**ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО РАЗДЕЛУ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА.**

**ВАРИАНТ-1**

1 ИНДИКАТОР В МЕТОДЕ ЙОДОМЕТРИИ

А) калия хромат

Б) фенолфталеин

В) эозинат натрия

Г) крахмал

2.ИНДИКАТОР В МЕТОДЕ АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФАЯНСУ

А) железо-аммониевые квасцы

Б) эозинат натрия

В) калия хромат

Г) метиловый оранжевый

3.ГРУППОВОЙ РЕАКТИВ НА ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА, СОДЕРЖАЩИЕ ХЛОРИД-, БРОМИД- И ЙОДИД – ИОНЫ

А) бария хлорид

Б) серебра нитрат

В) дифениламин

Г) калия перманганат

4.БРОМ ОКРАШИВАЕТ ХЛОРОФОРМНЫЙ СЛОЙ В

А) цвет фиолетовый цвет

Б) желто-оранжевый

В) розовый цвет

Г) синий цвет

5.РАСТВОР СЕРЕБРА НИТРАТА НЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

А) натрия тиосульфата

Б) натрия хлорида

В) калия бромида

Г) магния сульфата

6.КАТИОН НАТРИЯ ОКРАШИВАЕТ БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ В

А) желтый цвет

Б) фиолетовый цвет

В) кирпично-красный цвет

Г) зеленый цвет

7.КАТИОН КАЛИЯ ОКРАШИВАЕТ БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ В

А) зеленый цвет

Б) желтый цвет

В) фиолетовый цвет

Г) кирпично-красный цвет

8.КАТИОН КАЛЬЦИЯ ОКРАШИВАЕТ БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ В

А) фиолетовый цвет

Б) зеленый цвет

В) желтый цвет

Г) кирпично-красный цвет

9.ЦВЕТ ОСАДКА В РЕАКЦИИ СЕРЕБРА НИТРАТА С НАТРИЯ БРОМИДОМ

А) желтый

Б) светло-желтый

В) розово-желтый

Г) черный

10.РАСТВОР ГЕКСАНИТРОКОБАЛЬТАТА (III) НАТРИЯ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

А) кальция хлорида

Б) калия хлорида

В) натрия бромида

Г) магния сульфата

11.ИНДИКАТОР АРГЕНТОМЕТРИЧЕСКОГО ТИТРОВАНИЯ ПО МЕТОДУ МОРА

А) калия дихромат

Б) дифенилкарбазон

В) железо-аммонийные квасцы

Г) калия хромат

12.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАЛИЯ ЙОДИДА

А) алкалиметрия

Б) комплексонометрия

В) аргентометрия

Г) ацидиметрия

13.НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТ, НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ МОЖНО ОТКРЫТЬ ОДНИМ РЕАКТИВОМ

А) кислотой хлороводородной

Б) раствором йода

В) раствором серебра нитрата

Г) раствором калия перманганата

14.ЙОД ОКРАШИВАЕТ ХЛОРОФОРМНЫЙ СЛОЙ В

А)зеленый цвет )

Б) фиолетовый цвет

В) желтый цвет

Г) синий цвет

15.ФАРМАКОПЕЙНЫЙ МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПЕРОКСИДА ВОДОРОДА

А) перманганотометрия

Б) йодометрия

В) ацидиметрия

Г) комплексонометрия

16.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА

А) броматометрия

Б)йодометрия

В) аргентометрия

Г) алкалиметрия

17.СВОЙСТВА ПЕРЕКИСИ ВОДОРОДА, НА КОТОРЫХ ОСНОВАН ПЕРМАНГАНАТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ЕЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ А) основных

Б) окислительных

В) кислотных

Г) восстановительных

18.РЕАКТИВ НА ГИДРОКАРБОНАТ-ИОН

А) нитрат серебра

Б) кислота хлороводородная

В) оксалат аммония

Г) гидрофосфат натрия

19.ЛЕКАРСТВЕННОЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ ПРИ ДОБАВЛЕНИИ КИСЛОТЫ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ ВЫДЕЛЯЕТ ДИОКСИД УГЛЕРОДА

