



**Школа имени академика
А.Н. Колмогорова**

Синтез ацетата хрома (II)

Работу выполнила ученица 11 "Л" класса СУНЦ МГУ
Акуленко Алёна

Цель работы

1) Получить ацетат хрома (II)

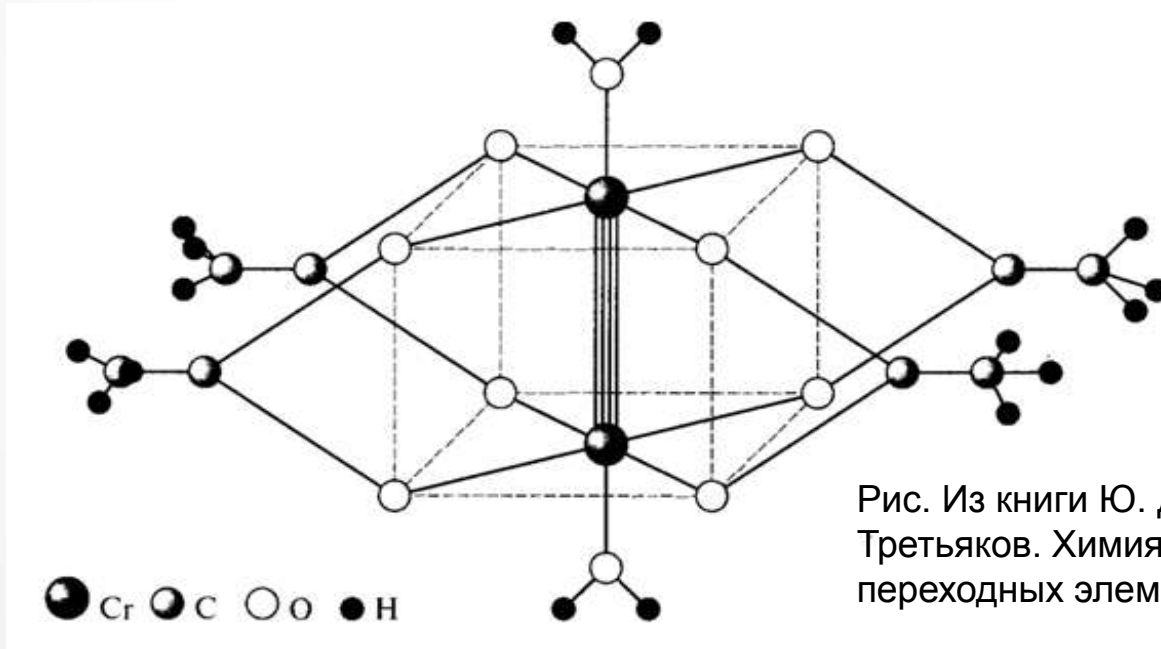
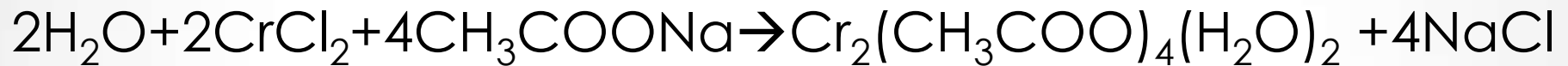
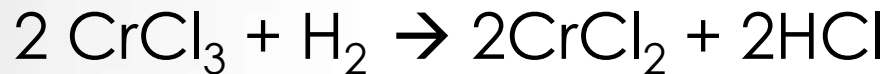
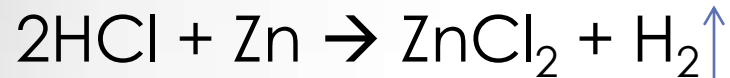


Рис. Из книги Ю. Д. Третьяков. Химия переходных элементов.

2) Получить удовольствие от проделанной работы.

Реакции и расчеты

Реакции:



Расчеты:

$$m(\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}) = 1,7 \text{ г.}$$

$$m(\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}) = 1,72 \text{ г.}$$

Zn и HCl_{конц} берем избыток.

Как это было

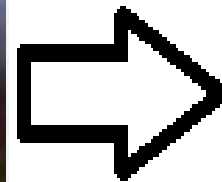
Пробирка с CrCl_2 (на дне остатки цинка, с выделяющимся на нем водородом.)



+



Раствор CH_3COONa

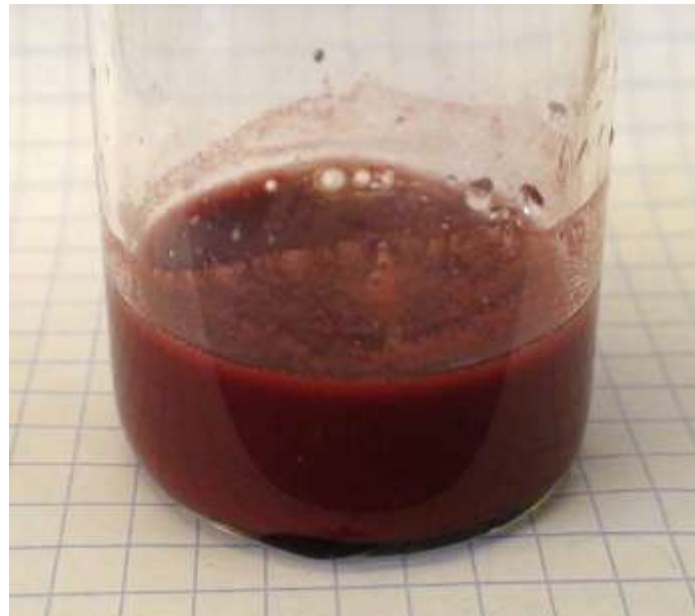


Долгожданный ацетат хрома(II)



Выводы

- Был получен ацетат хрома (II)



- Было получено эстетическое удовольствие от созерцания цветов получаемых веществ.

Список используемой литературы

Ю. Д. Третьяков. Неорганическая химия. Химия переходных элементов. т.3.

Морозова Н. И.