ИССЛЕДОВАНИЕ МЕХАНИЗМА ФОРМИРОВАНИЯ КАТАЛИТИЧЕСКОЙ МАСКИ ПРИ ОБЛУЧЕНИИ СТРУКТУРЫ АЛЮМИНИЙ-КРЕМНИЙ ЧАСТИЦАМИ ГАЗОВОГО РАЗРЯДА ВЫСОКОВОЛЬТНОГО ТИПА

Н.Л. Казанский, А.И. Колпаков, В.А. Колпаков Институт систем обработки изображений РАН Самарский государственный аэрокосмический университет

Рассматривается система жидкий алюминий – кремний, облучаемая ионно-электронным потоком, сформированным газовым разрядом высоковольтного типа (ГРВТ) с энергией частиц до 6 кэВ. Теоретически показана возможность существования потока пустот атомного размера («вакансий») в объеме жидкой фазы алюминия (маски) при облучении его поверхности отрицательно заряженными частицами ГРВТ с энергией до 6 кэВ.

Приведены результаты экспериментальных исследований, хорошо согласующиеся с эффектом увлечения атомов кремния потоком «вакансий».

Показана возможность формирования каталитической маски для создания микрорельефа дифракционных оптических элементов (ДОЭ). Средствами литографии обычный фотошаблон ДОЭ превращается в каталитическую маску на основе жидкого алюминия. Показана возможность дозированной загонки атомов полупроводника в расплав маскирующего материала путем изменения режимов облучения структуры алюминий-кремний (Al-Si) непосредственно во время проведения технологического процесса. Последующее удаление насыщенного полупроводником слоя каталитической маски приводит к образованию дифракционного микрорельефа.

Введение

Изготовление дифракционных оптических элементов (ДОЭ) на кремниевых подложках можно осуществить плазмохимическим травлением (ПХТ). Однако профиль и глубина канавок получаются искаженными относительно расчетных [1]. В работе [2] запатентован способ создания микрорельефа дифракционных оптических элементов, в котором на подложку наносят каталитическую маску. После этого структуру нагревают в среде транспортного газа широкоапертурным потоком излучения с длиной волны, лежащей в окне прозрачности обрабатываемого материала. При этом геометрические размеры канавок микрорельефа определяются параметрами каталитической маски.

В работе [3] описано устройство, способное формировать ионно-электронные потоки с равномерными распределениями энергии и концентрации частиц по сечению. Данное устройство позволяет изменять параметры облучения (плотность тока, энергия частиц) непосредственно в процессе формирования микрорельефа.

В настоящей работе предлагается использовать механизм растворения атомов кремния в материале маски, выполненной из алюминия, для управления параметрами формируемого микрорельефа ДОЭ. Это достигается посредством изменения параметров облучения поверхности структуры алюминий-кремний (Al-Si) отрицательно заряженными частицами газового разряда высоковольтного типа (ГРВТ) во время проведения технологического процесса.

1.Анализ механизма растворения кремния в жидком алюминии

<u>1.1. Постановка задачи и механизм</u> возникновения вакансий

В работе [4] предложена физическая модель процесса растворения атомов кремния (Si) в распла-

ве алюминия (Al) при облучении структуры Al-Si ионно-электронным потоком (рис. 1).



Рис. 1. Схема облучения структуры алюминийкремний (Al-Si) ионно-электронным потоком, сформированным газоразрядным устройством высоковольтного типа

Для получения данной структуры в настоящей работе на поверхность кремниевой подложки диаметром D₂=30 мм и толщиной H=0,3 мм методом термического испарения в вакууме наносился химически чистый алюминий. Последующее применение стандартных методов фотолитографии позволило сформировать на поверхности кремния маску, представляющую собой периодическую решетку с периодом T=12 мкм, состоящую из полосок алюминия шириной b=6 мкм и толщиной h=0,15-0,2 мкм. Кроме того, для проведения металлографических исследований в работе применялись и структуры с толщиной алюминия *h*=4 мкм. Необходимо отметить, что все последующие рассуждения имеют смысл только при h<
b, где b – ширина штриха маски. Выполнение данного неравенства, а также действие сил поверхностного натяжения на границе раздела жидкий алюминий - кремний позволяют предотвратить растекание жидкого алюминия на другие области полупроводника во время облучения.

