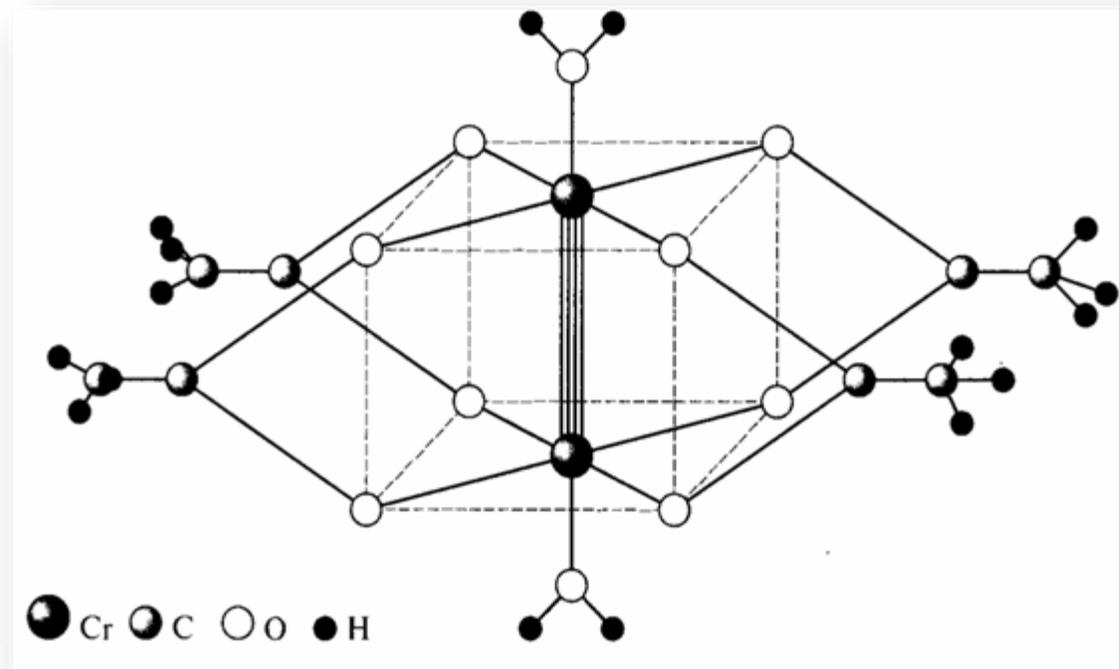


# Сравнение способов получения ацетата хрома (II)

Работу выполнил  
учащийся 11 «Л» класса СУНЦ МГУ  
Калягин Алексей

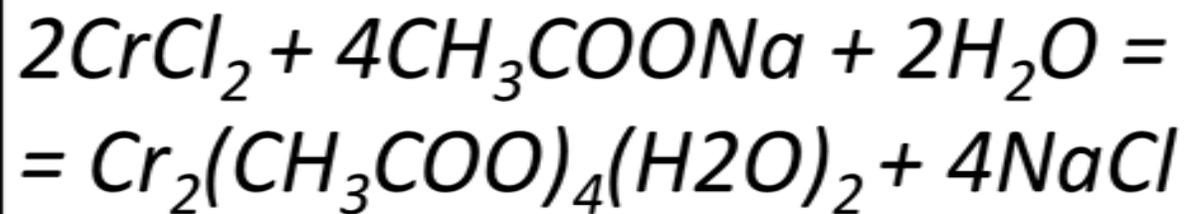
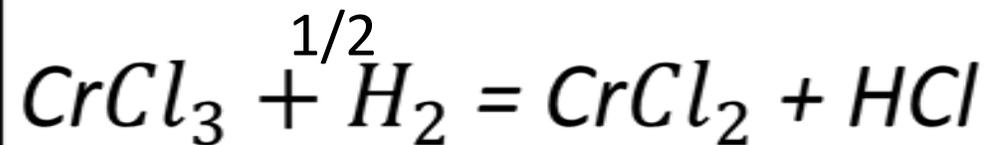
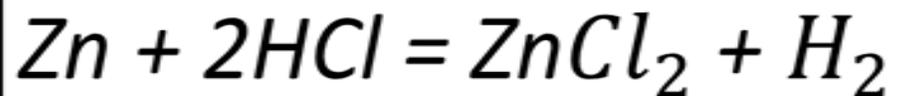
# Цель работы

- Найти различные способы получения ацетата хрома (II) и сравнить их на практике.



