

ИЗУЧАЕМ ДИСЦИПЛИНУ

«ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ»

1. В зависимости от метода дозирования лекарственные формы делятся на следующие классы

Простые;
сложные
дозированные;
пролонгированные.

2. Укажите энтеральный путь введения лекарств?

внутримышечный;
подкожный;
ингаляционный
внутрь.

3. Что такое фармакопея?

это справочное пособие о хранении и приготовлении лекарственных средств для животных;
это сборник стандартов, лекарственных препаратов, средств, сырья, а также требований и положений, нормирующих их качество;
это сборник документов о разработке лекарственных средств, правилах их хранения и применения;
это сборник стандартов лекарственных средств регламентирующих их состав, физические и химические свойства.

4. Правила хранения лекарственных средств гр. А?

в специально оборудованных шкафах, в аптеках, которые оборудованы сигнализацией;
в отдельных помещениях, оборудованных специальными сейфами для хранения препаратов гр. А;
во внутренних, запирающихся на замок отделениях сейфов или несгораемых шкафов;
помещение должно контролироваться сигнализацией.

5. Назовите основные несовместимости лекарственных веществ?

биологическая, физическая, химическая;
физическая, химическая, фармакологическая;
физическая, биологическая, функциональная;
физическая, функциональная, фармакологическая.

6. Энтеральные формы - это лекарственные формы, вводимые в организм?

через рот;
внутрибрюшинно;
подкожно;
внутривенно.

7. Укажите из какой лекарственной формы при приеме внутрь лекарственное вещество всасывается и поступает в кровь быстрее?

раствор;
суспензия;
таблетки;
капсулы.

8. Укажите методы стерилизации растворов?

химическая стерилизация;
стерильная фильтрация;
тиндализация;
все вышеуказанное.

9. Какой объем чайной, десертной и столовой ложки?

5; 7,5-10; 15-20;
10; 15-20; 30-40;
15-20; 5; 7,5-10;
7,5-10; 15-20; 5.

10. Что характерно для введения лекарств в виде инъекций?

более быстрое развитие эффекта, чем при приеме внутрь;
необходимость стерилизации вводимых лекарств;
возможность применения лекарств, разрушающихся в ЖКТ;
все ответы верны.

11. Наиболее быстро фармакологический эффект развивается при введении лекарств?

подкожно;
внутримышечно;
внутривенно;
внутри.

12. С целью местного воздействия на кожу и слизистые оболочки наносят лекарственные формы?

порошки;
пасты;
мази;
все ответы верны.

13. Укажите основной путь введения в организм газов и летучих жидкостей?

внутри;
внутримышечно;
внутривенно;
ингаляционно.

14. Какое явление может иметь место при повторных введениях лекарств?

привыкание;
идиосинкразия;
синергизм;
потенцирование.

15. Что характерно для ингаляционного способа введения?

медленное развитие эффекта;
быстрое развитие эффекта;
возможность введения раздражающих веществ;
необходимость стерилизации вводимых лекарств.

16. Что характерно для сублингвального способа введения?

медленное развитие эффекта;
возможность введения раздражающих веществ;
необходимость стерилизации вводимых лекарств;
возможность попадания лекарственных веществ в общий кровоток, минуя печень.

17. Укажите основной путь выведения лекарств из организма?

почками с мочой;
печенью с желчью;
молочными железами с молоком;
легкими с выдыхаемым воздухом.

18. Парентеральные формы - это лекарственные формы, вводимые путем?

нанесения на кожу ;
инъекций в сосудистое русло (артерию, вену), под кожу или мышцу;
вдыхания, ингаляций;
слизистые оболочки организма.

19. К лекарственным веществам, разлагающимся с образованием летучих продуктов, относятся?

йодоформ;
пероксид;
хорамин Б;
все перечисленные.

20. Скорость оседания частиц суспензий под действием силы прямо пропорциональна...

температуре;
вязкости среды;
размеру частиц;
давлению.

21. Какая из приведенных систем является истинным раствором?

суспензия стрептоцида;
эмульсия с применением минерального масла;
суспензия угля активированного;
водно-спиртовой раствор.

22. Какой компонент принимается за растворитель в гомогенной системе, состоящей из 20г глюкозы и 15г воды?

глюкоза, т.к. ее по массе больше;
вода, т.к. она жидкая, как и полученный раствор;
глюкоза, т.к. ее молярная масса больше;
глюкоза, т.к. она твердая.

23. Почему для внутривенных инъекций используется 0,9%-ный водный раствор NaCl?

его осмотическое давление равно осмотическому давлению крови;
этот раствор будет гипотоническим по отношению к крови;
его осмотическое давление больше, чем осмотическое давление крови;
его осмотическое давление меньше, чем осмотическое давление крови.

24. Растворы называют гипотоническими ?

ниже осмотического давления плазмы крови;
выше осмотического давления плазмы крови;
состоящие из эталонных растворов до 33 % концентрации;
состоящие из растворов полиэтиленгликоля.

25. Высокой гигроскопичностью, которую учитывают при изготовлении лекарственных форм, обладает:

магния оксид;
теофиллин;
кальция хлорид;
терпингидрат.

26. Порошки лекарственных средств – это системы:

свободнодисперсные;
связанодисперсные;
гомогенные;
ультрамикрогетерогенные.

27. Первыми в ступке измельчают?

трудно измельчаемые вещества;
гигроскопичные вещества;
летучие и пахучие вещества;
индифферентные вещества.

28. Измельчение и смешивание порошков начинают, затирая поры ступки веществом?