При облучении ионно-электронным потоком во взаимодействие с поверхностью алюминия вступают два сорта частиц: электроны и отрицательные ионы кислорода. Энергия, передаваемая этими частицами атому алюминия при взаимодействии с ним, определяется из выражений [5]: для электронов

$$\Delta T_e = \frac{2 \ e \ U \ m_e}{M} \,, \tag{1}$$

для ионов кислорода

$$\Delta T_i = \frac{4 \ e \ U \ m_i \ M}{\left(m_i + M\right)^2} \,, \tag{2}$$

где M - масса атома алюминия; U - ускоряющее напряжение; m_e - масса электрона; m_i - масса иона кислорода.

Подставляя в (1) и (2) $M=44,82\cdot10^{-27}$ кг и U=3,6 кВ, а также массы для электрона $m_e=9,1\cdot10^{-31}$ кг и иона кислорода $m_i=26,5\cdot10^{-27}$ кг, получим, соответственно, $\Delta T_e=0,23$ эВ и $\Delta T_i=3,3$ кэВ. Так как энергия активации «вакансий», т.е. полостей атомных размеров [6] в жидких металлах, лежит в диапазоне 0,6-0,7 эВ [6], что больше ΔT_e , но меньше ΔT_i , то ион или несколько электронов могут создавать градиент «вакансий» в приповерхностном слое жидкого алюминия. Это приводит к возникновению потока вакансий (j_v) в направлении поверхности полупроводника.

<u>1.2. Модель растворения кремния</u> <u>в расплаве алюминия</u>

Известно [7], что в равновесных и однородных системах практически все вещества в расплавленном виде имеют приблизительно одинаковый коэффициент диффузии, равный *D*≈5·10⁻⁴ см²/с. В неравновесных средах его величина определяется значениями концентрации и энергии активации «вакансий». Для оценки скорости распространения «вакансий» V коэффициент диффузии можно считать постоянным и равным $D_v \approx 5 \cdot 10^{-4} \, \mathrm{cm}^2/\mathrm{c}$. Так как $V \cdot h = D_v$, то при толщине маскирующего материала (h = 4 мкм или 0.15 мкм) «вакансии» практически мгновенно достигнут поверхности раздела Al-Si. Характер изменения потока «вакансий» в объеме жидкого алюминия можно представить уравнением Фика [5]:

$$j_{\nu} = D_{\nu} \left(\frac{\partial C_{\nu}}{\partial x} \right), \tag{3}$$

где *D*_v – коэффициент диффузии «вакансий»;

 C_{v} – концентрация «вакансий».

Растворение кремния в алюминии осуществляется по вакансионному механизму [6], согласно которому достигшие поверхности кремния «вакансии» способствуют возникновению в направлении от поверхности кремния к поверхности алюминия встречного потока атомов кремния (*j*).

При движении к поверхности алюминия атомы кремния будут взаимодействовать с «вакансиями», имеющими неравномерное распределение. Коэффициент диффузии кремния в этом случае будет иметь функциональную зависимость от концентрации «вакансий», и его можно записать в следующем виде:

$$D(C_{\nu}) = \left(\frac{C_{\nu}}{C_0}\right) D_{\nu}, \qquad (4)$$

где $D(C_v)$ - коэффициент диффузии кремния в расплавленном алюминии;

 C_0 - максимальная концентрация атомов кремния в расплаве алюминия.

При этом условии встречный поток атомов кремния, направленный к поверхности алюминия, можно описать выражением:

$$j = D(C_v) \left(\frac{\partial C}{\partial x}\right),\tag{5}$$

где С – концентрация атомов кремния в расплаве.

Подставив (4) в (5), а затем (3) и (5) в уравнение непрерывности вида:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = -div\left(\vec{j}\right),\tag{6}$$

получим систему уравнений, описывающих процесс растворения кремния в алюминии при наличии по-тока «вакансий»:

$$\frac{\partial C_{\nu}}{\partial t} = D_{\nu} \frac{\partial^2 C_{\nu}}{\partial x^2}$$
$$\frac{\partial C}{\partial t} = \frac{D_{\nu}}{C_0} \frac{\partial}{\partial x} \left(C_{\nu} \frac{\partial C}{\partial x} \right). \tag{7}$$