<http://www.chemiemaniamania.ru/chemies-5990-1.html>

# Методика 1

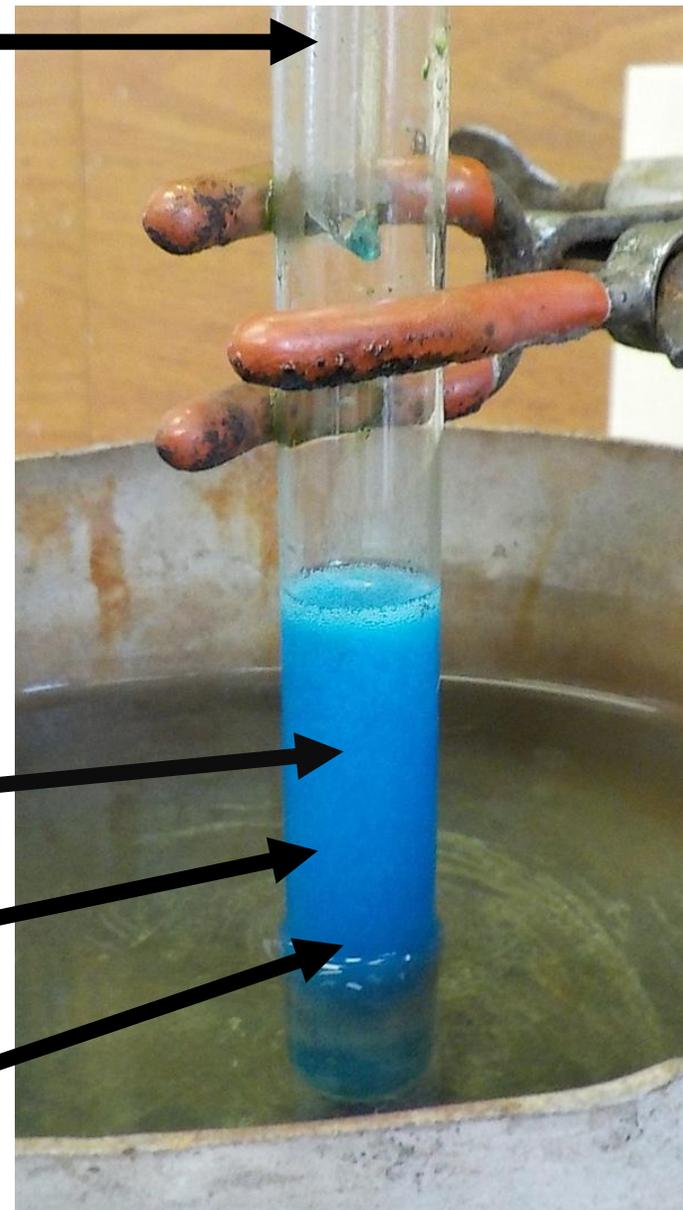


Клапан  
Бунзена

$\text{CrCl}_2$

$\text{HCl}$

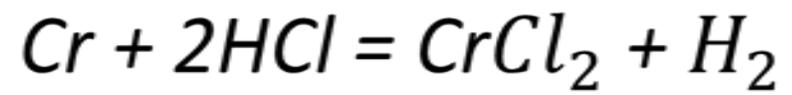
$\text{Zn}$



# Методика 2

Концентрация <u>HCl</u> Степень измельчения Cr	10 % <u>мас.</u>	<u>Конц. (37% мас.)</u>	25 % <u>мас.</u>
стружка		 A hand holds a test tube containing a light green liquid. The test tube is held against a wooden surface with a small white label that reads "109".	
порошок	 A hand holds a test tube containing a grey powder. In the background, there are several glass bottles on a shelf, some with labels like "HCl 20%".	 A hand holds a test tube containing a dark green liquid. The test tube is held against a white surface. In the background, there are glass bottles and a label that reads "D4 10%".	 A hand holds a test tube containing a blue liquid. The test tube is held against a wooden surface. In the background, there are glass bottles and a label that reads "HNO3".

