

V. ФІЗИЧНІ ОСНОВИ МІКРОЕЛЕКТРОНІКИ

Гелятников, Бригідыр, Билоненко

мк коефіцієнтами поверхневого натягу (КПН) мк підкладкою і вакуумом σ_S , мк плівкою і вакуумом σ_F , та мк підкладкою та плівкою σ_{SF} . КПН дозволяє вільній енергії одиниці поверхні. Відповідно ці коефіцієнти визначають сили пов. натягу, що діють на одиницю елементу довжини границі розділу: $dF = \sigma \cdot dl$. З умови рівноваги для будь-якого елементу довжини лінії доторкання підкладки, 3-вимірного острівка плівки і вакуума $\sigma_S = \sigma_{SF} + \sigma_F \cos(\varphi)$. Якщо кут φ дорівнює 0, то острівок розтікається тонким шаром по поверхні підкладки, що відповідає поширеному механізму росту. Це приводить до такої умови $\sigma_S \geq \sigma_{SF} + \sigma_F$. Якщо $\varphi > 0$, то має місце острівковий механізм і $\sigma_S < \sigma_{SF} + \sigma_F$.

4) Атоми речовин розташовуються на поверхні відповідно розподілу Пуассона так, ніби їх кидали випадково і вони просто припили б на місці.

2) Молекулярно-променева епітаксія. Самий безпечний і точний метод зуск інших. Використовується для дуже тонких (декілька нанометрів) плівок. Основні переваги: - низька температура процесу (600-800 С температура підкладки). Основана на такому принципі - компоненти в різних посудинах випаровуються, через заслонки газів і пучки фокусується та направляються на підкладку, на якій вони осідають, та реагують. Величини потіку також керуються температурою при якій йде випаровування. Проблема створення такої системи.

1) Вакуумні умови: щоб створити достатню довжину вільного пробігу для пари (1Е-7 Па)

2) Формування фокусованого променя. Є циліндр: Чим більшим буде співвідношення $\frac{l}{r}$, тим більшим буде сформований потік (атомний потік).

3) Рідкофазна епітаксія.

Ga, Sn, Sh, Pt - для росту сполук A_3B_5 (буферні матеріали, або розчинники). Температура розчинника підбирається так, щоб вона була менша за температуру плавлення А і В. Метод рідкофазної епітаксії використовується для створення варіозних структур.

ЗАПОВНЕНА ЧАСТИНА

Катодний метод напливованні: суть метода полягає в тому, що в атмосфері якогось нейтрального газу (наприклад Аргону) $10^{-1}-10^{-2}$ мм.рт.ст. заповнюють (2-3 кВ) аномальний гліцний розряд. Анод - підкладка. Катод - матеріал який напливають (відповідно він має бути провідником). В результаті іони Аргону отримують достатню енергію для того щоб вбивати нейтральні атоми з поверхні катоду які в свою чергу дрейфують до аноду (підкладки) (анод знику, катод зростає). Особливістю такого процесу є те, що він проходить при низькій температурі (на відстані від вакуумного напливованні) і таким чином можна напливляти тугоплавкі матеріали.

Іоно - плазмове напливованні: по суті модернізований катодний метод в відрізняється лише тим що там є ще одна пара анод-катод між якими є постійний розряд (плазма) а на нашу пару катод-анод подається напруга лише для напливованні а не для створення та розгонки іонів Аргону (які і відівають атоми від катоду).

Методи контролю складу плівок(чистота поверхні):

Електронний метод

1) Електронна спектроскопія.
2) Фотоелектронна спектроскопія.

Недолік - дорого.
Метод Кельвіна (оснований на фіксації зміни ємності конденсатора, утв. в якості одного електр. плівкою при зміні складу)

$C = \frac{\epsilon_0 Q S}{d}$ $\tilde{d} \rightarrow \tilde{C} \rightarrow \tilde{Q} \alpha$

Наслідок - потрібно, щоб пластина багато рухалась для обстеження усієї поверхні.

Трибометричний метод - контроль йде по коефіцієнту тертя сполуку. Чим він менше - тим більше домішок.
Оптичний метод - використовує лазери з поляризованим світлом. Оснований на формулах Френеля.
Метод контролю по крайовому куту змочення. SiO_2 , H_2O
 $5-7^\circ \rightarrow SiO_2$ тис. 30 - 36°
кр. вільності.

