

Тестовые вопросы по дисциплине «Фармацевтическая химия»
Модуль 2 Неорганические и металлоорганические лекарственные
вещества

1. НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТ, НАТРИЯ НИТРИТ И НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ МОЖНО ДИФФЕРЕНЦИРОВАТЬ ОДНИМ РЕАГЕНТОМ

1. раствором йода;
2. раствором аммиака;
3. калия перманганатом;
4. нитратом серебра;
5. кислотой хлористоводородной.

2. ПРИМЕСЬ ЙОДИДОВ В ПРЕПАРАТАХ КАЛИЯ БРОМИД И НАТРИЯ БРОМИД ОПРЕДЕЛЯЮТ РЕАКЦИЕЙ С

1. нитратом серебра;
2. хлорамином;
3. концентрированной серной кислотой;
4. хлоридом железа (III) и крахмалом;
5. перманганатом калия.

3. НЕОБХОДИМЫМ УСЛОВИЕМ ТИТРОВАНИЯ ХЛОРИДОВ И БРОМИДОВ МЕТОДОМ МОРА ЯВЛЯЕТСЯ

1. кислая реакция среды;
2. щелочная реакция среды;
3. присутствие азотной кислоты;
4. реакция среды должна быть близка к нейтральной;
5. присутствие натрия карбоната.

4. ОКРАСКА РАСТВОРА В ТОЧКЕ ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ ПРИ КОМПЛЕКСНОМЕТРИЧЕСКОМ МЕТОДЕ (СПОСОБ ПРЯМОГО ТИТРОВАНИЯ) ОБУСЛОВЛЕНА ОБРАЗОВАНИЕМ

1. комплекса металла с эдта;
2. комплекса металла с индикатором;
3. свободного индикатора;
4. комплекса металла с буферным раствором;
5. комплекса индикатора с эдта.

5. ИЗМЕНЯЕТ ВНЕШНИЙ ВИД ПРИ ПРОКАЛИВАНИИ

1. натрия хлорид;
2. бария сульфат;
3. магния оксид;
4. висмута нитрат основной;
5. натрия гидрокарбонат.

6. В ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ ПРОЯВЛЯЕТ СВОЙСТВА КАК ОКИСЛИТЕЛЯ, ТАК И ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1. калия иодид;
2. серебра нитрат;
3. водорода пероксид;
4. натрия бромид;
5. натрия тиосульфат.

7. ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С РАСТВОРОМ КАЛИЯ ИОДИДА ОБРАЗУЕТ ХАРАКТЕРНЫЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В ИЗБЫТКЕ РЕАКТИВА

1. серебра нитрат;
2. меди сульфат;
3. свинца ацетат;
4. натрия нитрит;

5. висмута нитрат основной.

8. ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РАСТВОРА ПЕРОКСИДА ВОДОРОДА, НАТРИЯ НИТРИТА, ЖЕЛЕЗА (II) СУЛЬФАТА, ЖЕЛЕЗА ВОССТАНОВЛЕННОГО ЯВЛЯЕТСЯ

1. ацидиметрия;
2. алкалиметрия;
3. рефрактометрия;
4. комплексонометрия;
5. перманганатометрия.

9. ПРИМЕСЬ ТРЕХ ИОНОВ (БАРИЯ, КАЛЬЦИЯ, БРОМАТА) В ЛЕКАРСТВЕННОМ СРЕДСТВЕ “НАТРИЯ БРОМИД” МОЖНО ОБНАРУЖИТЬ РЕАКТИВОМ

1. кислотой серной;
2. раствором аммиака;
3. аммония оксалатом;
4. раствором натрия гидроксида;
5. кислотой хлороводородной.

10. ГФ XI В КАЧЕСТВЕ СТАБИЛИЗАТОРА РАСТВОРА ВОДОРОДА ПЕРОКСИДА ИСПОЛЬЗУЕТ

1. натрия бензоат;
2. кислоту бензойную;
3. натрия гидрокарбонат;
4. раствор натрия гидроксида;
5. кислоту хлороводородную.

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

1. индикатору лакмусу;
2. индикатору фенолфталеину;
3. индикатору метиловому красному;
4. реакции с кислотой уксусной;
5. реакции с минеральной кислотой.

12. ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ ПРИМЕСИ ХЛОРИД-ИОНОВ В НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТЕ НЕОБХОДИМО ПРЕДВАРИТЕЛЬНО ПРОВЕСТИ РЕАКЦИЮ С

1. аммиаком;
2. натрием гидроксидом;
3. кислотой азотной;
4. кислотой уксусной;
5. кислотой хлороводородной.

13. ЛЕКАРСТВЕННОЕ ВЕЩЕСТВО, РАСТВОРИМОЕ И В КИСЛОТАХ, И В ЩЕЛОЧАХ

1. цинка оксид;
2. магнезия оксид;
3. лития карбонат;
4. висмута нитрат основной;
5. бария сульфат.

14. РАСТВОР НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ДЛЯ ИНЪЕКЦИЙ СТАБИЛИЗИРУЮТ С ПОМОЩЬЮ

1. натрия метабисульфита;
2. кислоты хлороводородной;
3. натрия гидроксида;
4. натрия гидрокарбоната;
5. натрия хлорида.

15. РЕАКЦИЯ СРЕДЫ, НЕОБХОДИМАЯ ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ ГАЛОГЕНИДОВ ПО МЕТОДУ МОРА

1. щелочная;
2. кислая;
3. сильно щелочная;
4. сильно кислая;
5. нейтральная.

16. КАЛЬЦИЯ ХЛОРИД ПО СВОИМ СВОЙСТВАМ – ЭТО

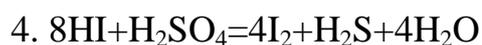
1. белый мелкий легкий порошок без запаха;
2. бесцветные призматические выветривающиеся кристаллы;
3. бесцветные кристаллы без запаха, горько-соленого вкуса, очень гигроскопичные, расплываются на воздухе;
4. белый или белый с желтоватым оттенком аморфный порошок;
5. блестящие игольчатые кристаллы.

17. НЕРАСТВОРИМЫ В ВОДЕ ПРЕПАРАТЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

1. натрия хлорида;
2. натрия тетрабората;
3. цинка оксида;
4. натрия йодида;
5. натрия тиосульфата.

18. ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ КАЛИЯ ЙОДИДА МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ РЕАКЦИИ

1. $KI + AgNO_3 = KNO_3 + AgI$
2. $2NaNO_2 + 2KI + 2H_2SO_4 = I_2 + 2NO + 2Na_2SO_4 + 2H_2O$
3. $2KI + Na_3[Co(NO_2)_6] = K_2Na[Co(NO_2)_6] + 2NaI$



5. все вышеперечисленные

19. УКАЖИТЕ МЕТОД АНАЛИЗА, КОТОРЫЙ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА ПО ГФ Х

1. косвенная нейтрализация;
2. ацидиметрия в водной среде;
3. алкалиметрия;
4. ацидиметрия в водно-глицериновой среде;
5. аргентометрия.

20. ФАКТОР ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА ПРИ ТИТРОВАНИИ КИСЛОТОЙ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ РАВЕН

1. 1;
2. 1/2;
3. 1/4;
4. 2;
5. 4.

21. ФАКТОР ЭКВИВАЛЕНТНОСТИ КАЛИЯ ПЕРМАНГАТА КАК ОКИСЛИТЕЛЯ В КИСЛОЙ СРЕДЕ РАВЕН

1. 1;
2. 1/2;
3. 1/4;
3. 1/5;
4. 1/6.

22. В АРГЕНТОМЕТРИИ (МЕТОД МОРА) В КАЧЕСТВЕ ИНДИКАТОРА ИСПОЛЬЗУЮТ

1. эриохром – черный т;

2. фенолфталеин;
3. флюоресцеин;
4. калия хромат;
5. калия дихромат

23. ХЛОРИД-ИОНЫ ОБНАРУЖИВАЮТ

1. раствором серебра нитрата водным;
2. раствором серебра нитрата в присутствии аммиака;
3. раствором серебра нитрата в присутствии кислоты азотной;
4. раствором серебра нитрата в присутствии кислоты серной;
5. нет верного ответа.

24. ОДИН ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ ИОНОВ ДАЕТ БЕЛЫЙ ОСАДОК С РАСТВОРОМ БАРИЯ ХЛОРИДА В ПРИСУТСТВИИ КИСЛОТЫ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ

1. нитрат-ион;
2. сульфат-ион;
3. фосфат-ион;
4. сульфид-ион;
5. нет верного ответа.

25. СИНЕЕ ОКРАШИВАНИЕ РАСТВОРА В ПРИСУТСТВИИ АММИАКА ДАЕТ

1. ион серебра;
2. ион цинка;

3. ион железа;
4. ион меди;
5. нет верного ответа.

