

Алюминий используется:



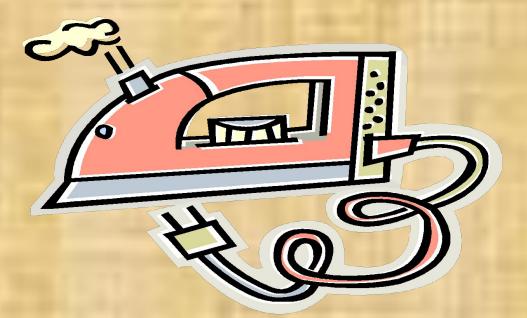
- в быту
- в строительстве транспорта
- в технике
- в домашней технике
- в металлургии
- в химической промышленности

Вбыту

Изготовление посуды, фольги для упаковки и хранения продуктов.



Изготовление электроприборов.



В строительстве транспорта:

самолеты

корпуса автобусов

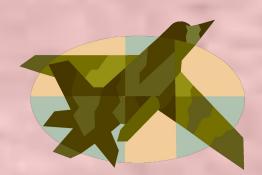
корпуса троллейбусов

корпуса цельнометаллических вагонов

корпуса кораблей



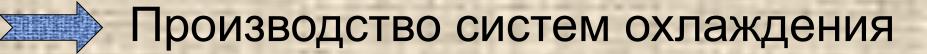




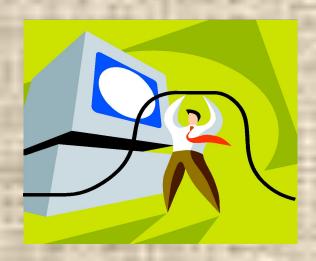
В технике:













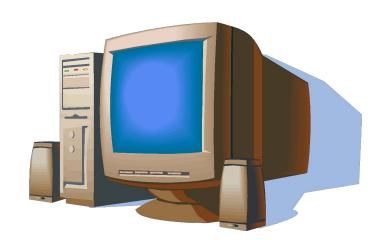
B :











В имической промышленности.

- Раскислитель чугуна и стали.
- Восстановитель оксидов для получения металлов.
- Компонент твердых ракетных топлив.
- Компонент многой пиротехники.



Сплав Ni (основа) с Al, Mn и Si. Эти вещества отличаются постоянством термоэлектрических свойств. С помощью этого сплава изготовляют термоаппараты на рабочие температуры до 1000°С, провода.

Алюминаты – химические соединения оксида алюминия с оксидом другого металла. Алюминат натрия (NaAlO2) – протрава при крашении тканей. Алюминат кальция (Ca(AlO2)2) – главная составная часть быстротвердеющего глиноземистого цемента.

Алюминиевые квасцы – кристаллогидраты двойных солей типа MeAl(SO4)2 · 12H2O, где металл однозарядный катион (например К , Na и другие). Бесцветные кристаллические вещества, хорошо растворимые в воде. Применяют при крашении тканей, дублении кожи, очистке воды, в медицине.

Алюминирование – насыщение поверхности стальных и других металлических изделий алюминием для повышения жароупорности (до 1100°С) и сопротивления атмосферной коррозии.

Оксид алюминия (глинозем) (Al2O3) – бесцветные, нератсворимые в воде кристаллы. Используются в качестве сырья при производстве алюминия, катализаторов.

Сульфат алюминия (сернокислый алюминия) (Al2(SO4)3) - бесцветные кристаллы. Применяют при крашении тканей, дублении кожи, очистке воды, в медицине.

Алюминотермия – получение металлов и сплавов восстановлением металлов алюминием, которое сопровождается выделением значительного количества теплоты.

Алюмогель – химические соединения типа Me(AIH4)n, где Me – металл в степени окисления n. Применяются как восстановители, исходные вещества в синтезе гидридов и для приготовления катализаторов гидрирования.

Алюмотол – водоустойчивое взрывчатое вещество, гранулированная смесь литого тротила с порошком алюминия. Применяют при открытых работах в обводненных крепких породах.

Алюминийорганические соединения – содержат в молекуле атом алюминия, непосредственно связанный с углеродом. Например: AIR3, AIR2X, AIRX2, где R – органический радикал, X – галоген, водород или OR. Применяются в производстве полиэтилена, для получения алюминия особой чистоты.

Презентацию выполнил:

Ученицы 9-А класса

Белышева Наталья и Прудникова Ольга.

(учитель: Аванесова Галина Николаевна).