$\epsilon_1 = \int_0^{\pi/2} \lambda n_1 \sin \varphi d\varphi$. Суттєвий внесок у сумарний шлях вносять розсіяні від поверхні плівки електрони

$\epsilon_2 = \int_0^{\varphi_0} x n_1 \sin \varphi d\varphi$. Маємо середню ефективну довжину вільного пробігу електрона

$\lambda_{\text{еф}} = \frac{1}{n_1} \left(\int_0^{\varphi_0} x n_1 \sin \varphi d\varphi + \int_0^{\pi/2} \lambda n_1 \sin \varphi d\varphi \right)$. Так як $x = d/\cos \varphi$ і $\cos \varphi = d/\lambda$, то інтегруючи $\lambda_{\text{еф}} = d \left(1 + \ln \frac{\lambda}{d} \right)$.

Враховуючи, що $\sigma = \frac{1}{2} \frac{q^2 n}{m_p \nu_n} \lambda = \frac{1}{2} \frac{q^2 n}{m_p \nu_n} d \left(1 + \ln \frac{\lambda}{d} \right)$.

Іноді зручно користуватися відношенням питомої провідності плівки до питомої провідності масивного зразка

$\frac{\sigma}{\sigma_{\infty}} = \frac{d}{\lambda} \left(1 + \ln \frac{\lambda}{d} \right)$.

(Далі вважаю іде матеріал для "загального розвитку")
При введенні цієї залежності вважалося, що електрони розсіюються лише на границях поверхнях, а їх довжина вільного пробігу являє собою статистично усереднену величину. Якщо додатково врахувати інші механізми розсіяння і вплив електронів по швидкостям, то отримуємо кінцеву формулу для визначення питомої провідності плівок, товщина яких порівняна з довжиною вільного пробігу електронів $\frac{\sigma}{\sigma_{\infty}} = \frac{3d}{4\lambda} \left(\ln \frac{\lambda}{d} + 0,4228 \right)$. Врахування впливу електричного та магнітного полів на розподіл електронів по швидкостях дає $\frac{\sigma}{\sigma_{\infty}} = \frac{3d}{4\lambda} \left(\ln \frac{\lambda}{d} + 0,4228 \right) + 0,4816 \left(\frac{d}{\lambda} \right)^2$. При виконанні умови $d/\lambda \gg 1$ має місце $\frac{\sigma}{\sigma_{\infty}} = 1 - \frac{3\lambda}{d}$.

5b.1 МЕХАНІЗМ УТВОРЕННЯ І СТРУКТУРА ТОНКИХ ПЛІВОК. ТЕРМОДИНАМІКА ПРОЦЕСІВ УТВОРЕННЯ ЗАРОДКІВ КОНДЕНСОВАНОЇ ФАЗИ І КРИСТАЛІЗАЦІЯ. (ANCSOR)

Процес росту шару розділити на кілька етапів: 1) адсорбція атомів і молекул на розігрітій підкладці; 2) десорбція; 3) взаємодія; 4) вбудовування атомів у найбільш енергетично вигідні місця в ґратці; 5) зародкоутворення. Кожен етап пов'язаний з індивідуальною активністю. Конденсація на підкладці нового матеріалу в газовій фазі визначається швидкістю зіткнення атомів чи молекул з підкладкою - кількістю частинок, що попадають за одиницю часу на одиницю поверхні - $r = \rho \sqrt{2\pi M k T}$, де ρ - тиск пари. Частинка, конденсована на поверхні, може одразу лишити поверхню підкладки або дифундувати по ній. Кожен з індивідуальних атомних процесів характеризується енергією активації і можуть бути описані у першому наближенні еволюційним законом. Розрізняють три основних типи росту плівок: 1)пошаровий (мех. Франка-ван-дер-Мерве); 2)острівковий (мех. Вольмера-Вебера); 3)ріст шару з острівками (ріст Страні-Крестанова); 4)атомистичне осадження. 1) При пошаровому механізмі кожний наступний шар плівки починає формуватись тільки після завершення росту попереднього. Має місце, коли взаємодія між підкладкою та шаром атомів значно більше, ніж між найближчими атомами в шарі. 2) Має місце, коли взаємодія між найближчими атомами шару значно більше, ніж між атомами та підкладкою. Тут речовина з самого початку сідає на поверхню і вигляд багатощарових зародків. 3) Перший шар повністю покима підкладкою, а на ньому відбувається ріст 3-вимірних зародків. Сприяє велика невідповідність між параметрами кристалічної ґратки плівки та підкладки. Умова, що визначає реалізацію того чи іншого механізму росту, можна отримати з аналізу співвідношення

