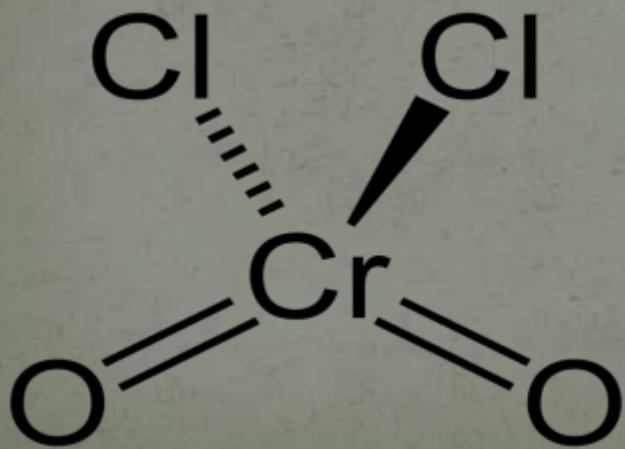


Синтез хлористого хромила CrO_2Cl_2 .

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: $2\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