26. РОЗОВАЯ ОКРАСКА КАЛИЯ ПЕРМАНГАНАТА ИСЧЕЗАЕТ

1. в присутствии кислоты азотной;
2. в присутствии кислоты серной;
3. в присутствии натрия сульфата и кислоты серной;
4. в присутствии натрия нитрита и кислоты серной;
5. нет верного ответа.

27. ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ПРОЯВЛЯЮТ КАК ОКИСЛИТЕЛЬНЫЕ, ТАК И ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА

1. калия перманганат;
2. водорода пероксид;
3. натрия нитрит;
4. калия йодид;
5. нет верного ответа.

31. ОДНО ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ПРИ ХРАНЕНИИ ИЗМЕНЯЕТ ВНЕШНИЙ ВИД ВСЛЕДСТВИЕ ПОТЕРИ КРИСТАЛЛИЗАЦИОННОЙ ВОДЫ

1. кальция хлорид;
2. меди сульфат;

3. натрия йодид;
4. калия хлорид;
5. нет верного ответа.

32. ОДНИМ ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ РЕАКТИВОВ МОЖНО ОТКРЫТЬ ПРИМЕСЬ БРОМАТОВ В ЛС КАЛИЯ БРОМИД

1. серебра нитрат;
2. кислота серная;
3. бария хлорид;
4. аммония оксалат;
5. нет верного ответа.

33. ГФ ТРЕБУЕТ ОПРЕДЕЛЯТЬ ЦВЕТНОСТЬ ЛС КАЛИЯ БРОМИД, ТАК КАК ДАННОЕ ВЕЩЕСТВО МОЖЕТ

1. восстанавливаться;
2. окисляться;
3. подвергаться гидролизу;
4. взаимодействовать с углекислотой воздуха с образованием окрашенных продуктов;
5. нет верного ответа.

34. ОДНИМ ИЗ ПЕРЕЧИСЛЕННЫХ РЕАКТИВОВ МОЖНО ОТКРЫТЬ ПРИМЕСЬ ЙОДАТОВ В ЛС КАЛИЯ ЙОДИД

1. аммония оксалат;
2. натрия гидроксид;
3. раствор аммиака;

4. кислота хлороводородная;

5. нет верного ответа.

35. ОКРАШЕННЫМ ЛЕКАРСТВЕННЫМ ВЕЩЕСТВОМ ЯВЛЯЕТСЯ

1. йод;

2. калия хлорид;

3. натрия хлорид;

4. натрия йодид;

5. нет верного ответа.

36. ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА КИСЛОТЫ АЗОТНОЙ РАЗВЕДЕННОЙ И РАСТВОРА СЕРЕБРА НИТРАТА ОБРАЗУЕТСЯ БЕЛЫЙ ТВОРОЖИСТЫЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В РАСТВОРЕ АММИАКА

1. натрия йодид;

2. калия йодид;

3. натрия хлорид;

4. раствор йода спиртовый 5%;

5. нет верного ответа.

37. ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА РАСТВОРА ХЛОРАМИНА В ПРИСУТСТВИИ КИСЛОТЫ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ И ХЛОРОФОРМА (ПРИ ВЗБАЛТЫВАНИИ) ХЛОРОФОРМНЫЙ СЛОЙ ОКРАШИВАЕТСЯ В ЖЕЛТО-БУРЫЙ ЦВЕТ

1. калия йодид;

2. натрия хлорид;

3. натрия фторид;
4. натрия бромид;
5. нет верного ответа.

38. ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ КИСЛОТЫ ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ РАЗВЕДЕННОЙ С МАРГАНЦА (IV) ОКСИДОМ ВЫДЕЛЯЕТСЯ

1. кислород;
2. хлор;
3. хлора (I) оксид;
4. хлора (VII) оксид;
5. нет верного ответа.

39. ПРИМЕСЬ ЙОДИДОВ В ПРЕПАРАТАХ КАЛИЯ БРОМИД И НАТРИЯ БРОМИД ОПРЕДЕЛЯЮТ РЕАКЦИЕЙ С

1. серебра нитратом;
2. хлорамином;
3. кислотой серной концентрированной;
4. железа (III) хлоридом;
5. нет верного ответа.