5. b.2 Епітаксіальне нарощування плівок

Епітаксія називають процес нарощування монокристалічних шарів на підкладку, при якому в кристалографічна орієнтація шару, що нарощується повторює кристалографічну орієнтацію підкладки. Використовується для отримання робочих шарів однорідного напівпровідника. Як правило матеріал плівки і підкладки однаковий.

1) Гомоепітаксія. Коли на підкладку матеріалу першого виду росте матеріал іншого виду - **ге гетероепітаксія** - наприклад кремнієва плівка на сафіровій підкладці. Можливість нарощування плівки з іншого матеріалу залежить від того, наскільки близькі ці матеріали за кристалічною структурою. Необхідно, щоб $\frac{b-a}{a} \approx 1\%$. Епітаксіальна плівка створюється одночасно на всієї поверхні підкладки і одночасно в неї вводяться домішки, розподілені рівномірно по всьому об'єму плівки, таким чином створюють всієї р-п переходи (шляхом декількох послідовних епітаксій).

Існує три базові методи епітаксії:

1) Осадження з парової фази (метод газозфазної епітаксії) (Рівновид: епітаксія з металоорганічних сполук).
При епітаксії мають місце 2 основних процеси: а) масоперен в газовому потоці (взаємодія домішкового хлориду кремнію, та інших летучих домішок, пропускають через циліндр, який рівномірно нагрівається); б) хімічний процес між плівкою що росте і потоком.
Осадження з паров. фази відбувається в іварцевому реакторі. Крім циліндр пропускають суміш $SiCl_4$ і H_2 : $SiCl_4 + H_2 \rightarrow Si_{\text{пл}} + HCl$ Щоб плівка рівномірно росла по поверхні, треба, щоб потік був ламінарний: $Re = \frac{DV\rho}{\mu} < 2000$ де D - діаметр труби, V - швидкість газу, ρ - густина, μ - в'язкість. 2) Число Рейнольдса Re було сталим (щоб $V = \text{const}$). Іде 2 процеси: утворення Si (тв.) і стравлення Si кислотою HCl . Реальні реактори працюють в співвідношенні $\frac{Cl}{H} = 0,01$. Пластини в середині циліндру розміщуються на графітовому трипаді, і на них тек з великою точністю підтримується рівномірна висота (1200 С) температура. Недолік - через високу температуру домішки дифундують в підкладку, та навпаки, через це неможливо створити плівку товще 0.5 мкм. Рівновид газозфазної епітаксії - газозфазна епітаксія при зменшеному тиску (епітаксія з металоорганічних з'єднань)

5.3 Методи виготовлення тонких плівок. Методи визначення структури та складу тонких плівок.

До основних методів нарощування тонкої плівки на підкладці відносять:

- 1) Вакуумна технологія - 3 етапи:
 - a) Випаровування речовини з поверхні отримання пари - атомарного потоку.
 - b) Перенос пари в вакуумний простір.
 - c) Конденсація пари на підкладці.
- 2) Катодне напливованні.
- 3) Іоно - плазмове напливованні.
- 4) Магнетронне розпилення.
- 5) Епітаксія.

Типи епітаксії: **гомоепітаксія** (на підклад певного матеріалу росте цей же матеріал), та **гетероепітаксія** (на підкладці певного матеріалу росте інший матеріал)

Базових епітаксіальних процесів є 3:

- 1) Осадження з парової фази в т.ч. і метод газо - фазної епітаксії з металоорганічних сполук.
- 2) Молекулярно-променева епітаксія. Найпоширеніша для GaAs
- 3) Рідина. (Основна сандія, що це епітаксіальний процес, а не процес росту кристалу, це та, що процес відбувається в рідині, температура плавлення.)

