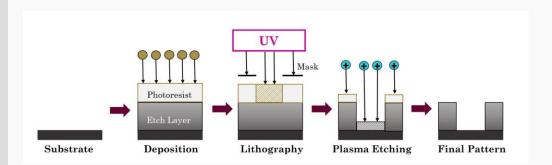
Процессы во фторуглеродной пленке при плазмохимическом травлении

Федоров Павел Александрович 203

Научный руководитель:

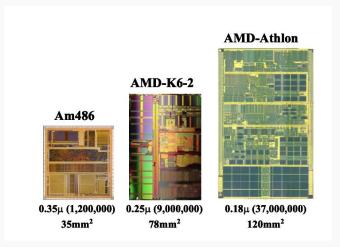
Волошин Дмитрий Григорьевич

Актуальность работы

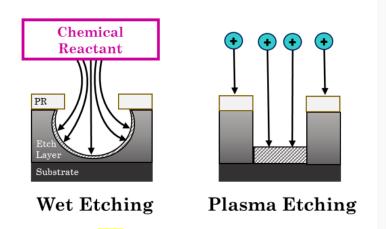


Плазма применяется в:

- Распылении
- Плазмохимическом осаждении из газовой фазы (PECVD)
- Травлении
- Чистке/Модификации



Применение плазменного травления



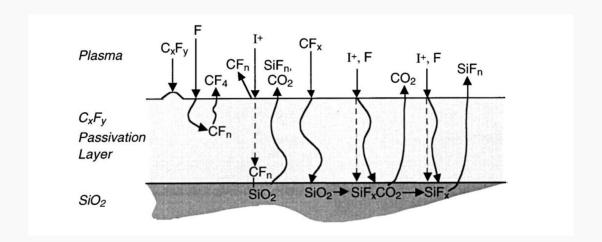
Преимущества:

- Глубокое травление до <100nm
- Высокая скорость травления Недостатки
- Плохая селективность

Цель работы: изучение процессов во фторуглеродной пленке

Задачи: анализ научных источников по теме работы моделирование поверхностных реакций вывод зависимости коэффициента травления от потока

Обзор публикаций по травлению в Si и SiO₂ во фторуглеродной плазме



Элементарная механистическая модель травления

1. Адсорбция нейтралов

$$j_{\text{ADS}} = s_{\text{F}} j_{\text{F}} (1 - \theta)$$

2. Перемешивание верхних слоев кремния под действием энергичных ионов

$$y_{\rm IE} = \beta'(1+b)\theta_{\rm F}$$

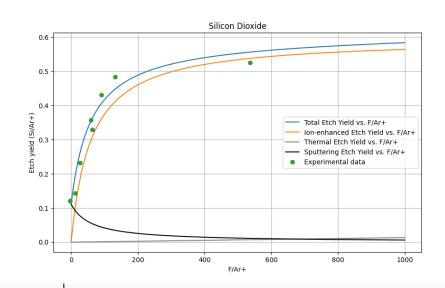
3. Термическое или спонтанное травление

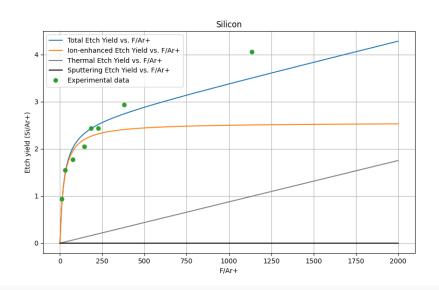
$$y_{
m TH}=K(T)R_{
m F}$$
, где $R_{
m F}=rac{j_{
m F}}{j_{
m ION}}$ и $K(T)=rac{K_0
ho N_{Av}}{{
m M}_{
m W}}e^{-E_a/kT}$

4. Физическое распыление

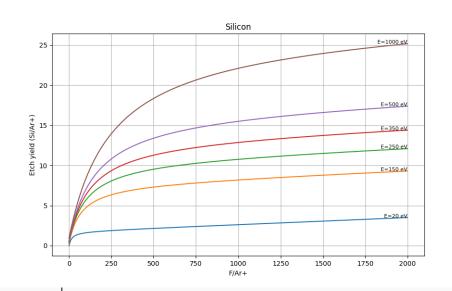
$$y_{\rm SP} = A(\sqrt{E} - \sqrt{E_{\rm th}})$$

