

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой: <https://studservis.ru/otvety-na-bilety/46776>

**Тип работы:** Ответы на билеты

**Предмет:** Химия

-

58. Лекарственное средство, имеющее солоновато-горький вкус, в тёплом сухом воздухе выветривающееся, во влажном воздухе слегка расплывающееся, при  $t=50^{\circ}$  плавящееся в кристаллизационной воде:

3. натрия тиосульфат

59. Водные растворы ..... имеют солоновато-щелочной вкус и щелочную реакцию среды, а реакция глицериновых растворов кислая:

5. натрия тетрабората

60. Лекарственное средство, представляющее собой бесцветные призматические кристаллы, выветривающиеся на воздухе, горько-солёного вкуса, легко растворимые в воде, практически нерастворимые в спирте:

5. магния сульфат

61. При взаимодействии борной кислоты с этиловым спиртом происходит реакция:

1. этерификации

62. Йод следует хранить в защищённом от света месте, потому что йод:

3. является окислителем

63. Количественное определение кислоты хлороводородной можно провести аргентометрическим методом, потому что кислота хлороводородная:

2. взаимодействует с раствором серебра нитрата в эквивалентном соотношении

64. Перекись водорода в кислой среде выделяет из калия йодида молекулярный йод, потому что перекись водорода:

3. является сильной кислотой

65. Белый кристаллический осадок с раствором фосфата натрия, раствором хлорида аммония и раствором гидроксида аммония дает лекарственное средство:

3. магния сульфат

66. При добавлении к раствору . . . раствора ферроцианида калия образуется белый студенистый осадок, нерастворимый в разведенных кислотах:

4. цинка сульфата

67. Раствор гексанитрокобальтата (III) натрия используют при определении подлинности лекарственного средства:

4. калия йодид

68. Какая среда должна быть при аргентометрическом титровании галогенидов по методу Фольгарда?

1. нейтральная или слабощелочная

Раздел 3. Анализ органических лекарственных средств

1. В качестве реактива для идентификации новокаина и водорода пероксида можно использовать:

1. раствор калия перманганата в кислой среде

2. Реакцию "серебряного зеркала" можно использовать в анализе:

4. раствора

3. Характерный запах имеет лекарственное средство:

1. раствор формальдегида

4. Реакция аскорбиновой кислоты с раствором серебра нитрата протекает за счет:

2. ендиольной группы

5. Лекарственное средство, подлинность которого определяют с раствором сульфата меди в присутствии 0,1н раствора гидроксида натрия:

1. Норсульфазол

6. Качественная реакция на сульфацил-натрий:

1. Образование азокрасителя

7. Лекарственное средство, подлинность которого определяют с раствором сульфата меди:
3. Сульфацил-натрий
8. Амфотерные свойства проявляет:
3. натрия гидроцитрат
9. При добавлении к ... концентрированной серной кислоты и воды ощущается запах уксусной кислоты, а при последующем добавлении формалина - розовое окрашивание:
1. ацетилсалициловой кислоте
10. Для установления подлинности гексаметилентетрамина можно использовать:
1. реакцию гидролитического разложения
11. Окислительно-восстановительные реакции свойственны лекарственному средству:
4. раствор формальдегида
12. Щелочность стекла может оказывать влияние на стабильность инъекционных растворов:
3. адреналина гидротартрата
13. Димедрол следует предохранять от действия света, потому что димедрол:
5. является простым эфиром
14. При нагревании раствора ... кристалликом гексациано (III) феррата калия ощущается запах бензальдегида:
4. эфедрина гидрохлорида
15. При добавлении к раствору ... раствора хлорида железа (III) образуется соль светло-зеленого цвета:
4. кальция глюконата
16. В склянках оранжевого стекла хранят:
1. норсульфазол
17. Для идентификации спирта этилового можно использовать:
2. реакцию этерификации
18. Открытую карбоксильную группу содержит в своем составе:
5. натрия гидроцитрат
19. Светло-зеленое окрашивание с раствором хлорида железа (III) образует:
2. кальция глюконат
20. Для идентификации раствора формальдегида можно использовать реакцию "серебряного зеркала", потому что формальдегид:
1. способен окисляться
21. При добавлении к раствору аскорбиновой кислоты происходит обесцвечивание:
4. раствора дихлорфенолиндифенола
22. При нагревании ... с раствором нингидрина образуется сине-фиолетовое окрашивание:
1. аминокaproновой кислоты
23. По химическому строению димедрол-основание является:
5. простым эфиром
24. Методом кислотно-основного титрования (ацидиметрия) можно провести количественное определение:
3. гексаметилентетрамина
25. По химическому строению салицилат натрия является:
4. натриевой солью орто-оксibenзойной кислоты
26. Гексаметилентетрамин имеет в растворах щелочную реакцию среды, потому что гексаметилентетрамин:
2. является гетероциклическим основанием
27. Ацетилсалициловую кислоту можно оттитровать щелочью по ф/фт в присутствии этилового спирта, потому что ацетилсалициловая кислота:
4. является одноосновной кислотой
28. При добавлении к раствору ... раствора хлорида железа (III) образуется розово-желтый осадок:
1. бензоата натрия
29. При добавлении к нескольким кристаллам ... концентрированной серной кислоты образуется ярко - желтое окрашивание, переходящее в кирпично-красное и исчезающее при добавлении воды:
5. димедрола
30. Метод йодометрии (обратное титрование) используют для количественного определения:
1. раствора формальдегида
31. Реакцию с раствором калия перманганата и серной кислотой можно использовать для идентификации:

4. новокаина

32. Реакцию образования азокрасителя только после гидролиза дает:

1. анестезин

33. По химическому строению дикаин является:

5. вторичным амином

34. По продуктам гидролиза можно идентифицировать:

5. анестезин

35. Очень мало растворим в воде:

4. анестезин

36. Количественное определение дикаина можно провести аргентометрическим методом, потому что дикаин:

5. является солью хлороводородной кислоты

37. При нагревании ... с раствором едкого натра и последующем добавлении раствора йода образуется желтый осадок с характерным запахом:

2. димедрола

38. Лекарственное средство бутадиион:

1. проявляет кислотные свойства

-

*Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой: <https://stuservis.ru/otvety-na-bilety/46776>*