

ESPECIALIDADE

31) O uso de metodologias de análise no ultravioleta gera alguns termos que são frequentemente utilizados na interpretação dos espectros eletrônicos. Analise os termos abaixo acompanhados de sua definição, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma e, em seguida, assinale a alternativa que apresenta a sequência **correta**.

- () Cromóforo: grupo insaturado covalente, responsável pela absorção eletrônica.
 - () Auxócromo: grupo insaturado que, quando ligado a um cromóforo, altera apenas o comprimento de onda, sem afetar a intensidade da absorção.
 - () Deslocamento batocrômico: deslocamento de uma absorção para um comprimento de onda menor devido a efeitos de substituição ou de solvente.
 - () Efeito hipocrômico: diminuição da intensidade da absorção.
- a) F – V – F – V
b) V – F – F – F
c) **V – F – F – V**
d) F – V – V – V

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

Auxócromo: grupo saturado que, quando ligado a um cromóforo, altera o comprimento de onda e a intensidade da absorção.

Deslocamento batocrômico: deslocamento de uma absorção para um comprimento de onda maior devido a efeitos de substituição ou de solvente.

Fonte: LEITE, F. Validação em Análise Química. 4. ed. Campinas: Editora Átomo, 2002. Pág. 226.

32) Quando for necessário fazer uma análise em ultravioleta no comprimento de onda igual a 185 nm, qual desses solventes poderá ser utilizado, já que nesse comprimento de onda, ele é “transparente” (não há absorção de luz)?

- a) Metanol.
- b) **Acetonitrila.**
- c) Clorofórmio.
- d) Ciclo-hexano.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

A região de transparência para os solventes apresentados são clorofórmio (240-400); acetonitrila (180-400); ciclo-hexano (210-400); metanol (210-400).

Fonte: LEITE, F. Validação em Análise Química. 4. ed. Campinas: Editora Átomo, 2002. Pág. 226.

33) Na validação de métodos analíticos, alguns termos são utilizados com frequência. Que termo pode ser definido como “qualidade que exprime o máximo desvio de valor individual, em relação ao valor de referência”?

- a) **Acurácia.**
- b) Exatidão.
- c) Incerteza.
- d) Conformidade.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

A definição apresentada refere-se à acurácia.

Fonte: LEITE, F. Validação em Análise Química. 4. ed. Campinas: Editora Átomo, 2002. Pág. 253-254.

34) Sobre os conceitos utilizados na validação de métodos analíticos, assinale a afirmativa que melhor define melhor o termo “precisão”.

- a) É a média dos resultados obtidos, quer por leitura direta, quer mediante cálculos. É o valor mais provável, em repetições de um dado processo metrológico.
- b) É a faixa de valores aceitáveis em processos. Em termos gerais, corresponde à especificação de produtos desse processo, tanto produtivos quanto metrológicos.
- c) **É a qualidade que exprime grau de dispersão de resultados em torno da média. É quantificada por meio de incerteza (aleatória) e não apresenta duplo sinal.**
- d) É a garantia de exatidão do resultado de interesse, em relação ao valor aceito como referência.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

Precisão é a qualidade que exprime grau de dispersão de resultados em torno da média. É quantificada por meio de incerteza (aleatória) e não apresenta duplo sinal.

Fonte: LEITE, F. Validação em Análise Química. 4. ed. Campinas: Editora Átomo, 2002. Pág. 254.

35) Espuma é uma dispersão grosseira de um gás em um líquido que está presente, como filmes finos ou lamelas de dimensões coloidais entre as bolhas do gás. Espumas são frequentemente problemáticas e o conhecimento da ação de substâncias que causem sua destruição é útil. Há dois tipos de agentes antiespumantes: os quebradores de espuma e os inibidores de espuma. Assinale a alternativa que apresenta apenas substâncias quebradoras de espuma.

- a) Éter e n-octanol.
- b) Éter e poliamidas.
- c) N-octanol e silicone.
- d) Poliamidas e silicone.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

Há dois tipos de agentes antiespumantes: os quebradores e os inibidores de espuma. Dentre as substâncias apresentadas, o éter e n-octanol são substâncias quebradoras de espuma e poliamidas e silicone são inibidores de espuma.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 111.