мелкокристаллическим;
жидким;
аморфным;
индифферентным.

29. При приготовлении 10 порошков по прописи, в которой выписан скополамина гидробромид распределительным способом в дозе 0,003, следует взять тритурации?

1:10 – 0,03г;
1:10 – 0,3г;
1:100 – 0,3г.;
1:100 – 0,03г.

30. Дополните. Порошки – это лекарственная форма, для внутреннего и наружного применения, состоящая из одного или нескольких измельченных веществ, обладающая свойствами ...

сыпучести;
однородности;
гигроскопичности;
растворимости.

31. Для достижения большей степени дисперсности вещества измельчают?

присутствии твердых веществ (сахарозы, лактозы);
добавляют летучие жидкости (этанол, эфир);
присутствии веществ, обладающих скользящими свойствами (талька, кальция стерата и др.);
добавляют воду очищенную.

32. Атропина сульфат принадлежит к веществам?

наркотическим;
списка А;
прекурсорам;
списка Б.

33. Глюкоза принадлежит к веществам?

трудноизмельчаемым;
индифферентным;
списка Б;
красящим.

34. Камфора принадлежит к веществам?

трудноизмельчаемым;
индифферентным;
списка А;
красящим.

35. При изготовлении порошков по прописи, содержащей атропина сульфат 0,004 на все дозы тритурации?

- не используются;
- используется в соотношении 1:100;
- используется в соотношении 1:10;
- используется в соотношении 1:1000.

36. Фурацилин принадлежит к веществам?

- красящим;
- индифферентным;
- легкопылящим;
- гигроскопичным.

37. Магния оксид принадлежит к веществам?

- трудноизмельчаемым;
- индифферентным;
- списка А;
- распыляющееся при диспергировании.

38. Серия удовлетворяет требованиям ГФ, если отклонение массы капсулы не превышает?

- 10% от средней массы;
- 15% от средней массы;
- 25% от средней массы;
- 30% от средней массы.

39. В вощенные капсулы упаковывают порошки с веществами?

- пахучими ;
- летучими;
- гигроскопичным;
- имеющими неприятный вкус.

40. Выписанный в прописи рецепта экстракт белладонны соответствует?

- густому экстракту;
- жидкому экстракту;
- сухому экстракту;
- раствору густого экстракта.

41. К красящим лекарственным веществам не относят?

- этакридина лактат;
- индигокармин;
- калий перманганат;
- алюмокалиевые квасцы.

42.К трудно измельчаемым лекарственным веществам не относят?

йод;
тимол;
ментол;
азидин.

43.Вещества с красящими свойствами вводят в состав порошков?

первыми;
в последнюю очередь;
между двумя слоями неадсорбирующих веществ;
в растворенном виде.

**44.При изготовлении порошков по прописи, содержащей платифиллина гидротар-
трата 0,002 на все дозы тритурация:**

не используется;
используется в соотношении 1:100;
используется в соотношении 1:10;
используется в соотношении 1:1000.

**45.К наполнителям, используемым при изготовлении тритураций, предъявляют тре-
бования?**

фармакологической и физической индифферентности ;
отсутствии горького вкуса;
наличие корректирующего вкуса и запаха;
равного размера частиц наполнителя и лекарственного вещества.

46.Выписано

Recipe: Atropini sulfatis 0,0002
Anaesthesini 0,1
Sacchari 0,3

Misce fiat pulvis

D.t.d. № 20.

Рассчитайте какое количество сахара следует взять?

5,0;
5,2;
5,6;
6,4.

**47.Если вещества прописаны в равных количествах и при этом их физико-
химические свойства различны, то вначале измельчают ?**

крупнокристаллические вещества;
мелкокристаллические вещества;
красящие;
очередности нет.

48. Крупнокристаллическим веществом является?

натрия хлорид;
азидин;
магния карбонат;
кальция карбонат.

49. Лекарственные вещества, содержащие большое количество кристаллизационной воды, в сложные порошки вводят?

в высушенном виде ;
с добавлением спирта;
после тщательного растирания;
после смешивания с легко подвижными веществами.

50. К лекарственным веществам, содержащим большое количество кристаллизационной воды относят?

стрептоцид;
натрия сульфат;
магния карбонат;
крахмал.

51. Легко подвижные, «пылящие» вещества с малой объемной массой (магния окись, кальция карбонат и др.) добавляют в ступку?

в самую последнюю очередь;
в первую очередь ;
между двумя слоями;
смешивая с небольшим количеством спирта.

52. К легко подвижным «пылящим» веществам относят?

магния окись;
натрия сульфат;
лактоза;
борная кислота.

53. Ядовитые и сильнодействующие вещества используют в виде тритураций 1:10, если их количество менее грамм на всю массу?

0,001;
0,05;
0,0001;
0,1.

54. Ядовитые и сильнодействующие вещества используют в виде тритураций 1:100, если их количество менее грамм на всю массу

- 0,001;
- 0,05;
- 0,01;
- 0,1.

55. Для измельчения 1 г особо трудно измельчаемых веществ требуется?

- 5 капель спирта или 10 капель эфира;
- 20 капель спирта или 25 капель эфира;
- 15 капель спирта или 20 капель эфира;
- 10 капель спирта или 15 капель эфира.

56. Для измельчения 1 г менее трудно измельчаемых веществ требуется?

- 2 капли спирта или 4 капли эфира;
- 5 капель спирта или 8 капель эфира;
- 10 капель спирта или 15 капель эфира;
- 15 капель спирта или 20 капель эфира.

