

# ХРОМ

---

Филинов Андрей  
11"И"

**Хром** — элемент 6-й группы (по устаревшей классификации — побочной подгруппы 6-й группы) 4-го периода периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева с атомным номером 24. Обозначается символом **Cr** (лат. *Chromium*). Простое вещество **хром** — твёрдый металл голубовато-белого цвета. Хром иногда относят к чёрным металлам.



# История

Открыт во Франции в 1797 году химиком Л. Н. Вокленом, который выделил новый тугоплавкий металл с примесью карбидов. Он прокалил зелёный оксид хрома с углём, а сам оксид получил разложением «Сибирского красного свинца» — минерала крокоита, добытого на Среднем Урале. Современный способ получения чистого хрома (с 1894 г.) отличается от способа Воклена только видом восстановителя.



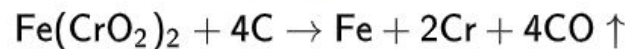
# Месторождения

- Самые большие месторождения хрома находятся в ЮАР (Южно-Африканская Республика) (1-е место в мире), Казахстане, России, Зимбабве, Мадагаскаре
- Главные месторождения хромовых руд в РФ известны на Урале
- Разведанные запасы в Казахстане составляют свыше 350 миллионов тонн (2-е место в мире).



# Получение

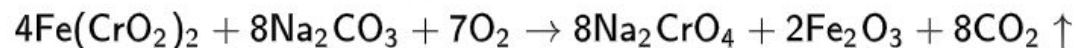
Хром встречается в природе в основном в виде хромистого железняка  $\text{Fe}(\text{CrO}_2)_2$  (хромит железа). Из него получают феррохром восстановлением в электропечах коксом (углеродом):



Феррохром применяют для производства легированных сталей.

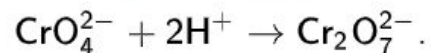
Чтобы получить чистый хром, реакцию ведут следующим образом:

1) сплавляют хромит железа с карбонатом натрия (кальцинированная сода) на воздухе:

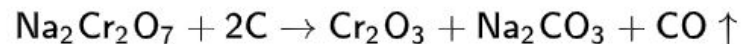


2) растворяют хромат натрия и отделяют его от оксида железа;

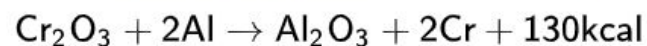
3) переводят хромат в дихромат, подкисляя раствор и выкристаллизовывая дихромат:



4) получают чистый оксид хрома восстановлением дихромата натрия углём:



5) с помощью алюминотермии получают металлический хром:



# Применение

- Хром — важный компонент во многих легированных сталях (в частности, нержавеющей), а также и в ряде других сплавов. Добавка хрома существенно повышает твёрдость и коррозионную стойкость сплавов.
- Используется в качестве износостойчивых и красивых гальванических покрытий (хромирование).
- Хром применяется для производства сплавов: хром-30 и хром-90, незаменимых для производства сопел мощных плазмотронов и в авиакосмической промышленности.

# Биологическая роль и физиологическое действие

- Хром — один из биогенных элементов, постоянно входит в состав тканей растений и животных. У животных хром участвует в обмене липидов, белков (входит в состав фермента трипсина), углеводов. Снижение содержания хрома в пище и крови приводит к уменьшению скорости роста, увеличению холестерина в крови.
- В чистом виде хром довольно токсичен, металлическая пыль хрома раздражает ткани лёгких



# Хром в организме

- Хром является одним из микроэлементов, необходимых организму в очень небольших количествах. Этот химический элемент не может быть синтезирован организмом, и должен поступать с пищей или в процессе употребления пищевых добавок.
- Хром является одним из наиболее важных минералов в организме. Он играет решающую роль в метаболизме углеводов и белков, а также способствует повышению и удержанию мышечного тонуса. Хром стимулирует синтез жирных кислот и переработку (утилизацию) холестерина. Эти процессы необходимы для качественной функции мозга и других процессов во внутренних системах: эндокринной, нервной, репродуктивной

**Причины недостаточности хрома:** 1)пожилой возраст; 2)почвы с малым естественным содержанием хрома; 3)скудный рацион питания; обильное питание с содержанием большого количества калорийных, рафинированных продуктов; 4)ферментные нарушения, при которых хром не усваивается из пищи.



Спасибо за внимание!

