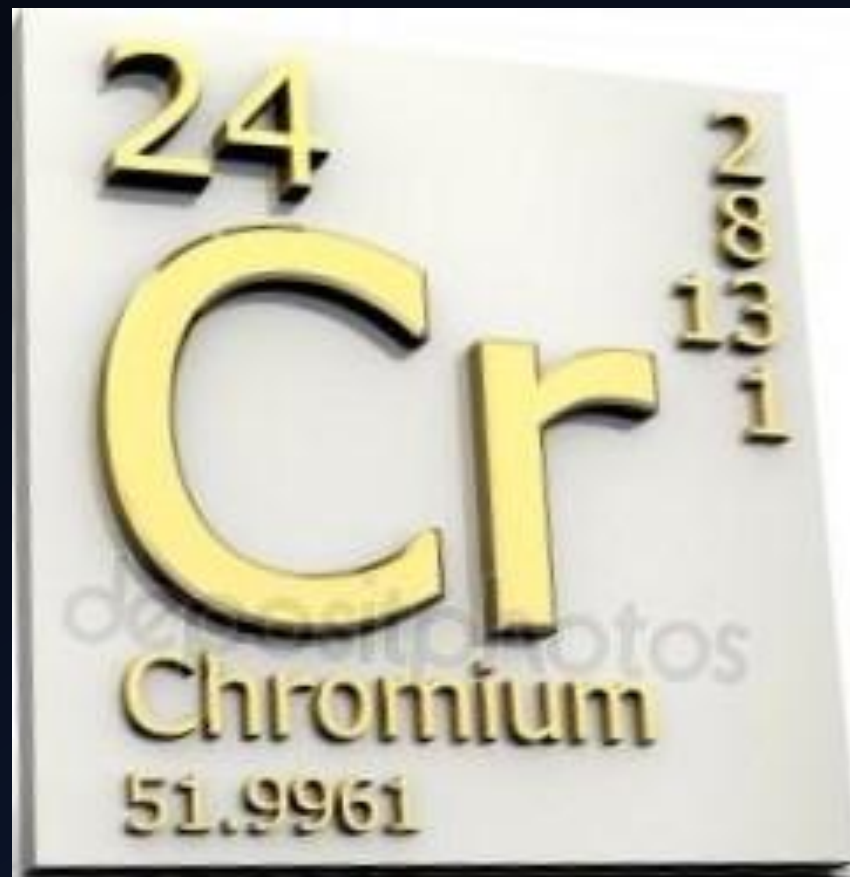
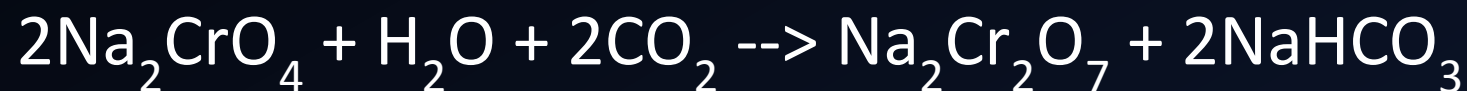
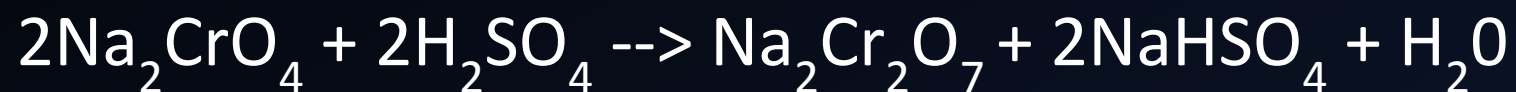


# Хром – (Cr)

Получил название от греческого “χρῶμα” — цвет, краска — из-за разнообразия окраски своих соединений.

