**Контрольная работа по теме “Кислородсодержащие органические вещества”**

1.Установите соответствие:

Название Формула

1.Пропанол А. С3Н5(ОН)3

2. Глицерин Б. СН3ОН

3. Фенол В. С3Н7ОН

4.Метанол Г. С6Н5ОН

2. Соединение СН3 – СН – СН – СН3  называется:

СН3 ОН

а) 3 метилбутанол 2 б) пентонол 2 в) 2 метилбутанол 3 г) 2 метилпентанол 1

3. Спирты могут вступать в реакцию с :

а) NаCI б) Н2О в) NаОН г) Nа

4. Качественной реакцией на альдегиды является реакция с :

а) аммиачным раствором оксида серебра б) бромной водой в) гидроксидом натрия г) хлоридом железа (III)

5. При горении этанола получается :

а) СО2 + Н2О б) С2Н4 + Н2О в) С2Н5ОН + Н2О г) СО + Н2О

6. В ряду приведены формулы только альдегидов:

а) СН3 – СН2 – СОН , СН3 – СН2 – СООН, НСООН

б) С2Н5 -СОН, С6Н5 – СОН, С3Н7 – СОН

в) С4Н9 – СООН, СН3 – СОН, С3Н7- СОН

г) С6Н5 – СООН, СН3 – СООН, С3Н7 - СООН

7. Функциональная группа карбоновых кислот:

а) -ОН б) -СООН в) –СОН

8. Среди карбоновых кислот нет:

а) твердых веществ б) газов в) жидкостей

9. Данное вещество СН3 – СН – СН2 – СООН называется : . СН3

а) 2 метилбутаналь, б) 3 метилбутанол , в) 3 метилбутаналь г) 3 метилбутановая кислота

10. В растворах карбоновых кислот лакмус:

а) синеет б) краснеет в) не изменяется

11. Общая формула простых эфиров:

а) R – O – R\* б) R – OH в) R – CО – O – R\* г)R – СО – Н

12. Формула сложного эфира:

а) СН3 – О – СН3 б) СН3 – СО – СН3 в) С2Н5 – О – С2Н5 г) СН3 – О – С2Н5

13. Сложный эфир называется СН3 – СО-О – СН3 :

а) диметиловый б) уксусно-метиловый в) муравьино-метиловый г) диэтиловый

14. Жиры образованы:

а) уксусной кислотой и этанолом б) муравьиной кислотой и этанолом в) глицерином и стеариновой кислотой г) масляной кислотой и метанолом

15. В состав твердого жира входит глицерид \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_кислоты:

а) линолевой б) олеиновой в) стеариновой г) уксусной

16. В состав жидкого мыла входят соли:

а) С15Н31СООNа б) С17Н35СООNа в) С15Н31СООК г) С17Н35СООК

17.Написать уравнения реакций, назвать вещества:

СН4 – СН3СI -- CН3-СН3 -- СН2=СН2 -- С2Н5ОН -- СН3-СОН -- СН3-СООН -- СН3-СО-О-СН3

18. Найти объем воздуха, необходимый для сжигания 2,24 литра метилового спирта.