

Smárásir:

Oxun

Kafi 16

Jón Tómas Guðmundsson

tumi@hi.is

10. vika vor 2010

1

Oxun kísils

- Þegar yfirborð kísilskífu kemst í snertingu við súrefni oxast hún, á henni myndast kísiloxíð
- Þessi kísiloxíðhúð er hágæða einangrari
- Kísiloxíðhúðina má einnig nota sem þröskuld þegar sveimað er inn íbótarefnum
- Þessir tveir eiginleikar kísiloxíðs eru meginástæðan, framleiðslutæknilega, fyrir því að kísill er ráðandi efni í framleiðslu smárása

2

Þunnar húðir

- Tól og smárásir eru byggð úr mörgum þunnum húðum sem má skipta í
 - varmaoxíð (e. thermal oxide)
 - rafsvara
 - fjölkristallaðan kísil
 - málmhúðir
- Bæði gáttar og sviðs oxíðið eru jafnan ræktuð með varmaoxun, sem gefur mestu gæðin og fæstar samskeytagildir myndast
- Varmaoxað kísiloxíð er afar góður einangrari
 - eðlisviðnám $> 1 \times 10^{20} \Omega \text{ cm}$
 - orkugeil $\sim 9 \text{ eV}$
 - niðurbrotsspenna $> 10 \text{ MV/cm}$

3

Þunnar húðir

- Rafsvarar sem felldir eru út á yfirborð hálfleiðara eins og kísiloxíð og kísilnítíð eru notaðir sem einangrarar á milli leiðandi laga, grímur fyrir sveim og jónaígræðslu, til að loka af íbót í húðum og sem verndarlag umhverfis rásina
- Fjölkristallaður kísill er notaður sem gáttarskaut í MOS tólum, sem leiðarar í fjöllaga millitengi og snertur fyrir tól með grunn skeyti
- Málmhúðir úr áli og silícides mynda lágvíðnáms millitengi, ohmsk skeyti við n^+ , p^+ og fjölkristallaðan kísil og í afriðandi skeyti milli málm og hálfleiðara

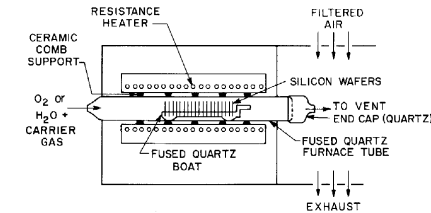
4

Varmaoxun

- Það má oxu hálfleiðara á ýmsa vegu
 - Varmaoxun
 - Rafefnaoxun (e. electrochemical anodization)
 - Með rafgasi
- Varmaoxun er mikilvægasta aðferðin og lykilframleiðsluferlið í framleiðslu smárása
- Við varmaoxun er skífan hituð upp í há hitastig 900 – 1200°C í súrefni eða vatnsgufu
- Bæði súrefnið og vatnsgufan sveima auðveldlega um kísiloxíðið við þessi hitastig

5

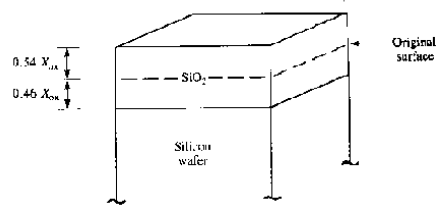
Varmaoxun



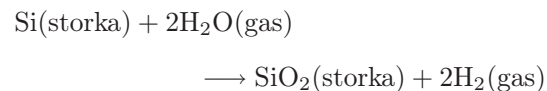
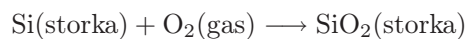
- Tækjabúnaður til varmaoxunar er sýndur á myndinni hér að ofan
- Ofninn er hitaður með viðnámshitara
- Kísilskífurnar sitja lóðréttar í kvarsbát sem situr í kvarsröri
- Hreint þurrt súrefnisgas eða vatnsgufa rennur niður rörið
- Hitastig við oxunina er gjarnan 900 – 1200°C og gasflæðið er um 1 cm/s

