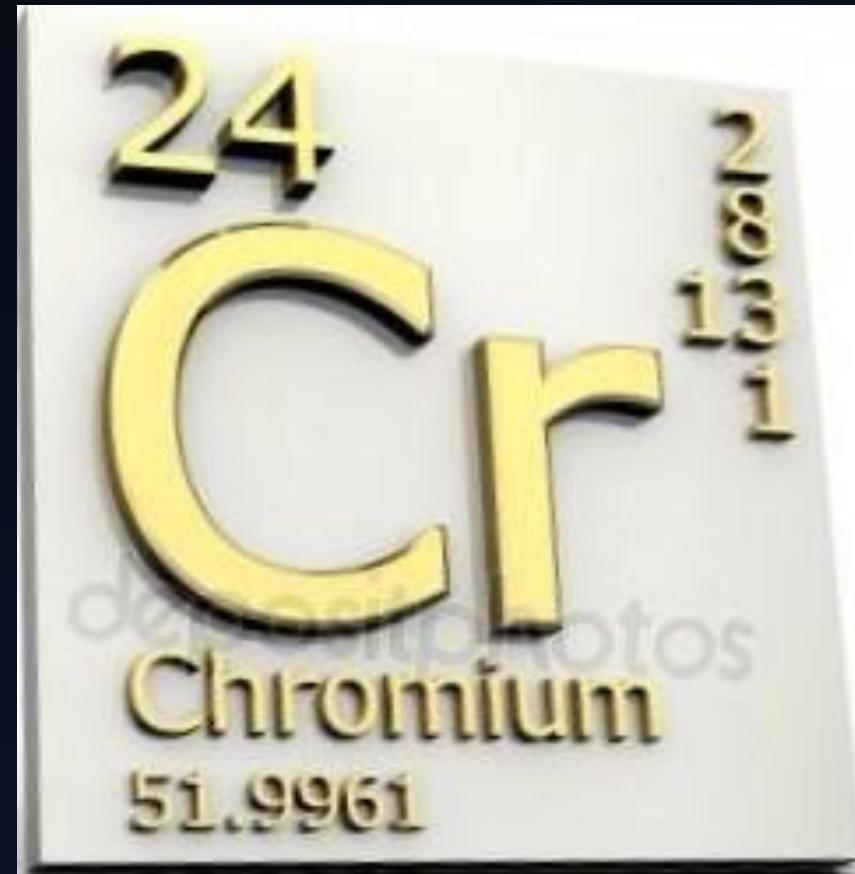


# Хром – (Cr)

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



# Получение.

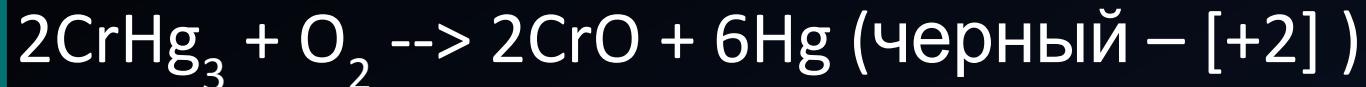


# Физические свойства.

| Свойство  | Cr    |
|---|-------|
| Температура плавления, °С                                     | 1 860 |
| Температура кипения, °С                                       | 2 680 |
| Энタルпия плавления, кДж/моль                                   | 15,3  |
| Энталпия испарения, кДж/моль                                  | 348,8 |
| Энталпия 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



$\text{Cr}^{+2}$   $\text{Cr}^{+3}$   $\text{Cr}^{+6}$   $\text{Cr}^{+6}$

