

1. Бромная вода взаимодействует с
  - 1) глицерином
  - 2) этанолом
  - 3) фенолом
  - 4) диметиловым эфиром
  
2. Два изомерных между собой продукта образуются при дегидратации
  - 1) этанола
  - 2) бутанола-2
  - 3) пропанола-2
  - 4) фенола
  
3. Единственный органический продукт может образоваться при дегидратации
  - 1) этанола
  - 2) пропанола-1
  - 3) метанола
  - 4) бутанола-2
  
4. И фенол, и этанол взаимодействуют с
  - 1) гидроксидом натрия
  - 2) хлоридом железа(III)
  - 3) металлическим натрием
  - 4) хлороводородом
  
5. И глицерин, и этанол взаимодействуют с
  - 1) гидроксидом меди(II)
  - 2) азотной кислотой
  - 3) гидроксидом калия
  - 4) нитратом натрия
  
6. Простой эфир состава  $C_4H_{10}O$  образуется при дегидратации
  - 1) этанола
  - 2) бутанола-1
  - 3) бутанола-2
  - 4) метанола
  
7. Простой эфир состава  $C_6H_{14}O$  образуется при дегидратации
  - 1) этанола
  - 2) пропанола-1
  - 3) гексанола-3
  - 4) бутанола-2
  
8. Хлороводород не взаимодействует с
  - 1) глицерином
  - 2) этанолом
  - 3) фенолом
  - 4) этиленгликолем

**9.** И с металлическим натрием, и с гидроксидом меди(II) реагирует

- 1) этанол
- 2) фенол
- 3) этиленгликоль
- 4) пропанол-2

**10.** Водород выделяется при взаимодействии спиртов и фенолов с

- 1) Na
- 2) NaOH
- 3) HNO<sub>3</sub>
- 4) Br<sub>2</sub>

**11.** Углеводороды могут образовываться при нагревании спиртов с

- 1) NaOH
- 2) HNO<sub>3</sub>
- 3) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 4) KMnO<sub>4</sub>

**12.** С бромной водой реагирует

- 1) этанол
- 2) фенол
- 3) этиленгликоль
- 4) глицерин

**13.** В реакцию дегидратации не может вступать

- 1) метанол
- 2) фенол
- 3) этиленгликоль
- 4) глицерин

**14.** И с азотной, и с соляной кислотой может реагировать

- 1) этанол
- 2) фенол
- 3) этаналь
- 4) уксусная кислота

**15.** И с азотной кислотой, и с гидроксидом натрия может реагировать

- 1) этанол
- 2) фенол
- 3) этаналь
- 4) уксусная кислота

**16.** Этанол превращается в уксусный альдегид под действием

- 1) H<sub>2</sub>
- 2) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 3) Ag<sub>2</sub>O
- 4) CuO

17. Пропанол-1 превращается в пропионовую кислоту под действием

- 1)  $H_2$
- 2)  $HNO_3$
- 3)  $Cu(OH)_2$
- 4)  $KMnO_4 + H_2SO_4$

18. Наибольшей кислотностью из перечисленных гидроксильных соединений обладает

- 1) фенол
- 2) этанол
- 3) пропанол-2
- 4) 2-метилпропанол-2

19. Легче всего из перечисленных гидроксильных соединений с соляной кислотой реагирует

- 1) фенол
- 2) этанол
- 3) пропанол-2
- 4) 2-метилпропанол-2

20. Метанол вступает в реакции

- 1) полимеризации
- 2) этерификации
- 3) присоединения
- 4) изомеризации

21. В отличие от метанола, этанол вступает в реакцию

- 1) гидрирования
- 2) внутримолекулярной дегидратации
- 3) этерификации
- 4) дегидрирования

22. В одну стадию из этилового спирта нельзя получить

- 1) ацетальдегид
- 2) уксусную кислоту
- 3) метанол
- 4) этилацетат

23. С раствором NaOH реагирует

- 1) метанол
- 2) глицерин
- 3) фенол
- 4) диэтиловый эфир

24. Этиленовый углеводород образуется при обезвоживании

- 1) фенола
- 2) этиленгликоля
- 3) метанола
- 4) пропанола-2