# Исследование поверхностных структур плёнок алюминия

Автор

Трусов Герман Валентинович Москва, лицей №1586

Москва, 2008

## Цель, объект и задачи исследования

**Цель исследования -** получение теоретических и практических сведений о структуре рельефа алюминия различной толщины напылённого на стеклянную подложку

Объектом исследования является алюминий напылённый на стеклянную подложку

#### Решаемые задачи:

- разработка и исследование конструкции алюминиевого покрытия
- исследование отдельных слоёв алюминия
- исследование установки и метода производства покрытий
- исследование и освоение методов измерения полученных результатов

#### Актуальность

Алюминий широко применяется в различных областях жизнедеятельности человека как конструкционный материал, направлен на улучшение свойств различных сплавов. Используется в качестве горючего компонента в твёрдых ракетных топливах, как компонент термита и также в трёхслойной наноструктуре фильтров Фабри-Перо.

Алюминий является важным компонентом многих сплавов. Например, в алюминиевых бронзах основные компоненты — медь и алюминий. В магниевых сплавах в качестве добавки чаще всего используется алюминий. Потребление этих сплавов имеет колоссальный объем, поэтому возможность проведения нового вида испытаний данных веществ позволит провести глобальную модификацию веществ.

Улучшение свойств веществ приведет к более широкому распространению, а также к более удобному применению данного материала.

#### Сведения об Алюминии

Алюминий (лат. Aluminium) — химический символ AI, III группа периодической системы Менделеева, атомный номер 13, атомная масса 26,9815386(8) г/моль, мягкий, лёгкий, серебристо-белый металл, быстро окисляющийся, удельная плотность 2,7 г/ см³, температура плавления 660 С, температура кипения 2500 С. По распространённости в земной коре алюминий занимает 3-е место после кислорода и кремния среди всех атомов и 1-е место — среди металлов. Легко поддается обработке: прокатывается в фольгу, вытягивается в тонкий провод, отливается. Алюминий легко соединяется с кислородом уже при обычной температуре. При этом его поверхность укрывается пленкой Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, которая защищает металл от дальнейшего окисления. Толщина оксидной пленки составляет 0,00001 мм=10нм. Она крепкая, твердая, гибкая, не отстает при растягивании, сжатии, закручивании и сгибании, проводит ток, плавится при температуре 2050 С. Оксидная пленка имеет на поверхности матовый вид. Благодаря этой пленке алюминий не разрушается (не корондирует) от влаги и воздуха. Алюминий образует сплавы почти со всеми металлами.

#### Применение

Основные достоинства алюминия в этом качестве — лёгкость, коррозионная стойкость, высокая теплопроводность, неядовитость его соединений. В частности, эти свойства сделали алюминий чрезвычайно популярным при производстве кухонной посуды, алюминиевой фольги в пищевой промышленности и для упаковки.

Основной недостаток алюминия как конструкционного материала — малая прочность, поэтому его обычно сплавляют с небольшим количеством меди и магния (сплав называется дюралюминий).

Электропроводность алюминия всего в 1,7 раза меньше, чем у меди, при этом алюминий приблизительно в 2 раза дешевле. Поэтому он широко применяется в электротехнике для изготовления проводов, их экранирования и даже в микроэлектронике при изготовлении проводников в чипах. Правда, у алюминия как электротехнического материала есть неприятное свойство — из-за прочной оксидной плёнки его тяжело паять.

#### Описание эксперимента

Объект исследования представлен в виде тонкоплёночных покрытий, напылённых установкой магнетронного напыления в вакууме Leybold LH Z550 Sputtering Plant.

Фотографии образцов



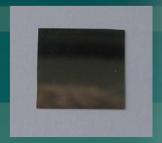
Плёнка алюминия 10 нм



Плёнка алюминия 20 нм



Плёнка алюминия 50 нм



Плёнка алюминия 120 нм

#### Порядок выполнения операций

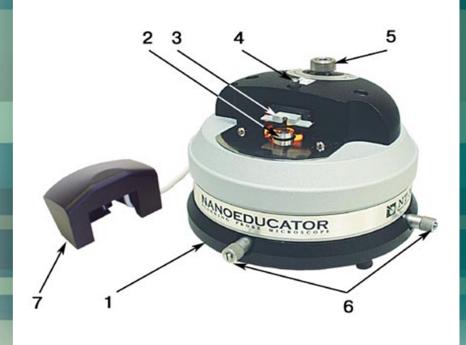
При помощи магнетронного ПТ напыления на подложку из кварцевого стекла наносят слой алюминия толщиной 4-8 нм, на который наносят тем же способом слой оксида кремния толщиной 300нм, после чего наносят ещё один слой алюминия толщиной 4-8 нм.