Система уравнений (7) учитывает экспериментально подтвержденное отсутствие обратного процесса (растворения атомов алюминия в кремнии), то есть постоянное наличие межфазной границы алюминий-кремний в процессе облучения. В то же время экспериментальные исследования показывают сохранение границы алюминий-кремний на прежнем уровне (x=0, см. рис. 1) до момента перехода алюминия в жидкое состояние. Начиная с этого момента и до полного прекращения облучения, происходит послойное растворение кремния в жидком алюминии. В результате слои кремния заменяются слоями алюминия, насыщенными атомами полупроводника, следствием чего является смещение положения уровня x=0 на некоторую величину h_{n} . Экспериментально установлено, что граница x=L также смещается на величину h_{n} в направлении поверхности полупроводника. Действительно, как следует из рис.2 (а, б, в), высота маскирующего материала до облучения равнялась толщине напыленного слоя алюминия, а после облучения - нулю. Однако при удалении насыщенного полупроводником слоя каталитической маски на поверхности подложки оставались сформированные канавки высотой h_n , равной толщине напыленного слоя алюминия (см. рис.2 а, в).

Таким образом, смещение положения уровней x=0, x=L в направлении полупроводника безусловно существует, но с достаточной степенью точности можно считать, что величина этого смещения для обеих границ остается одинаковой и равной h_{π} в течение всего времени облучения. Растворение кремния в жидком алюминии по вакансионному механизму предполагает наличие постоянных источников: «вакансий» на поверхности расплава (x=L) и атомов полупроводника на границе x=0. Источником «вакансий» может служить либо тепловое поле, либо, как уже отмечалось ранее, ионноэлектронный поток. В любом случае началу процесса растворения предшествует образование «вакансий» на поверхности расплава, свободного от примесных атомов полупроводника. Однако создать градиент «вакансий» на границе x=0 невозможно ввиду многократного преобладания поверхностных атомов кремния над числом «вакансий», достигших поверхности полупроводника. В результате происходит поглощение «вакансий» поверхностными атомами кремния. Насыщение расплава атомами кремния идет в направлении от поверхности полупроводника в сторону поверхности расплава. Концентрация атомов кремния в расплаве определяется величиной его предельной растворимости [8], поэтому создать градиент атомов кремния на границе x=L также не представляется возможным. С учетом всех сделанных выше рассуждений, граничные и начальные условия для системы уравнений (7) имеют вид:

$$C_{v}|_{x=L} = C_{v0} ; \frac{\partial C_{v}}{\partial x}|_{x=0} = 0 ;$$

$$C_{v}|_{t=0} = \begin{cases} C_{v_{0}} & \text{при } x = L \\ 0 & \text{при } 0 \le x < L \end{cases};$$

$$C|_{x=0} = C_{0} ;$$

$$\frac{\partial C}{\partial x}|_{x=L} = 0 ; C|_{t=0} = \begin{cases} C_{0} & \text{при } x = 0 \\ 0 & \text{при } 0 < x \le L. \end{cases}$$
(8)

Первое (слева – направо построчно) и четвертое граничные условия (8) говорят о наличии постоянных источников: «вакансий» на поверхности расплава и атомов полупроводника на границе x=0. Второе и пятое условия второго рода показывают, что концентрации «вакансий» на границе x=0 и атомов полупроводника на x=L не меняются, то есть градиент как «вакансий», так и атомов полупроводника на указанных границах равен нулю. Третье и шестое начальные условия подчеркивают, что в объеме расплава в момент времени облучения t=0 отсутствуют как примесные атомы полупроводника, так и «вакансии».



Рис. 2. Виды (верхний ряд) и соответствующие им интерферограммы (нижний ряд) структур алюминий-кремний: а)- до облучения; б) – после облучения и в)- поверхность кремния после снятия каталитической маски

<u>1.3. Консервативная разностная схема</u> <u>для уравнений диффузии</u>

Запишем нелинейное однородное уравнение диффузии в виде [9]:

$$\frac{\partial y}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left[K(x) \frac{\partial y}{\partial x} \right], \tag{9}$$

где K(x) - коэффициент диффузии.

Введем равномерную сетку,

$$\omega_{\tau h} = \left\{ t^{i} = i\tau, x_{n} = nh, i = \overline{0, N_{1}}, n = \overline{1, N_{2}} \right\}$$

на которой запишем разностные уравнения:

$$\frac{1}{\tau} \left(y_n^{i+1} - y_n^i \right) =$$

$$= \frac{1}{h^2} \left[x_{n+\frac{1}{2}} \left(y_{n+1}^{i+1} - y_n^{i+1} \right) - x_{n-\frac{1}{2}} \left(y_n^{i+1} - y_{n-1}^{i+1} \right) \right], \qquad (10)$$

$$x_{n+\frac{1}{2}} = \frac{1}{2} [K(x_n) + K(x_{n+1})],$$

$$x_{n-\frac{1}{2}} = \frac{1}{2} [K(x_{n-1}) + K(x_n)].$$

Данная схема получена заменой дифференциальной задачи вариационной: она консервативна, следовательно, абсолютно устойчива [10]. Порядок аппроксимации схемы: первый – по времени, второй – по пространству [10].

