

Практическая работа По теме «карбонные кислоты»

Цель: изучить химические свойства
карбонных кислот на основе
взаимодействия с другими реагентами

Работу выполнили
Паршаков Андрей и Засыпкина Полина

Эксперимент №1: взаимодействие уксусной кислоты с яичной скорлупой

Взаимодействие уксусной кислоты с карбонатом кальция



Ход выполнения



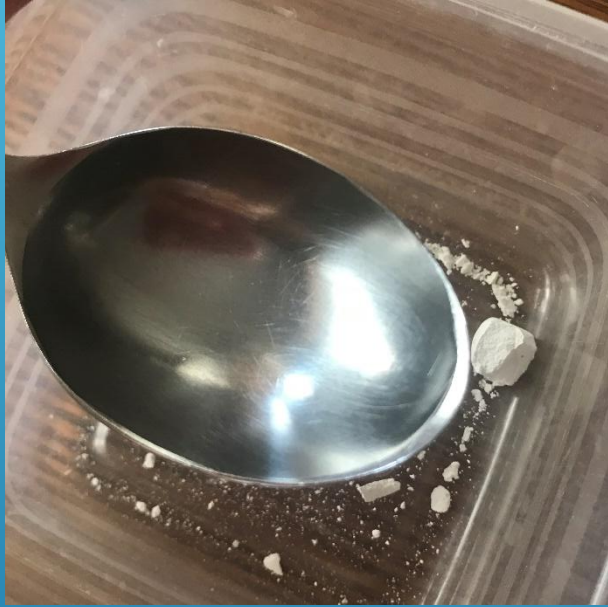
Выделение углекислого газа
Получение ацетата кальция

Эксперимент №2: взаимодействие уксусной кислоты с мелом

Взаимодействие уксусной кислоты с карбонатом кальция



Ход выполнения



Выделение углекислого газа

Эксперимент №3: взаимодействие уксусной кислоты с пищевой содой

Взаимодействие уксусной кислоты с гидрокарбонатом натрия



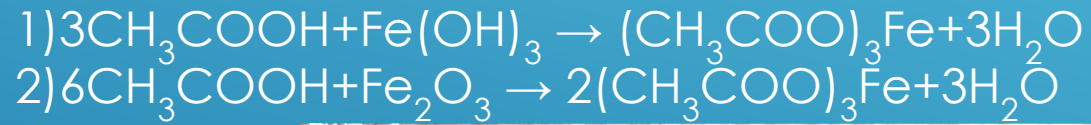
Ход выполнения



Выделение углекислого газа

Эксперимент №3: взаимодействие уксусной кислоты с ржавчиной

При обработке раствором кислоты пятна ржавчины исчезают, т.к. происходит химическая реакция, ржавчина превращается в растворенный ацетат железа (III)



Ход выполнения



Ржавчина почти слезла с
железных пластинок

Вывод: изучили химические свойства карбоновых кислот, в домашних условиях провели взаимодействие раствора уксусной кислоты с реагентами: содой, мелом, ржавчиной и яичной скорлупой

Спасибо за внимание

A decorative graphic consisting of several parallel white lines of varying lengths, slanted upwards from left to right, located in the bottom right corner of the slide.