57. К особо трудно измельчаемым веществам относят?

- ментол;
- 1 натрия гидроксид;
- 1 натрия сульфат;
- 1 анальгин.

58. К особо трудно измельчаемым веществам относят?

- йод;
- натрия сульфат;
- проторгол;
- магния сульфат.

59. К особо трудно измельчаемым веществам относят?

- тимол;
- натрия сульфат;
- алюмо-калиевые квасцы;
- магния сульфат.

60. К менее трудно измельчаемым веществам относят?

- кислота борная;
- магния сульфат;
- поливинил;
- камфора.

61.К менее трудно измельчаемым веществам относят?

кислота салициловая;
тимол;
йод;
кислота ацетилсалициловая.

62.Для однородного смешивания сборов с эфирными маслами необходимо введение их?

в виде растворов в воде или спирте без последующей сушки;
в виде растворов в воде или спирте с последующей сушкой;
в сухом виде;
в растворенном виде.

63.Выбор номера ступки проводят с учетом:

массы порошка;
количества вносимого этанола для улучшения измельчения;
количества вносимого эфира для улучшения измельчения;
общего объёма ступки.

64.Камфора принадлежит к веществам:

списка Б;
водорастворимым;
взрывоопасным;
индифферентным.

65.К менее трудно измельчаемым веществам относят?

стрептоцид;
камфора;
тимол ;
метамизол натрия.

66.Красящие вещества помещают в ступку?

первыми;
в последнюю очередь;
между двумя слоями неокрашенного вещества;
нет очередности.

67.К красящим веществам относят?

метиленовый синий;
магния сульфат;
натрия тетраборат;
кальция карбонат.

68.К красящим веществам относят?

рибофлавин;
магния окись;
натрия сульфат;
алюмо-калиевые квасцы.

69.Крупнокристаллические вещества вводят в состав сборов?

после растворения путем опрыскивания ;
после измельчения ;
с добавлением клейких растворов;
в виде мельчайших порошков .

70.Компоненты сбора смешивают?

на глубокой емкости;
не смешивают;
на большом листе глянцевой бумаги с помощью шпателя;
нет правильного ответа.

71.Для изготовления длительно хранящихся дустов используют один из следующих наполнителей?

крахмал;
лактоза;
тальк;
натрия сульфат.

72.Антибиотики (кроме левомецетина) относятся к ... веществам?

не растворимым;
противовирусным;
термолабильным;
спороцидным.

73.Камфора относится к веществам?

Списка Б;
Водорастворимым;
Взрывоопасным;
Индифферентным.

74.Для измельчения 1 грамма камфоры требуется?

10 капель спирта или 15 капель эфира;
8 капель спирта или 12 капель эфира;
20 капель спирта или 25 капель эфира;
25 капель спирта или 30 капель эфира.

75.Массо-объемная концентрация выражает?

количество жидкого лекарственного вещества в миллилитрах в общем объеме жидкой лекарственной формы в сантиметре кубическом;
количество вещества в граммах в общем объеме жидкой лекарственной формы в миллилитрах;
количество вещества в граммах в общей массе жидкой лекарственной формы в граммах;
количество вещества в миллилитрах в общей массе жидкой лекарственной формы в граммах.

76.В массо-объемной концентрации изготавливают: водные и водно-спиртовые растворы твердых лекарственных веществ, водные и водно-спиртовые суспензии с содержанием твердых веществ менее?

5%;
3 %;
2%;
10%.

77.Растворимость большинства лекарственных веществ увеличивается при?

увеличении температуры;
уменьшении температуры;
увеличении концентрации вещества;
увеличении количества вспомогательных веществ.

78.Под названием «вода» при отсутствии особых указаний понимают?

воду дистиллированную;
воду очищенную;
воду для инъекций ;
воду кристаллизационную.

79.По массе дозируют?

водно-спиртовые растворы;
растворы с концентрацией лекарственных веществ 3% и более;
растворы аммиака;
жирные масла.

80.По объему дозируют?

жирные масла;
глицерин;
димексид;
водные растворы лекарственных веществ.

81.В объемной концентрации изготавливают растворы?

спирта;
эфира;
хлороформа;
ихтиола.

82. В объемной концентрации изготавливают растворы?

кислоту молочную;
масла эфирные;
пергидроль;
кислоту хлористоводородную.

83. С увеличением температуры взаимная растворимость ограниченно растворимых жидкостей ?

в большинстве случаев возрастает;
ухудшается;
не изменяется;
приводит к уменьшению объема.

84. Растворимость газов в жидкостях принято выражать коэффициентом ?

увеличения объема;
поглощения;
увеличения давления;
прессуемости.

Какое количество раствора в мл выписывают для применения в качестве глазных капель мелким животным:

5 мл;
2 мл;
15 мл;
20 мл.

85. При изготовлении растворов дозируют по объему?

спирт этиловый;
глицерин;
воду;
эфир медицинский.

86. При изготовлении растворов дозируют по объему?

масло подсолнечное;
сироп сахарный;
хлороформ;
спирт этиловый.

87. При отсутствии в рецепте и в другой нормативной документации указаний о концентрации этанола используют этанол% концентрации?

33%;
40%;
90%;
96%.

88. Раствор натрия хлорида - это система?

гомогенная;
микрөгетерогенная;
ультрагетерогенная;
связнодисперсная.

89. Для получения воды очищенной не используют метод?

ионного обмена;
ректификации;
обратного осмоса;
дистилляции.

