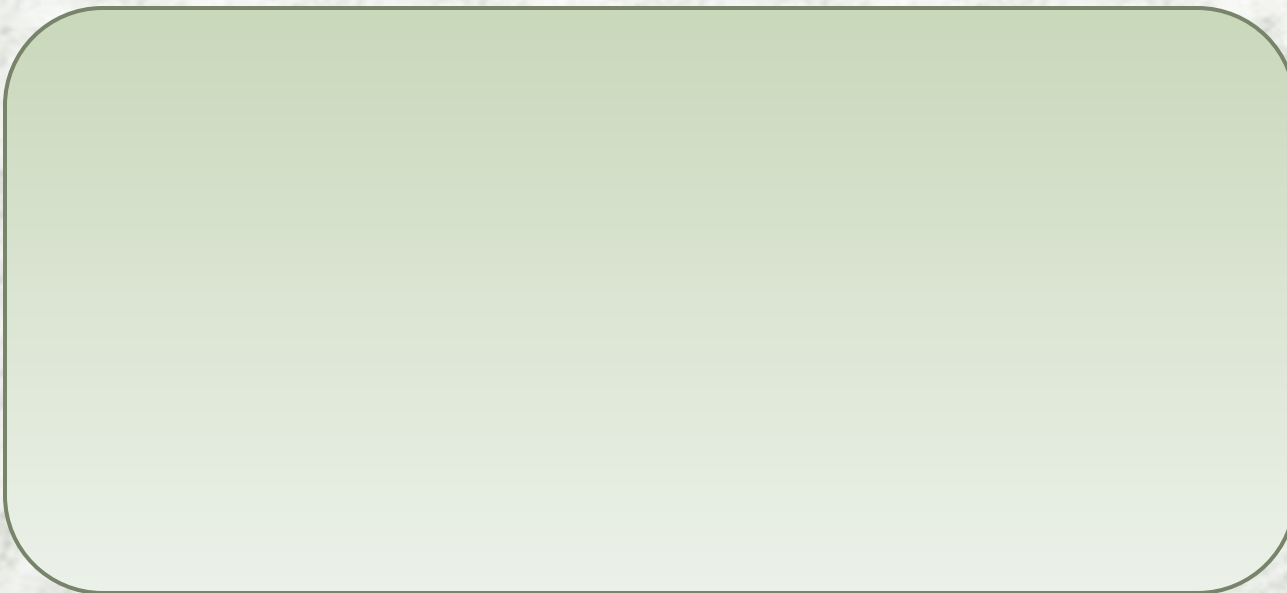


Хром



*Элемент VI группы
побочной подгруппы*

*Элемент под
№ 24 в
периодической
таблице Д.И.
Менделеева*

Cr



*Элемент
4-ого
периода*

*Массовая доля хрома в земной
коре – 0,02%*



*Хромистый
железняк
 $FeO * Cr_2O_3$*

Нахождение в природе



*Хромит
 $FeCr_2O_4$*



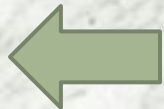
*Крокоит
 $PbCrO_4$*



*Металл
серебристо-белого
цвета*



*Физические
свойства*



*Самый
твердый
металл*



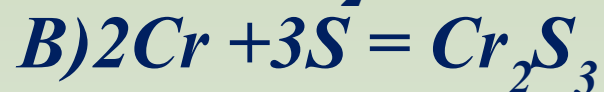
*Тем.плавл.
1890°С*



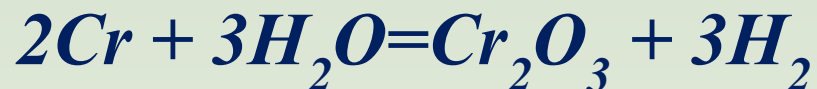
*Хрупкий, с
плотностью
7,2 г/см³*

Химические свойства хрома

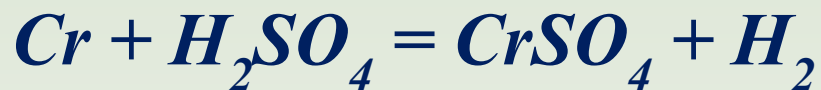
1. Реагирует с неметаллами (при нагревании)



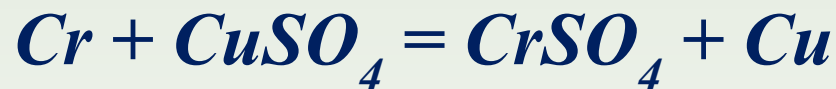
2. Реагирует с парами воды (в раскаленном состоянии)



3. Реагирует с кислотами



4. Реагирует с солями менее активных металлов



***В производстве
стали***



***В нагревательных
элементах электрических
печей(сплав железа ,никеля
и хрома)***

Применение хрома

***Хромирование(создание
защитных и декоративных
покрытий)***



Соединения хрома

Соединения хрома(II)

CrO –
основный
оксид
 Cr(OH)_2 –
основание

Соединения хрома(III)

