

Тест по химии
Получение, свойства и применение одноатомных предельных спиртов
10 класс

1. Согласно правилу Марковникова при гидратации пропена и бутена-1 образуются
 - 1) пропанол-1
 - 2) пропанол-2
 - 3) бутанол-1
 - 4) бутанол-2
 - 5) 2-метилпропанол-1
2. Вещества а) этанол и б) этилен образуются при взаимодействии бромэтана
 - 1) с водным раствором NaOH
 - 2) с металлическим Na
 - 3) со спиртовым раствором NaOH
 - 4) с этилатом натрия
 - 5) с концентрированной серной кислотой
3. Метанол может быть получен при взаимодействии между собой следующих веществ
 - 1) C
 - 2) CO
 - 3) CO₂
 - 4) H₂O
 - 5) H₂
4. Этиловый спирт **не** получают из
 - 1) этана
 - 2) этилена
 - 3) глюкозы
 - 4) крахмала
 - 5) бутана
5. Из каких веществ этанол получают:
 - а) в ходе процесса брожения
 - б) в ходе гидратации
 - 1) глицерина
 - 2) целлюлозы
 - 3) глюкозы
 - 4) этиленгликоля
 - 5) этилена
6. Из каких веществ этанол получают в ходе последовательных процессов гидролиза и брожения?
 - 1) крахмала
 - 2) целлюлозы
 - 3) глюкозы
 - 4) глицерина
 - 5) этилена
7. При взаимодействии натрия с пропанолом-1 образуются
 - 1) вода
 - 2) водород
 - 3) этилат натрия
 - 4) пропилат натрия
 - 5) изопропилат натрия
8. При взаимодействии этилата натрия с водой образуются
 - 1) этанол
 - 2) этилен
 - 3) гидроксид натрия
 - 4) натрий
 - 5) водород
9. При взаимодействии этанола и пропанола-2 с бромоводородом в присутствии концентрированной серной кислоты образуются
 - 1) бромэтан
 - 2) 1,2-дибромэтан
 - 3) 1-бромпропан
 - 4) 2-бромпропан
 - 5) 1,2-дибромпропан
10. При нормальных условиях являются жидкими вследствие образования водородных связей
 - 1) этанол
 - 2) этан
 - 3) пропан
 - 4) бутан
 - 5) пропанол-1

11. При получении бутадиена-1,3 из этанола по способу Лебедева идут два процесса
- 1) гидратация
 - 2) дегидратация
 - 3) гидрирование
 - 4) дегидрирование
 - 5) галогенирование
12. Спирты, являющиеся твёрдыми при обычных условиях
- 1) C_2H_5OH
 - 2) $C_{14}H_{29}OH$
 - 3) $C_5H_{11}OH$
 - 4) $C_{10}H_{21}OH$
 - 5) $C_{12}H_{25}OH$
13. Практически нерастворимые в воде спирты
- 1) CH_3OH
 - 2) $C_8H_{17}OH$
 - 3) C_4H_9OH
 - 4) $C_{11}H_{23}OH$
 - 5) $C_{14}H_{29}OH$
14. Газ выделяется при взаимодействии этанола с
- 1) $NaOH_{(раствор)}$
 - 2) $NaCl$
 - 3) Na
 - 4) $H_2SO_{4(конц.)}$ ($t > 170\text{ }^\circ C$)
 - 5) $H_2SO_{4(конц.)}$ ($t < 140\text{ }^\circ C$)
15. При нагревании этанола с концентрированной серной кислотой до температуры:
- а) больше $170\text{ }^\circ C$
 - б) меньше $140\text{ }^\circ C$
- преимущественно образуются
- 1) моноэтилсульфат
 - 2) диэтилсульфат
 - 3) этилен
 - 4) диметиловый эфир
 - 5) диэтиловый эфир
16. При сгорании спиртов на воздухе образуются преимущественно
- 1) C
 - 2) CO
 - 3) CO_2
 - 4) H_2O
 - 5) H_2
17. При окислении оксидом меди(II) первичных и вторичных спиртов при нагревании преимущественно образуются
- 1) альдегиды
 - 2) кетоны
 - 3) алкены
 - 4) карбоновые кислоты
 - 5) алканы
18. Альдегиды и кетоны образуются при окислении оксидом меди(II) при нагревании
- 1) карбоновых кислот
 - 2) вторичных спиртов
 - 3) третичных спиртов
 - 4) первичных спиртов
 - 5) двухатомных спиртов
19. Вещества, при взаимодействии которых между собой образуются сложные эфиры
- 1) кислоты
 - 2) кетоны
 - 3) альдегиды
 - 4) спирты
 - 5) простые эфиры
20. Определите вещества X и Y в схеме превращений
- $этан \rightarrow X \rightarrow этилен \rightarrow Y \rightarrow уксусный\ альдегид$
- 1) метанол
 - 2) глицерин
 - 3) этиленгликоль
 - 4) этанол
 - 5) хлорэтан

*Ответы на тест по химии
Получение, свойства и применение одноатомных предельных спиртов
10 класс*

1-24
2-13
3-25
4-15
5-35
6-12
7-24
8-13
9-14
10-15
11-24
12-25
13-45
14-34
15-35
16-34
17-12
18-42
19-14
20-54