

**XPOM**



# Степени окисления

0	Cr
+2	CrO, CrF <sub>2</sub> , CrCl <sub>2</sub> , CrI <sub>2</sub> , CrBr <sub>2</sub>
+3	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , Cr(OH) <sub>3</sub> , NaCrO <sub>2</sub>
+4	CrO <sub>2</sub> , CrF <sub>4</sub> , CrCl <sub>4</sub>
+6	CrO <sub>3</sub> , H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> , H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> , K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>

# Нахождение в природе

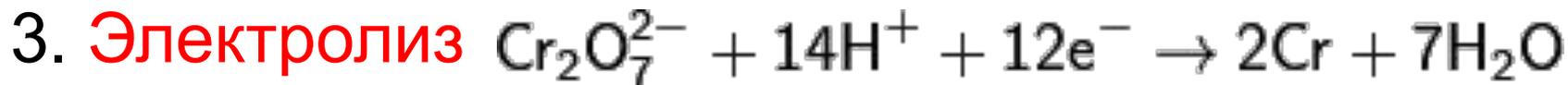
Хромистый железняк(хромит)  $\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$

Магнезиохромит  $\text{MgCr}_2\text{O}_4$

Свинцовая красная руда(крокоит)  $\text{PbCrO}_4$



## Получение



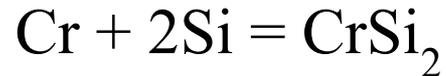
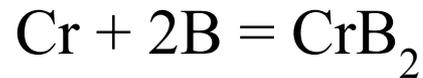
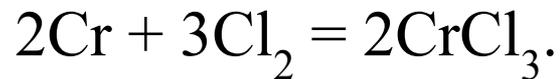
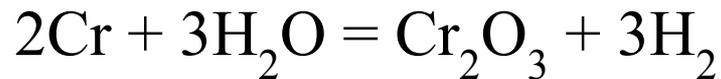
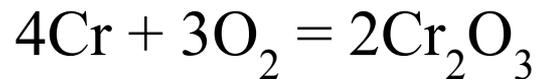
# Физические свойства

В свободном виде — голубовато-белый металл. Один из самых твердых чистых металлов. Устойчив на воздухе. Обладает высокими температурами плавления и кипения. Коэффициент отражаемости 62%.

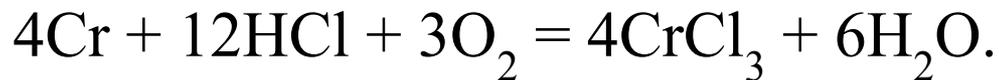
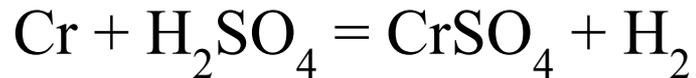
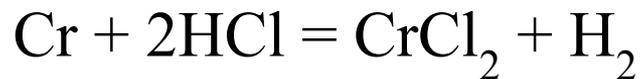


## Химические свойства.

### Взаимодействие с неметаллами и водой.

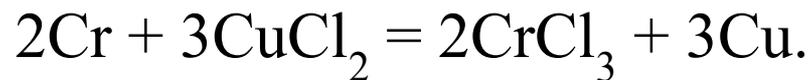
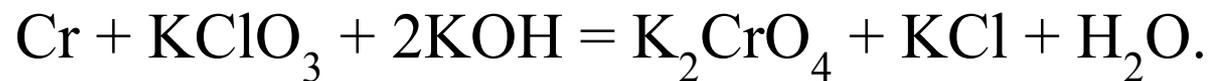


## Взаимодействие с кислотами

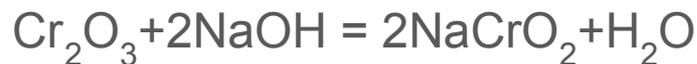


Взаимодействие с щелочью.

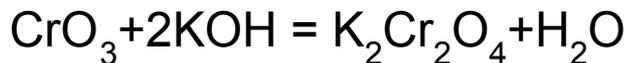
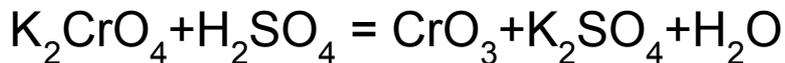
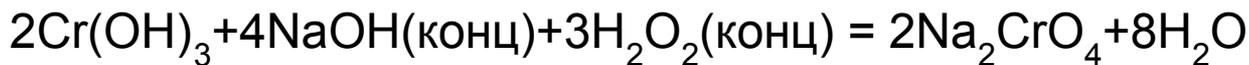
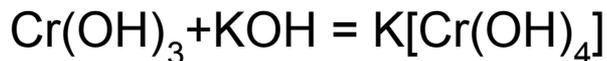
Восстановление металлов из солей.



# Соединения



# Соединения



# Цепочка превращений