Найважливіша проблема епітаксії - співпадіння ступінь крист. ґраток. Треба підбирати пари, для яких (b-a)/a - 1%

Газова епітаксія.
Досягають ламінарного потоку ($Re < 2000$) і вибирають певн. профіль, де концентрація $SiCl_4$ стала $y = (D \cdot X R_0)^{1/2}$, $R_0 = (D \cdot V \rho) / \eta$
Кінетика хім. реакц. зале від температури.

$SiCl_4(\text{газ}) + 2H_2(\text{газ}) \rightarrow Si(\text{тв.}) + 4HCl(\text{газ})$

Рідина епітаксія.
Використовується для вирощування GaAs для оптичних приладів, та для вирощування інших матеріалів. A^3B^5 . В якості розчинників беруть Ga, In, Sn, Pt.

5b.5. РОЗМІРНІ ЕФЕКТИ. КЛАСИЧНИЙ РОЗМІРНИЙ ЕФЕКТ. ДОВЖИНА ВІЛЬНОГО ПРОБІГУ НОСІВ СТРУМУ. ВПЛИВ УМОВ РОЗСИЮВАННЯ НОСІВ СТРУМУ НА ГРАНИЦЯХ ПЛІВОК НА ЕЛЕКТРОПРОВІДНІСТЬ.

Тонкі плівки знаходять широке застосування у сучасній мікроелектроніці. Їх особливістю у тому, що їх товщина кінцева, яка грає вирішальну роль у багатьох фізичних процесах. Структура плівок також суттєво відрізняється від структури масивних зразків. Коли казати про тонкі плівки, то їх товщину порівнюють з якими-небудь фізичними параметрами, наприклад з довжиною вільного пробігу електрон, дебаєвською довжиною екранування, радіусом кривизни траєкторії електрона.

Наприклад, такий несуттєвий для масивних зразків фактор, як шерсткість поверхні, стає для тонких плівок важливим, оскільки від нього залежить коефіцієнт зворотності в дбиття електронів поверхню, що суттєво впливає на питому провідність. Розміри структурних дефектів можуть бути порівняні з їх товщиною. У тонких плівках можуть проявлятися ефекти, що відсутні в масивних зразках, наприклад утворення електронів в гранулярних плівках.

Різни за фізичною природою ефекти, що приводять до зміни властивостей матеріалу тільки у тонких плівках у порівнянні з властивостями цих же матеріалів у вигляді масивних зразків, називають розмірними ефектами. Розглянемо механізм прояву розмірного ефекту, коли товщина плівки порівняна з довжиною вільного пробігу електрон ($d \leq \lambda$). При цьому електрони дифундують на поверхнях 1 та 2, в результаті питомий опір збільшується внаслідок появи додаткового механізму розсіяння. В точці 0 одночасно починають рух л. електронів, причому напрям їх руху розподілені рівномірно всередині півсфери. Всі електрони, що випають під кутом $\varphi < \varphi_0$, в середньому поширюються на відстань λ , а всі електрони всередині кута $\varphi > \varphi_0$ пролітають відстань $X = \lambda$, оскільки товщина плівки не більша довжини вільного пробігу електрон. Потім електронів в середині тілесного кута $2\pi \sin \varphi d\varphi$ дорівнює $n_1 \sin \varphi d\varphi$. Основний внесок у шлях, який пройшли електрони, вносять ті електрони, що зізнали зіткнення з поверхню. Сумарний шлях таких електронів

5. b.6 Розмірні ефекти. Квантовий розмірний ефект. Умови появи ефекту.

Розмірний ефект - це ефект, при якому параметри каналу залежать від його розмірів.

Квантовий розмірний ефект. Він проявляється тоді, коли основні носії струму рухаються в потенціальній ямі між двома поверхнями зразка, розміри якої менші за довжину хвилі Дебройя ($\lambda < d$). Починає впливати незначеність вазимпульсу вздовж осі, по якій розмір зразка обмежено. Енергетичний спектр неважчастоти починає залежати від форми та розмірів потенціальній ями.

Цьому приводить до дискретизації спектру рухливості заряду (ефективної маси), а значить і провідності. У ВАХ з'являється сходинки. Поміняється густина енергетичних станів, як наслідок зміниться концентрація носіїв струму.