А) натрия хлорид

Б) кальция хлорид

В) натрия гидрокарбонат

Г) магния сульфат

20.ОТЛИЧИТЬ РАСТВОР НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА ОТ РАСТВОРА НАТРИЯ КАРБОНАТА МОЖНО ПО

А) индикатору фенолфталеину

Б) индикатору метиловому красному

В) реакции с уксусной кислотой

Г) реакции с серной кислотой

**ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО РАЗДЕЛУ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА.**

**ВАРИАНТ-2**

1.СПИРТОВЫЙ РАСТВОР БОРНОЙ КИСЛОТЫ ГОРИТ

А) желтым пламенем

Б) пламенем с зеленой каймой

В) красным пламенем

Г) фиолетовым пламенем

2.КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КИСЛОТЫ БОРНОЙ ПРОВОДЯТ В ПРИСУТСТВИИ

А) спирта

Б) хлороформа

В)глицерина

Г) спирто-хлороформной смеси

3. РАСТВОРОМ НАТРИЯ ГИДРОФОСФАТА ОПРЕДЕЛЯЮТ ПОДЛИННОСТЬ

А) кальция хлорида

Б) калия хлорида

В) натрия бромида

Г) магния сульфата

4.КОМПЛЕКСОНОМЕТРИЯ – ФАРМАКОПЕЙНЫЙ МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА

А) глюкозы

Б) натрия хлорида

В)магния сульфата

Г) дифенгидрамина гидрохлорида

5.КОЛИЧЕСТВЕННОЕ СОДЕРЖАНИЕ КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ МЕТОДОМ

А)нитритометрии

Б) ацидиметрии

В)комплексонометрии

Г) алкалиметрии

6.МЕТОДАМИ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ И АРГЕНТОМЕТРИИ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ СОДЕРЖАНИЕ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА

А) новокаина гидрохлорида

Б) дифенгидрамина гидрохлорида

В) глюкозы

Г) кальция хлорида

7. ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, СОДЕРЖАНИЕ КОТОРОГО НЕЛЬЗЯ ОПРЕДЕЛИТЬ МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ

А) калия хлорид

Б) кальция хлорид

В) цинка сульфат

Г) магния сульфат

8.ИНДИКАТОР МЕТОДА АРГЕНТОМЕТРИИ ПО ФОЛЬГАРДУ

А) эозинат натрия

Б) калия хромат

В) железо-аммониевые квасцы

Г) бромфеноловый синий

9. ВОДА ОЧИЩЕННАЯ ПРОВЕРЯЕТСЯ В АПТЕКЕ НА ОТСУТСТВИЕ

А) хлоридов, сульфатов, восстанавливающих веществ

Б) хлоридов, сульфатов, солей аммония

В) хлоридов, солей кальция, диоксида углерода

Г) хлоридов, сульфатов, солей кальция

10.ПРОТАРГОЛ – КОЛЛОИДНЫЙ ПРЕПАРАТ С СОДЕРЖАНИЕМ СЕРЕБРА (%)

А) 7,5 – 8,5

Б) не менее 70

В) не более 7

Г) 10,5

11.ВОДА ОЧИЩЕННАЯ И ВОДА ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ ДОЛЖНЫ ПОДВЕРГАТЬСЯ ПОЛНОМУ ХИМИЧЕСКОМУ АНАЛИЗУ

А) ежеквартально

Б) еженедельно

В) ежедневно

Г) ежемесячно

12.ПРИ ПРОВЕДЕНИИ РЕФРАКТОМЕТРИЧЕСКОГО АНАЛИЗА ИЗМЕРЯЮТ

А) угол вращения

Б) пропускание

В) оптическую плотность

Г) показатель преломления

13.ОПРЕДЕЛЕНИЕ КОЛИЧЕСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ В КОНЦЕНТРИРОВАННЫХ РАСТВОРАХ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

