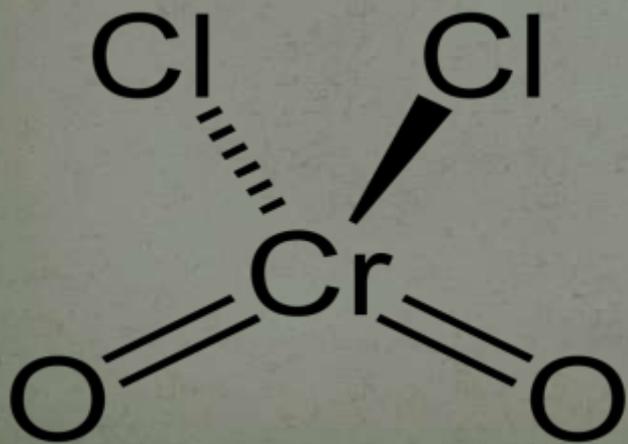


# Синтез хлористого хромила $\text{CrO}_2\text{Cl}_2$ .

Работу выполнил: ученик 11 “Л” класса Сулимов Артём

# Основные свойства

- Кроваво-красная густая жидкость
- Плотность  $\approx 1,9 \text{ г/см}^3$ .
- Неустойчив на свету и при нагревании.
- $T_{\text{пл}} = -97^\circ\text{C}$ ,  $t_{\text{кип}} = 117^\circ\text{C}$ .
- Является окислителем и хлорирующим агентом.



# Получение



# Наблюдения

- Растворение в воде:  $\text{CrO}_2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CrO}_4 + 2\text{HCl}$ .
- К полученному желтому раствору приливаем щелочь:  $\text{H}_2\text{CrO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CrO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Переход соли в дихромат:  $2\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