6

Hvarfapræði ræktunar

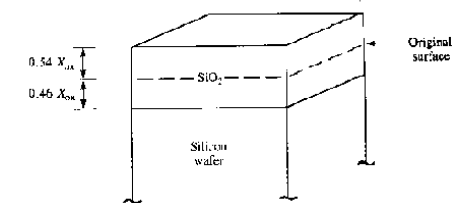


- Eftirfarandi efnahvörf lýsa varmaoxun kísils í súrefni og vatnsgufu



7

Hvarfapræði ræktunar

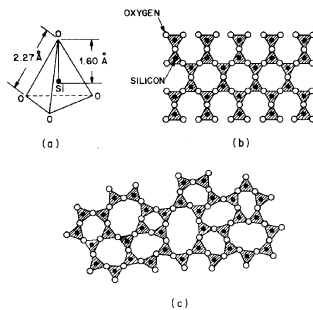


- Samskeyti kísils og kísiloxíðs færast inn í kísilinn við oxunarferlið
- Þannig myndast ný samskeyti og yfirborðsmengun á kíslinum situr eftir á yfirborði oxíðs

⇒ Dæmi 16.1.

8

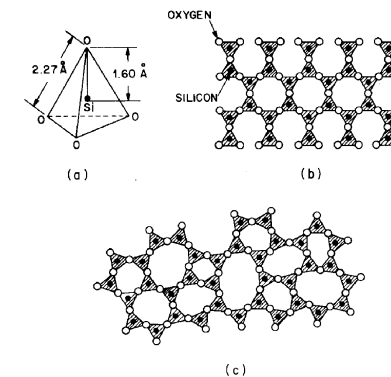
Gerð kísiloxíðs



- Grunneining varmaræktaðs kísiloxíðs er kísiljón sem umhverfis sitja fjögur súrefnisatóm og mynda fjórflötung (e. tetrahedral)
- Fjarlægðin á milli miðja kísil-og-súrefnisatóms er 1.6 Å og fjarlægð milli miðja súrefnisatóma er 2.27 Å

9

Gerð kísiloxíðs



- Þessir fjórflötungar eru tengdir saman á mismunandi vegu með súrefnisbrúm og mynda hina mismunandi fasa eða gerðir kísil tvíoxíðs (oft nefnt kísil (e. silica))

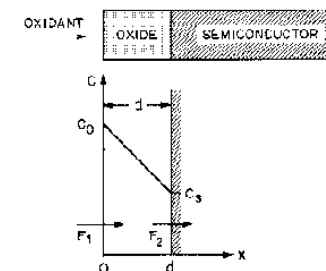
10

Gerð kísiloxíðs

- Kísl hefur nokkrar kristallagerðir (t.d. kvars (e. quartz)) og getur auk þess verið myndlaust
- Þegar kísiloxíð er myndað með varmaoxun fæst myndlaust kísiloxíð
- Myndlaust kísiloxíð hefur þéttleika 2.21 g/cm^3 , en kvars hefur þéttleikann 2.65 g/cm^3
- Myndlaust kísiloxíð er fremur opið því aðeins 43 % er fyllt sameindum, því er aðsótt fyrir óhreinindi eins og natrín að setjast í og sveima um í því

11

Hvarfafræði ræktunar



- Skoðum nú einfalt líkan af oxunarferli kísils, líkan Deal og Grove
- Kísilsneið snertir hinar oxandi agnir (súrefni eða vatnsgufu) sem leiðir til yfirborðþéttleika þessara sameinda C_0

12

Hvarfafræði ræktunar

- Massaflutningsstuðull gasfasa er mjög hár svo að C_0 er jafngilt bolþéttleika agnanna við oxunarhitastigið
- Jafnvægisþéttleikinn er í réttu hlutfalli við hlutþrýsting oxarans við oxíðyfirborðið
- Við 1000°C og 1 atm (760 Torr) þrýsting er $C_0 = 5.2 \times 10^{16}$ sameindir/cm³ fyrir þurrst súrefni og $C_0 = 3 \times 10^{19}$ sameindir/cm³ fyrir vatnsgufu
- Hinar oxandi agnir sveima í gegnum kíxiloxíðlagið og hafa þéttleikann C_s við yfirborð kísilsins