А)поляриметрии

Б) флуориметрии

В) рефрактометрии

Г) фотометрии

14. В СОСТАВ 5% СПИРТОВОГО РАСТВОРА ЙОДА ВХОДЯТ

А) йод, калия йодид, спирт 95% и вода поровну

Б) йод, калия йодид, спирт 70%

В) йод, калия йодид, спирт 90% и вода поровну

15. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ РАСТВОРА ПРОТАРГОЛА 1% - 10МЛ В АПТЕКЕ ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

А) алкалиметрии

Б) аргентометрии

В)тиоцианометрии

Г) меркуриметрии

16.РАСТВОР ГЕКСАГИДРОКСОСТИБАТА КАЛИЯ (КАЛИЯ ПИРОАНТИМОНАТА) ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ

А) калия хлорида

Б) магния сульфата

В) натрия хлорида

Г) кальция хлорида

17.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА

А) нитритометрия

Б) алкалиметрия

В) аргентометрия

Г) ацидиметрия

18.ПРИ ИЗГОТОВЛЕНИИ 10МЛ 2% РАСТВОРА КАЛИЯ ЙОДИДА ДОПУСКАЕТСЯ ОТКЛОНЕНИЕ 10%. СОДЕРЖАНИЕ КАЛИЯ ЙОДИДА ДОЛЖНО БЫТЬ

А) не менее 0,18г и не более 0,22г

Б) не менее 1,8г и не более 2,2г

В) не менее 9мл и не более 11мл

Г) не менее0,018г и не более 0,022г

19.ТРЕБОВАНИЯ К КАЧЕСТВУ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ СОГЛАСНО ПРИКАЗУ № 751Н

А) отсутствие бромидов, сульфатов, солей кальция

Б) отсутствие хлоридов, сульфатов, солей кальция

В) отсутствие солей аммония, углерода диоксида, солей кальция

Г) отсутствие восстанавливающих веществ, аммиака, тяжелых металлов

20.РАСТВОРОМ ГИДРОКСИДА КАЛЬЦИЯ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ОПРЕДЕЛЯЮТ ОТСУТСТВИЕ ПРИМЕСИ

А) нитратов

Б) солей кальция

В) солей аммония

Г) диоксида углерода

**ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ ПО РАЗДЕЛУ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ СРЕДСТВА.**

**ВАРИАНТ-3**

1.ПРИ КИПЯЧЕНИИ 100МЛ ВОДЫ С 0,01МОЛЬ/Л РАСТВОРОМ КАЛИЯ ПЕРМАНГАНАТА В СЕРНОКИСЛОЙ СРЕДЕ ОПРЕДЕЛЯЮТ ОТСУТСТВИЕ

А) диоксида углерода

Б) солей аммония

В) восстанавливающих веществ

Г) солей кальция

2. РЕАКТИВЫ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ СОЛЕЙ КАЛЬЦИЯ И МАГНИЯ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ СОГЛАСНО ГФ XIII

А) натрия эдетат, протравный черный, буферный раствор аммония хлорида

Б) серебра нитрат, азотная кислота

В) бария хлорид, кислота хлористоводородная

Г) натрия сульфид, уксусная кислота

3.СВЕЖЕПРИГОТОВЛЕННЫМ РАСТВОРОМ ДИФЕНИЛАМИНА ОПРЕДЕЛЯЮТ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ПРИМЕСИ

А) хлоридов

Б) солей кальция и магния

В)нитратов и нитритов

Г) сульфатов

4.ОБРАЗУЕТ БЕЛЫЙ ТВОРОЖИСТЫЙ ОСАДОК ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С РАСТВОРОМ СЕРЕБРА НИТРАТА

А) калия йодид

Б) натрия тиосульфат

В)натрия хлорид

Г) раствор йода спиртовой 5%

5.ЦВЕТ КАЙМЫ БЕСЦВЕТНОГО ПЛАМЕНИ ПРИ ГОРЕНИИ СПИРТОВОГО РАСТВОРА КИСЛОТЫ БОРНОЙ

А) зеленый

Б) красный

В) желтый

Г) фиолетовый

6.МЕТОД РЕФРАКТОМЕТРИИ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РАСТВОРА

