

XPOM

Строение атома

Атомные свойства:

Атомный вес(молярная масса): 51,9961(г/моль)

Электронная конфигурация: $4s^1 3d^5$

Радиус атома: 130 пм

Степени окисления: 0, 2, 3, 6

Термодинамические свойства:

Плотность: 7,19 г/см³

Температура плавления: 2130 К

Температура кипения: 2945 К

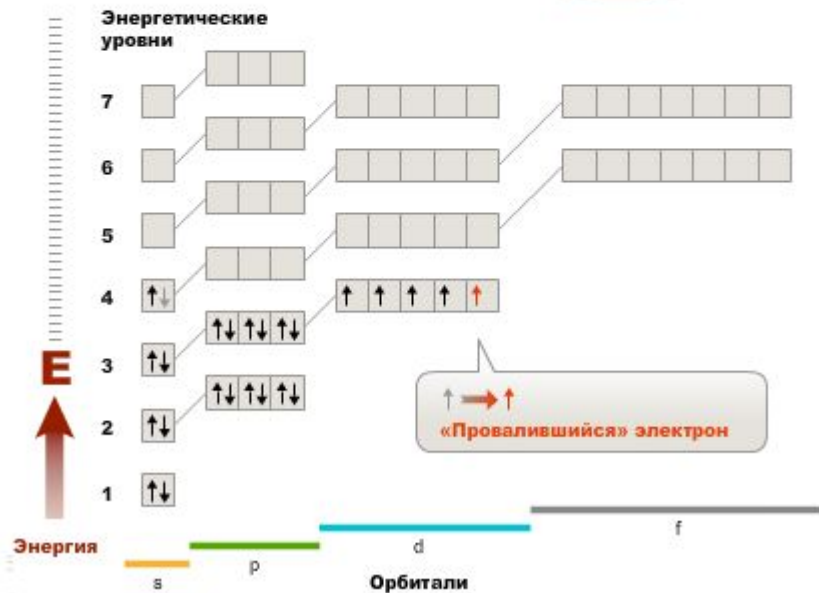
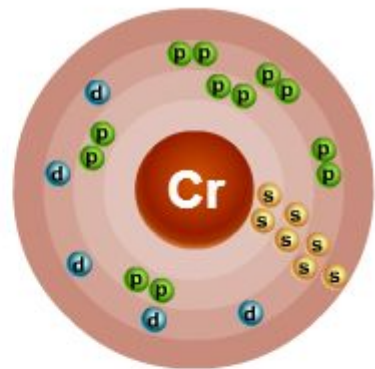
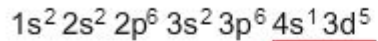
Уд.теплота плавления: 21 кДж/моль

Уд.теплота испарения: 342 кДж/моль

Состояние вещества: твердое

Хром

Электронная формула элемента



Степени окисления

| | |
|----|--|
| 0 | Cr |
| +2 | CrO, CrF ₂ , CrCl ₂ , CrI ₂ , CrBr ₂ |
| +3 | Cr ₂ O ₃ , Cr(OH) ₃ , NaCrO ₂ |
| +4 | CrO ₂ , CrF ₄ , CrCl ₄ |
| +6 | CrO ₃ , H ₂ Cr ₂ O ₇ , H ₂ CrO ₄ , K ₂ Cr ₂ O ₇ |

Нахождение в природе

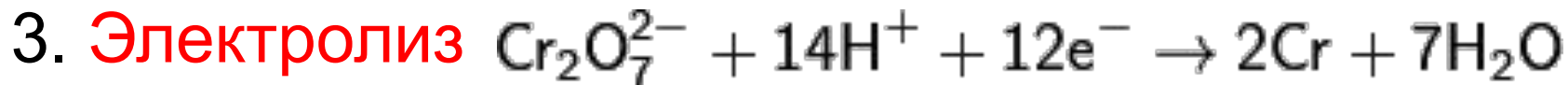
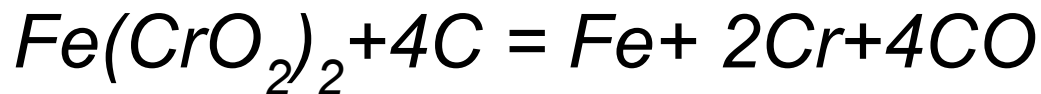
Хромистый железняк(хромит) $\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$