13

Hvarfafræði ræktunar

- Flæðið má rita sem

$$F_1 = D \frac{dC}{dx} \approx \frac{D(C_0 - C_s)}{x}$$

þar sem D er sveimfastinn fyrir oxandi agnirnar og x er þykkt þess oxíðlags sem þegar er komið

- Við yfirborð kísilsins, hvarfast oxandi agnirnar við kísilinn
- Ef gert er ráð fyrir að hvarfhraðinn sé í réttu hlutfalli við agnirnar við yfirborð kísilsins þá er flæðið gefið með

$$F_2 = kC_s$$

þar sem k er yfirborðs hvarfhraðafasti fyrir oxun

14

Hvarfafræði ræktunar

- Í æstæði er $F_1 = F_2 = F$, sameinum

$$F = \frac{DC_0}{x + (D/k)}$$

- Hvarf milli oxunaragnanna og kísils mynda kísiloxíð
- Setjum C_1 sem fjölda oxandi sameinda á rúmmálseiningu oxíðs, það eru 2.2×10^{22} kísiloxíð sameindir/cm³ í oxíðinu.
- Ein súrefnissameind myndar hverja SiO₂ sameind en tvær vatnssameindir þarf til að mynda hverja SiO₂ sameind
- Ræktunarhraðinn fyrir oxíðlagið er gefinn með

$$\frac{dx}{dt} = \frac{F}{C_1} = \frac{DC_0/C_1}{x + (D/k)}$$

15

Hvarfafræði ræktunar

- Þessa jöfnu má leysa með upphafsskilyrðinu $x(0) = d_0$ þar sem d_0 er upphafsþykkt oxíðlagsins eða oxíð sem ræktað hefur verið í fyrra framleiðsluferli
- Lausn jöfnunnar gefur

$$x^2 + \frac{2D}{k}x = \frac{2DC_0}{C_1}(t + \tau)$$

þar sem

$$\tau \equiv \left(d_0^2 + \frac{2Dd_0}{k} \right) \frac{C_1}{2DC_0}$$

sem er tímahliðrun vegna upphafsoxíðs

16

Hvarfafafræði ræktunar

- Þykkt oxíðs eftir tímann t er þá

$$x = \frac{D}{k} \left[\left(1 + \frac{2C_0 k^2 (t + \tau)}{DC_1} \right)^{1/2} - 1 \right]$$

- Fyrir lítil t er jafnan

$$x \approx \frac{C_0 k}{C_1} (t + \tau)$$

og fyrir stór t

$$x \approx \left(\frac{2DC_0}{C_1} (t + \tau) \right)^{1/2}$$

- Þetta segir að á fyrri stigum ræktunarferilsins, þegar yfirborðshvörf eru takmarkandi þáttur, þá eykst þykkt oxíðsins línulega með tíma

17

Hvarfafafræði ræktunar

- Þegar oxíðhúðin er orðin þykkari, þá þarf oxarinn að sveima um oxíðhúðina til að hvarfast við samskeyti kísils og kísiloxíðs og ræktunarhraðinn takmarkast af sveimhraðanum
- Þá er ræktun oxíðs í réttu hlutfalli við kvaðratrót oxunartímans, sem að kemur fram í fleygboga ræktunarhraða