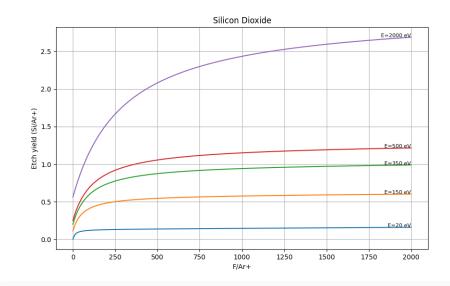
Результаты моделирования





Результаты моделирования





| | Реакция | Процесс | Поток | | Поверхност ь | Коэффициент реакции | |
|-------------------------|---|--|---|------------------|-----------------------|-----------------------------------|--|
| | Физическое распыление | | | | | | |
| (1) | $Si^*E > E_{th}$ | → Si(g) + Si* | Физическ ое распылен ие | $j_{\rm ION}$ | 1 | \mathcal{Y}_{SP} | |
| Реакции с атомами фтора | | | | | | | |
| (2) | $2 F(p) + Si^*$ | $ \begin{array}{c} \rightarrow Si \\ -F_2(s) \end{array} $ | <i>F</i> хемосорб | $j_{ m F}$ | $1-	heta_{	extsf{F}}$ | s_F | |
| (3) | $Si - F_2(s) + 2 F(p)$ | → SiF ₄ (g) + 2Si* | Ионно- стимулир ованное химическ ое травление атомами F | J _{ION} | $	heta_F$ | $eta_{	extsf{F}}'$ | |
| (4) | $Si - F_2(s)$ | → SiF ₂ (g) + 2Si* | Ионно- стимулир ованное химическ ое распылен ие | $j_{ m ion}$ | $	heta_{	ext{F}}$ | $eta_{\scriptscriptstyle m F}'b$ | |
| (5) | Si — F ₂ (s) + 2 F(p) или 2 F(g) | $\rightarrow \operatorname{SiF}_4(g)$ | Спонтанн ое травление атомами F | $j_{ m F}$ | 1 | K(T) | |

| | Реакция | Процесс | Поток | | Поверхност ь | Коэффициент реакции | |
|-------------------------|---|---|---|------------------|-------------------------|--|--|
| Физическое распыление | | | | | | | |
| (1) | O ₂ — Si* | | Физичес кое распыле ние | $j_{\rm ION}$ | 1 | ${oldsymbol y}_{	extsf{SP}}$ | |
| Реакции с атомами фтора | | | | | | | |
| (2) | $0_2 - Si^*(s) + 2 F(p)$ | $\begin{array}{c} \rightarrow O_2 - Si \\ -F_2(s) \end{array}$ | <i>F</i> хемосор | j_{F} | $1-\theta_{\mathrm{F}}$ | S_F | |
| (3) | $0_2 - 5i$ - $F_2(s)$ + $2 F(p)$ | $\rightarrow Si$ $- F_4(g)$ $+ O_2(g)$ $+ 2O_2 - Si^*$ | Ионно- стимули рованно е химичес кое травлен ие атомам и F | <i>J</i> ion | $	heta_{F}$ | $eta_{	ext{	iny F}}'$ | |
| (4) | $ \begin{array}{c} O_2 - Si \\ - F_2(s) \end{array} $ | $\rightarrow Si$ - $F_2(g)$ + $O_2(g)$ + $2O_2$ - Si^* | Ионно- стимули рованно е химичес кое распыле ние | J _{ION} | $	heta_{	extsf{F}}$ | $oldsymbol{eta}_{	ext{	iny E}}^{\prime} b$ | |
| (5) | $0_2 - Si - F_2(s) + 2F(p)$ или $2F(g)$ | $ \begin{array}{c} \rightarrow Si \\ -F_4(g) \\ +O_2(g) \end{array} $ | Спонтан ное травлен ие атомам и F | $j_{ m F}$ | 1 | K(T) | |