Схема магнетронного напыления в вакууме

#### Проведение исследования с помощью C3M NanoEducator

Исследование проводилось с помощью сканирующего зондового микроскопа NanoEducator. Выбран метод полуконтактной атомно – силовой микроскопии. Площадь сканирования всех образцов – 10—10 микрометров. Перед началом исследования производиться подготовка прибора к работе, калибровка сканера с помощью специальной калибровочной решетки TGZ3.

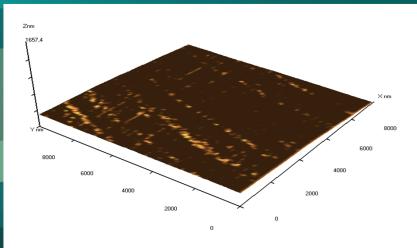


#### Устройство прибора:

- 1. основание
- 2. держатель образца
- 3. датчик взаимодействия
- 4. винт фиксации датчика
- 5. винт ручного подвода
- 6. винты перемещения сканера с образцом
- 7. защитная крышка с видеокамерой

#### Исследования подложки

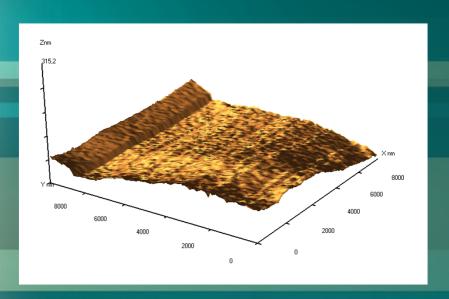
При анализе поверхности подложки на наноуровне установлено, что ее структурные образования расположены равномерно по всей поверхности подложки и имеют размеры значительно меньше нанотехнологической границы 100 нанометров во всех направлениях, т.е. Относятся к наноструктурным образованиям.



Подложка 3х3х0.7 мкм

Было сделано предположение, что эти поверхностные структурные образования вызваны молекулярным строением вещества подложки, структура которого является неоднородной, что доказывает некристаллическое, ааморфное состояние вещества.

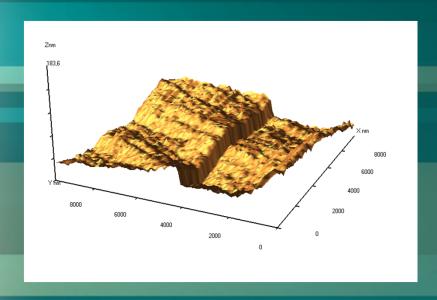
### **Исследования пленки толщиной**10нм



Al-10 10x10x0.3 мкм

По сканам видно, что пленка равномерным слоем распределена по поверхности подложки, какие-либо структурные образования отсутствуют.

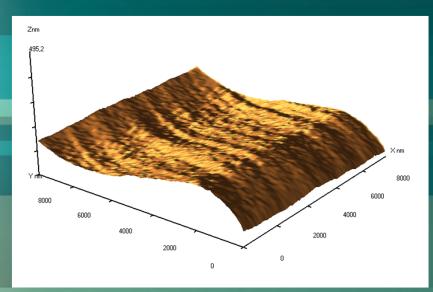
## **Исследования пленки толщиной 20нм**



AL-20 10x10x0.2 мкм

Толщина пленки резко различна. На поверхности имеются структуры, различные по размерам.

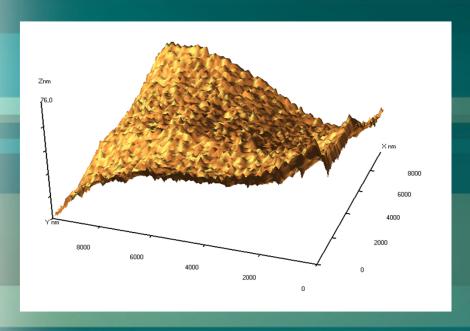
#### **Исследования пленки толщиной 50нм**



 $AL-50\ 10x10x0.5$  мкм

Пленка, образованная алюминием, представляет собой равномерно распределенный по подложке слой, на поверхности пленки нет каких-либо структур. Вероятно, это можно объяснить тем, что вещество алюминий является простым,

## Исследования пленки толщиной 120нм



AL-120 10x10x0.1 мкм

По сканам видно, что пленка равномерным слоем распределена по поверхности подложки, какие-либо структурные образования отсутствуют.

#### Выводы

В работе рассмотрена топология и конструкция покрытий из электропроводящих полимеров для создания покрытий с электронным управлением и их оптическими свойствами.

Метод напыления в вакууме позволит создать общую структурную модель полимерного покрытия, с помощью которой можно будет направленно создавать покрытия с заданным комплексом свойств, а также новые методы нанесения алюминия на различные поверхности, что сделает удобным его применение.

Кроме этого возможность анализа данных поверхностей может позволить из-за изменения физико-химических свойств создать вещества, способные быть более прочными.

Создание материалов и покрытий с заданным комплексом свойств приведет к более широкому распространению, а также использованию их в различных сферах жизнедеятельности человека.