1. **Вода очищенная, используемая для приготовления стерильных растворов, кроме испытаний на отсутствие хлоридов, сульфатов, солей кальция, дополнительно подвергается в аптеке испытаниям на отсутствие:**

А. Нитратов, диоксида углерода, восстанавливающих веществ;

Б. Диоксида углерода, восстанавливающих веществ, аммиака;

В. Аммиака, рН среды, нитратов;

Г. Нитратов, диоксида углерода, рН среды;

1. **Реактивы для определения ионов кальция в воде очищенной**

А. Бария хлорид, кислота хлористоводородная;

Б. Серебра нитрат, азотная кислота;

В. Аммония оксалат, аммония гидроксид, аммония хлорид

Г. Аммония гидроксид аммония хлорид, кислота хлористоводородная;

1. **Реактивы для определения сульфатов в воде очищенной:**

   А. Нитрат серебра с азотной кислотой

   Б. Хлорид бария с хлороводородной кислотой

  В. Оксалат аммония

  Г. Перманганат калия с серной кислотой

1. **Вода очищенная, используемая для приготовления стерильных растворов, подвергается обязательным испытаниям на отсутствие:**

А. Хлоридов, сульфатов, солей кальция;

Б. Хлоридов, аммиака, солей кальция;

В. Аммиака, сульфатов, диоксида углерода;

1. **Отсутствие примеси восстанавливающих веществ в воде очищенной устанавливают :**

А. По появлению синей окраски от прибавления раствора дифениламина ;

Б. По сохранению окраски раствора перманганата калия в среде серной кислоты;

В. По сохранению окраски раствора перманганата калия в среде хлористоводородной кислоты;

Г. По обесцвечиванию раствора перманганата калия в среде серной кислоты;

Д.По появлению красной окраски от прибавления раствора фенофталеина;

1. **Формула расчета в рефрактометрии:**

А. Х (%) = n-n0

F

Б. Х (г) = Т х V х К х Vлек.формы

А

В. Х (%) = Т х V х К х 100

А

Г. Т = Э х С

1000

1. **Для определения концентрации раствора при прямом титровании используется формула расчета:**

А.                  А· (С-В)                                                    Б.                  V·К· Т· 100

        Х=     -------------                                                            Х=      -------------

                          В                                                                                       а

В.              А· (В-С)                                                        Г.                 V· К· Т· Р· А

        Х= -------------                                                                  Х= -------------------

                  100· р-В                                                                               а      · А1

д) Х= n-n0

F

1. **Спиртовой раствор борной кислоты горит:**

А. Красным пламенем;

Б. Желтым пламенем

В. Пламенем с зеленой каймой;

Г. Фиолетовым пламенем;

1. **Катион натрия окрашивает пламя горелки в:**

А. Зеленый цвет;

Б. Желтый цвет;

В. Фиолетовый цвет;

1. **Калия йодид можно обнаружить по окрашиванию пламени в:**

А. Желтый цвет

Б. Красный

  В. Фиолетовый

Г. Зеленый

1. **Качественная реакция на хлориды:**

А. +AgNO3→ белый осадок, растворимый в аммиаке;

Б. +AgNO3→ желтый осадок, растворимый в аммиаке;

В. +BaCL2→ белый осадок, растворимый в минеральных кислотах

1. **Цвет осадка в реакции NаCL + AgNO3 → AgCL↓ + NaNO3:**

А. Белый;

Б. Черный;

В. Кирпично-красный;

Г. Желтый;

1. **Бромид-ион в солях определяют по окрашиванию хлороформного слоя при действии окислителей в следующий цвет:**

А. Розовый

Б. Фиолетовый

В. Оранжевый

Г. Синий

1. **Качественный экспресс-анализ проводят:**

А. На предметных стеклах

Б. В пробирках

В. На предметных стеклах, в пробирках, в фарфоровых чашках

Г. Фарфоровых чашках

1. **Метод количественного определения натрия тетрабората:**

А. Алкалимерия;

Б. Аргентометрия;

В. Ацидиметрия;

Г. Комплексонометрия;

1. **Натрия тиосульфат, натрия гидрокарбонат можно идентифицировать одним и тем же реагентом:**

А. Раствором йода;

Б. Раствором калия перманганата;

В. Раствором нитрата серебра;

Г. Разведенной соляной кислотой;

1. **Вид химического контроля глазных капель и мазей, содержащих ядовитые и наркотические вещества:**

А. Качественный;

Б. Количественный;

В. Полный (качественный и количественный);

1. **Химический контроль заключается в оценке качества изготовленных лекарственных форм по показателям:**

А. Подлинность;

Б. Испытания на чистоту и допустимые примеси;

В. Количественное определение;