36) O fato de uma barreira interfacial mais hidrofílica favorecer emulsões O/A, enquanto uma barreira mais apolar favorece emulsões A/O é usado no sistema do equilíbrio hidrófilo-lipófilo (EHL) para classificação de agentes tensoativos e emulsificantes. Nesta escala EHL, um agente dispersível em água teria valores

- a) entre 6 e 9.
- b) entre 9 e 15.
- c) menor que 6.
- d) maior que 15.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

Menor que 6 são classificados como hidrofóbicos, maiores que 9 hidrofílicos. Entre 6 e 9 são dispersíveis em água.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 108.

37) A separação de uma emulsão em seus constituintes é denominada quebra. Qualquer agente que destrua o filme interfacial quebrará a emulsão. Analise em qual das situações apresentadas geralmente haverá quebra das emulsões.

- I. Adição de eletrólitos, como cálcio e magnésio a emulsões estabilizadas com agentes tensoativos aniônicos.
- II. Presença de crescimento bacteriano.
- III. Mudança de temperatura (aquecimento ou congelamento).

Está(ão) **correta(s)** a(s) afirmativa(s)

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

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

Qualquer agente que destrua o filme interfacial quebrará a emulsão, dentre esses agentes estão a adição de eletrólitos a emulsões estabilizadas com agentes tensoativos aniônicos, o crescimento de bactérias e as mudanças de temperaturas.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 109.

38) A redução do tamanho de partículas possui o objetivo de auxiliar o processamento eficiente de partículas sólidas, facilitando a mistura de pós ou a preparação de suspensões. Para executar esse processo, pode-se usar moinhos, sendo esses classificados de acordo com o principal método empregado.

Relacione os tipos de moinhos identificados na primeira coluna com os métodos corretos, presentes na segunda coluna e, em seguida, assinale a alternativa que apresenta a sequência **correta**.

- (1) Facas () atrito.
(2) Martelos () combinação impacto e atrito.
(3) Rolos () corte.
(4) Bolas () impacto.

- a) 3 – 4 – 1 – 2
b) 4 – 1 – 2 – 3
c) 1 – 2 – 3 – 4
d) 2 – 3 – 4 – 1

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

O método do moinho de facas é o corte, o de martelos é o impacto, o de rolos é o atrito, enquanto o moinho de bolas combina o impacto e o atrito.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 182.

39) O fenômeno da tixotropia em géis liofóbicos caracteriza-se pela

- a) retirada do líquido do sistema, ficando apenas a estrutura da fase dispersa.
b) formação de ligações covalentes irreversíveis entre as macromoléculas.
c) transformação irreversível de gel em sol.
d) **transformação isotérmica não-química gel-sol-gel.**

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

Se um gel tixotrópico sofrer uma agitação simples, as ligações fracas que formam a estrutura em gel se rompem e um sol liofóbico é formado. Deixando o sistema em repouso, as partículas colidirão e ocorrerá a floculação, reformando o gel.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 98.

40) Emulsão é um sistema que consiste em duas fases líquidas imiscíveis, sendo que uma delas encontra-se dispersa no meio da outra na forma de finas gotículas (glóbulos). Muitas emulsões formam creme sob repouso. A fase dispersa, conforme sua densidade relativa à fase contínua sobe até a superfície ou desce até o fundo da emulsão, formando uma camada de emulsão mais concentrada. Analise em qual das situações apresentadas a velocidade de formação do creme pode ser diminuída.

- I. Aumento do tamanho dos glóbulos.
II. Aumento na diferença de densidade entre as duas fases.
III. Aumento da viscosidade da fase contínua.

Está(ão) **correta(s)** a(s) afirmativa(s)

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

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Diminuições no tamanho dos glóbulos e na diferença de densidade diminuem a formação do creme. O aumento da viscosidade da fase contínua também provoca a diminuição da velocidade de formação do creme.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 110.

