**Тест по химии в 10 классе по теме**

**«Кислородсодержащие органические соединения»**

1. Определите молекулярную формулу альдегида:

а) С6Н12О2 б) С6Н14О в) С7Н14О2 г) С7Н14О

2. Укажите «лишнее» вещество в ряду:

а) 3-метилбутаналь б) формальдегид в) изопропанол г) ацетальдегид

3. Дайте название соединению СН3 – СН – СН – СН3

 ОН СН3

а) 3-метилбутанол-2 б) 2-метилбутанол-3 в) 3-метилпропанон-2 г) 2-метилпропаналь-2

4. При помощи какой реакции можно получить многоатомный спирт:

 а) окисление альдегидов в) реакция Кучерова

б) гидролиз 1,2-дигалогеналканов г) гидратация алкенов

5. Расположите приведенные ниже вещества в ряд по усилению кислотных свойств:

а) СНСl2 – CH2 – COOH б) CH3 – CH2 – COOH в) CCl3 – COOH г) CHCl2 – COOH

Ответ: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Допишите уравнение химической реакции и дайте ей название:

 О

 R1 – С + НО – R2  –

 ОН

а) гидратация б) реакция этерификации в) присоединения г) замещения

7. Качественной реакцией на многоатомные спирты является действие реагента:

а) аммиачного раствора оксида серебра

б) свежеосажденного Cu(OH)2

в) FeCl3 г) металлического Na

8. Сколько перечисленных веществ взаимодействует с уксусной кислотой: водород, кальций, формальдегид, фенол, бутиловый спирт, азотная кислота, оксид магния, глицерин.

а) 4 б) 5 в) 3 г) 7

9. Водородная связь образуется между молекулами:

а) спирта и воды б) альдегидов в) карбоновых кислот г) спиртов

10. Какой объем оксида углерода (н.у.) образуется при сжигании 3 моль этилового спирта:

а) 44,8 л б) 134,4 л в) 89,6 л г) 156,8 л