

ОГБПОУ «Рязанский колледж электроники»

Алюминий и его соединения..

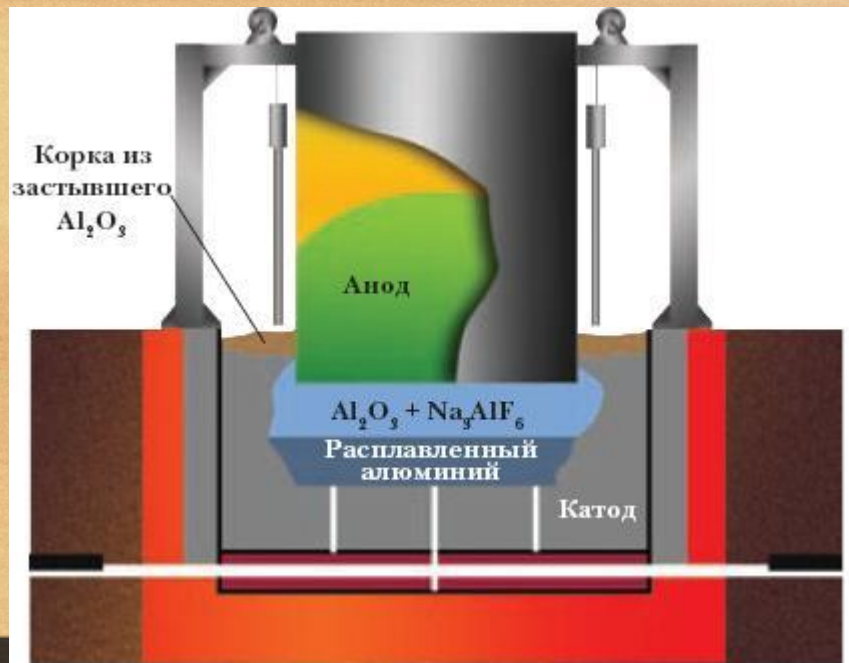
Работу выполнил студент группы СБк-101

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.

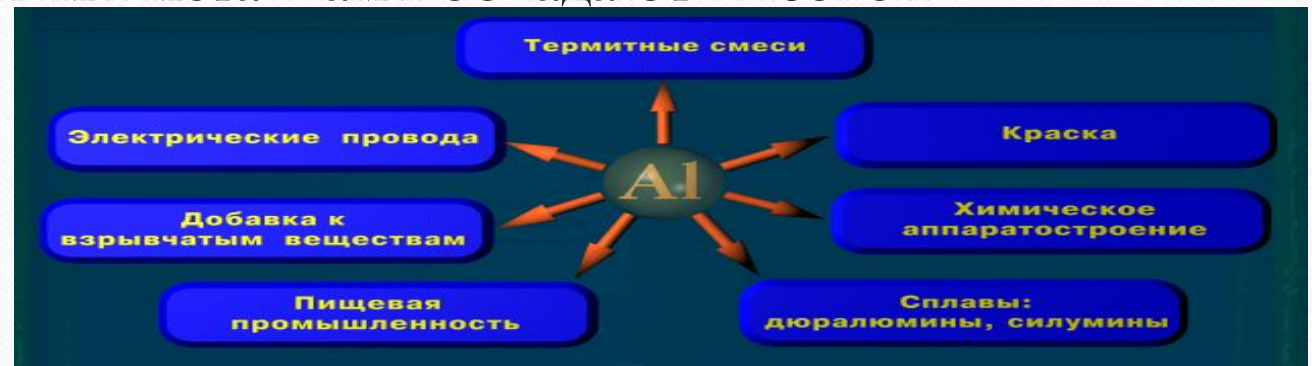
Химические свойства.

- 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°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