Аналогично построим разностную схему для уравнений системы (7):

$$\frac{1}{\tau} \Big(C_{\nu n}^{i+1} - C_{\nu n}^{i} \Big) = \frac{D_{\nu}}{h^{2}} \Big[C_{\nu n+1}^{i+1} - 2C_{\nu n}^{i+1} + C_{\nu n-1}^{i+1} \Big]$$
(11)

$$\begin{split} &\frac{1}{\tau} \Big(C_n^{i+1} - C_n^i \Big) = \\ &= \frac{1}{2} \frac{D_v}{C_0 h^2} \Big[(C_{vn+1}^{i+1} + C_{vn}^{i+1}) (C_{n+1}^{i+1} - C_n^{i+1}) - \\ &- (C_{vn}^{i+1} + C_{vn-1}^{i+1}) (C_n^{i+1} - C_{n-1}^{i+1}) \Big] \end{split}$$

Для данной системы уравнений справедливы следующие разностные аппроксимации граничных и начальных условий, полученные из (8):

$$C_{\nu_{2}}^{i} = C_{\nu_{1}}^{i}, \qquad i = 0, N_{1};$$

$$C_{\nu_{N_{2}}}^{i} = C_{\nu_{0}}, \qquad i = \overline{0, N_{1}};$$

$$C_{N_{2}-1}^{i} = C_{N_{2}}^{i}, \qquad i = \overline{0, N_{1}};$$

$$C_{1}^{i} = C_{0}, \qquad i = \overline{0, N_{1}};$$

$$C_{\nu_{n}}^{0} = \begin{cases} C_{\nu_{0}}, & n = N_{2}, \\ 0, & 1 \le n < N_{2}; \end{cases}$$

$$C_{n}^{0} = \begin{cases} C, & n = 1, \\ 0, & 1 < n \le N_{2} \end{cases}.$$
(12)

<u>1.4. Результаты разностного решения</u> <u>смешанной задачи</u>

Решение разностных уравнений (11) осуществлено методом прогонки [11]. Результаты решения приведены на рис.3 (а, б, в).

Аналогичные результаты можно получить, если предположить, что в расплаве существует некоторый градиент «вакансий» (A) и его распределение по сечению расплава описывается функцией C_v =Ax+B. Это справедливо при малых значениях градиента (A), когда функция *erf*, описывающая концентрационные профили [5], хорошо аппроксимируется прямой линией на достаточно коротких отрезках кривой C=f(x,t). В нашем случае это условие выполняется, так как создать значительные градиенты температуры в жидком алюминии, а следовательно, и «вакансий» в расплавах на длине 3-4 мкм практически невозможно: разница в концентрации «вакансий» у поверхности алюминия (x=L) и поверхности кремния (x=0, см. рис.1) составляет менее одного порядка.



штрих-пунктирные - решения уравнения (14))

Тогда коэффициент диффузии атомов полупроводника в расплаве будет иметь вид:

$$D(C_{\nu}) = \frac{Ax + B}{C_0} \cdot 5 \cdot 10^{-4}.$$
 (13)

Произведя подстановку этого выражения во второе уравнение (7), получим выражение, описывающее изменение концентрации атомов полупроводника в расплаве:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = \left[A \frac{\partial C}{\partial x} + (Ax + B) \frac{\partial^2 C}{\partial x^2} \right] \cdot \frac{5 \cdot 10^{-4}}{C_0} \,. \tag{14}$$

Решение (14) численным методом при начальных и граничных условиях (8) представлено на рис.3 (а, б, в) в виде зависимостей, характеризующих распределение концентрации атомов кремния по сечению расплава алюминия.