40. В ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ ПРОЯВЛЯЮТ СВОЙСТВА КАК ОКИСЛИТЕЛЯ, ТАК И ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1. калия йодид;
2. натрия нитрит;
3. раствор водорода пероксида;

4. натрия хлорид;

5. верно 2 и 3.

41. ПРИ ДОБАВЛЕНИИ РАСТВОРОВ КИСЛОТЫ ВИННОКАМЕННОЙ И НАТРИЯ АЦЕТАТА К РАСТВОРУ КАКОГО ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА ПОСТЕПЕННО ВЫПАДАЕТ БЕЛЫЙ КРИСТАЛЛИЧЕСКИЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В РАЗВЕДЕННЫХ МИНЕРАЛЬНЫХ КИСЛОТАХ И ЩЕЛОЧАХ

1. калия хлорида;

2. натрия фторида;

3. кислоты хлористоводородной разведенной;

4. натрия бромида;

5. нет верного ответа.

42. ОТ ПРИБАВЛЕНИЯ К ПОДКИСЛЕННОМУ РАСТВОРУ КАЛИЯ БРОМИДА НЕСКОЛЬКИХ КАПЕЛЬ РАСТВОРА ЖЕЛЕЗА (III) ХЛОРИДА И РАСТВОРА КРАХМАЛА ПОЯВЛЯЕТСЯ СИНЕЕ ОКРАШИВАНИЕ. ЭТО СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О НАЛИЧИИ В ЛЕКАРСТВЕННОМ СРЕДСТВЕ ПРИМЕСИ

1. сульфатов;

2. йодидов;

3. броматов;

4. хлоридов;

5. нет верного ответа.

43. ОТ ПРИБАВЛЕНИЯ К РАСТВОРУ НАТРИЯ БРОМИДА КИСЛОТЫ СЕРНОЙ КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ РАСТВОР ОКРАШИВАЕТСЯ В ЖЕЛТЫЙ ЦВЕТ. ЭТО СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О НАЛИЧИИ ПРИМЕСИ

1. броматов;
2. йодидов;
3. сульфатов;
4. хлоридов;
5. нет верного ответа.

44. ОТ ПРИБАВЛЕНИЯ К РАСТВОРУ КАЛИЯ ХЛОРИДА КИСЛОТЫ СЕРНОЙ РАЗВЕДЕННОЙ НАБЛЮДАЕТСЯ ПОМУТНЕНИЕ. ЭТО СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О НАЛИЧИИ В ЛС СЛЕДУЮЩЕЙ ПРИМЕСИ

1. солей бария;
2. солей железа;
3. солей аммония;
4. хлоридов;
5. нет верного ответа.

45. К РАСТВОРУ ЛС ПРИБАВЛЯЮТ РАСТВОР ЙОДИДА КАЛИЯ И ТИТРУЮТ РАСТВОРОМ НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ДО ОБЕСЦВЕЧИВАНИЯ БЕЗ ИНДИКАТОРА. ЭТО МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1. раствора йода спиртового 10%;
2. кислоты хлористоводородной разведенной;
3. натрия хлорида;

4. натрия бромида;
5. нет верного ответа.

46. К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА ДОБАВЛЯЮТ УКСУСНЫЙ АНГИДРИД, КИПЯТЯТ, ОХЛАЖДАЮТ И ТИТРУЮТ КИСЛОТОЙ ХЛОРНОЙ. ЭТО МЕТОД КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ

1. натрия хлорида;
2. натрия фторида;
3. натрия бромида;
4. натрия йодида;
5. нет верного ответа.

47. ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА ИМЕЮТ

1. натрия хлорид;
2. магнаия сульфат;
3. натрия тетраборат;
4. натрия гидрокарбонат;
5. нет верного ответа.

48. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ МЕДИ СУЛЬФАТА, МАГНИЯ СУЛЬФАТА, НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА, ЦИНКА СУЛЬФАТА ЗАВЫШЕННЫЙ РЕЗУЛЬТАТ МОЖЕТ БЫТЬ ПОЛУЧЕН ВСЛЕДСТВИЕ

1. поглощения влаги;
2. потери кристаллизационной воды;
3. гидролиза;

4. поглощения диоксида углерода;
5. нет верного ответа.

49. ВЫДЕЛЕНИЕ ПУЗЫРЬКОВ ГАЗА НАБЛЮДАЮТ ПРИ ДОБАВЛЕНИИ КИСЛОТЫ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ К

1. лития карбонату;
2. магния сульфату;
3. натрия тетраборату;
4. раствору водорода пероксида;
5. нет верного ответа.

