《総説 マイレビュー》

マイクロエレクトロニクス技術を用いた 集積化化学センサー

Integrated Chemical Sensor with Microelectronic Technology

工学部情報工学科勝部昭明、清水正章、 内田秀和

Faculty of Engineering

Teruaki Katsube, Masaaki Shimizu and Hidekazu Uchida

This report is the survey of our research results on a solis state chemical sensor fabricated by a micro-electronic technology. Characteristics of three different type solid sensors, i.e., thin film pH sensor, FET type oxygen sensor and SPV(surface photo voltage) bio(enzyme) sensor, are described by clarifying the correlation between film structure and sensor response. It was first shown that IrO_x and LaF_3 films were successfully used to fabricate the thin film type pH sensor and FET type oxygen sensor, respectively. The enzyme immobilization was done using water soluble photo-crosslinkable polymer. It was then clarified that the strict control of both of the film morphology and crystal structure of the sensing film is essencially important to achieve the sufficient stability of sensor response. It was also demonstrated that the SPV sensor is a promising candidate to develope the highly integratdd chemical sensor which has not been expected using the conventional micro sensors.

1. はじめに

半導体微細加工技術を活用したセンサーが次世代の化学センサーとして注目され精力的な研究が行わ れている。微細加工技術を用いるとセンサーの小型化が可能でこれを用いた固体センサーは情報化シス テムに直結することが出来、高機能情報処理システムの構築が可能となる。実際光センサーや磁気セン サー等の物理センサーでは微小化、集積化が進んでおり実用化されているものも多い。しかし化学セン サーでは研究がさかんに行われているわりには実用化されているものは少ない。これは化学センサーが 過酷な環境で使われるため従来のマイクロエレクトロニクス技術とは異なる新しい技術が要求されるた めである。例えばFET型センサー(ISFET)は、化学センサーに適した半導体デバイスとして多くの 期待がよせられたが、センサー応答の再現性や長期安定性が十分でなく広い応用には到っていない。こ のため今後の発展の為には、化学センサーに適したセンサー構造とこれと一体化するイオン感応性薄膜 の両方について基本にたちかえった研究が必要とされている。我々はマイクロエレクトロニクス技術を 用いた固体化学センサーの研究を行ってきた。ここでは微小化、集積化をめざして行った固体化学セン サーの研究成果を述べ問題点を明らかにしたい。ここで取り上げたセンサーは、IrO₂を用いた薄膜型 センサー、LaF₃を用いたFET型ガスセンサー、表面光電圧法を用いた集積化センサーである。

2. IrO₂を用いた薄膜pHセンサー

pH測定には、ガラス電極が広く使われているが、ガラス電極は小型化が難しいことや、物理的な衝撃に弱く取扱が面倒なこと等の欠点がある。このため最近小型化、固体化の研究が盛んに行われている。 我々はIrO₂膜に着目して薄膜型の微小pHセンサーを開発した。IrO₂は次のような特長があり、pHセンサー用薄膜としてすぐれている。1. 電解液中で広い温度と圧力領域で安定である。腐食性の液の中でも殆ど溶解しない。2. 低インピーダンスで高速応答である。3. 製作プロセスが簡単で微小な電極を製作できる。

ここでは IrO_2 の成膜技術を検討し、膜の性質とpH応答の関係を明らかにして安定なpH応答を得る 条件を調べた結果を述べる¹⁻⁴)。

センサーの構造はサファイア基板とその上にスパッタ蒸着したIrO₂薄膜からなる簡単なものである。 IrO_xは電気伝導性の金属酸化物であるため電圧計に直結して表面電位の変化を検出出来、薄膜型のpH センサーが実現できる。

IrO₂は薄膜は、Ir金属をターゲットとし、酸素プラズマ中におけるr.f.スパッタ法で製作した。最適 な成膜条件を見出すためスパッタ条件を変化させ膜の性質を調べた。サブストレートは水冷しスパッタ 中も40℃以下に保った。真空槽はまず1x10⁻⁶Torrに引く。次にIrターゲットを高純度酸素中で数分間 プリスパッタし、表面をクリーニングした後スパッタ堆積を行った。pH応答はHClとNaOHで混合比 を変化させて調節し、長期安定性の評価は主にpH6.86のバッファ液中で行った。