18

Hvarfafafræði ræktunar

- Jafnan sem lýsir ræktuninni er gjarnan rituð sem

$$x^2 + Ax = B(t + \tau)$$

þar sem

$$A \equiv \frac{2D}{k}$$

og

$$B \equiv \frac{2DC_0}{C_1}$$

og

$$\frac{B}{A} \equiv \frac{kC_0}{C_1}$$

19

Hvarfafafræði ræktunar

- Þá er fyrir lítil t

$$x = \frac{B}{A} (t + \tau)$$

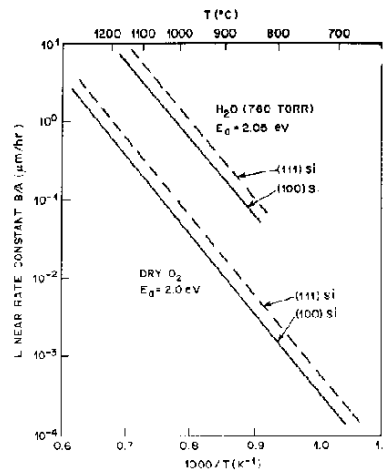
og stórt t

$$x^2 = B(t + \tau)$$

- Líðurinn B/A er nefndur línulegur hraðafasti og B er fleygboga hraðafasti
- Línulegi hraðafastinn fyrir vota og þurra oxun í (111) og (100) stefnur kísils er sýndur á grafinu
- Línulegi hraðafastinn breytist með $\exp(-E_a/kT)$ þar sem örvunarorkan E_a er um 2 eV fyrir bæði vota og þurra oxun
- Það lætur nærri að þetta sé sú orka sem þörf er á til að rjúfa kísil-kísiltengi eða 1.83 eV á sameind

20

Línulegur hraðafasti



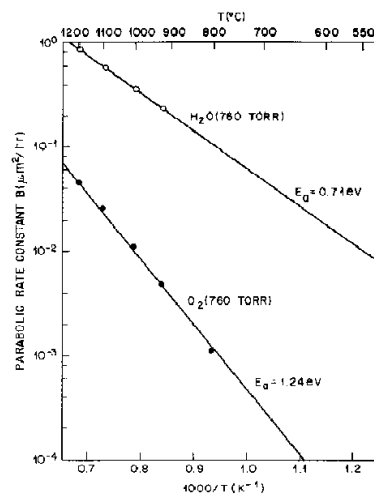
21

Hvarfafræði ræktunar

- Hegðan fleygboga-hraðafastans B með hitastigi má einnig lýsa með $\exp(-E_a/kT)$ þar sem örvunarorkan er 1.24 eV fyrir þurra oxun
- Til samanburðar er örvunarorkan fyrir sveim súrefnis í fused silica 1.18 eV
- Fyrir vota oxun er örvunarorkan 0.71 eV sem er sambærileg við örvunarorku sveims vatns um fused silica sem er 0.79 eV
- Fleygboga-hraðafastinn er óháður kristallastefnu

22

Fleygboga-hraðafasti



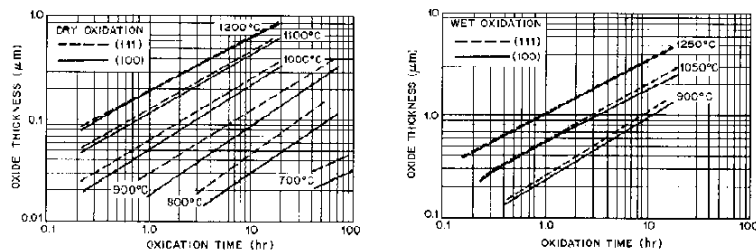
23

Hvarfafræði ræktunar

- Oxíð sem ræktuð eru þurri ætingu hafa bestu rafeiginleikana,
- Með þurri oxun tekur umtalsvert lengri tíma að rækta jafnþykka húð heldur en með votri ætingu við gefið hitastig
- Fyrir tiltölulega þunn oxíð eins og gáttaroxíð í MOSFET ($\leq 20 \text{ nm}$), er þurr oxun notuð
- Fyrir þykk oxíð eins og sviðsoxíð ($\geq 20 \text{ nm}$) í MOS smárásam og tviskeyttum tólum er gjarnan notuð oxun í vatnsgufu
- Á mynd sést þykkt kísiloxíðs sem fall af hvarftíma og hitastigi
- Fyrir gefið hitastig og tíma fæst 5 – 10 sinnum þykkari oxíðhúð með votri oxun en þurri

