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!!!!!**