図1にスパッタ成膜中の酸素圧力と成膜速度との関係を放電電力をパラメータとして示す。酸素圧力 を3-100mTorrの間で変化させ、放電電力を0.3-1.5W/cmの間で変化させた時成膜速度は3-50A/ minとなった。こうして得られたスパッタ膜のpH応答を評価した結果を同図に示す。○印はpH応答が 安定で直線性も良かった試料である。●印は不安定で再現性に問題があったものであり、△印は特性が ばらついた試料である。pH応答のすぐれた試料は成膜速度が遅く、酸素圧力が比較的低い領域で作製 した試料である。

4

図2にX線回折信号を示す。図中aは40mT orr,bは5mTorrで成膜したIrO₂の信号であ る。又図中cはbの試料を空気中で600℃、2 時間アニールしたものである。5mTorrで成 腹した試料はアモルファス状態であり、40mT orrで成膜した膜は一部結晶化していることが わかる(Alの信号はサファイア基板からのもの である)。一方bの試料も高温でアニールする と cのように結晶化が進むことがわかる。安定 したpH応答はアモルファス状態の試料で得ら れた。一方ESCAの測定結果からは安定なpH 応答を示した膜はIrO_xの組成が化学量論比に 近い膜であった。成膜速度が速い膜や酸素圧力 が高い膜は化学量論比からずれる傾向があっ た。





X-ray diffraction patterns of sputtered Fig. 2 IrO₂ film deposited in oxygen pressures of 5m Torr (b) and 40mTorr (a), respectively. (c) is after annealing the sample (b) at 600° C for two hours.

以上の結果を考慮し、酸素分圧を3mTorr,成 膜速度 5 A/min(この時放電電力0.8W/cm)で得 た試料(800A)を標準サンプルとしpH応答特性を評 価した。図3に応答のpH依存性を示す。pH0-14 の間で良好な直線性を示し、その勾配は59.15mV/ Fig.4 Long term stability of pH response of pHであった。図4に応答の長期安定性を測定した 結果を示す。応答はきわめて安定であり、ドリフト は1000時間で10mV以内であった。現在この条件で 作ったIrO₂膜を用いたpHセンサーが一部実用化さ れている。



pH response of sputtered iridium oxide Fig. 3 film



iridium oxide film

3. LaF₃を用いたFET型酸素センサー

酸素ガスのモニターは、環境制御や医療用等広い分野で必要とされるものである。現在実用化されて いる酸素ガスセンサーとしては安定化ジルコニアを用いた固体センサーがあり、自動車の燃焼制御に広 く使われている。しかしこのセンサーは500℃付近の高温で動作するセンサーであり、室温に近い低温 で動作するセンサーは実用化されていない。このためハライドイオン伝導体のような非酸化物系の材料 が低温での酸素センサー開発のために研究されている。これらの材料の中ではLaF₃が特に有望な材料 であり、単結晶バルクや薄膜構造のセンサーが室温で良好な酸素応答を持つことが示されている。我々 はLaF₃を用いたFET型酸素センサーの開発を試みた⁶⁻⁸⁾。

酸素センサーの製作及び酸素ガス応答特性 3.1

図5に製作した酸素センサーの断面構造を示す。Si/SiO₂基板上にLaF₃スパッタ膜を堆積し、その 上に触媒としてPtのスパッタ膜を付けた構造である。製膜条件とセンサー応答の関係を明らかにする

ため、スパッタ条件を変化させて特性を調べた。変 化させたスパッタ条件は、Arガス圧、スパッタ電 力、基板の温度、基板のターゲットに対する配置状 態である。図6に真空槽内のターゲットの配置状態 を示す。平行に置いた場合はターゲットの中心の位 置に、垂直に置く場合は周辺部に置いた。以下これ N らの配置をそれぞれon axis、off axisと呼ぶ。