41) A segregação é o efeito oposto à mistura, ou seja, os componentes tendem à separação. Deve-se tomar um cuidado especial para evitar que pós, previamente misturados, venham sofrer segregação durante o manuseio, como no processo de encapsulamento. Uma segregação por percolação é provocada pela diferença

- a) de ponto de fusão dos componentes de uma formulação.
- b) do coeficiente de partição dos componentes de uma formulação.
- c) entre o tamanho da partícula dos componentes de uma formulação.
- d) de solubilidade à umidade atmosférica dos componentes de uma formulação.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

As partículas menores tendem a cair dentro dos espaços vazios existentes entre as partículas maiores, deslocando-se, assim, para o fundo da massa.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 199.

42) Uma substância que absorve umidade suficiente da atmosfera a ponto de dissolver-se, denomina-se

- a) amorfa.
- b) polimórfica.
- c) eflorescente.
- d) deliquescente.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

Substâncias deliquescentes são substâncias que absorvem umidade da atmosfera a ponto de se dissolverem.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 142.

43) Para a mistura de pós, podem ser usados equipamentos misturadores. Qual tipo de misturador apresentado possui um mecanismo baseado no movimento de uma palheta ou pá pelo produto (misturador por agitação)?

- a) Misturador em Y.
- b) Misturador cúbico.
- c) Misturador planetário.
- d) Misturador de cone duplo.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

O misturador planetário possui um mecanismo baseado no movimento de uma palheta ou pá. Os outros aparelhos apresentados nas alternativas são misturadores de volteaduras.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 203-204.

44) Assinale a alternativa que geralmente constitui uma **desvantagem** para o uso de soluções como forma farmacêutica oral em comparação com as formas farmacêuticas cápsulas e comprimidos.

- a) Facilidade de absorção pelo sistema gastrointestinal.
- b) Uniformidade de distribuição em todas as partes da preparação.
- c) Facilidade de deglutição, especialmente para o uso pediátrico e geriátrico.
- d) Estabilidade microbiológica da preparação, não requerendo adição de conservantes.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

Muitas vezes, as soluções constituem um meio propício para o crescimento de micro-organismos, requerendo, portanto, a adição de conservantes. Assim sendo, a estabilidade microbiológica é uma desvantagem para o uso de solução como forma farmacêutica.

Fonte: AULTON, Michael E. Delineamento de Formas Farmacêuticas. 2. ed. Porto Alegre: Artmed, 2005. Pág. 318.

45) Qual das formas farmacêuticas abaixo é classificada como sólida?

- a) Elixir.
- b) Óvulo.
- c) Pasta.
- d) Pomada.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Pomadas e pastas são semi-sólidas; elixir é líquido e óvulo é sólido.

Fonte: FARMACOPEIA Brasileira. 5ª edição. Brasília, 2010.

46) Sobre a natureza físico-química de fármacos administrados por via oral e sua influência na absorção, assinale a alternativa **correta**.

- a) O pKa é o pH, no qual as formas ionizadas estão em proporção maiores que as formas não ionizadas e, por isso, melhor absorvidas.
- b) O estado de ionização da molécula é um fator determinante de absorção, já que, isoladamente, a fração ionizada do fármaco é geralmente absorvida.
- c) O aumento do tamanho de partículas de uma determinada substância facilita a penetração de água entre as partículas, aumentando a velocidade de dissolução.
- d) **Várias substâncias hidrofóbicas são muito ativas via parenteral, mas não são muito efetivas quando administradas via oral, devido à sua baixa absorção.**

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

- pKa é o pH onde as formas ionizadas e não ionizadas estão em proporções iguais;
- A fração não ionizada;
- A redução do tamanho das partículas.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 160.

47) Indique a característica que constitui uma **desvantagem** da administração de medicamentos por via oral em pós como forma farmacêutica, quando comparada às formas sólidas compactadas.

- a) Facilidade de deglutição.
- b) Menor incidência de irritação gástrica.
- c) **Mascaramento dos sabores desagradáveis.**
- d) Dissolução nos fluidos orgânicos mais rápida.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

Fármacos com sabores desagradáveis não são convenientes mascarados quando dispensados na forma de pó.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 176.

