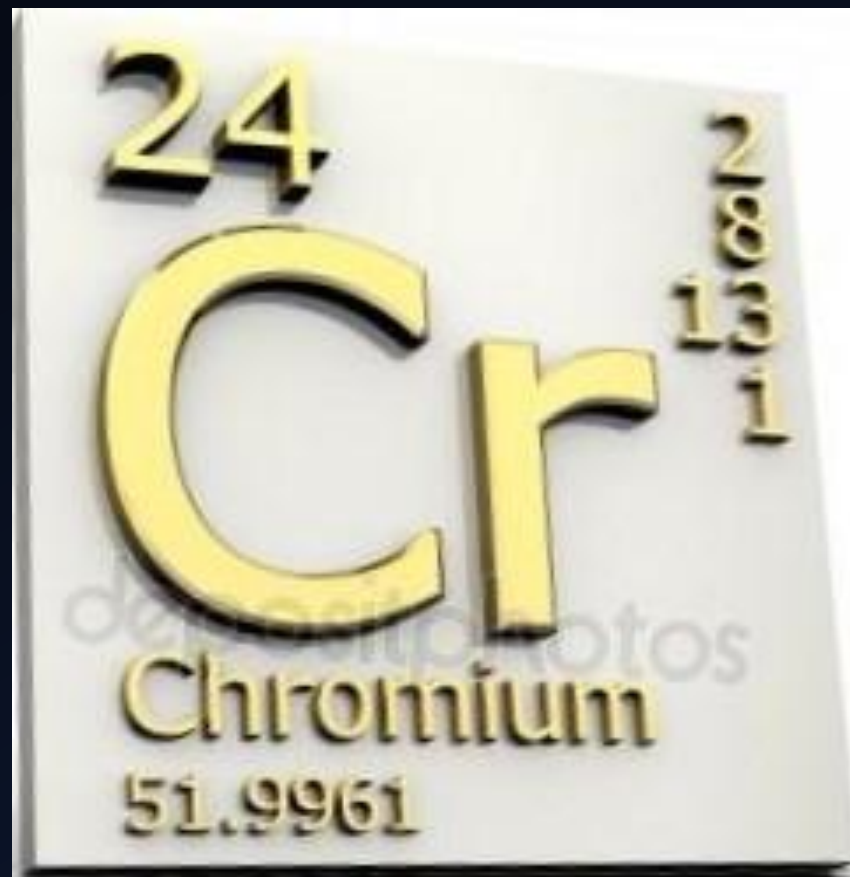
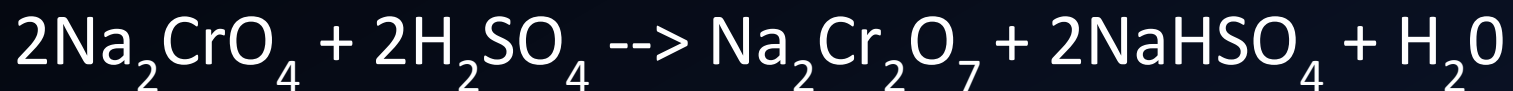