1.5. Анализ полученных численных результатов

При отсутствии потока «вакансий», наблюдаемого в случае $C_{\nu 0} = C'_{\nu 0} = 10^{18}$ см⁻³, где $C'_{\nu 0}$ -концентрация «вакансий» на поверхности расплава при действии теплового поля, атомы полупроводника будут иметь равные возможности для перемещения в расплаве в любом направлении, то есть этот процесс адекватен диффузии в тепловом поле. Распределение концентрации атомов кремния по сечению расплава в этом случае описывается уравнением Фика:

$$\frac{\partial C}{\partial t} = D \frac{\partial^2 C}{\partial x^2}.$$
(15)

Это означает, что процесс диффузии в расплаве определяется только величиной $\partial C/\partial x$ и зависимости (см. рис. 3 а) полностью совпадают с аналогичными кривыми, описывающими распределение атомов кремния при проведении процесса диффузии в тепловом поле [12].

Возникновение потока «вакансий» ($C_{\nu 0} > C'_{\nu 0}$) приводит к образованию в расплаве их градиента. Процессы диффузии в этом случае будут описываться уже системой уравнений (7) и выражением (14). Распределения концентраций атомов полупроводника в расплаве, полученные из решения этих уравнений, представлены на рис.3 (б, в). Анализ зависимостей, изображенных на рис.3 (б, в), показывает, что большая крутизна на начальном участке кривых свидетельствует о замедлении отвода атомов полупроводника от его поверхности. Это обусловлено увлечением атомов полупроводника встречным потоком «вакансий» [4], когда, каждый атом Si испытывает на себе действие нескольких «вакансий». Причем, как видно из рис. 3(б), наиболее сильно действие этого механизма проявляется при малых временах облучения (t<0,1 c), когда в расплаве отсутствует равновесное состояние, и градиент концентрации «вакансий» существует во всем его объеме. С ростом времени облучения (t>0,1 c) в расплаве начинает устанавливаться равновесное состояние, и влияние на стимуляцию диффузии усиливается. Как видно из рис. 3(б), в, значительное ускорение диффузии наблюдается уже при t>1 с. Другими словами, наряду с процессом увлечения действует и процесс стимуляции диффузии примесных атомов из-за повышенной концентрации «вакансий». Именно стимуляцией диффузии можно объяснить уменьшение времени насыщения расплава атомами Si с t=90 с (рис.3 а) до t=4,8 с (рис.3 в). Характерной чертой кривой насыщения является некоторое снижение величины C в области поверхности полупроводника (см. рис 3 б, в). Это, по-видимому, можно объяснить тем, что величина предельной растворимости полупроводника в расплаве всегда меньше значения его поверхностной концентрации. В противном случае расплав бы прекратил свое существование.

2. Анализ экспериментальных данных

Для подтверждения стимуляции диффузии атомов кремния в жидкой фазе алюминия проводился эксперимент, целью которого являлось сравнение глубин легирования алюминия в кремний при действии на структуру Al-Si чисто теплового поля и ионно-электронного облучения. Для этого на обеих поверхностях кремниевой пластины формировался слой алюминия (*h*=4 мкм). Верхняя сторона структуры Al-Si-Al подвергалась облучению ионноэлектронным потоком с током І=6,9 мА и ускоряющим напряжением U=3,8 кВ в течение t=2 с, в то время как нижняя действию только теплового поля. Измерение глубин легирования осуществлялось металлографическим способом путем применения метода косого шлифа (α=7°) [5]. Окрашивание легированных слоев происходило в растворе, состоящем из смеси 0,05-0,1% азотной (70%-ой) и (48%-ой) плавиковой кислот. Для получения изображения косового шлифа использовался оптический микроскоп МИИ-4. Вид косого шлифа представлен на рис. 4.



Рис. 4. Косой шлиф микроструктуры алюминий-кремний-алюминий

Зона легирования со стороны облучения (верхняя часть на рис. 4 высотой h_{π}) практически в три раза превышает зону легирования поверхности кремния, не подвергавшейся действию облучения, хотя обе стороны находились практически при одной и той же температуре, равной 1123 К. Таким образом, стимуляция диффузии при ионноэлектронном облучении действительно существует. В этом случае (как показал анализ зависимостей, представленных на рис.3 (б, в), варьированием режимов облучения достигается дозированное изменение концентрации атомов кремния в расплаве, а, следовательно, и глубины легирования (h_{π}) маскирующего материала в приповерхностную область полупроводника, т.е. в случае формирования микрорельефа ДОЭ его глубина будет определяться величиной h_{π} (см. рис. 5).