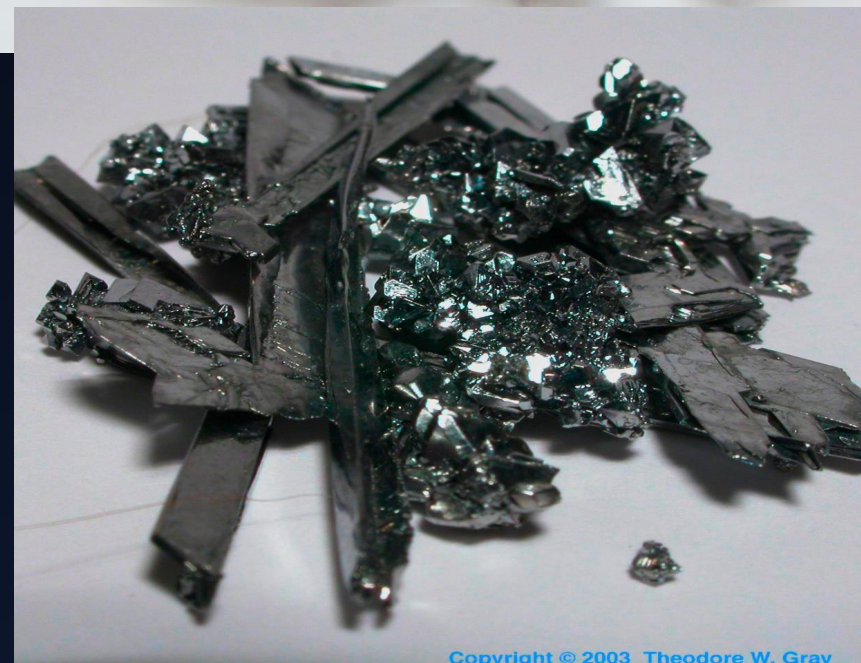


# Получение.

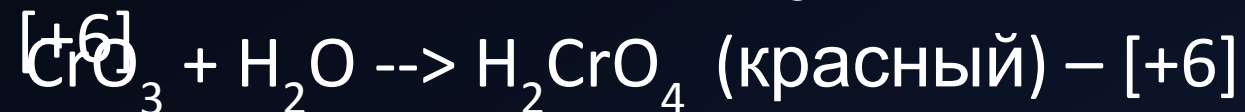
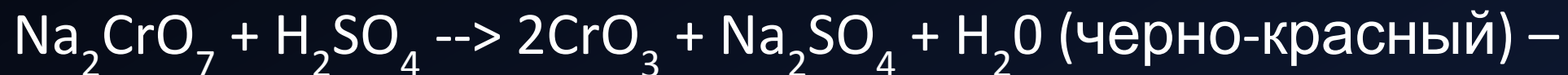
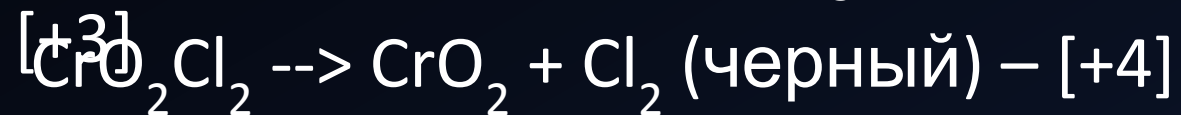
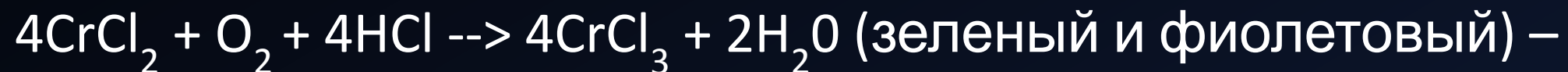
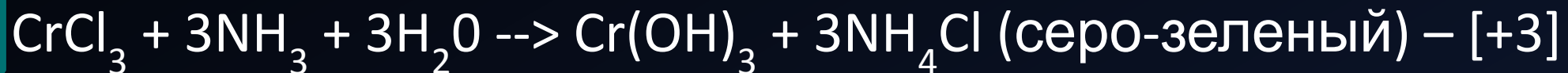
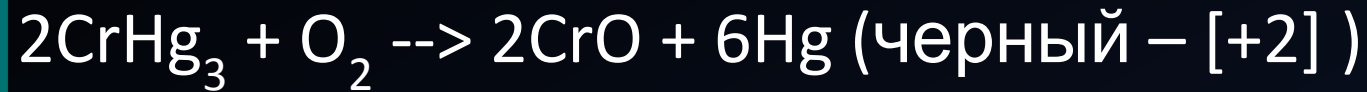


# Физические свойства.

Свойство	Cr
Температура плавления, °С	1 860
Температура кипения, °С	2 680
Энтальпия плавления, кДж/моль	15,3
Энтальпия испарения, кДж/моль	348,8
Энтальпия атомизации, кДж/моль	396,6
Кристаллическая структура	ОЦК
Плотность*, г/см <sup>3</sup>	7,23
Электрическое сопротивление*, мКОм·см	12,7
Модуль Юнга, ГПа	279
Стандартный электродный потенциал** $E^\circ(M^{3+}/M^0)$ , В	-0,74



# Химические свойства





$\text{Cr}^{+2}$



$\text{Cr}^{+3}$



$\text{Cr}^{+6}$



$\text{Cr}^{+6}$