А) калия иодида 3%

Б) цинка сульфата 0,25%

В) кислоты хлористоводородной 2%

Г) глюкозы 5%

7.МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РАСТВОРА МАГНИЯ СУЛЬФАТА 33% ПРИ ВНУТРИАПТЕЧНОМ КОНТРОЛЕ

А)ацидиметрия

Б) алкалиметрия

В) рефрактометрия

Г) меркуриметрия

8.РЕАГЕНТ НА КАТИОН МАГНИЯ MG2+

А) бария хлорид

Б) аммония оксалат

В) серебра нитрат

Г) натрия фосфат

9.ЦВЕТ ОСАДКА, ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ МАГНИЯ СУЛЬФАТА С РАСТВОРОМ БАРИЯ ХЛОРИДА

А) желтый

Б) белый

В) кирпично-красный

Г) сине-фиолетовый

10.ПРИЧИНА ИЗМЕНЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА И ВНЕШНЕГО ВИДА ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ МАГНИЯ СУЛЬФАТА

А) выветривание кристаллизационной воды

Б) гидролиз соли

В) окисление

Г) восстановление

11..ЛЕКАРСТВЕННОЕ СРЕДСТВО, ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ КОТОРОГО ПРОИСХОДИТ ВЫВЕТРИВАНИЕ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЫ

А) натрия гидрокарбонат

Б) натрия хлорид

В) калия иодид

Г) цинка сульфат

12. БЕСЦВЕТНЫЕ КРИСТАЛЛЫ, НА ВОЗДУХЕ РАСПЛЫВАЮТСЯ В СОБСТВЕННОЙ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЕ

А) натрия тетраборат

Б) бария сульфат

В) кальция хлорид

Г) натрия гидрокарбонат

13. ЦВЕТ БЕСЦВЕТНОГО ПЛАМЕНИ ПРИ ВНЕСЕНИИ СОЛИ КАЛЬЦИЯ

А) кирпично-красный

Б) желтый

В) фиолетовый

Г) желто-зеленый

14..ЦВЕТ ОСАДКА ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ РАСТВОРА СЕРЕБРА НИТРАТА С РАСТВОРОМ КАЛИЯ ХРОМАТА

А) желтый

Б) белый

В) кирпично-красный

Г) светло-желтый

15.КОРИЧНЕВОЖЕЛТЫЙ ИЛИ КОРИЧНЕВЫЙ ЛЕГКИЙ ПОРОШОК БЕЗ ЗАПАХА, ЛЕГКО РАСТВОРИМ В ВОДЕ

А) протаргол

Б) колларгол

В) серебра нитрат

Г) натрия висмутатосновной

16.. ИНДИКАТОРОМ МЕТОДА КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ЯВЛЯЕТСЯ

А) кислотный хром темно-синий

Б) бромтимоловый синий

В) эозинат натрия

Г) кристаллический фиолетовый

17.. МЕТОДОМ ПЕРМАНГАНАТОМЕТРИИ ОПРЕДЕЛЯЮТ

А) калия йодид

Б) фурацилин

В) перекись водорода

Г) нитрат серебра

18..ТИТРОВАНИЕ БОРНОЙ КИСЛОТЫ МЕТОДОМ АЛКАЛИМЕТРИИ ВЕДУТ В ПРИСУТСТВИИ

А) глицерина

Б) ацетата окисной ртути

В) аммиачно-буферного раствора

Г) ледяной уксусной кислоты

19..ТИТРОВАНИЕ МАГНИЯ СУЛЬФАТА МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ ВЕДУТ В ПРИСУТСТВИИ

А)разбавленной серной кислоты

Б) глицерина

В) ацетата окисной ртути

Г) аммиачно-буферного раствора

20..ТИТРОВАНИЕ ПЕРЕКИСИ ВОДОРОДА МЕТОДОМ ПЕРМАНГАНАТОМЕТРИИ ВЕДУТ В ПРИСУТСТВИИ

А) аммиачно-буферного раствора

Б)разбавленной серной кислоты

В) ледяной уксусной кислоты

Г) гидроксида натрия