90. Объем воды очищенной, взятой для изготовления 200 мл раствора магния сульфата 10 % концентрации (КУО=0,5 мл/г), равен?

200 мл;
180 мл;
190 мл;
195 мл.

91. Нагревание применяют для ускорения процесса растворения?

с использованием вязких растворителей;
с использованием этанола;
с использованием эфира;
с использованием спирто-эфирных смесей.

92. Под названием «эфир» понимают?

спирто-эфирный раствор;
водно-эфирный раствор;
эфир «медицинский» ;
эфир очищенный.

93. Комплексообразование применяют при изготовлении растворов?

йода;
борной кислоты.
кальция глюконата;
натрия хлорида.

94. При изготовлении 200 мл раствора фурациллина в концентрации 1:5000 была взвешена навеска фурациллина?

0,02;
0,4;
0,04;
0,5.

95. Растворы, содержащие этанол, добавляют в сложные микстуры в порядке?

уменьшения концентрации этанола;
увеличении концентрации этанола;
нет никакой очередности;
перед применением.

96. Концентрация глюкозы (%) в микстуре состава: глюкозы – 8,0, раствора натрия бромида – 4,0-200 мл, настойки пустырника – 10 мл, адонизида – 6 мл, равна?

4;
8;
3,7;
7,8.

97. Растворы, содержащие летучие вещества, нагревают при температуре не более?

20-25 °С;
40-45 °С;
50 °С;
60-65 °С.

98. При изготовлении раствора кальция глюконата 10% концентрации проводят?

нагревание;
обработку ультразвуком;
тщательное перемешивание;
нет особенностей.

99. При выборе растворителя пользуются?

правилом – Подобное растворяется в подобном
правилом – Дерягина;
эмульгирующими свойствами растворителя ;
термостабильными свойствами растворителя.

100. Жидкости, содержащие эфир и его смеси со спиртом?

нагревают до 20-25 °С;
нагревают до 40-45 °С;
нагревают до 50-60 °С;
не нагревают.

101. Бактериальные эндотоксины – это?

липополисахариды клеточных стенок;
живые микроорганизмы;
продукты жизнедеятельности бактерий;
мицелий плесневых грибов.

102. Бактериальные эндотоксины определяют при помощи?

рефрактометра;
LAL- теста;
спектрофотометром;
атомно-адсорбционного анализа.

103. Пирогенность воды очищенной определяют постановкой биопробы?

на белых мышах;
на кроликах;
не определяют;
на крысах.

104. Изменение в объеме после растворения лекарственного вещества учитывают?

в случае превышения фактической концентрации над максимальной;
в случае превышения максимальной концентрации над фактической ;
в любом случае;
не учитывают.

105. При изготовлении микстур, в состав которых основной дисперсионной средой является ароматная вода, не используют?

летучие растворители;
вязкие растворители;
концентрированные растворы лекарственных веществ;
пропиленгликоль.

106. К медленнорастворимым лекарственным веществам относятся?

кислота борная, фурацилин;
стрептоцид, сульфадимезин;
кафора, ментол;
натрия бромид, калия бромид.

107. Если в рецепте выписана кислота хлористоводородная без обозначения концентрации, отпускают Acidum hydrochloricum dilutum?

6,2 – 6,4%;
8,2 – 8,4%;
2,2 – 2,4%;
4,2 – 4,4%.

108. При изготовлении раствора по Демьяновичу №2 при расчетах принимают за единицу раствор кислоты?

25% кислоту хлористоводородную;
8,2 – 8,4% кислоту борную;
25% кислоту серную;
8,2 – 8,4% кислоту серную.

109. Если растворы выписаны под условным названием (жидкость Бурова, жидкость калия ацетата, формалин), то при расчетах стандартные жидкости принимают за?

- 50% вещество;
- 99,9% вещество;
- учитывают фактическое содержание;
- 100% вещество.

110. Жидкости дозируют по объему, исключение составляет?

- пергидроль;
- кислота хлористоводородная;
- аммиак;
- кислота серная.

111. Если растворы выписаны под химическим названием (алюминия ацетата основного, калия ацетата, водорода пероксида, формальдегида), то при расчетах исходят из?

- 100% концентрации;
- 50% концентрации;
- 25% концентрации;
- фактического содержания веществ.

112. Если в рецепте прописан *Solutio Hydrogenii peroxydi* без обозначения концентрации, то в соответствии с ГФ следует отпустить *Solutio Hydrogenii peroxydi didiluta*?

- 7,6%;
- 3%;
- 25%;
- 30%.

113. Концентрированные растворы рекомендуется изготавливать из веществ?

- кристаллизационных ;
- негигроскопичных;
- вспомогательных;
- содержащих значительное количество кристаллизационной воды.

114. В случае отсутствия мерной посуды расчеты объема воды для изготовления концентрата осуществляют?

- с использованием плотности концентрированного раствора;
- с учетом его вязкости;
- с учетом БАВ;
- с учетом ПАВ.

115. Изменение объема и тепловой эффект свидетельствуют о?

превышении предела растворимости;

механическом характере процесса;

физико-химическом взаимодействии молекул растворителя и растворяемого вещества;

несовместимости и невозможности изготовления препарата.

116. Для учета изменения объема, возникающего при растворении вещества, следует использовать при расчетах коэффициент?

водопоглощения;

расходный;

увеличения объема;

преломления.

117. Жидкость Бурова представляет собой раствор?

калия ацетата;

свинца ацетата;

основного ацетата алюминия;

квасцов.