48) Uma determinada formulação contém as substâncias descritas nas alternativas abaixo. Qual delas possui a função principal de ser um edulcorante?

- a) Ácido cítrico anidro.
- b) Creatina monoidratada.
- c) **Acesulfame de potássio.**
- d) Carbonato monossódico de glicina.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

Dextrose, aspartame, sacarina, acesulfame são os edulcorantes mais utilizados.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 194.

49) Uma das características necessárias para uma preparação oftálmica é a "isobatmia", que significa que a preparação

- a) deve ser estéril.
- b) **deve ter pH igual ao da lágrima (7,2 – 7,4).**
- c) não deve conter partículas visíveis a olho nu.
- d) deve ter uma concentração de partículas igual ao da lágrima (mesma pressão osmótica).

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Isobatmia se refere ao mesmo valor de pH entre duas soluções.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 483.

50) Durante o processo de granulação, os grânulos se apresentam em diferentes estágios. O estágio que possui as características “tipicamente não esférico, superfície ‘seca’, macio, com baixa densidade e um conteúdo de umidade menor que 13,6%”, é o

- a) capilar.
- b) pendular.**
- c) funicular.
- d) capilar amassado.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Os grânulos no estágio pendular possuem as seguintes características: tipicamente não esférico, superfície “seca”, macio, possuindo baixa densidade e com um conteúdo de umidade menor que 13,6%.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 197.

51) Os agentes aglutinantes são substâncias com propriedades adesivas, capazes de promover a coesividade essencial para ligação de partículas sólidas e formação dos aglomerados que constituem os grânulos. Os aglutinantes são classificados como polímeros naturais, sintéticos ou açúcares. Qual desses aglutinantes é um polímero sintético?

- a) Sorbitol.
- b) Gelatina.
- c) Goma arábica.
- d) Carboximetilcelulose sódica.**

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

Gelatina e goma arábica são polímeros naturais; sorbitol é um açúcar.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 198.

52) O controle de qualidade dos granulados pode ser observado através da verificação de alguns parâmetros. O parâmetro que verifica se os grânulos devem ser suficientemente resistentes, para não retornar ao estado de pó durante o curso da sua manipulação e transporte, denomina-se

- a) fluidez.
- b) friabilidade.**
- c) porosidade.
- d) densidade aparente.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Friabilidade é a medida da resistência dos grânulos em retornar ao estado de pó durante o curso da manipulação e transporte dos mesmos.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 200.

53) Sobre as especificações de qualidade para cápsulas gelatinosas duras, analise as afirmativas a seguir.

- I. O conteúdo de umidade deve ser maior que 20%.
- II. Devem se dissolver imediatamente na água a 25°C.
- III. Não devem apresentar odor estranho quando armazenadas em frasco hermeticamente fechado durante 24 horas nas condições de temperatura entre 30 a 40°C.

Está(ão) **correta(s)** a(s) afirmativa(s)

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

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

As especificações de qualidade para cápsulas gelatinosas duras incluem: o conteúdo de umidade deverá ser entre 10 a 16%; devem se manter por no mínimo 15 minutos sem se dissolver na água a 25°C e não devem apresentar odor estranho quando armazenadas em frasco hermeticamente fechado durante 24 horas nas condições de temperatura entre 30 a 40°C.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 206.

54) A encapsulação é o processo no qual os componentes ativos e diluentes previamente misturados são acondicionados em cápsulas de tamanho adequado. Assinale a alternativa que normalmente constitui uma etapa anterior ao processo de encapsulamento.

- a) Tamisação.
- b) Destilação.
- c) Dissolução.
- d) Evaporação.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

A tamisação uniformiza o tamanho das partículas e facilita a mistura dos componentes.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 217.

55) Sobre as características físico-químicas ideais para a formulação de pó seco para inalação, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma e, em seguida, assinale a alternativa que apresenta a sequência **correta**.