50. ПРИМЕСЬ МИНЕРАЛЬНЫХ КИСЛОТ В КИСЛОТЕ БОРНОЙ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ПО

1. фенолфталеину;
2. лакмусу красному;
3. метиловому оранжевому;
4. лакмусу синему;
5. верно 3 и 4.

51. КОЛИЧЕСТВО ПРИМЕСИ КАРБОНАТОВ ВНАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТЕ УСТАНОВЛИВАЮТ

1. титрованием кислотой;
2. по реакции с насыщенным раствором магния сульфата;
3. по окраске фенолфталеина;

4. прокаливанием;
5. нет верного ответа.

52. БАРИЯ СУЛЬФАТ ДЛЯ РЕНТГЕНОСКОПИИ

1. растворим в кислоте хлороводородной;
2. растворим в щелочах;
3. растворим в аммиаке;
4. нерастворим в воде, кислотах и щелочах;
5. нет верного ответа.

53. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА ПРОВОДЯТ МЕТОДОМ

1. алкалиметрии;
2. ацидиметрии (прямое титрование);
3. ацидиметрии (обратное титрование);
4. комплексонометрии;
5. нет верного ответа.

54. ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ ПОДВЕРГАЮТСЯ ГИДРОЛИЗУ

1. натрия нитрит;
2. кальция хлорид;
3. натрия гидрокарбонат;
4. натрия тетраборат;
5. верно 1 и 4.

55. КОЛИЧЕСТВЕННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ (ОБРАТНОЕ ТИТРОВАНИЕ) ПРОВОДЯТ ДЛЯ

1. натрия тетрабората;
2. натрия гидрокарбоната;
3. лития карбоната;
4. натрия нитрита;
5. нет верного ответа.

56. В ПРЕПАРАТАХ КАЛЬЦИЯ КАТИОН Ca^{2+} МОЖНО ДОКАЗАТЬ ПО

1. окрашиванию пламени;
2. реакции с аммиаком;
3. реакции с аммония оксалатом;
4. реакции с кислотой хлороводородной;
5. верно 1 и 3.

57. ОБЩИМИ РЕАКЦИЯМИ НА ПРЕПАРАТЫ БОРА ЯВЛЯЮТСЯ

1. образование сложного эфира с этанолом;
2. реакция с кислотой хлороводородной;
3. реакция с куркумином;
4. реакция с аммония оксалатом;
5. верно 1 и 3.

58. ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ИЗМЕНЯЮТ СВОЙ ВНЕШНИЙ ВИД

1. натрия тетраборат;

2. калия йодид;
3. кальция хлорид;
4. магния сульфат;
5. все ответы верны.

59. В ВИДЕ ИНЪЕКЦИОННЫХ РАСТВОРОВ ПРИМЕНЯЮТСЯ

1. магния сульфат;
2. кальция хлорид;
3. натрия хлорид;
4. натрия тетраборат;
5. верно 1,2,3.

60. С ПОМОЩЬЮ МЕТОДА КОМПЛЕКСОМЕТРИИ
КОЛИЧЕСТВЕННО ОПРЕДЕЛЯЮТ

1. магния сульфат;
2. кальция хлорид;
3. лития карбонат;
4. натрия тетраборат.
5. верно 1,2

61. ЗАВЫШЕННЫЙ РЕЗУЛЬТАТ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВСЛЕДСТВИЕ НЕПРАВИЛЬНОГО ХРАНЕНИЯ МОЖЕТ БЫТЬ У

1. кальция хлорида;
2. натрия тетрабората;
3. магния сульфата;

4. кислоты борной;
5. нет верного ответа.

62. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ КИСЛОТЫ БОРНОЙ ДЛЯ УСИЛЕНИЯ КИСЛОТНЫХ СВОЙСТВ ДОБАВЛЯЮТ

1. глицерин;
2. спирт этиловый;
3. раствор аммиака;
4. хлороформ;
5. нет верного ответа.

63. НЕ ПРОПУСКАЕТ РЕНТГЕНОВСКИЕ ЛУЧИ И ПРИМЕНЯЕТСЯ ПРИ РЕНТГЕНОЛОГИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЯХ

1. лития карбонат;
2. натрия тетраборат;
3. бария сульфат;
4. кислота борная;
5. нет верного ответа.