118. Для изготовления 200 мл 5% раствора формальдегида стандартного(37%) раствора следует взять?

10мл;

10,8мл;

27мл;

29,4мл.

119. Для изготовления 500 мл 3% раствора перекиси водорода следует взять пероксида?

10 мл;

15 мл;

50,0;

15,0.

120. Объем воды очищенной, необходимый для изготовления 1000мл концентрированного 50% раствора магния сульфата ($K_{УО}=0,5$ мл/г), составил?

949мл;

750мл;

922мл;

934мл.

- 121. Изготавливая 200мл раствора, содержащего 3,0 натрия бензоата (КУО=0,3мл/г) и 4,0 натрия гидрокарбоната (КУО=0,3 мл/г), отмеривают воды очищенной?**
196,5мл;
197мл;
198,2мл;
202мл.
- 122. Глобулярные ВМС?**
плохо растворяются в воде;
хорошо растворяются в воде;
частично растворяются в воде;
нерастворимы в воде.
- 123. Какое влияние оказывает температура на величину набухания?**
увеличивает скорость набухания;
уменьшает скорость набухания;
скорость не изменяется;
увеличивает скорость набухания, затем уменьшает.
- 124. Как можно описать зависимость величины набухания от молекулярной массы?**
с увеличением молекулярной массы набухание ускоряется;
с увеличением молекулярной массы набухание замедляется;
с уменьшением молекулярной массы набухание ускоряется;
с уменьшением молекулярной массы набухание замедляется.
- 125. Раствор пепсина готовят, растворяя пепсин?**
в воде;
в спирте;
в растворе разведенной хлористоводородной кислоты;
в хлороформе.
- 126. Нагревание и тщательное перемешивание приведет к снижению качества раствора при растворении?**
кофеина;
кислоты борной ;
натрия гидрокарбоната;
кальция глюконата.
- 127. Дополните. Суспензии в условиях аптек получают приемом и конденсационным методом?**
перемешивания;
расплавлени;
комплексообразования;
взмучивания.

128. Различают суспензии для применения?

внутримышечного;
внутривенного;
в спинномозговой канал;
подкожного.

129. Дополните. Не допускается изготовление суспензий, содержащих вещества?

минеральные;
содержащие этанол;
поливитаминные;
ядовитые.

130. Суспензии контролируют определяя?

время распадаемости;
ресуспендируемость;
наличие ядовитых веществ;
наличие растворителя.

131. К гидрофильным лекарственным веществам относятся?

камфора;
алюминия гидроксид;
ментол;
стрептоцид.

132. К гидрофобным веществам относятся?

ментол;
глюкоза;
бентонит;
метилцеллюлоза.

133. Без стабилизатора в аптеке изготавливают суспензии из веществ?

гидрофобных;
гидрофильных;
с резко выраженными гидрофобными свойствами;
не изготавливают.

134. Прием взмучивания (фракционирования) применяют при изготовлении суспензий веществ?

гидрофобных;
гидрофильных;
с резко выраженными гидрофобными свойствами;
гидрофильных с концентрацией дисперсной фазы до 3%.

135. По правилу Дерягина для лучшей дисперсности частиц при изготовлении суспензий растворитель к ЛВ добавляют в количестве?

1 мл на 1 гр;

2 мл на 1 г;

0,4-0,5 мл на 1 гр;

0,2-0,3 мл на 1 гр.

136. Эффект Ребиндера обеспечивает?

склеивающее действие;

скользящее действие ;

расклинивающее действие ;

антиадгезивное действие.

137. Для стабилизации суспензий веществ с гидрофобными свойствами используют?

желатозу;

ихтиол;

лактозу;

раствор адреналина гидрохлорида 0,1%.

138. Для получения устойчивой дисперсионной системы необходимо добавление стабилизатора ?

к висмуту нитрату;

к ихтиолу;

к колларголу;

к крахмалу.

139. Для получения тонко измельченных лекарственных веществ рекомендуется сначала получать концентрированную суспензию путем растирания суспендируемых веществ в воде, растворах лекарственных веществ или другой вспомогательной жидкости в количестве?

1/1 от массы измельчаемого лекарственного вещества;

1/2 от массы измельчаемого лекарственного вещества;

2/1 от массы измельчаемого лекарственного вещества;

1/3 от массы измельчаемого лекарственного.

140. Суспензии?

фильтруют;

не фильтруют;

частично пропускают через фильтр;

все ответы верны.

141. Тимол перед приготовлением эмульсии растворяют в?
масле;
воде;
глицерин;
хлороформе.

142. Растворение протаргола улучшает?
энергичное взбалтывание;
настаивание на поверхности воды при комнатной температуре;
добавление электролитов;
применение ультразвука.

143. Коагуляция коллоидных растворов при фильтровании обусловлена?
влиянием углекислоты воздуха;
скоростью фильтрования;
примесями ионов металлов в фильтрующем материале;
давлением столба фильтруемой жидкости.

144. Коагуляцию коллоидных растворов могут вызвать следующие факторы?
фильтрование через стеклянный фильтр №2-4;
фильтрование через стеклянный фильтр №1;
изотонирование;
применение стабилизаторов.

145. Раствор протаргола это система?
гомогенная;
связаннодисперсная;
ультрамикрогетерогенная;
грубодисперсная.

146. Электролиты в коллоидных растворах?
вызывают коагуляцию;
улучшают растворимость лекарственных веществ;
улучшают стабильность растворов;
являются стабилизаторами.

147. Коллоидные растворы в воде образуют?
висмута нитрат основной;
сульфадимезин;
ихтиол;
фенилсалицилат.

