoriedade do uso de Notificação de Receita de cor _____ para substâncias entorpecentes, _____ para substâncias sistêmicas e _____ para imunossuppressores.

Assinale a alternativa que preenche, corretamente, as lacunas.

- a) amarela - azul - branca - amarela
- b) azul - amarela - amarela - branca
- c) branca - branca - azul - amarela
- d) amarela - azul - branca - branca
- e) azul - azul - amarela - branca

Questão 05

Em relação à armazenagem de medicamentos, analise as afirmativas.

- I. Medicamentos fotossensíveis devem ser armazenados em condições adequadas de temperatura e umidade.
- II. Medicamentos termolábeis devem ser armazenados em estufas a 25°C, com circulação de ar.
- III. Medicamentos termolábeis devem ser armazenados sob refrigeração, conforme indicação do rótulo.

Está(ão) correta(s)

- a) apenas I.
- b) apenas I e II.
- c) apenas I e III.
- d) apenas II e III.
- e) apenas III.

Questão 06

Na preparação de envelopes de permanganato de potássio (KMnO_4) para uso como anti-séptico, em banhos de 5 litros, com diluição final de 1:20000, quantos gramas de KMnO_4 devem ser pesados, por envelope?

- a) 1,0 g de KMnO_4 .
- b) 0,25 g de KMnO_4 .
- c) 0,025 g de KMnO_4 .
- d) 0,1 g de KMnO_4 .
- e) 0,5 g de KMnO_4 .

Questão 07

Os Equipamentos de Proteção Individual (EPIs) e os Equipamentos de Proteção Coletiva (EPCs) visam a minimizar os riscos de acidentes. São exemplos de EPIs e EPCs, respectivamente,

- a) aventais e máscaras faciais.
- b) óculos de proteção e estufas.
- c) câmaras assépticas e luvas.
- d) botas de borracha e câmaras climáticas.
- e) máscaras para proteção respiratória e cabines de segurança química.

Questão 08

Considere a seguinte formulação

Cálcio 300,0 mg
 Magnésio 150,0 mg
 Vitamina D2 150,0 UI
 Veículo qsp 500,0 mL

Posologia: Tomar 1 colher de sopa (15 mL), quatro vezes ao dia.

A quantidade diária de Vitamina D2 que essa formulação oferece ao paciente é de

- a) 15,0 UI.
- b) 12,0 UI.
- c) 18,0 UI.
- d) 150,0 UI.
- e) 60,0 UI.

chamada:
 cod barras:
 local:
 inclusão:
 n controle:

FOLHETO COLETANEA 67
 E08850
 BC
 16/9/2008
 00036321

Questão 09

O processo de redução do tamanho de substâncias, através de gral e pistilo, e a passagem de pó, através de peneira, são denominados, respectivamente,

- a) trituração e tamisação.
- b) tamisação e rasuração.
- c) rasuração e peneiração.
- d) trituração e decantação.
- e) tamisação e levigação.

Questão 10

A restrição temporária de matérias-primas, produtos semi-elaborados ou produtos acabados, com a proibição de serem utilizados, antes que sejam aprovados para uso pelo Controle de Qualidade, denomina-se

- a) contra-prova.
- b) arquivo-histórico.
- c) inspeção provisória.
- d) manutenção forçada.
- e) quarentena.

Questão 11

São considerados artigos críticos no controle de infecção hospitalar:

- a) mamadeiras e pias.
- b) seringas e agulhas.
- c) luvas e máscaras de inalação.
- d) bicos e vasos sanitários.
- e) gaze e instrumentos cirúrgicos.

Questão 12

Assinale a alternativa que preenche, corretamente, as lacunas.

A respeito da vidraria utilizada em farmácias, é usual utilizar-se _____ para o preparo de soluções de concentrações exatas, enquanto _____ serve para medir volumes sem exigência de extremo rigor. Como suporte para filtrações simples, utiliza-se _____.

- a) copo graduado - proveta - funil
- b) proveta - bureta - copo bécquer
- c) balão volumétrico - bureta - copo graduado
- d) balão volumétrico - proveta - funil
- e) bureta - copo bécquer - proveta

Questão 13

Preencha as lacunas e assinale a alternativa correta.

O método de destruição de todos os microrganismos de um produto é a _____ e pode ser realizado através de _____.

- a) centrifugação - calor úmido
- b) evaporação - autoclavagem
- c) esterilização - calor seco
- d) vaporização - filtração
- e) pasteurização - aquecimento

Questão 14

Assinale a alternativa que preenche, corretamente, as lacunas.

São _____ os medicamentos usados para o controle da pressão arterial, enquanto os _____ são quimioterápicos empregados no tratamento do câncer. Para provocar aumento na excreção de líquidos pelos rins, são utilizados _____.

