1. Выберите формулу одноатомного предельного спирта:

1) СН3—О—СН3

2) СН3—СН2—СНО

3) СН3-СН2 — СН(ОН)-СН2—С3Н5

4) С2Н5-С(0)С3Н7

2. 2-Метилпропанол-2 – это:

а) третичный спирт;

б) первичный спирт;

в) вторичный спирт;

г) четвертичный спирт.

3. Изомером пентанола является соединение:

1) С4Н9СОН

2) С3Н5- О - С2Н3

3) С2Н5 - 0-С3Н7

4) С6Н5-ОН

5. Как изменяется температура кипения одноатомных спиртов с увеличением числа атомов углерода в молекуле?

1) понижается

2) повышается

3) не изменяется

4) изменяется неоднозначно

6. Установите тип связи, который соединяет между собой молекулы спиртов

1) ковалентная неполярная

2) ионная

3) водородная

4) полярная ковалентная

7. Какова молекулярная формула продукта взаимодействия пентанола-1 с бромоводородом?

а) С6Н11Br;

б) С5Н12Br;

в) С5Н11Br;

г) С6Н12Br.

8. Какое соединение образуется при нагревании этилового спирта с серной кислотой?

1) этен

2) этан

3) метан

4) этин

9. Для спирта С5Н11ОН **не характерна** изомерия 1) углеродного скелета

 2) положения гидроксильной группы 3) межклассовая 4) геометрическая

10. В молекуле метанола атом углерода находится в состоянии

 1) sp-гибридизации 2) sp2-гибридизации 3) sp3-гибридизации 4)третьем валентном состоянии

11. Укажите формулу предельного одноатомного спирта:

а) C3H8O2 б) C5H12Oв) C2H4O2 г) C3H6O.

12. Диэтиловый эфир получают при

 а) отщеплении одной молекулы воды от одной молекулы этанола

 б) отщеплении одной молекулы воды от двух молекул этанола

 в) взаимодействии этанола с уксусной кислотой

 г) взаимодействии этанола с хлороводородом

13. Атомы в молекуле этанола соединены

 а) сигма-связями б) пи-связями

 в) сигма- и пи-связями г) водородными связями

14. Составьте уравнения реакций при помощи которых из

А)СН3СООNa можно получить этанол

Б)этена получить бутадиен – 1,3