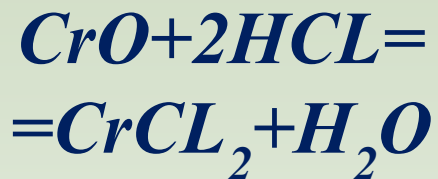
Cr_2O_3 –
амфотерный
оксид
 Cr(OH)_3 –
амфотерное
соединение

Соединения хрома(VI)

CrO_3 –
кислотный
оксид
 H_2CrO_4 –
хромовая
($\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) –
дихромовая
кислоты

Соединения хрома(II)

1. Реагирует с
кислотами



2. Окисляется

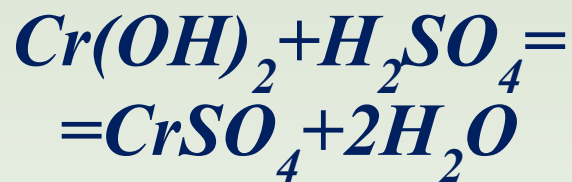
кислородом воздуха



1. При нагревании
разлагается



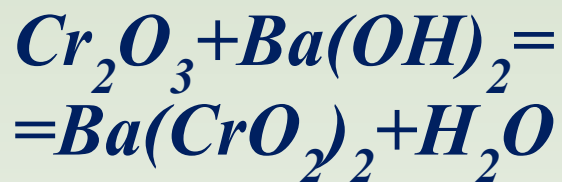
2. Реагирует с
кислотами



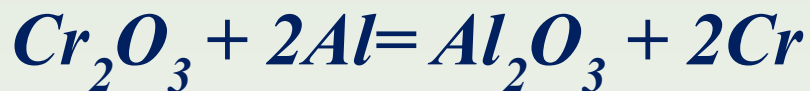
Соединения хрома(III)

Cr_2O_3 –при обычных условиях не реагирует с растворами кислот и щелочей .

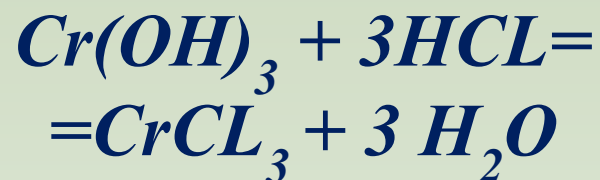
Cr_2O_3 –реагирует лишь при сплавлении



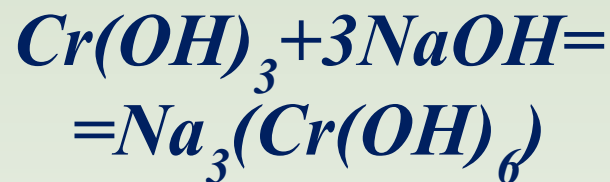
Реагирует с более активными металлами



1. Реагирует с кислотами



2. Реагирует с щелочами

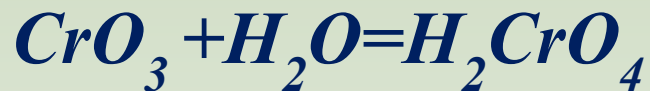


3. При нагревании разлагается

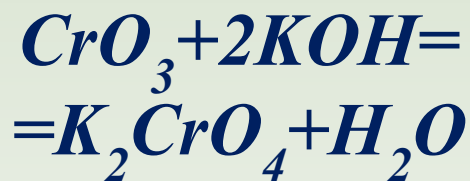


Соединения хрома(VI)

1. Реагирует с водой



*2. Реагирует с
щелочами*



*Кислоты - H_2CrO_4 и
 $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ -
неустойчивы и
существуют только
в растворе, где
между ними
устанавливается
равновесие*

Применение соединений хрома

Сульфат хрома и хромокалиевые квасцы используют для изготовления прочной хромовой кожи

Соединения хрома применяют в качестве минеральных красок



Хромовую смесь используют для мытья химической посуды в лабораториях



Проверь себя



С какими из перечисленных ниже веществ
будет реагировать хром





Проверь себя



Оксид и гидроксид хрома (II) реагируют со следующими веществами



Ссылки на источники информации и изображения:

***И.И.Новошинский Н.С.Новошинская Химия 10 класс
профильный уровень***

<http://im7-tub-ru.yandex.net/i?id=152996174-45-72&n=21>

<http://im5-tub-ru.yandex.net/i?id=92218102-28-72&n=21>

<http://im7-tub-ru.yandex.net/i?id=113413894-55-72&n=21>

<http://im2-tub-ru.yandex.net/i?id=31291566-60-72&n=21>

<http://dabi.ru/attachments/7044/6952/images/large.jpg>

<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=461512314-61-72&n=21>

<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=410341235-12-72&n=21>

<http://im6-tub-ru.yandex.net/i?id=373203664-10-72&n=21>

<http://im7-tub-ru.yandex.net/i?id=47417297-37-72&n=21>