図7にon axis膜のサンプルについて酸素セン サーの時間応答を示す。室温に於て窒素雰囲気から 酸素雰囲気にきりかえて測定したものである。図中 Fig.5 のサンプルの製膜条件を表1に示す。製膜条件の違 いによるLaF₃の性質をESCAで分析した結果を表 1に同時に示している。これによるとLaF₃膜は化 学量論比に近い膜が感度が良くなる傾向があった。 最も感度の良かったNo.1の試料では[F]/[La] =2.98である。図8に酸素分圧に対する応答電位の 関係を示す。酸素分圧の対数に対し出力電圧は0.1 気圧-1.0気圧の間で良い直線性を示し、その勾配 は36mV/decadeであった。このように適当な条 Sample chip 件で作製したLaF。膜では室温においては良好な酸 素感度をもつことがわかった。しかし酸素センサー として実用化を考える時重要な問題は応答の繰り返 し再現性である。図7からも分かるように酸素雰囲 Fig.6 気から窒素雰囲気にきりかえた時の応答電位の復帰 が遅く完全には初期の値にもどらず、このため繰り 返し測定を行うと次第に表面ポテンシャルが上 昇してしまい応答のドリフトを引き起こす。こ の問題を解決するため我々はスパッタ時に基板 の位置をoff axisにすることを試みた。その結 果応答特性の改善に有効であることがわかった のでその結果を以下に述べる。

成膜実験は、試料の傾き角度を30、45、60、 90度とし、試料台へ置く位置を中心、中間、周 辺の3点を試みた。これらの条件のうち応答特 性の改善は傾き角度90度で周辺においた素子で Fig. 7 Response transients of the oxygen sensors 特に著しいことがわかったので、この条件でス パッタパラメータを調べ、最適条件を検討した。

図9にArガス圧をパラメータとして酸素ガ ス応答を示す。スパッタ電力は100W、基板温 度は200℃である。Arガス圧が大きいと酸素か



Structure of MOS type LaF₃ oxygen sensor.



Geometrical position of a sample chip in a sputtered chamber.



with various LaF₃ films for the gas flow change of 1 atm $O_2 \rightarrow 1$ atom $N_2 \rightarrow 1$ atm O_2 . Sensor numbers correspond to those in Table 1.

6

Sensor No.	1	2	3	4	5
Sputtering rate(nm/min)	15.0	15.0	15.0	4.0	15.0
Ar pressure(Pa)	10.7	2.7	0.7	2.7	10.7
Substrate Temperature (* C)	<40	<40	<40	<40	300
x=[F]/[La]	2.98	2.80	2.61	2.58	3.36
Sensitivity (mV)	55.3	19.0	5.5	0	0

Table 1. Deposition conditions of LaF_x and [F]/[La]ratio of sensors Nos.1-5.



Fig. 8 Response voltage of the micro-oxygen sensor as a function of oxygen pressure



Fig. 9 Response transients of oxygen sensor with LaF₃ films prepared by "off axis" deposition metod in various Ar gas pressures.

ら窒素から切り替えた後の還元側の応答は遅く、又 完全にはもとにもどらないが、Arガス圧が低くな るにつれて電位応答の復帰性は徐々に良くなる。Ar ガス圧10mTorrにおいてほぼ初期の値に復帰した。 一方堆積速度はoff axisの場合あまり速くならない が5nm-20nmの間で調べた結果比較的遅い速度、 即ち10nm/minで良好な特性が得られた。基板温 度については、ある程度低温に保つ必要がある。300 ℃以上の基板温度ではほとんど感度はなくなった。 又室温(25℃)では、良好な素子が得られることも あるが特性にばらつきが多かった。特性のそろった 素子は200℃付近で得られた。以上の結果からス パッタ成膜の最適条件をまとめると次のようになる。 Arガス圧:50mTorr以下、堆積速度:10nm/min、 基板温度:200C、基板の位置:ターゲットの周辺、 基板の角度:ターゲットに対して垂直。この条件で 得られた素子では、酸素と窒素の雰囲気に繰り返し 切り替えた時の再現性はきわめて良く、ドリフトも ほとんど見られなかった。

3. 2 スパッタLaF₃膜の結晶性の評価

LaF_xスパッタ膜の結晶性の評価の為XRD測定 を行った結果を図10に示す。これはoff axisの回折 線であり、ガス応答の復帰特性がすぐれた膜(b)と復 帰が十分でない膜(c)を比較したものである。又aに は比較の為単結晶LaF₃粉末の回折線を示す。bで はLaF₃のヘキサゴナル構造の(110)面及び(300)面 の明瞭な回折線が現れている。これに対し c では、 b にはなかったLaF₂立方晶の(111)面の回折線が 現れている。このことは c では、LaF₃の低ふっ化 物LaF₂が含まれるようになり、膜の組成が均一で なくなっていることを示している。このような傾向 は、on-axis膜の場合にも見られた。on-axis膜の 回折線はLaF₃とLaF₂のピークが混在しているが、 off axisのピークよりも一般に幅広となり結晶性は 低いと考えられる。