- a) anti-hipertensivos - antineoplásicos - diuréticos
- b) anti-hipertensivos - hansenostáticos - hiperglicemiantes
- c) diuréticos - anti-sépticos - hiperglicemiantes
- d) diuréticos - antineoplásicos - anti-sépticos
- e) ansiolíticos - hansenostáticos - diuréticos

Questão 15

Para preparar uma solução aquosa a 0,1% de um dado reagente, o analista deve

- a) pesar 1000 mg e dissolver para 100 mL com água.
- b) pesar 100 mg e dissolver para 100 mL com água.
- c) pesar 0,1 g e dissolver para 1000 mL com água.
- d) pesar 0,1 mg e dissolver para 100 mL com água.
- e) pesar 10 mg e dissolver para 100 mL com água.

Questão 16

O controle sanitário do comércio de drogas, medicamentos, insumos farmacêuticos e correlatos é regido pelo(a)

- a) Decreto nº 78.992/76.
- b) Lei nº 6.368/76.
- c) Lei nº 5.991/73.
- d) Lei nº 5.961/74.
- e) Lei nº 9.787/99.

Questão 17

São exemplos de misturas homogêneas e heterogêneas, respectivamente,

- a) ácidos graxos e água / ácido sulfúrico 2% e água.
- b) hipoclorito de sódio 5% e água / cloreto de sódio e água.
- c) clorofórmio e água / óleo de rícino e água.
- d) cloreto de sódio 0,9% e água / clorofórmio e água.
- e) hidróxido de sódio e água / poliálcoois e água.

Questão 18

Como preparar 2,5 L de uma solução de NaCl 0,05 M, considerando-se que o cloreto de sódio (NaCl) tem peso molecular de 58,44?

- a) Pesando-se 5,844 g do sal e dissolvendo-se em 2.500 mL de água.
- b) Pesando-se 5,844 g do sal e dissolvendo-se em 1.000 mL de água.
- c) Pesando-se 2,922 g do sal e dissolvendo-se em 2.500 mL de água.
- d) Pesando-se 7,305 g do sal e dissolvendo-se em 1.000 mL de água.
- e) Pesando-se 7,305 g do sal e dissolvendo-se em 2.500 mL de água.

Questão 19

A solução sulfocrômica é utilizada para

- a) limpeza de vidraria.
- b) desinfecção de materiais.
- c) limpeza de bancadas.
- d) desinfecção das mãos.
- e) limpeza de balanças.

Questão 20

Sobre a seguinte formulação de comprimidos, pode-se afirmar:

Paracetamol	300,0 mg
Estearato de magnésio	4,0 mg
Amido solúvel	30,0 mg
Essência de menta	1,0 mL
Glicose anidra	80,0 mg

Assinale verdadeira (V) ou falsa (F) em cada uma das afirmativas.

- () O paracetamol é o agente responsável pela ação analgésica esperada para o comprimido.
 () A essência de menta e o amido solúvel são usados como aromatizantes.
 () A glicose anidra e a essência de menta são usadas como edulcorante e aromatizante, respectivamente.
 () O estearato de magnésio e o amido solúvel são usados como edulcorantes.
 () O estearato de magnésio é o agente responsável pela ação ansiolítica esperada para o comprimido.

A sequência correta é

- a) V - F - V - V - F.
 b) V - F - V - F - F.
 c) F - V - F - V - V.
 d) V - V - F - F - V.
 e) F - F - V - V - F.

Questão 21

Para evitar a absorção de umidade pelas substâncias, as mesmas podem ser mantidas em

- a) mufla.
 b) banho de ar.
 c) dessecador.
 d) liofilizador.
 e) picnômetro.

Questão 22

Substâncias ativas que se empregam na fabricação de medicamentos são denominadas

- a) produtos comerciais.
 b) matérias-primas.
 c) extratos fluidos etéreos.
 d) corretivos.
 e) correlatos.

Questão 23

São exemplos de formas farmacêuticas semi-sólidas:

- a) comprimidos e cápsulas.
 b) suspensões e géis.
 c) implantes e emulsões.
 d) cremes e géis.
 e) pomadas e implantes.

Questão 24

A concentração de um determinado princípio ativo em uma solução para uso tópico é de 7,5%. Para preparar 1,5 L dessa solução deve-se

- a) pesar 75 g do princípio ativo e completar a 1.000 mL.
 b) pesar 75 g do princípio ativo e completar a 1.500 mL.
 c) pesar 7,5 g do princípio ativo e completar a 100 mL.
 d) pesar 112,5 g do princípio ativo e completar a 1.000 mL.
 e) pesar 112,5 g do princípio ativo e completar a 1.500 mL.