# Хром – (Cr)

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

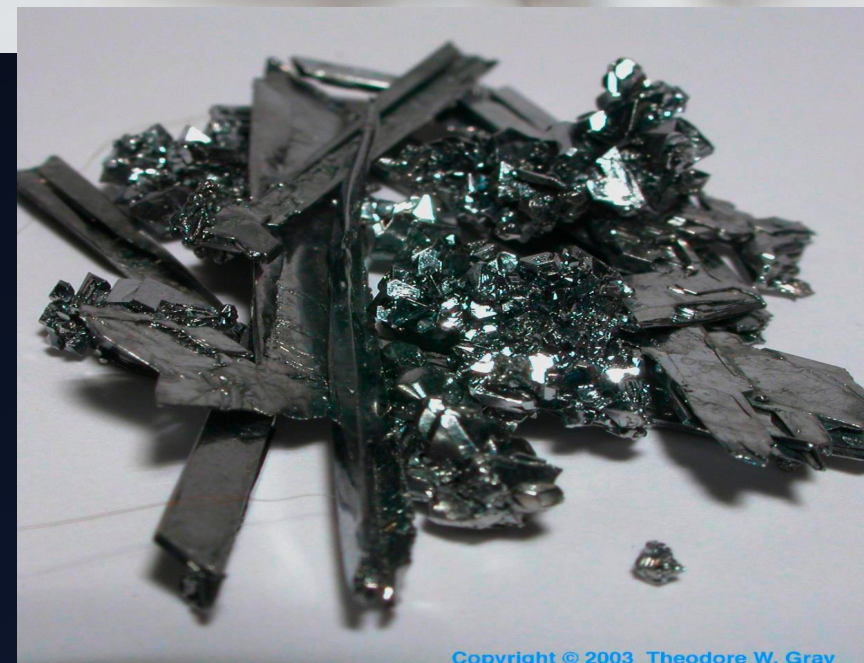


# Получение.

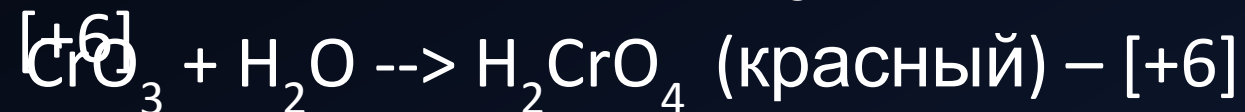
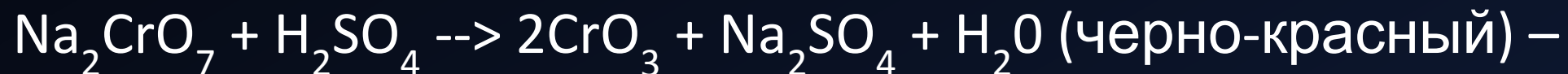
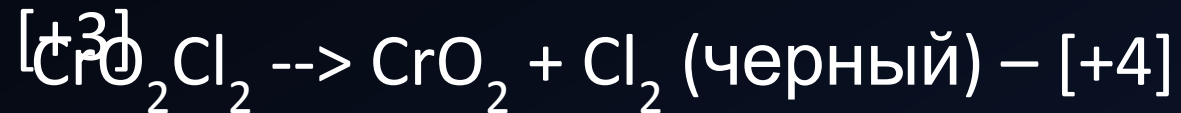
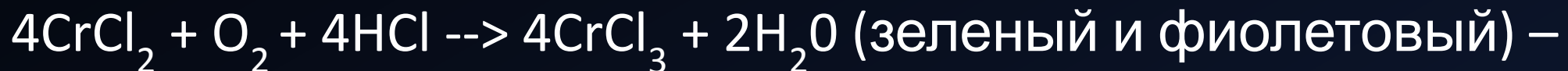
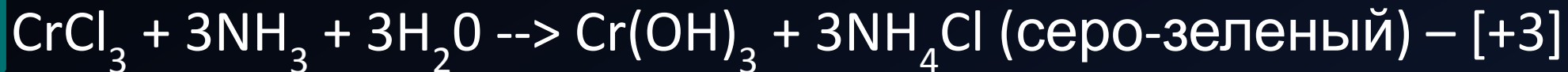
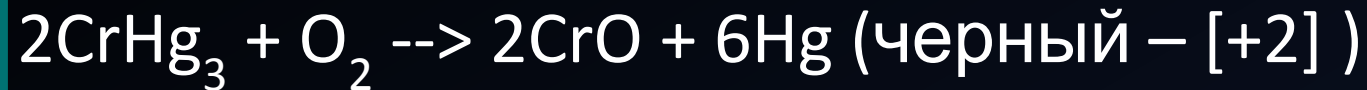


# Физические свойства.

| Свойство                                                                    | Cr    |
|-----------------------------------------------------------------------------|-------|
| Температура плавления, °C                                                   | 1 860 |
| Температура кипения, °C                                                     | 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** $E^\circ(\text{M}^{3+}/\text{M}^0)$ , В | -0,74 |



# Химические свойства





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

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

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

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

