**Зачет № 2 по химии 10кл**

**по теме: Кислородсодержащие органические вещества**

**учебник химия 10кл**

**О.С.Габриелян (параграф 9-13)**

**(срок сдачи зачета декабрь)**

**1**. Напишите области применения глицерина на основе его свойств: гигроскопичность, сладкий вкус, замерзание при низкой температуре.

**2**. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

этилен-----этанол----- этаналь

**3**.Закончить уравнение реакции:

СН3СОН + Аg2О =

**4**.В двух пробирках находятся растворы этилового спирта и уксусного альдегида. Как распознать эти вещества?

**5**. К карбоновым кислотам относится вещество, формула которого

а) СН3СООН; б) СН3СОН; в) СН3ОСН3; г) СН3СООСН3.

**6**. Водородная связь образуется между молекулами

а) альдегидов б) карбоновых кислот в) сложных эфиров г) жиров.

**7**. В природных жирах не содержится остаток кислоты

а) муравьиной б) масляной в) олеиновой г) пальмитиновой.

**8**. Вещество, формула которого СН3 − С = О

⎢

О − С2Н5

Имеет название а) диэтиловый эфир б) метилацетат в) этилацетат

г) этиловый эфир муравьиной кислоты.

**9**. Гомологом муравьиной кислоты является

а) щавелевая кислота б) олеиновая кислота

в) бензойная кислота г) стеариновая кислота.

**ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ЧАСТЬ**

**1**.Закончить уравнение реакции:

С2Н5ОН + Na =

**2**.Задача:

Вычислить массу фенола, если при взаимодействии с натрием получилось 140г фенолята натрия.

**3**.Перечислите области применения фенолоформальдегидной смолы.

**4**. Укажите формулу предельного одноатомного спирта:

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

**5.** Какое вещество не содержит карбонильной группы:

а) муравьиная кислота б) формальдегид в) этанол г) уксусный альдегид. **6** Какой объём водорода (н.у.) выделиться при взаимодействии 200г 40% раствора этанола с натрием?

**6**. Задача.

Вычислить массу натрия, вступившего в реакцию с 40 граммами 15% раствора уксусной кислоты.