Questão 25

Para preparar, com segurança, solução 5 M de ácido sulfúrico, necessita-se de

- a) luvas, óculos de segurança, avental e capela de exaustão.
- b) avental de borracha, luvas e capela de fluxo laminar.
- c) luvas, óculos, ambiente ventilado.
- d) luvas, avental de borracha e capela de fluxo laminar.
- e) capela de exaustão e luvas.

Questão 26

Preencha as lacunas e assinale a alternativa correta.

Os _____ são utilizados para destruir, indiscriminada ou seletivamente, microrganismos em objetos inanimados ou ambientes, enquanto os _____ são destinados a dissolver gorduras e à higiene de recipientes e vasilhas.

- a) conservantes - detergentes
- b) saneantes domissanitários - desinfetantes
- c) desinfetantes - detergentes
- d) desodorizantes - saneantes domissanitários
- e) detergentes - desinfetantes

Questão 27

Em relação à manipulação de quimioterápicos, assinale verdadeira (V) ou falsa (F) em cada uma das afirmativas.

- () Deve ser realizada em capela de exaustão.
- () Deve ser realizada em ambiente suficientemente iluminado e somente por pessoal capacitado.
- () No caso de contaminação direta com o medicamento, o manipulador deve lavar imediatamente a área afetada com água em abundância e sabão.

A sequência correta é

- a) V - V - V.
- b) F - V - V.
- c) V - F - F.
- d) F - F - V.
- e) F - V - F.

Questão 28

Assinale a alternativa correta.

De acordo com a Lei nº 9.787/99, "produto inovador registrado no órgão federal responsável pela vigilância sanitária e comercializado no país, cuja eficácia, segurança e qualidade foram comprovadas cientificamente junto ao órgão federal competente, por ocasião do registro", corresponde a

- a) Medicamento de Referência.
- b) Medicamento Genérico.
- c) Medicamento Similar.
- d) Produto Farmacêutico Intercambiável.
- e) Medicamento Precursor.

Relacione as colunas

1. Preparações líquidas alcoólicas ou hidroalcoólicas resultantes da extração de drogas vegetais ou animais ou de diluição de seus extratos.
2. Preparações líquidas estéreis destinadas à administração parenteral.
3. Preparações líquidas aquosas ou hidroalcoólicas destinadas ao uso externo através de aplicações sobre a pele.
4. Preparações líquidas, límpidas, hidroalcoólicas, apresentando teor alcoólico na faixa de 20-50%.

- () Elixíres
- () Tinturas
- () Injetáveis
- () Loções

A sequência correta é

- a) 1 - 2 - 3 - 4.
- b) 1 - 4 - 2 - 3.
- c) 4 - 1 - 2 - 3.
- d) 4 - 3 - 2 - 1.
- e) 3 - 2 - 1 - 4.

Questão 30

Uma solução de ácido sulfúrico 5 N (H_2SO_4 , peso molecular 98), corresponde a, aproximadamente,

- a) H_2SO_4 10% (p/v)
- b) H_2SO_4 2,5% (p/v)
- c) H_2SO_4 5% (p/v)
- d) H_2SO_4 25% (p/v)
- e) H_2SO_4 50% (p/v)

Questão 31

O teste fundamentado na medida do aumento da temperatura corporal dos coelhos, quando se injeta, intravenosamente, uma dose limite de 10 mL por kg de peso, durante período não superior a 10 minutos, de solução estéril da substância em análise é denominado

- a) Teste de Patógenos.
- b) Teste de Esterilidade.
- c) Teste de Toxicidade.
- d) Teste de Contagem de microrganismos viáveis.
- e) Teste de Pirogênio.

Questão 32

Assinale a alternativa que preenche, corretamente, as lacunas.

Uma preparação farmacêutica constituída de aproximadamente 2/3 de sacarose em água destilada é conceituada como _____. A sacarose, nesse tipo de preparação farmacêutica, possui a função de _____.

- a) elixir - acidulante
- b) xarope - conservante
- c) xarope - solvente
- d) elixir - opacificante
- e) emulsão - conservante

Questão 33

O processo de separação que compreende a distribuição de um soluto entre duas fases (móvel e fixa) é denominado

- a) cromatografia.
- b) espectrofotometria.
- c) filtração
- d) polarografia.
- e) destilação.

Questão 34

A farmácia possui comprimidos de sulfanilamida de 500 mg e solução de sulfanilamida a 5% para uso oral. No caso da falta de comprimidos de sulfanilamida 500 mg, a quantidade de sulfanilamida a 5% a ser dispensada é

- a) 5 mL.
- b) uma colher das de sopa.
- c) 10 mL.
- d) 3 mL.
- e) 15 mL.