148. Аптечное производство от заводского отличается?

объемом производства;
требованиями к качеству дисперсионных сред;
номенклатурой лекарственных форм;
требованиями к качеству лекарственных средств.

149. Формообразующим веществом является?

вазелин;
ихтиол;
твины;
стрептоцид.

150. Лекарственная форма - ?

мазь;
проторгол;
лактоза;
поливиниловый спирт.

151. Лекарственное средство - ?

суспензии;
раствор перекиси водорода 3%;
мазь;
эмульсия.

152. Магния оксид является ... веществом?

красящим;
распыляющееся при диспергировании;
сильнодействующим;
гигроскопичным.

153. Дополните: «Вторым в ступку помещают вещества по принципу: отменьшего к большему так, чтобы не было превышено соотношение?»

1:2;
1:1;
1:5;
1:10.

154. Первыми в отмеренном объеме воды растворяют?

вещества общего списка;
вещества списка А;
вещества списка Б;
не имеет значения.

155. Дополните. Изменение общего объема при растворении нескольких веществ в воде учитывают, если их суммарное содержание составляет?

- 1%;
- 3%;
- 5%;
- 10%.

156. Для изготовления 500 мл 3 % раствора перекиси водорода необходимо стандартного раствора пергидроля (30 %)?

- 10,0;
- 50,0;
- 15,0;
- 30,0.

157. При изготовлении какого раствора всегда исходят из фактического содержания действующего вещества?

- раствор аммиака;
- раствор формалина;
- раствор пергидроля;
- жидкость Бурова.

158. Скорость оседания частиц в кинетически неустойчивых системах описывается законом ?

- ньютона;
- стокса;
- генри;
- гиббса.

159. При отсутствии указаний о концентрации в соответствии с ГФ для изготовления 200,0 эмульсии берут масла?

- 50,0 г ;
- 5,0 г ;
- 10,0 г ;
- 20,0 г.

160. Камфору, ментол, тимол, жирорастворимые витамины, гормоны перед приготовлением эмульсии растворяют в?

- воде;
- масле ;
- спирте ;
- эфире.

161. Сколько лекарственного растительного сырья и воды необходимо взять для приготовления 200 мл настоя цветков ромашки?

- 1:1;
- 1:10;
- 1:400;
- 1:200.

162. Извлечения из лекарственного растительного сырья, содержащего сильнодействующие вещества, готовят в соотношении?

- 1:400;
- 1:200;
- 1:100;
- 1:10.

163. Для изготовления отвара коры дуба (150 мл) необходимо измельченного сырья?

- 10,0;
- 15,0г;
- 0,5г;
- 1,5г.

164. Настои из сырья, содержащего эфирные масла?

- готовят при постоянном перемешивании;
- готовят в плотно закрытой инфундирке;
- процеживают, не охлаждая;
- добавляют кислоту соляную.

165. Для замедления (продлонгирования) действия препарата применяют его?

- спиртовые растворы;
- водные растворы ;
- масляные растворы или эмульсии;
- все ответы верны.

166. Если в рецепте выписано лекарственное вещество без указания его концентрации, то готовят мазь?

- 1%;
- 10%;
- 5%;
- 0,5%.

167. Массу мази определяют?

- после ее фасования в предварительно тарированный флакон для отпуска;
- до ее фасования в предварительно тарированный флакон для отпуска;
- не определяют;
- суммированием масс компонентов мази.

168. Для изготовления мазей с антибиотиками рекомендована основа?

консистентная эмульсия вода-вазелин;

вазелин-ланолин 1:1;

вазелин-ланолин безводный 9:1;

ланолин безводный-вазелин 4:6.

169. Если в рецепте масса ректальных суппозиториев не указана, то она должна составлять?

1,0г ;

3,0г;

1,3г;

0,3г.

170. Суппозитории должны плавиться при?

комнатной температуре;

температуре тела;

0°C;

40°C.

171. Антибиотики - это лекарственные препараты, подавляющие жизнедеятельность возбудителей инфекционных заболеваний?

спор;

бактерий;

вирусов;

простейших.

172. Бактерицидное действие антибиотиков заключается в?

полном разрушении клетки инфекционного агента;

прекращения деления его клеток;

развития генетических мутаций в клетках инфекционного агента;

нет правильного ответа.

173. Бактериостатическое действие антибиотиков заключается в?

полном разрушении клетки инфекционного агента;

прекращении деления его клеток;

частичном разрушении клетки инфекционного агента;

все ответы верны.

174. К медленно растворимым лекарственным веществам относят?

калия бромид;

натрия бромид;

кальция глюконат;

кальция хлорид.

- 175. Для изотонирования 500 мл воды очищенной потребуется натрия хлорида?**
2,0;
4,5 ;
5,0;
5,8.
- 176. Нагревание холодной воды при приготовлении раствора калия перманганата проводят при концентрации?**
0,1%;
1,0%;
3,0%;
10 % и более.
- 177. После изготовления раствора калия перманганата для укупорки используют стекло цвета?**
красного;
оранжевого;
синего;
прозрачное.
- 178. К красящим веществам относят?**
натрия тетраборат;
кислоту салициловую;
стрептоцид;
йод.
- 179. Раствор по Демьяновичу №1 готовится в ... концентрации?**
60%;
30%;
20%;
100%.
- 180. Раствор кислоты хлористоводородной концентрированный, содержит HCl?**
24,8-25,2% ;
39,8-40,2% ;
49,8-50,2% ;
99,8-100,2%.
- 181. Раствор аммиака при отсутствии в рецепте концентрации изготавливают в ... концентрации?**
10%;
2%;
25%;
3%.