図11にon axisとoff axis成長膜のSEM写真を比較して示す。off axis膜の場合、比較的大きな粒子 が成長し、断面形状も柱状構造が現れている。粒子の大きさは50nm以上である。これに対しon axis 膜の場合、粒子は微細となり柱状構造は見られない。粒子の大きさは2-30nm程度である。

以上の分析結果から酸素センサーとして応答性のすぐれたLaF₃膜は、1.化学量論比に近い組成を



Fig.10 X-ray diffraction pattern of LaF₃ films prepared by "off axis" method (b) and "on axis" method (c). (a) is the powder of single crystal.

もち、かつ2.LaF₃六方晶の均一な結晶構造をも つ。3. 結晶が比較的大きな(50nm) 粒子からな り、膜は柱状構造をもつことがわかる。このような 膜はoff axis成長法で得られる。on axisの膜では 組成比は化学量論比に近い膜を得ることは可能だ が、結晶構造が微細となり、柱状構造は得られなかっ た。

LaF₃薄膜の酸素感度については以下のような機 構が提案されている。はじめに、金属/LaF₃界面 で酸素の吸着と分極がおこる。生じた酸素イオンが LaF₃イオン結晶中の格子位置にあるF⁻と交換し可 動性のF⁻イオンを生じる。発生したF⁻イオンは、 LaF₃バルクを移動し、LaF₃/SiO₂界面に空間電 荷層を形成する。この空間電荷層の発生と大きさの 変化がシリコンのフラットバンド電位の変化を導き センサーとして動作する。以上のイオン交換が可逆 Fig.12 Sensor structure and measurement 的に生じるためにはLaF₃膜の組成が化学量論比を 保ち、ヘキサゴナル構造であることが必要と思われ る。また結晶は柱状の粒子からなり、酸素の吸脱着 面積の大きいことが必要である。





Fig.11 SEM photograph of the cross section of LaF₃ films prepared by "off axis" method (a) and "on axis" method (b).



system of SPV biosensor

4. 表面光電圧法を用いた集積化バイオセンサーの開発

表面光電圧法(SPV法)を用いて集積化化学センサーを開発した。SPV法は断続光ビームを半導体 表面に照射し光電流を測定して半導体表面電位の変化を測定するものである。この方法は、光ビームが 電極の役割を果たすことから金属電極が不要で、非接触に測定できる等の特長がある。このため集積化 に有利であり、また交流で測定できることから高感度センサーが実現できる。

現在我々はSPV法を用いてガスセンサー、味覚 センサー、バイオセンサーの開発研究を行っている。 ここではそのうちバイオセンサーの研究結果を述べ 39-10).

図12にセンサーの構造と測定システムを示す。検 出原理は、酵素反応によって生じる半導体表面電位 の変化を検出するものである。半導体表面電位は、 空乏状態における半導体を用い、交流光電圧法によ って測定する。変調された光ビームをシリコン表面 に照射し、表面空乏層に生じた光電流を容量結合を 通じてロックインアンプで検出する。光ビームを走 Fig.13 Photocapactive current vs.gate voltage 査すると表面電位の二次元像が得られる。この二次 元像をコンピュータで解析することにより酵素の濃 度が決定できる。測定は燐酸バッファ液中で行い、 出力を定電流に制御したときの表面ポテンシャルの 変化を検出した。酵素の固定化には、水溶性の光硬 化性樹脂(dimethylacrylamideと3.5% cinnamoy) loxyethylacrylamideのコポリマー)を用い、Si 基板上にパターニングした。SiO₂とSiN₄を持つSi 表面を1%の3(amino)propyl triethoxy silan液 に5分間つけて疏水化する。その上にpoly(metha -azido styrene)の1%クロロフォルム溶液をコー トし、暗中、室温で乾燥させた。次に酵素を溶解し た光硬化性樹脂を塗付し、その上からフォトマスク を通じて紫外光を照射する。光を照射した部分は水 に不溶性となり酵素が包括固定化される。光が照射 されない部分は純水で洗い流す。この酵素膜は、 poly(meta-azide styrene)のphenyl azide基によ りSi表面に共有結合により固定化される。このプロ セスを繰り返すことにより複数の酵素を同一のSi基 板に固定化した。

