

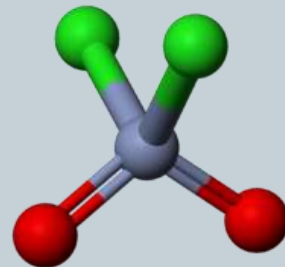


Получение хлористого хрома

Общие сведения



- Химическая формула - CrCl_2O_2
- Кроваво-красная диамагнитная жидкость (при с.у.), плотность – $1.93 \frac{\text{г}}{\text{см}^3}$, $t_{\text{пл}} = -97^\circ\text{C}$, $t_{\text{кип}} = 117^\circ\text{C}$.
- Необратимо гидролизуется
- Растворяется в большинстве неполярных растворителях
- Разлагается на свету и при нагревании
- Является хлорирующим агентом



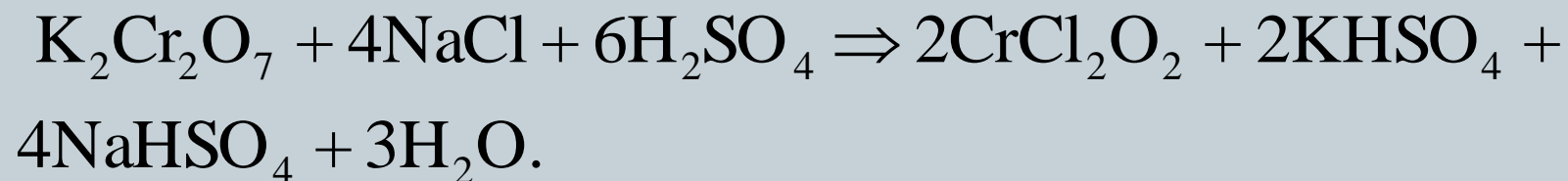
Реактивы для получения хлористого хромила



Получение



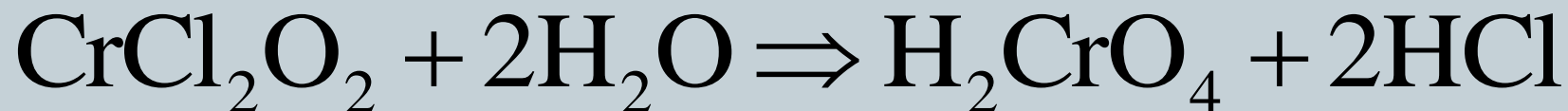
Прибор
для
получения
хлористого
хромила



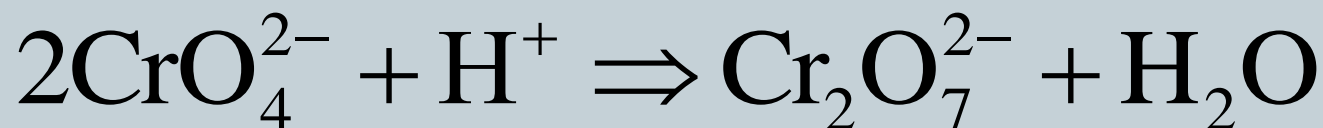
Химические свойства



- При растворении в воде цвет раствора меняется с тёмно-красного на желтый



- При подкислении полученного раствора его цвет меняется на оранжевый



Анализ ионов в растворе



- К полученному подкисленному раствору добавим раствор иодида калия, при этом можно заметить выделение коричневого осадка, растворимого в неполярных растворителях



Итоги проделанной работы



- Был получен хлористый хромил
- Были изучены химические и физические свойства данного вещества
- Был получен опыт в сборе узла для получения вещества, а также по выделению и утилизации получившихся веществ