182. Раствор кислоты уксусной ледяной содержит концентрацию ДВ?

- 99%;
- 25%;
- 30%;
- 96%.

183. Формалин содержит формальдегида, %?

- 35%;
- 25%;
- 10%;
- 50%.

184. Пергидроль содержит перекиси водорода,%?

- 25%;
- 30%;
- 99%;
- 70%.

185. Сколько потребуется раствора аммиака (10%) для приготовления его 6% раствора в объеме 200 мл?

- 80 мл;
- 120 мл;
- 60 мл;
- 30 мл.

186. Сколько потребуется раствора аммиака (10 %) для приготовления его 5% раствора в объеме 400 мл?

- 100 мл
- 24,5 мл;
- 20 мл;
- 200 мл.

187. Сколько потребуется раствора формальдегида(37%) для приготовления его 5% раствора в объеме 100 мл?

- 47,3 мл;
- 12,4 мл;
- 33,2 мл;
- 13,5 мл.

188. Явление контракции при смешивании спирта с водой обозначает?
уменьшение объема смеси по сравнению с арифметической суммой смешиваемых объемов;
увеличение объема смеси по сравнению с арифметической суммой смешиваемых объемов;
повышение температуры при смешении воды и спирта;
понижение температуры при смешении воды и спирта.

189. Учет спирта ведется?
по объему;
по массе;
по сроку годности;
по алкоголетрическим таблицам.

190. Спиртовые растворы обладают бактерицидным действием, начиная с ... % концентрации?
20%;
40%;
70%;
96%.

191. Максимум бактерицидного действия спирта этилового приходится на его ... % концентрацию?
96%;
85%;
70%;
40%.

192. В фармакологическом отношении спирт этиловый является?
индифферентным веществом;
растворителем;
веществом наркотического действия;
консервантом.

193. Хлороформ хорошо растворяется в смеси с:
водой;
глицерином;
этанолом;
эпирто-глицериновых растворах.

194. Хлороформ дозируют по:
объему;
массе;
крепости;
степени очистки.

195. Эфир дозируют по:

объему;
массе;
крепости;
степени очистки.

196. Эфир не применяют в смеси с:

глицерином;
спиртом этиловым;
маслами жирными;
водных растворов.

197. Эфир относится к ... жидкостям

не летучим;
летучим;
вязким;
маслянистым.

198. Сколько потребуется пергидроля для приготовления 5% раствора перекиси водорода в объеме 200 мл:

24,5;
20,5;
30,3;
33,3 .

199. Сколько потребуется пергидроля для приготовления 3% раствора перекиси водорода в объеме 120 мл:

27,5;
24,5 ;
20,0 ;
12,0 .

200. Сколько потребуется спирта этилового 96% для приготовления 70% раствора в объеме 300 мл:

218,7 мл;
120,3 мл;
105мл;
110 мл.

201. Хранят эфир в хорошо закупоренных емкостях из:

нержавеющей стали;
оранжевого стекла;
химически стойкой пластмассы;
нейтрального стекла.

202. Пропиленгликоль относят к:

растворителям;
порошкам;
сиропам;
силиконам.

203. В фармацевтической практике применяют в основном ... % растворы глицерина?

30-34%;
40-43%;
86-90 %;
96-100%.

204. Глицерин является веществом?

гигроскопичным;
списка Б;
летучим;
списка А.

205. Димексид представляет собой?

порошок желтого цвета;
бесцветную прозрачную жидкость;
газ;
полимерное волокнистого строения вещество.

206. Пропиленгликоль является веществом?

гигроскопичным;
списка А;
взрывоопасным;
сосудорасширяющим.

207. К силиконовым жидкостям относят?

эилон-4, эсилон-5;
эиликоны;
сульфоны;
амиды.

208. Димексид дозируют по?

объему;
массе;
крепости;
степени очистки.

209. Жирные и минеральные масла дозируют по?

объему;
массе;
степени очистки;
вязкости.

210. Силиконовые жидкости дозируют по?

объему;
массе;
степени очистки;
вязкости.

211. Ихтиол дозируют по?

объему;
массе;
содержанию серы;
вязкости.

212. Эвтектические смеси – это ..?

сплавы, образовавшиеся в результате взаиморастворения нескольких твердых веществ, обладающих низкой температурой плавления;
сплавы жидких и вязких растворов;
сплавы полимерных веществ;
синтетические вещества.

213. Протаргол содержит около% серебра?

9%;
30%;
70%;
90%.

214. Колларгол содержит около% серебра?

9%;
30%;
70%;
90%.

215. Тиксотропия (тиксотропность) — ...

способность субстанции разжижаться от механического воздействия и сгущаться в состоянии покоя;
способность субстанции сгущаться от механического воздействия и разжижаться в состоянии покоя;
способность субстанции к кристаллизации;
способность субстанции к расслоению.

216. При добавлении к растворам ВМС электролитов может произойти явление?
высаливания;
желатинирование;
синерезис;
разжижение.

РАЗДЕЛ 4 Суспензии.

217. Дополните. Суспензии в условиях аптек получают приемом и конденсационным методом?

перемешивания;
расплавления;
комплексообразования;
взмучивания.

218. Размер частиц в суспензиях достигает до ...

100 мкм;
200 мкм;
500 мк;
1000 мкм.

219. Суспензии вводят парентеральным путем ...