Магнезиохромит MgCr_2O_4

Свинцовая красная руда(крокоит) PbCrO_4

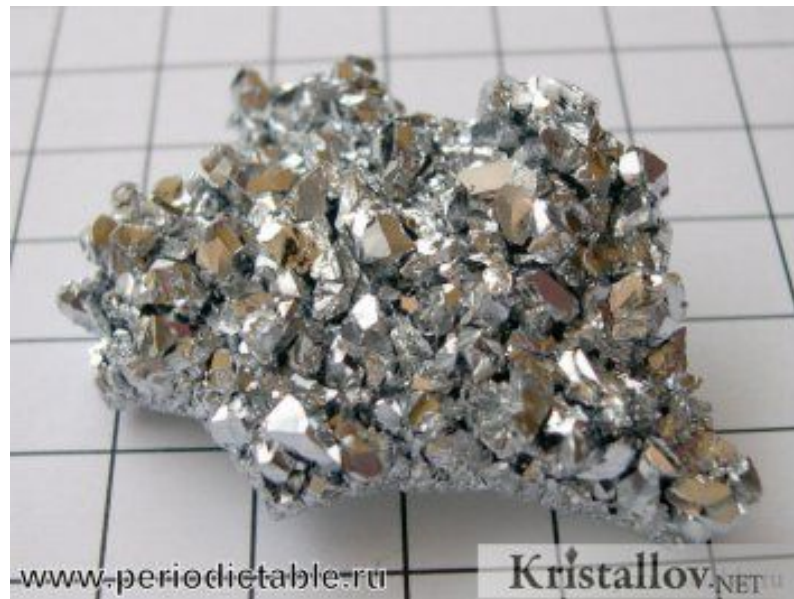


Получение



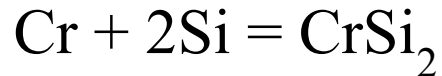
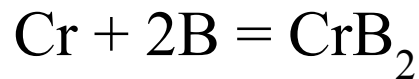
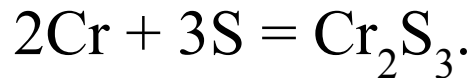
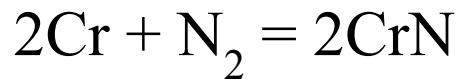
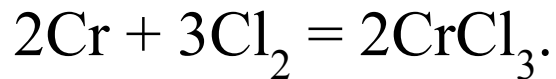
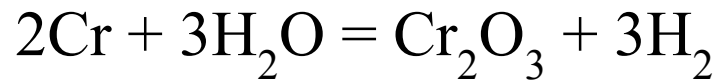
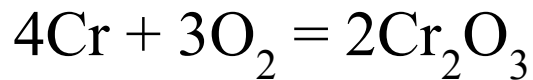
Физические свойства

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

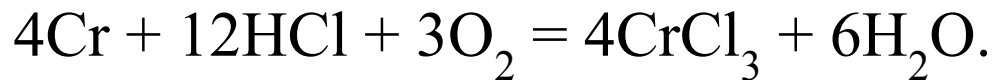
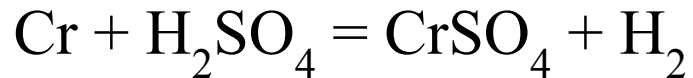
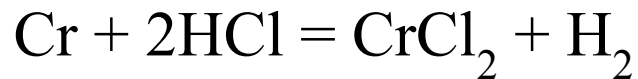


Химические свойства.

Взаимодействие с неметаллами и водой.

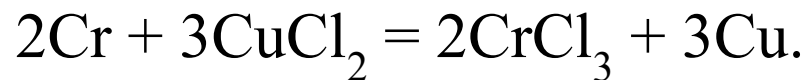
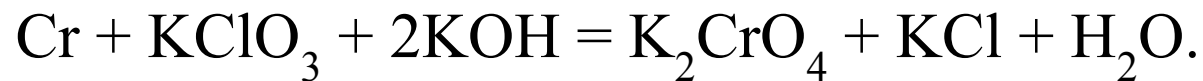


Взаимодействие с кислотами

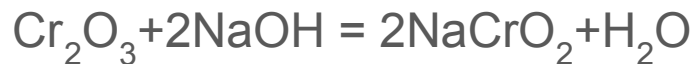
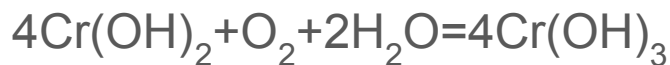
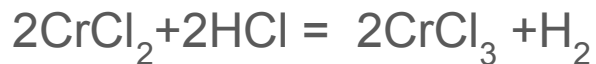


Взаимодействие с щелочью.

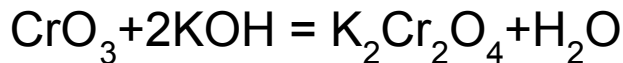
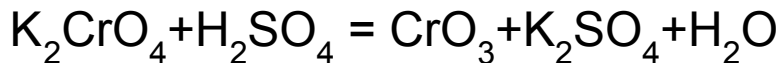
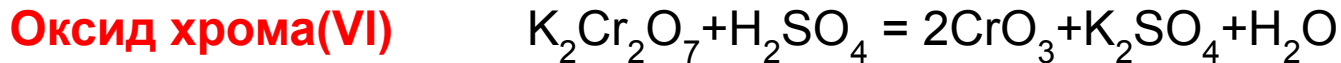
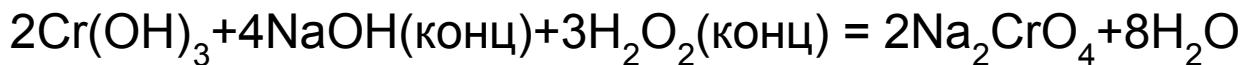
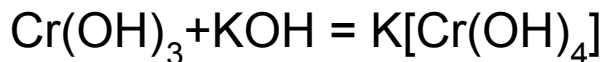
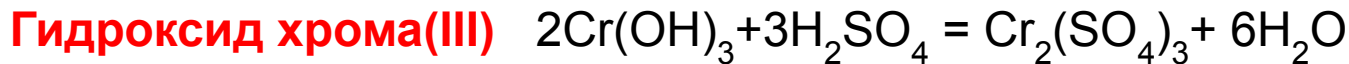
Восстановление металлов из солей.



Соединения



Соединения



Цепочка превращений