24

Hvarfafræði ræktunar



25

Ræktun þunnra oxíða

- Fyrir þurra oxun er það tiltölulega snögg oxun sem gefur upphafsoxíð þykkt $d_0 = 20$ nm
- Þetta einfalda líkan hér á undan gildir því ekki fyrir oxíð sem eru þynnri en 20 nm
- Fyrir ULSI er mikilvægt að hægt sé að rækta góð þunn oxíð (5 – 20 nm)
- Á fyrstu stigum ræktunar í þurri oxun, er mikil samþjöppunarspenna á oxíðlaginu
- Þessi spenna skerðir sveimfasta súrefnis í oxíðinu
- Þegar oxíðið verður þykkara, þá minnkar þessi spenna vegna seigjueiginleika silica og sveimfastinn nær gildi sínu fyrir spennusnað efni

26

Ræktun þunnra oxíða

- Þess vegna er D/k í þunnu oxíði nægilega lítið til að liðurinn Ax sé óvera og

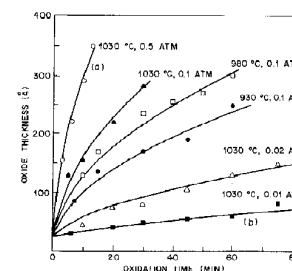
$$x^2 - d_0^2 = Bt$$

þar sem d_0 er jafnt $\sqrt{2DC_0\tau/C_1}$, sem er upphafsþykkt oxíðs þegar tíminn er framlengdur niður í núll og B er fleygboga-hraðafasti

- Upphaflega fylgir ræktun í þurri oxun fleygboga hegðun

27

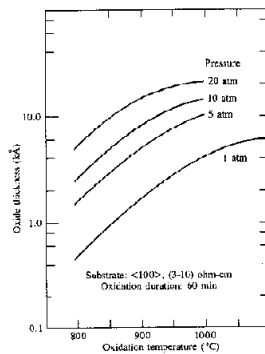
Ræktun þunnra oxíða



- Myndin sýnir þykkt oxíðs sem fall af oxunartíma fyrir mismunandi hitastig og þrýsting
- Gildið á d_0 er 27 Å
- Það er raunhæft því að á kísil í andrúmslofti við stofuhita myndast oxíðhúð sem er 30 – 50 Å

28

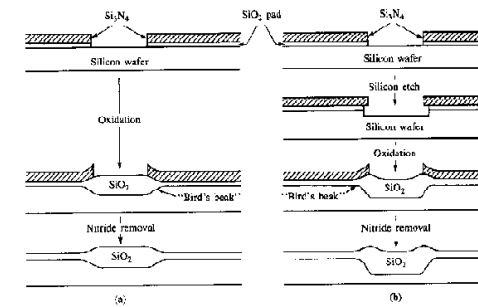
Ræktun við aukinn þrýsting



- Ræktunartími við votta oxun eykst með auknum þrýstingi
- Þetta stafar af því að fleygboga- hraðafastinn B er í réttu hlutfalli við hlutþrýsting oxandi sameinda í gasinu

29

Valkvæm oxun



- Við höfum nú lýst því hvernig oxu má yfirborð skífu
- Ekki er síður mikilvægt í framleiðslu smárása að oxu megi valkvæmt

30

Valkvæm oxun

- Súrefni og vatsgufa sveima ekki vel um kísilnítíð
 - Á mynd sést framleiðsluferli MOS þar sem beitt er valkvæmri oxun með kísilnítíð sem grímu
 - Fyrst er ræktuð þunn kísiloxíðhúð 10 – 20 nm til að vernda kísilyfirborðið
 - Því næst er kísilnítíð lagt yfir yfirborðið og í það gert mynstur
 - Þá er oxað, oxíð ræktast þar sem ekki er kísilnítíð til verndar
- ⇒ Dæmi 16.2.

31

Heimildir

- [1] S. M. Sze, *Semiconductor devices: Physics and technology*, 2 ed., John Wiley & Sons, 2002, kaflí 11.1.
- [2] R. C. Jaeger, *Introduction to microelectronic fabrication*, Addison-Wesley, 1988, kaflí 3
- [3] L. E. Katz, Oxidation, in *VLSI Technology*, editor S. M. Sze, McGraw-Hill, 1988

32