1. **Органолептический контроль проводится по показателям:**

А. Цвет

Б. Запах

В.Внешний вид

Г. Механические включения

1. **Концентрированные растворы подлежат следующим видам обязательного контроля:**

А.Органолептический

Б. Письменный

В. Полный химический

Г. Физический

1. **Обязательные виды внутриаптечного контроля**

А. Органолептический

Б. Письменный

В. Химический

Г. При отпуске

1. **Лекарственные формы, изготовленные в аптеке по индивидуальным рецептам или требованиям ЛПУ проверяются провизором–аналитиком выборочно, но не менее:**

А. 5 лекарственных форм;

Б. 10 лекарственных форм;

В. 8 лекарственных форм;

Г. 3 лекарственных форм;

1. **Индикатор аргенометрического титрования по Мору:**

А. Железо-аммонийные квасцы;

Б. Дифенилкарбазид;

В. Хромат калия;

Г. Хромовый темно-синий;

1. **Титрованные растворы применяемые в меркуриметрии:**

А. Серебра нитрат;

Б. Гидроксид натрия;

В. Нитрат ртути;

Г. Нитрат натрия;

Д. Перманганат натрия;

1. **Индикаторы, применяемые в методе Фаянса:**

А. Хромат калия;

Б. Эозинат натрия;

В. Фенолфталеин;

1. **Индикаторы, применяемые в методе Фольгарда:**

А. Дифенилкарбазид;

Б. Железо-аммонийные квасцы;

В. Эозинат натрия;

1. **Титрант и индикатор метода Мора:**

А. Раствор серебра нитрата и раствор хромата калия

Б. Раствор серебра нитрата и бромфеноловый синий

В. раствор серебра нитрата и эозинат натрия

Г. Раствор серебра нитрата, раствор роданида аммония и железоаммонийные квасцы

1. **Оттитровать по методу Мора можно:**

А. 5% раствор натрия гидрокарбонат;

Б. 25% раствор магния сульфата;

  В. 20% раствор натрия бромида;

Г. 10% раствор натрия салицилата.

1. **Лекарственное средство, при добавлении к которому кислоты хлористоводородной разведенной выделяется СО2(диоксид углерода):**

А. Магния сульфат;

Б. Натрия гидрокарбонат;

В. Натрия хлорид;

Г. Кальция хлорид;

1. **Факторы, влияющие на показатель преломления в рефрактометрии:**

А. Длина волны;

Б. Концентрация раствора;

В. Природа вещества;

Г. Природа растворителя;

Д. Температура;

1. **Метод рефрактометрии основан на:**

А. Измерении длины волны;

Б. Измерении показателя преломления;

В. Измерении плотности;

Г. Измерении объема титрованного раствора, пошедшего на титрование;

1. **Показатель преломления (рефрактометрия) при увеличении концентрации…:**

А. …уменьшается

Б. … увеличивается

В. … не меняется

1. **Процентная концентрация выражается:**

А. Числом граммов растворенного вещества, содержащегося в 100 мл раствора;

Б. Числом молей растворенного вещества, содержащегося в одном литре раствора;

В. Числом граммов растворенного вещества, содержащегося в данном объеме раствора;

1. **Алкалоиды – это**

А. Биологически активные органические соединения, которые являются биологическими катализаторами процессов обмена веществ в организме;

Б. Азотсодержащие органические вещества, обладающие основными свойствами, растительного, реже животного происхождения;

1. **Метод нитрометрии основан на:**

А. Окислительных свойствах нитрита натрия;

Б. Свойстве первичных аминов вступать в реакцию диазотирования с нитритом натрия;

В. Свойстве нитрита натрия вступать в реакцию комплексообразования;

1. **Обязательные условия для нитритометрии:**

А. Присутствие КВr

Б. Низкая температура

В. Присутствие органического растворителя

Г. Низкая скорость реакции

Д. Нагревание

1. **Метод аргентометрии основан на:**

А. Образовании малодиссоциируемых солей

Б. Осаждении галогенов в виде серебряных солей

В. Образовании окрашенных комплексных соединений

Г. Реакции нейтрализации

1. **Нитритометрия – это:**

А. Прямое титрование;

Б. Заместительное титрование;

В. Обратное титрование;

