

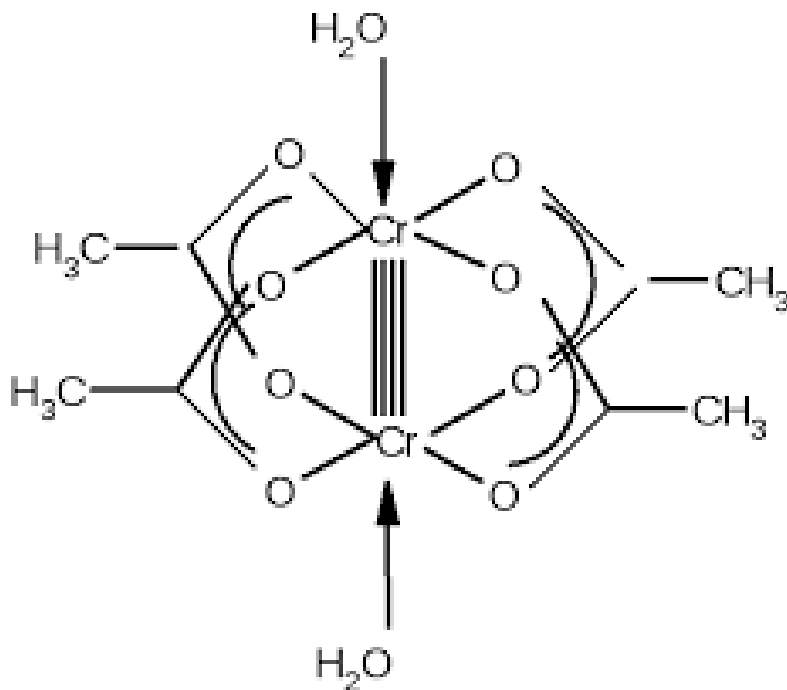
# **СИНТЕЗ АЦЕТАТА ХРОМА(II)**

**ВЫПОЛНИЛ ГРИГОРЬЕВ ДАНИИЛ, УЧЕНИК  
11Л КЛАССА**

**РУКОВОДИТЕЛЬ СИТНИКОВА МАРИЯ  
ВАЛЕНТИНОВНА**

# ЦЕЛЬ РАБОТЫ

- Получение ацетата хрома (II)
- Определение выхода вещества



# УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ

- $2\text{HCl} + \text{Zn} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- $2\text{CrCl}_3 + \text{H}_2 = 2\text{CrCl}_2 + 2\text{HCl}$
- $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CrCl}_2 + 4\text{CH}_3\text{COONa} = \text{Cr}_2(\text{CH}_3\text{COO})_4(\text{H}_2\text{O})_2 + 4\text{NaCl}$

# ХОД РАБОТЫ



# ВОССТАНОВЛЕНИЕ ХРОМА



# АЦЕТАТ ХРОМА(II)



# **ИТОГИ**

- **Был осуществлен синтез ацетат хрома(II)**
- **Выход вещества определить не удалось из-за окисления продукта**

# **ЛИТЕРАТУРА**

**Коренев Ю.М., Морозова Н.И.,  
Жиров А.И. Практикум по  
неорганической химии. М., МАКС  
Пресс, 2013.**