**Характерные химические свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов; фенола.**

1. При окислении пропанола-1 образуется

1) пропилена 2) пропанон 3) пропаналь 4) пропан

2. Свежеприготовленный осадок гидроксида меди (11)растворится, если к нему добавить

1) пропандиол -1,2 2) пропанол -1, 3) пропен 4) пропанол -2

3. В результате дегидратации пропанола-1 образуется

1) пропанол-2 2) пропан 3) пропен 4) пропин

4. Характерной реакцией для многоатомных спиртов является взаимодействие с

1) H2 2) Cu 3) Ag2O (NH3 р-р) 4 ) Cu(OH)2

5. При окислении метанола оксидом меди (11) образуется

1) метан 2) уксусная кислота 3) метаналь 4) хлорметан

6. С гидроксидом натрия реагируют оба вещества

1) уксусная кислота и фенол 2) фенол и глицерин

3) глицерин и пропанол 4) пропанол и анилин

7. С гидроксидом меди(II) реагирует

1) CH2OH - CH2OH 2) C6H5 – OH 3) CH3 – OH 4) CH3 - O - CH3

8. В порядке усиления кислотных свойств расположены вещества

1) фенол - этанол – глицерин 2) этанол - глицерин - фенол

3) глицерин - этанол – фенол 4) глицерин - фенол - этанол

9. В результате нагревания пропанола-1 с концентрированной серной кислотой при температуре свыше 140° образуется преимущественно

1) простой эфир 2) сложный эфир 3) алкен 4) альдегид

10. Бутанол-2 можно получить

1) восстановлением бутаналя 2) щёлочным гидролизом 1-хлорбутана

3) восстановлением бутановой кислоты 4) гидратацией бутена-1

11. Этанол не взаимодействует с

1) Na 2) NaOH 3) CuO 4 ) HCl

12. Фенол реагирует с каждым из веществ

1) бромная вода и гидроксид натрия 2) гидроксид натрия и вода

3) вода и соляная кислота 4) соляная кислота и бромная вода

13. Пропанол-2 взаимодействует с

1) Cu(OH)2 2) NaOH 3) HCl 4) H2

14. В результате нагревания бутанола-1 с концентрированной серной кислотой при температуре  менее 140° образуется преимущественно

1) простой эфир 2) сложный эфир 3) алкен 4) альдегид

15. Высокий выход пропанола-1 не достигается при

1) щёлочном гидролизе 1-хлорпропана

2) восстановлении пропаналя

3) щёлочном гидролизе пропилового эфира карбоновой кислоты

4) гидратации пропена

16. C помощью гидроксида меди(II) можно обнаружить в растворе

1) пропилен 2) пропанол 3) фенол 4) пропандиол-1,2

17. Метанол реагирует с

1) KOH 2) Cu(OH)2 3) CH3COOH 4) Cu

18. При окислении пропанола-1 образуется

1) CH3-CHOH-CH2OH 2) CH3-CH2-CH=O

3) CH3-CH=CH2 4) CH3-CO-CH3

19. Среди утверждений:

А. Гидроксильная группа оттягивает электронную плотность с бензольного кольца фенола.

Б. Влияние бензольного кольца на гидроксильную группу в молекуле фенола приводит к усилению кислотных свойств.

1) верно только А 2) верно только Б

3) верны А и Б 4) неверны оба утверждения

20. Влияние бензольного кольца на гидроксильного группу в молекуле фенола доказывает реакция фенола с

1) гидроксидом натрия 2) формальдегидом

3) бромной водой 4) азотной кислотой

21. При дегидратации этилового спирта образуется

1) бутан 2) этен 3) этин 4) пропен

22. К фенолам относится вещество, формула которого

1) C6H5 - O - CH3 2) C6H13 – OH 3) C6H5 – OH 4) C6H5 - CH3

23. Фенол в водном растворе является

1) сильной кислотой 2) слабой кислотой

3) слабым основанием 4) сильным основанием

24. Наличие группы - OH в составе фенола

1) облегчает протекание реакции замещения

2) затрудняет протекание реакции замещения

3) не влияет на протекание реакции замещения

4) способствует протеканию реакции присоединения

25. Фенол реагирует с

1) Br2 2) Na2CO3 3) NaCl 4) Cu(OH)2

26. Этанол можно получить из этилена в результате реакции

1) гидратации 2) гидрирования

3) галогенирования 4) гидрогалогенирования

27. При щёлочном гидролизе 2-хлорбутана преимущественно образуется

1) бутанол-2 2) бутанол-1 3) бутаналь 4) бутен-2

28. При щёлочном гидролизе 1,2-дихлорпропана образуется

1) пропанол-1 2) пропанол-2 3) пропаналь 4) пропандиол-1,2

29. Для предельных одноатомных спиртов характерно взаимодействие с

1) NaOH (p-p) 2) Na 3) Cu(OH)2 4) Cu

30. Пропанол не взаимодействует с

1) Hg 2) O2 3) HCl 4) K

Ответы: 1-3, 2-1, 3-3, 4-4, 5-3, 6-1, 7-1, 8-2, 9-3, 10-4, 11-2, 12-1, 13-3, 14-1, 15-4, 16-4, 17-3, 18-2, 19-2, 20-3, 21-2, 22-3, 23-2, 24-1, 25-1, 26-1, 27-1, 28-4, 29-2, 30-1.