1. **При количественном определении новокаина в лекарственной форме «Раствор Новокаина 0,5% - 50,0» установлено, что** **фактическое содержание новокаина составляет 1,08 г. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **При количественном определении калия иодида в прописи Раствор Калия иодида 1% - 300,0 установлено**, **что фактическое содержание калия иодида составляет 3,1г. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **Изготовлен раствор Кальция глюконата 5% 150 мл. В результате количественного определения установлено, что содержание кальция глюконата составляет 7.43 гр. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **Изготовлен раствор глюкозы 10% 200 мл. Методом рефрактометрии установлено, что n= 1.3476. F=0,00142. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **Изготовлен раствор натрия хлорида 10% 400мл. При количественном определении раствора методом рефрактометрии установлено, что n=1,3497. F=0,00164. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **Изготовлены порошки по прописи: Дибазол 0,001, Глюкоза 0,2 №10. При количественном анализе установлено содержание: Дибазола – 0,00095 г, Глюкозы – 0,21г. Данная лекарственная форма приготовлена:**

А. Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

1. **В результате физического контроля внутриаптечной фасовки спирта этилового 70% по 150,0 установлены количества спирта 145,0;155,0;143,0. Оцените качество фасовки:**

А Удовлетворительно

Б. Неудовлетворительно

В. Частично удовлетворительно

1. **При количественном определении новокаина гидрохлорида методом нитритометрии его процентное содержание рассчитывается по формуле:**

А) Х (%) = 0,02728 х V х 100 х К

а

Б) Х (%) = 0,02728 х (Vк –Vоп.) х 100 х К

а

В) Х(%) = n – 1, 333

F

1. **Количественное определение Н2О2 проводили в такой последовательности: 1мл определяемого раствора поместили в мерную колбу на 50 мл, довели водой до метки, после перемешивания взяли оттуда 5 мл, добавили раствор Н2 SO4, оттитровали 0,1 М р-ром KMnO4. Выберите подходящую формулу расчета:**

А. Х (%) = Т х V х 100 х К х 50

1 х 5

Б. Х (%) = Т х (Vк –Vоп.) х 100 х К

1

В. Х (%) = Т х V х 100 х К

а

1. **При количественном определении натрия хлорида методом аргентометрического титрования (Р-р Натрия хлорида 0,9% - 400,0) его содержание в гр. в данной лекарственной форме рассчитывается по формуле:**

А. Х = 0,005844 х V х 100 х К

а

Б. Х = 0,005844 х (Vк –Vоп.) х 400 х К

а

В. Х = 0,005844 х V х 400 х К

а

1. **Отклонения, допустимые в массе навески отдельных лекарственных веществ, в жидких лекарственных формах определяются:**

   А.На концентрацию в %;

  Б. На массу навески каждого вещества;

  В. На общий объем лекарственной формы в мл.;

Г. На общую массу лекарственной формы;

1. **Фармакопейный метод определения соляной кислоты:**

А. Перманганатометрия

Б. Осадительное титрование

В. Ацидиметрия

Г. Алкалиметрия

1. **Галогениды в лекарственных формах количественно можно определить методами:**

А. Аргентометрическими;

Б. Окислительно-восстановительными;

В. Комплексонометрическими;

1. **Реактивы для определения подлинности лекарственной формы состава Кислоты Хлористоводородной 1% - 200мл:**

   А. Бария хлорид

   Б. Оксалат аммония с аммиачно-буферной смесью

   В. Нитрат серебра с азотной кислотой

1. **Раствор перекиси водорода титруют:**

   А. Раствором перманганата калия;

  Б. Раствором серебра нитрата;

   В. Раствором Трилона Б;

Г. Раствором гидроксида натрия;

1. **Титрант для определения кислоты хлористоводородной:**

    А. Раствор перманганата калия

    Б. Раствор гидроксида натрия

    В. Раствор серной кислоты

Г. Раствор Трилона Б

1. **Количественное определение хлорида кальция проводят комплексонометрически в присутствии:**

    А. Карбонатного буферного раствора

    Б. Аммиачно-буферного раствора

   В. Ацетатного раствора

 Г. Спирта этилового

1. **Количественное определение борной кислоты проводят в присутствии:**

   А.Этилового спирта

  Б. Глицерина

   В. Уксусной кислоты

Г. Хлороформа

1. **Количественный анализ концентрата кальция хлорида можно провести методом:**

   А. Нейтрализации

   Б. Нитритометрии

В. Трилонометрии

Г. Йодометрии

Д. Аргентометрии

1. **Необходимым условием определения перекиси водорода методом перманганатометрии является:**

## А. Сернокислая среда

## Б. Нагревание

## В. Щелочная среда

## Г. Присутствие азотной кислоты

## Д. Присутствие натрия карбоната

1. **Метод количественного определения натрия тетрабората:**

А. Алкалимерия;

Б. Аргентометрия;

В. Ацидиметрия;

Г. Комплексонометрия

1. **Приемочный контроль лекарственных препаратов проводится по показателям:**

А. Маркировка

Б. Упаковка

В. Описание

Г. Количественное определение действующего вещества

**Тесты будут разделены на варианты по 15 вопросов!!!!!**