- () O tamanho das partículas do fármaco deve estar entre 1 a 5 µm.
 - () A profundidade da penetração e o depósito das partículas nos aerossóis são diretamente proporcionais à densidade.
 - () As substâncias hidrofóbicas dispersam mais facilmente que as substâncias hidrofílicas.
 - () As substâncias hidrocópicas são reagentes de primeira escolha como excipientes neste tipo de formulação.
- a) F – F – V – V
 - b) F – V – F – V
 - c) V – F – F – F
 - d) V – F – V – V

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: D)

A profundidade da penetração e depósito das partículas nos aerossóis são inversamente proporcionais à densidade.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 556.

56) O prazo de validade é a data após cuja preparação manipulada não deve ser usada, se acondicionada corretamente (recipientes hermeticamente fechados e protegidos da luz, na temperatura ambiente controlada). Acerca dos critérios para formulações magistrais, informe se é verdadeiro (V) ou falso (F) o que se afirma e, em seguida, assinale a alternativa que apresenta a sequência **correta**.

- () Para formulações sólidas e líquidas não aquosas, o prazo de validade não deve exceder a 25% do tempo remanescente para a data de expiração do produto original.
 - () Para formulações sólidas e líquidas não aquosas, se a fonte de ingrediente for uma substância farmacopeica, o prazo de validade não deve exceder a 6 meses.
 - () Para formulações contendo água, se os ingredientes forem originalmente sólidos, o prazo de validade não deverá ultrapassar 14 dias quando estocados a temperaturas baixas.
 - () Para outras formulações, o prazo de validade deverá ser próximo de 30 dias ou a duração da terapia.
- a) V – V – V – V
 - b) V – F – F – V
 - c) F – F – F – V
 - d) F – V – V – F

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

Todas as afirmativas apresentadas são verdadeiras e coerentes.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 281.

57) As bases dermatológicas podem ser classificadas quanto ao conteúdo de água. Assim sendo, que tipo de base possui as seguintes características: “insolúveis em água, não laváveis e tampouco absorvem água, untuosas e ação emoliente e oclusiva”?

- a) Bases graxas.
- b) Emulsões água em óleo.
- c) Emulsões óleo em água.
- d) Bases de absorção anidras.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: A)

As bases graxas são insolúveis em água, não são laváveis e tampouco absorvem água. São untuosas e apresentam ação emoliente e oclusiva.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 288.

58) Qual dessas substâncias pode ser classificada como uma base solúvel em água (hidrossolúvel) utilizada para a confecção de pomadas?

- a) Lanolina.
- b) Vaselina.
- c) PEG 400.
- d) Anfocerina.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

Dentre as substâncias apresentadas, a anfocerina e lanolina são bases de absorção anidras e a vaselina é uma base graxa. PEG 400 é uma base hidrossolúvel.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 291.

59) Sobre a via de administração nasal, assinale a alternativa **correta**.

- a) Possui absorção lenta.
- b) As formas farmacêuticas usadas possuem ação local ou sistêmica.
- c) Um grande problema dessa via é o metabolismo de primeira passagem.
- d) Uma vantagem para o uso dessa via é o longo período que o fármaco fica disponível para absorção.

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: B)

Absorção rápida; não apresenta metabolismo de primeira passagem; curto período de absorção.

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 530.

60) A administração de um medicamento líquido por via oral, dividido em dose unitária como gota, é de longa tradição na farmácia galênica. Existem alguns fatores que influenciam a massa e o volume das gotas. Analise os fatores apresentados a seguir.

- I. Tensão superficial do líquido a ser administrado.
- II. Diâmetro de abertura do dispositivo de formação da gota.
- III. Quantidade de partículas presentes no líquido a ser administrado.

Está(ão) **correta(s)** a(s) afirmativa(s)

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

JUSTIFICATIVA DA ALTERNATIVA CORRETA: (LETRA: C)

A massa da gota depende de dois fatores principais: da tensão superficial do líquido e do diâmetro da extremidade do dispositivo de formação da gota (conta-gotas ou capilar etc).

Fonte: FERREIRA, Anderson de Oliveira. Guia prático da farmácia magistral. 4. ed. São Paulo, SP: Pharmabooks, 2010-2011. nv. ISBN v.1 9788589731454: v.2 9788589731. Pág. 572.