По итогам исследований была поставлена задача: сформировать на поверхности кремниевой подложки с применением каталитической маски дифракционный микрорельеф высотой *h*_л=0,2 мкм и периодом Т=12 мкм. Поставленная задача решалась путем облучения представленной на рис. 1 структуры ионно-электронным потоком, сформированным ГРВТ с током разряда I=70 мА и ускоряющим напряжением U=1 кВ. Время облучения составило t=1 мин при толщине маскирующего слоя Al *h*=0,2 мкм. Значения тока разряда и ускоряющего напряжения выбирались таким образом, чтобы обеспечить нагрев структуры алюминий-кремний до температуры, достаточной для перехода алюминия из твердого состояния в жидкое. Учитывалось также и то, что ускоряющее напряжение не должно превышать критического значения, при котором энергии отрицательных ионов кислорода хватало бы для физического распыления кремния [13]. После облучения насыщенный полупроводником слой алюминия удалялся в травителе «Царская водка» [4], при этом на поверхности подложки оставался сформированный дифракционный микрорельеф (см. рис. 6).





Как видно из рис. 6, крутизна фронта канавок близка к нормали к поверхности полупроводниковой подложки, а параметры микрорельефа соответствуют заданным. Некоторое отклонение от нормали, по-видимому, можно объяснить тем, что при взаимодействии «вакансий» с формируемой поверхностью профиля они поглощаются ею, в результате чего происходит уменьшение их концентрации, а, следовательно, и незначительное уменьшение ширины дна профиля дифракционного микрорельефа.

Выводы

1. Приведена физико-математическая модель, объясняющая механизм растворения атомов кремния в расплаве алюминия при облучении его ионноэлектронным потоком.





2. Зависимости, полученные согласно этой модели, показывают, что параметры режимов облучения и концентрация атомов кремния в материале маски имеют жесткую зависимость.

 Установлено, что изменением электрических параметров и длительности облучения ионноэлектронным потоком расплава можно как замедлять, так и ускорять процессы диффузии примесных атомов в жидком алюминии, то есть управлять высотой микрорельефа ДОЭ.

 Проведенный анализ позволил оптимизировать процессы легирования поверхности кремния пленками алюминия и создания дифракционного микрорельефа на поверхности кремния.

5. Представляется целесообразным использование предлагаемого подхода при формировании микрорельефа на других материалах с соответствующим значением максимально возможной концентрации атомов материала в расплаве (C_0).

Благодарность

Авторы выражают благодарность к.ф.-м.н. Д.Л. Головашкину за эффективные и полезные консультации при обсуждении критериев устойчивости разностных схем.

Литература

- Лукичев В.Ф., Юнкин В.А. Масштабирование скорости травления и подобие профилей при плазмохимическом травлении // Микроэлектроника. Т. 27.1998. №3.
- Способ изготовления дифракционных оптических элементов на алмазных и алмазоподобных пленках / А.В. Волков, Н.Л. Казанский, О.Ю. Моисеев, В.А. Сойфер // Решение от 25 июня 2002 года о выдаче патента на изобретение по заявке № 2001108328/12(008621) от 27.03.2001.
- 3. Комов А.Н, Колпаков А.И., Бондарева Н.И., Захаренко В.В. Электронно-лучевая установка для

пайки элементов полупроводниковых приборов // ПТЭ. 1984. №5.

- Колпаков В.А., Колпаков А.И. Исследование эффекта увлечения атомов кремния «вакансиями», возникающими в расплаве алюминия при облучении его поверхности ионно-электронным потоком // Письма в ЖТФ. Т.25. 1999. Вып.15.
- 5. Курносов А.И., Юдин В.В. Технология производства полупроводниковых приборов // М.: Высшая школа, 1974.
- Френкель Я.И. Кинетическая теория жидкостей // Л.: Наука, 1975.
- 7. Юдин В.В. Микролегирование кремния с помощью электронно-лучевого нагрева // Электронная обработка материалов. 1977. № 3 (33).

- 8. Маслов А.А. Технология и конструкции полупроводниковых приборов. М.: Энергия, 1970.
- 9. Тихонов А.Н., Самарский А.А. Уравнения математической физики // М.: Наука, 1972.
- Марчук Г.И., Шайдуров В.В. Повышение точности решений разностных схем // М.: Наука, 1979.
- 11. Самарский А.А. Теория разностных схем // М.: Наука, 1977.
- 12. Болтакс Б.И. Диффузия и точечные дефекты в полупроводниках // Л.: Наука, 1972. 379 с.
- Колпаков В.А. Моделирование процесса травления диоксида кремния в плазме газового разряда высоковольтного типа // Микроэлектроника, 2002, т.13, N 6, с.431-440.