図14に典型的な光電流のバイアス電圧依存性を示 す。曲線1が基質を添加する前の特性であり、2は グルコースを50mg/ml添加したときの応答、3は尿 素を50mg/ml添加したときの応答である。光電流曲 線の電圧軸方向へのシフトが半導体表面電位の変化



before (1) and after the addition of glu- $\cos(2)$ and urea(3)



Fig.14 Respose transient of SPV sensor after the injection of urea (a) and glucose (b)

に対応する。図14は尿素(a)とグルコース(b)に対するセンサーの時間応答を示す。この時間応答は我々が ISFETで作製したセンサーとほぼ同じ程度である。検出できる濃度範囲はグルコース、尿素とも1-200 mg/ml程度であった。図15は光ビームを走査して得られる光電流の二次元像を示す。これは半導体表面 のポテンシャルマップに対応する。測定点はX方向65点、Y方向64点で4160点である。固定化した酵素 膜が明瞭に区別されていることがわかる。この二次 元像はきわめて多くの情報を含んでいるので、コン ピュータを用いて画像処理をすることにより高機能 センサーを開発することが可能である。

5. おわりに

以上マイクロ化学センサーの研究結果を薄膜型センサー、FET型センサー、表面光電圧法を用いた センサーをとりあげて紹介した。薄膜型ではIrO₂ を用いたpHセンサー、FET型ではLaF₃を用いた 酸素ガスセンサーの研究例を示したが、これらの全 固体センサーが高安定で実用的なデバイスとなるた めには感応膜の安定化が必要で、そのためには膜の 結晶構造やモルフォロジーの精密な制御が必要であ ることを示した。また表面光電圧法を用いたセン サーは、電極構造が簡単で、これまでの手法では実 現出来なかった高集積化が可能なセンサーとして多 くの可能性を有している。



Fig. 15 Two dimensional map of photo – current of integrated SPV enzyme sensor

文 献

- 1) T.Katsube, I.R.Lauks and J.N.Zemel, Sensors and Actuators, 2, (1982) 399-410
- 2) T.Katsube, I.R.Lauks, J.van der Spiegel and J.N.Zemel, Japan.J. Appl. Phys., Supplement 22-1 (1983) 469-472
- 3)金井努、勝部昭明、真空、27(1984)143-149
- 4) A.Kato, Y.Kanno, Y.Yanagida, M.Yamasato, T.Taguchi, R.Motohashi and T.Katsube, Analytical Science, Vol.17 Supplement (1991) 1577-1579
- 5) T.Katsube, M.Kato, H.Maekawa, M.Hara, S.Yamaguchi, N.Uchida and T.Shimomura, Sensors and Actuators, B1 (1990) 504-507
- 6) T.Katsube, M.Hara, I.Serizawa, N.Ishibashi, N.Adachi, N.Miura and N.Yamazoe, Japan. J.Appl.Phys., 29 (1990) L1392-L1395
- 7) T.Katsube, T.Kubota, M.Shimizu, N.Matayoshi, N.Miura and N.Yamazoe, Jap.J.Appl. Phys., 30 (1991) 872-874
- 8) T.Katsube, Applied Biochemistry and Biotechnology, 41 (1993) 67-71
- 9) T.Katsube and H.Uchida, Proc.of the First World Congress on Biosensors, pp.170-171 (1990)
- 10) H.Uchida, H.Maekawa, T.Katsube, T.Kawaguchi and T.Shiro, Sensors and Materials,
 2 (1990) 137-146
- 11) T.Katsube, Applied Biochemistry and Biotecnology, 41 (1993) 59-65
- 12) M.Shimizu, Y.Kanai, H.Uchida, C.G.Shou, H.Maekawa, I.Matsuda and T.Katsube, Sensors and Actuators, 20 (1994) 187-192