**Практическая работа № 2**

**Тема**: Получение и свойства предельных монокарбоновых кислот.

**Цель:** Практически получить уксусную кислоту и установить её химические свойства.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1 Опыт. Ацетат натрия ***CH3COONa***, серная кислота ***H2SO4***, спиртовка2 Опыт. Уксусная кислота, магний, оксид меди, карбонат натрия, лакмус. | C:\Users\user\Pictures\Химия изображения\нагревание ацетата.jpg | **1** После нагревания серной кислоты с ацетатом натрия появляется запах уксуса.**В 1 пробирке** раствор лакмуса приобретает красную окраску.**Во 2 пробирке** с порошком магния происходит выделение газа.**В 3 пробирке** происходит растворение чёрного порошка оксида меди.**В 4 пробирке** наблюдается выделение пузырьков газа (СО2) | ***СН3COONa + Н2SO4 = …******CH3COOH = H+ + CH3COO-******CH3COOH + Mg = …******CH3COOH + CаO = …******CH3COOH + Na2CO3 = …*****Вывод**:  |