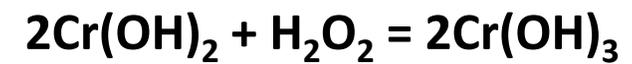
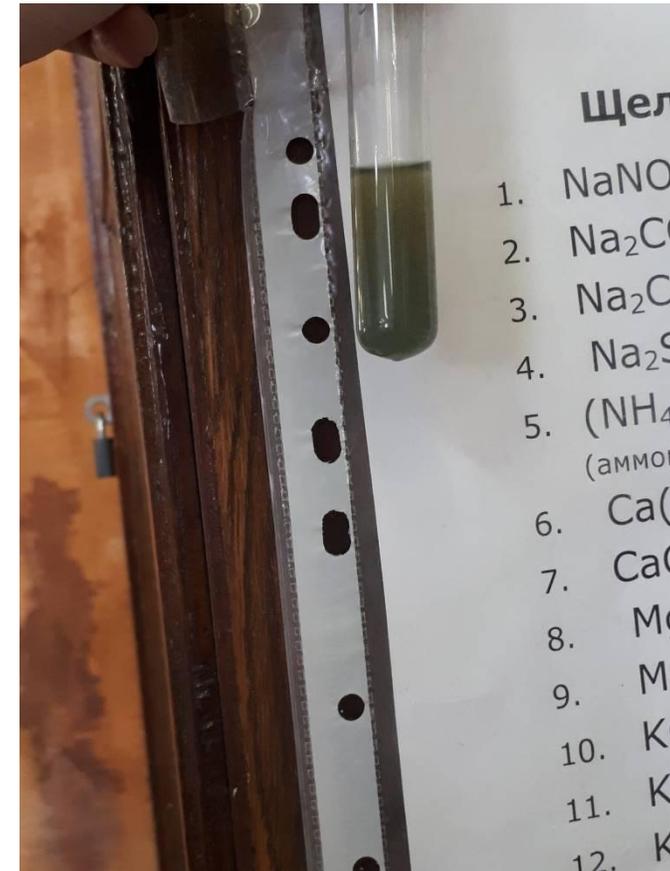
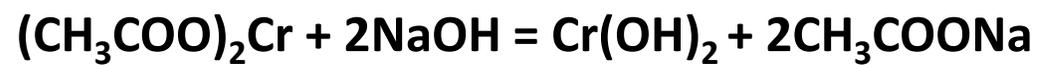
# Постадийно



# Получение ацетата хрома (II)



А дальше ...



## ИТОГИ:

- был получен ацетат хрома (II) двумя способами;
- провели сравнение способов получения  $\text{Cr}^{2+}$

## Вывод:

целесообразно получать  $\text{Cr}^{2+}$  восстановлением  $\text{Cr}^{3+}$  или реакцией порошка металла с 25%-ной  $\text{HCl}$ .

## СПИСОК ИСТОЧНИКОВ:

- <http://www.chemiemaniamania.ru/chemies-5990-1.html>
- Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И. Практикум по неорганической химии. МАКС Пресс, 2013, 72 с.
- Неорганическая химия. В 3-х томах. *Под ред. Третьякова Ю.Д.* Т.3-2007, 352с.

# Благодарности:

