

ОГБПОУ «Рязанский колледж электроники»

Алюминий и его соединения..

---

Работу выполнил студент группы СБк-101

Фефилов Владимир

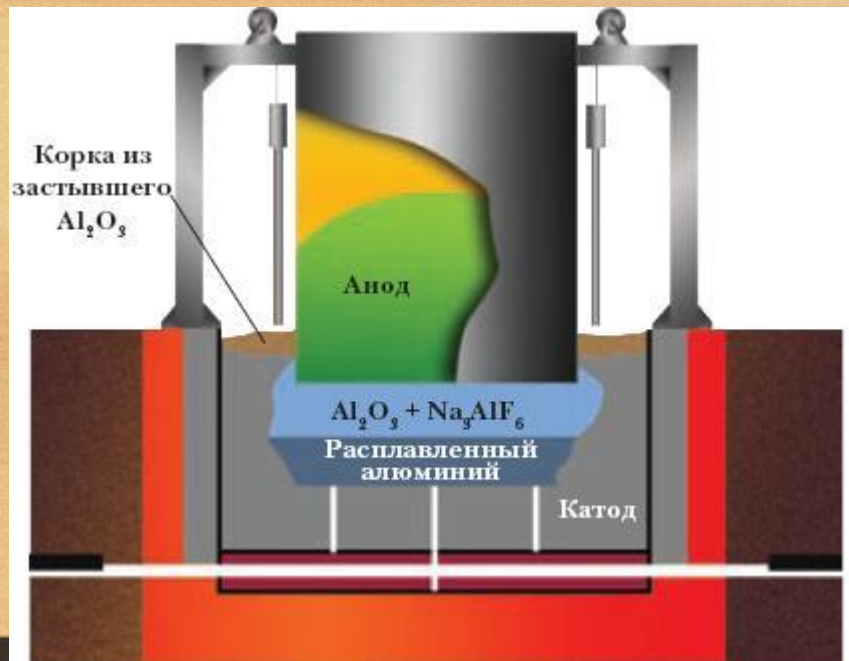
## Нахождение в природе.

---

- По распространенности в земной коре алюминий занимает первое место среди металлов и третье место среди всех элементов, на его долю приходится около 8,8% массы земной коры.





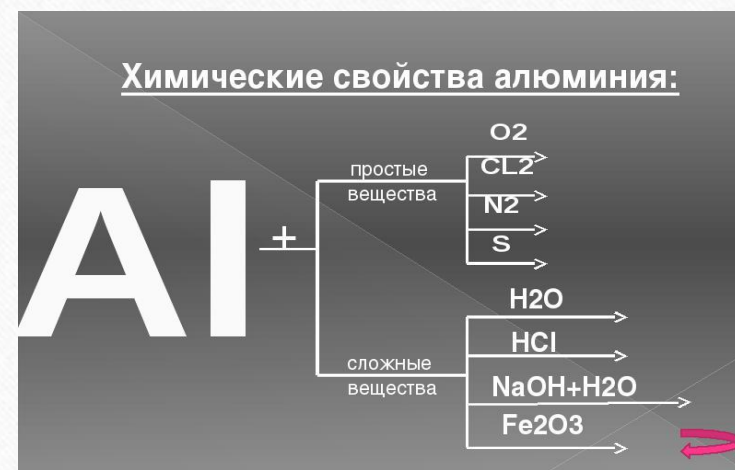


## Получение.

Алюминий является важнейшим металлом, объем его производства намного опережает выпуск всех остальных цветных металлов и уступает только производству стали. Высокие темпы прироста производства алюминия обусловлены его уникальными физико-химическими свойствами, благодаря которым он нашел широкое применение в разных видах промышленности.

# Химические свойства.

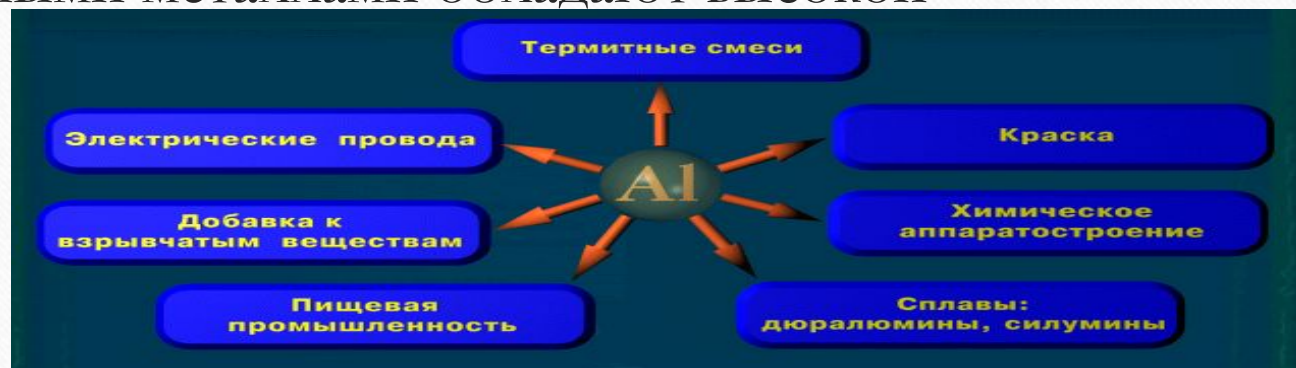
- Алюминий – химически активный металл, но прочная оксидная пленка определяет его стойкость при обычных условиях. Практически во всех химических реакциях алюминий проявляет восстановительные свойства.





# Физические свойства.

- Чистый алюминий — серебристо-белый легкий металл с температурой плавления  $660^{\circ}\text{C}$ . Пластичен, легко вытягивается в проволоку и раскатывается в листы и фольгу. Является хорошим проводником электричества и тепла (после серебра и меди). Сплавы алюминия с различными металлами обладают высокой прочностью и легкостью.



# Применение.

---

- Широко применяется как конструкционный материал. Основные достоинства алюминия в этом качестве — лёгкость, податливость штамповке, коррозионная стойкость, высокая теплопроводность, надёжность его соединений.



# Соединение алюминия.

## ПРИРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ АЛЮМИНИЯ