Questão 35

Relacione acidez e alcalinidade das soluções com a faixa de pH:

- | | |
|--------------------------------|-------------------|
| 1. Solução ácida | () pH 7,6 - 13,0 |
| 2. Solução fracamente ácida | () pH 4,0 - 6,6 |
| 3. Solução fortemente ácida | () pH 1,0 - 6,6 |
| 4. Solução alcalina | () pH 1,0 - 4,0 |
| 5. Solução fracamente alcalina | () pH 9,3 - 10,0 |
| 6. Solução fortemente alcalina | () pH 7,6 - 8,8 |

A sequência correta é

- a) 6 - 1 - 2 - 3 - 4 - 5.
- b) 4 - 3 - 1 - 2 - 5 - 6.
- c) 6 - 3 - 2 - 1 - 4 - 5.
- d) 4 - 2 - 1 - 3 - 6 - 5.
- e) 4 - 1 - 3 - 2 - 5 - 6.

Questão 36

Uma solução 1 N é aquela que possui

- a) 1 mol de soluto dissolvido em 1000 mL de solvente.
- b) 1 equivalente-grama de soluto dissolvido em 1000 g de solvente.
- c) 1 mol de soluto suspenso em 1000 g de solvente.
- d) 1 equivalente-grama de soluto suspenso em 1000 g de solvente.
- e) 1 equivalente-grama de soluto dissolvido em 1000 mL de solvente.

Questão 37

Assinale verdadeira (V) ou falsa (F), em cada uma das afirmativas, em relação a material de acondicionamento e embalagem.

- () Compreendem o recipiente, envoltório, invólucro ou qualquer outra forma de proteção, removível ou não, destinados a envasar, proteger, manter, cobrir ou empacotar matérias-primas, reagentes e medicamentos.
- () Material de acondicionamento é o que está em contato direto com o produto.
- () Caixas de papelão, ampolas e bisnagas são exemplos de material de acondicionamento.

A sequência correta é

- a) V - V - F.
- b) F - F - F.
- c) V - F - V.
- d) F - F - V.
- e) V - V - V.

Questão 38

O volume de água a ser adicionado a 500 mL de uma solução 0,1 M de ácido clorídrico, a fim de torná-la uma solução 0,05 M é

- a) 250 mL.
- b) 1.250 mL.
- c) 500 mL.
- d) 1.000 mL.
- e) 750 mL.

Questão 39

Os métodos clássicos de identificação de íons, grupos e funções consistem em reações que resultam em formação de precipitado, produto colorido, desprendimento de gás, descoloramento do reagente usado ou outro fenômeno qualquer facilmente perceptível. Uma das reações utilizadas para identificação de íons cloreto consiste em tratar a solução da amostra com

- a) sulfato de bário SR, formando precipitado branco.
- b) hidróxido de amônio 6 M, formando precipitado branco gelatinoso.
- c) nitrato de prata SR, formando precipitado branco.
- d) ácido mineral, produzindo efervescência e desprendimento de gás incolor.
- e) nitrato férrico, formando precipitado marrom-claro.

Questão 40

A forma de administração escolhida quando se necessita obter concentrações sanguíneas elevadas e efeitos imediatos de um determinado medicamento é a via

- a) intramuscular.
- b) sublingual.
- c) oral.
- d) subcutânea.
- e) intravenosa.



CONCURSO PÚBLICO 2006

GABARITO

Questões	Alternativas
TEC. EM EQUIPAMENTOS MÉDICO-ODONTOLÓGICOS	
01.	E
02.	E
03.	D
04.	A
05.	B
06.	C
07.	E
08.	E
09.	C
10.	B
11.	A
12.	C
13.	A
14.	B
15.	A
16.	C
17.	B
18.	C
19.	D
20.	E
21.	A
22.	C
23.	D
24.	E
25.	E
26.	A
27.	B
28.	C
29.	D
30.	E
31.	B
32.	B
33.	C
34.	D
35.	B
36.	A
37.	A
38.	A
39.	D
40.	D

Questões	Alternativas
TÉCNICO EM FARMÁCIA	
01.	D
02.	A
03.	B
04.	D
05.	E
06.	B
07.	E
08.	C
09.	A
10.	E
11.	B
12.	D
13.	C
14.	A
15.	B
16.	C
17.	D
18.	E
19.	A
20.	B
21.	C
22.	B
23.	D
24.	E
25.	A
26.	C
27.	B
28.	A
29.	C
30.	D
31.	E
32.	B
33.	A
34.	C
35.	D
36.	E
37.	A
38.	D
39.	C
40.	E

Santa Maria, 26 de março de 2006.

Visto:

Prof. Dario Trevisan de Almeida
Presidente da COPERVES