внутримышечно;
внутривенно;
подкожно;
применимы все выше указанные методы введения.

220. К стабилизаторам, применяемым для стабилизации суспензий гидрофобных веществ относят?

уголь активированный;
бентонит;
белую глину;
желатозу.

221. Скорость оседания частиц суспензий обратно пропорциональна:

вязкости;
объёму суспензии;
количеству дисперстной фазы;
количеству добавленного этанола.

222. При изготовлении суспензий приемом взмучивания (фракционирования) одним из первых технологических подходов является?

приготовление первичной пульпы;
разбавление двухкратным количеством растворителя;
тщательное перемешивание;
добавление БАВ.

223. При длительном кипячении раствора крахмала происходит?

гидролиз крахмала;
улетучиваемость крахмала;
образование осадка;
помутнение раствора.

224. Калия йодид в растворах ...

не растворим;
растворим;
выпадает в осадок;
вызывает опалесценцию.

225. Для приготовления 150 мл 70% раствора этилового спирта из 96% требуется?

109 мл 96% этилового спирта и 41 мл воды;
120 мл 96% этилового спирта и 30 мл воды;
90 мл 96% этилового спирта и 60 мл воды;
130 96% этилового спирта и 20 мл воды.

226. Для приготовления истинной эмульсии, без указания в рецепте количества семян используем соотношение?

1:5;
1:0,5;
1:10;
1:2.

226. Укажите нужное соотношение входящих компонентов при приготовлении ложных (масляных) эмульсий?

0,5 части масла, 1 часть эмульгатора и до 10 частей воды;
0,5 части масла, 1 часть эмульгатора и до 15 частей воды.
1 часть масла, 0,5 части эмульгатора и до 10 частей воды;
1 часть масла, 1 часть эмульгатора и до 10 частей воды.

227. Замораживание эмульсий?

допустимо;
недопустимо;
допустимо в определенных условиях;
нет правильного ответа.

228. При отсутствии указаний о концентрации в соответствии с ГФ для изготовления 100,0 эмульсии берут масла?

50,0 г;
5,0 г;
10,0 г;
20,0 г.

229. ПАВ – это вещества, которые...

повышают активность ионов на поверхности раздела фаз;
увеличивают поверхностное натяжение растворителя;
не изменяют поверхностное натяжение растворителя;
уменьшают поверхностное натяжение растворителя.

230. Обратный процесс адсорбции – это...

абсорбция;
сорбция;
хемосорбция;
десорбция.

231. Образующие эмульсию две жидкости должны...

хорошо смешиваться;
не смешиваться;
быть полярными;
быть неполярными.

232. Эмульсии – это системы, в которых дисперсная фаза?

газ;
твердое тело;
полярная жидкость;
жидкость, не смешивающаяся с дисперсионной средой.

233. При изготовлении эмульсий главной технологической операцией является:

предварительное измельчение лекарственных веществ ;
интенсивное перемешивание;
изготовление первичной эмульсии с использованием эмульгатора;
введение водорастворимых веществ.

234. К эмульгаторам из животного сырья относят?

твины;
мыла;
ланолин ;
крахмальный клейстер.

235. Кипячение эмульсий

не допустимо;
допускается в течении нескольких минут;
проводят при добавлении стабилизаторов;
проводят с целью стерилизации .

236. Какая из мазевых основ проходит в подкожную клетчатку ?

парафин;

вазелин;

свиной жир очищенный;

воск.

237. Какая из мазевых основ не проникает в кожу?

свиной жир очищенный;

вазелин;

ланолин водный;

говяжий жир.

238. Укажите происхождение вазелина?

растительное;

животное;

продукт переработки нефти;

минеральное.

239. Укажите, какое количество сухого, не растворенного в основе вещества должно быть в пасте?

5%;

10%;

15%;

25%.

240. Укажите, как используют линименты?

наносят на кожу;

втирают в кожу;

поливают кожу;

вводят внутрь.

241. Укажите, какое действие не проявляют линименты?

местноанестезирующее;

противовоспалительное;

прижигающее;

противопаразитарное.

242. Укажите компоненты линимента бальзамического по Вишневскому?

масло вазелиновое, масло беленное, масло подсолнечное;

масло вазелиновое, масло беленное, нашатырный спирт;

спирт этиловый, деготь березовый, ксероформ;

масло касторовое, деготь березовый, ксероформ.

243. Масса пилюли?

0,1-0,5г;
0,1- 2,0г;
более 0,5г;
более 1,0 г.

244. В качестве формообразующих веществ для пилюль можно использовать?

порошки и экстракты корней солодки, алтея, одуванчика;
белую глину с водой;
порошки корней солодки, алтея, одуванчика с водой;
все перечисленное выше.

245. Белую глину с дистиллированной водой используют при приготовлении пилюль, содержащих?

препараты йода, калия перманганат, соединения железа, серебра;
препараты йода, алое;
соединения тяжелых металлов, алкалоиды;
алкалоиды, алое, калия перманганат.

246. Масса болюса?

0,5 до 50,0г ;
1,0 – 10,0г;
0,5 – 5,0г;
0,1 – 5,0г.

247. Виды суппозиторий?

ректальные, вагинальные;
арики, овули;
палочки;
все перечисленное правильно.

248. Сколько граммов глазной мази выписывают крупному животному

10-20;
30-40;
50-70;
80-100.

249. При изготовлении болюсов с окислителями можно использовать в качестве вспомогательного вещества:

муку ржаную;
муку ржаную с сиропом сахарным;
белую глину;
глюкозу.

