

1. Метанол образуется в результате взаимодействия

- 1) ацетилена с водой
- 2) гидрирования формальдегида
- 3) этилена с водой
- 4) метана с водой

2. Бутанол-1 образуется в результате взаимодействия

- 1) бутанала с водой
- 2) бутена-1 с водным раствором щелочи
- 3) 1-хлорбутана с водным раствором щелочи
- 4) 1,2-дихлорбутана с водой

3. В лаборатории метан получают взаимодействием ацетата натрия с

- 1) NaOH
- 2) HBr
- 3) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 4) H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>

4. Уксусная кислота образуется при взаимодействии

- 1) CH<sub>3</sub>CHO и H<sub>2</sub>
- 2) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl и NaOH
- 3) CH<sub>3</sub> - CH<sub>2</sub>Cl и H<sub>2</sub>O
- 4) CH<sub>3</sub>CHO и Cu(OH)<sub>2</sub>

5. Пропионат кальция образуется при взаимодействии

- 1) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>CHO и CaO
- 2) C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH и Ca
- 3) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>COOH и Ca(OH)<sub>2</sub>
- 4) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH и Ca

6. Тримеризацией этина получают

- 1) гексадиен-1,3
- 2) бензол
- 3) циклогексан
- 4) гексан

7. Бутановая кислота образуется в результате взаимодействия

- 1) бутанала с гидроксидом меди(II)
- 2) бутена-1 с гидроксидом меди(II)
- 3) бутана с серной кислотой
- 4) бутанола-1 с серной кислотой

8. Получить в одну стадию хлорэтан из этана можно в результате реакции

- 1) разложения
- 2) обмена
- 3) замещения
- 4) присоединения

9. Бутанол-1 образуется в результате взаимодействия

- 1) бутанала с водородом
- 2) бутена-1 с водой
- 3) бутана с гидроксидом натрия
- 4) 1-хлорбутана с гидроксидом меди(II)

10. Этиленгликоль можно получить взаимодействием

- 1) этанала и водорода
- 2) хлорэтана и гидроксида натрия
- 3) 1,2-дихлорэтана и водного раствора щелочи
- 4) этилена и воды

11. Ацетилен в лаборатории получают

- 1) дегидрогалогенированием дихлорэтана
- 2) гидролизом карбида кальция
- 3) гидролизом карбида алюминия
- 4) дегидрированием метана

12. Бутанол-1 образуется в результате взаимодействия

- 1) бутанала с водой
- 2) бутена-1 с водным раствором щелочи
- 3) 1-хлорбутана с водным раствором щелочи
- 4) 1,2-дихлорбутана с водой

13. И метан, и уксусную кислоту можно получить в одну стадию из

- 1)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$
- 2)  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- 3)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 4)  $\text{CH}_3\text{COOK}$

14. И этанол, и уксусную кислоту можно получить в одну стадию из

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_4$
- 2)  $\text{HCOOCH}_3$
- 3)  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- 4)  $\text{CH}_3\text{OH}$

15. В лаборатории получить бутан в одну стадию можно из

- 1) хлорэтана
- 2) уксусной кислоты
- 3) пропионата бария
- 4) бутилового спирта

16. Пропен получают при нагревании бромпропана с(-со)

- 1) водным раствором  $\text{AgNO}_3$
- 2) водным раствором  $\text{KOH}$
- 3) спиртовым раствором  $\text{KOH}$
- 4) щелочным раствором  $\text{CuSO}_4$

17. Пропен образуется при отщеплении воды от

- 1) пропанола-1
- 2) пропаналя
- 3) ацетона
- 4) пропионовой кислоты

18. Пропин образуется при отщеплении хлороводорода от

- 1) 1-хлорпропана
- 2) 2-хлорпропана
- 3) 1,1-дихлорпропана
- 4) гексахлорпропана

19. Спирт образуется в результате взаимодействия альдегида с

- 1)  $H_2$
- 2)  $O_2$
- 3)  $Ag_2O$  ( $NH_3$  р-р)
- 4)  $Cu(OH)_2$

20. Бутанон образуется при взаимодействии воды с

- 1) бутаном
- 2) бутеном-1
- 3) бутином-2
- 4) бутанолом-2

21. Этан образуется при нагревании бромметана с

- 1)  $H_2$
- 2) спиртовым раствором KOH
- 3) водным раствором KOH
- 4) Na

22. Этиловый спирт образуется при восстановлении водородом

- 1) этилена
- 2) этаналья
- 3) ацетилены
- 4) ацетона

23. Для получения альдегидов из первичных спиртов используют

- 1)  $P_2O_5$
- 2)  $Fe_2O_3$
- 3) CuO
- 4)  $H_2(Ni)$

24. Уксусную кислоту в лаборатории получают из

- 1) ацетата натрия
- 2) этиленгликоля
- 3) этилена
- 4) ацетона

**25.** Ацетон в лаборатории получают прокаливанием

- 1) ацетата натрия со щелочью
- 2) ацетата кальция
- 3) этанола
- 4) фенолята кальция

**26.** Бромэтан в лаборатории получают взаимодействием

- 1) этилена с бромной водой
- 2) этана с бромоводородом
- 3) этанола с бромидом калия и концентрированной серной кислотой
- 4) бромметана с натрием

**27.** Циклогексен в лаборатории получают взаимодействием

- 1) бензола с  $H_2O$
- 2) циклогексана с  $KMnO_4$
- 3) циклогексанола с  $H_2SO_4$  (конц.)
- 4) этилена с бутаном

**28.** Пропин в лаборатории получают взаимодействием

- 1) пропена с  $H_2$
- 2) 1,1-дихлорпропана с  $KOH$  (сп. р-р)
- 3) пропана с  $O_2$
- 4) ацетона с  $H_2SO_4$  (конц.)

**29.** Пропаналь в лаборатории получают взаимодействием

- 1) пропина с  $H_2O$
- 2) пропанола-1 с  $K_2Cr_2O_7(H_2SO_4)$
- 3) 1-хлорпропана с  $KOH$  (конц.)
- 4) пропандиола-1,2  $O_2$

**30.** 1-Бромпропан в лаборатории получают взаимодействием

- 1) пропанола-1 с  $HBr$  (конц.)
- 2) пропана с  $Br_2$
- 3) пропена с  $HBr$
- 4) пропина с  $HBr$  (изб.)

**31.** Бутен-2 можно получить дегидратацией

- 1) бутанона
- 2) бутанола-1
- 3) бутанола-2
- 4) бутанала

**32.** Уксусный альдегид в лаборатории получают взаимодействием этанола с

- 1)  $H_2SO_4$  (конц.)
- 2)  $KOH$
- 3)  $K_2Cr_2O_7$
- 4)  $H_2$

33. Диэтиловый эфир в лаборатории получают взаимодействием этанола с

- 1)  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- 2)  $\text{KMnO}_4$
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ (конц)