64. ДОКАЗАТЕЛЬСТВО ИОНА ЛИТИЯ ПРОВОДЯТ РЕАКЦИЕЙ С

1. сульфат-ионом;
2. фосфат-ионом в кислой среде;
3. фосфат-ионом в щелочной среде;
4. фосфат-ионом в нейтральной среде;
5. нет верного ответа.

65. ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ НА НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ И ЛИТИЯ КАРБОНАТ ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКЦИЯ С

1. кислотой хлороводородной;
2. раствором натрия гидроксида;
3. раствором аммиака;
4. реакция окрашивания пламени в желтый цвет;
5. нет верного ответа.

66. В ОТЛИЧИЕ ОТ НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА, ИСПОЛЬЗУЕМОГО ДЛЯ ПРИЕМА ВНУТРЬ, НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ, ИСПОЛЬЗУЕМЫЙ В ИНЪЕКЦИОННЫХ РАСТВОРАХ, ДОЛЖЕН

1. не содержать примеси хлоридов;
2. быть бесцветным;
3. быть прозрачным;
4. иметь нейтральную реакцию среды;
5. верно 2 и 3.

67. ДЛЯ ДОКАЗАТЕЛЬСТВА БАРИЯ СУЛЬФАТА ДЛЯ РЕНТГЕНОСКОПИИ ПРЕПАРАТ ПРЕДВАРИТЕЛЬНО

1. растворяют в кислоте;
2. растворяют в щелочи;
3. кипятят с кислотой;
4. кипятят с натрия карбонатом;
5. нет верного ответа.

68. ХАРАКТЕРНУЮ ОКРАСКУ ПЛАМЕНИ ДАЮТ

1. кальция хлорид;
2. натрия гидрокарбонат;
3. лития карбонат;
4. магния сульфат;
5. верно 1,2,3.

69. ОСАДКИ ГИДРОКСИДОВ С АММИАКОМ ДАЮТ

1. магния сульфат;
2. кальция хлорид;
3. лития карбонат;
4. бария сульфат;
5. нет верного ответа.

70. С КИСЛОТОЙ ХЛОРОВОДОРОДНОЙ РЕАГИРУЮТ

1. натрия тиосульфат;
2. натрия гидрокарбонат;
3. бария сульфат;
4. лития карбонат;
5. верно 1,2,4.

71. ПРИМЕСЬ ФОСФАТОВ В БАРИЯ СУЛЬФАТЕ ДЛЯ РЕНТГЕНОСКОПИИ ОПРЕДЕЛЯЮТ С

1. молибдатом аммония;
2. молибдатом аммония в щелочной среде;
3. молибдатом аммония в азотнокислой среде;

4. сульфатом магния;

5. нет верного ответа.

5. нет верного ответа.

73. КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА ИМЕЮТ ПРЕПАРАТЫ

1. цинка сульфат;

2. серебра нитрат;

3. натрия гидрокарбонат;

4. кальция хлорид;

5. верно 1 и 2.

74. В ХИМИЧЕСКОМ ОТНОШЕНИИ ПРОДУКТОМ ГИДРОЛИЗА ЯВЛЯЕТСЯ

1. натрия тиосульфат;

2. висмута нитрат основной;

3. бария сульфат;

4. натрия тетраборат;

5. нет верного ответа.

75. ПЕРЕЧИСЛЕННЫЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА, КРОМЕ ОДНОГО, МОГУТ ПРОЯВЛЯТЬ В ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ СВОЙСТВА ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1. водорода пероксид;

2. железа (II) сульфат;

3. калия йодид;

4. серебра нитрат;

5. нет верного ответа.

76. С РАСТВОРОМ АММИАКА КОМПЛЕКС СИНЕГО ЦВЕТА ОБРАЗУЕТ ЛЕКАРСТВЕННОЕ ВЕЩЕСТВО

1. серебра нитрат;

2. цинка сульфат;

3. висмута нитрат основной;

4. меди сульфат;

5. нет верного ответа.

77. С КАЛИЯ ЙОДИДОМ В ВОДНОМ РАСТВОРЕ ОБРАЗУЕТ ОСАДОК, РАСТВОРЯЮЩИЙСЯ В ИЗБЫТКЕ РЕАКТИВА

1. висмута нитрат основной;

2. серебра нитрат;

3. меди сульфат;

4. железа сульфат;

5. нет верного ответа.

78. ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИСПЫТАНИЯ ПОДЛИННОСТИ И КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПРЕПАРАТА ТРЕБУЕТСЯ ПРЕДВАРИТЕЛЬНАЯ МИНЕРАЛИЗАЦИЯ

1. висмута нитрата основного;

2. протаргола;

3. цинка оксида;

4. бария сульфата;

5. нет верного ответа.

79. ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЖЕЛЕЗА СУЛЬФАТА, ЦИНКА СУЛЬФАТА, НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА, МЕДИ СУЛЬФАТА, НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ЗАВЫШЕННЫЙ РЕЗУЛЬТАТ МОЖЕТ БЫТЬ ПОЛУЧЕН ИЗ-ЗА

1. поглощения влаги;
2. потери кристаллизационной воды;
3. гидролиза;
4. поглощения оксида углерода (IV);
5. нет верного ответа.

80. МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ В КИСЛОЙ СРЕДЕ КОЛИЧЕСТВЕННО ОПРЕДЕЛЯЮТ

1. цинка оксид;
2. магния оксид;
3. магния сульфат;
4. висмута нитрат основной;
5. нет верного ответа.

81. МЕТОДОМ КОМПЛЕКСОНОМЕТРИИ В ПРИСУТСТВИИ ГЕКСАМЕТИЛЕНТЕТРАМИНА КОЛИЧЕСТВЕННО ОПРЕДЕЛЯЮТ

1. магния сульфат;
2. цинка оксид;
3. кальция хлорид;
4. висмута нитрат основной;

5. нет верного ответа.

82. ПО СПИСКУ А ХРАНЯТ

1. бария сульфат;

2. цинка сульфат;

3. серебра нитрат;

4. натрия тетраборат;

5. нет верного ответа.

83. СЕРЕБРА НИТРАТ ПО НД КОЛИЧЕСТВЕННО ОПРЕДЕЛЯЮТ МЕТОДОМ

1. меркуриметрии;

2. аргентометрии;

3. йодометрии,

4. тиоцианатометрии;

5. нет верного ответа.

84. МЕТОДОМ ПЕРМАНГНАТОМЕТРИИ МОЖНО КОЛИЧЕСТВЕННО ОПРЕДЕЛИТЬ ВСЕ ЛЕКАРСТВЕННЫЕ ВЕЩЕСТВА, КРОМЕ

1. железа сульфата;

2. натрия нитрита;

3. серебра нитрата;

4. раствора пероксида водорода;

5. нет верного ответа.

85. ЗАНИЖЕННЫЙ РЕЗУЛЬТАТ ПРИ КОЛИЧЕСТВЕННОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ ЖЕЛЕЗА (II) СУЛЬФАТА БЫЛ ПОЛУЧЕН В РЕЗУЛЬТАТЕ

1. восстановления препарата;
2. окисления препарата;
3. гигроскопичности препарата;
4. выветривания препарата;
5. нет верного ответа.

86. ДЛЯ ЦИНКА ОКСИДА, МАГНИЯ СУЛЬФАТА, ВИСМУТА НИТРАТА ОСНОВНОГО, КАЛЬЦИЯ ХЛОРИДА ОБЩИМ МЕТОДОМ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЯВЛЯЕТСЯ

1. гравиметрия;
2. перманганатометрия;
3. йодометрия;
4. комплексометрия;
5. нет верного ответа.

87. ОПИСАНИЕ СВОЙСТВ: «БЕЛЫЙ АМОРФНЫЙ ИЛИ КРИСТАЛЛИЧЕСКИЙ ПОРОШОК; ПРАКТИЧЕСКИ НЕРАСТВОРИМЫЙ В ВОДЕ; СМОЧЕННЫЙ ВОДОЙ ОКРАШИВАЕТ СИНЮЮ ЛАКМУСОВУЮ БУМАГУ В КРАСНЫЙ ЦВЕТ» СООТВЕТСТВУЕТ ЛЕКАРСТВЕННОМУ ВЕЩЕСТВУ

1. магния сульфату;
2. колларголу;
3. висмута нитрату основному;

4. цинка оксиду;

5. нет верного ответа.

88. В ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЯХ ПРОЯВЛЯЮТ СВОЙСТВА КАК
ОКИСЛИТЕЛЯ, ТАК И ВОССТАНОВИТЕЛЯ ЛС

1. калия йодид;

2. натрия нитрит;

3. раствор водорода пероксида;

4. серебра нитрат;

5. верно 2 и 3.