

(19) 日本国特許庁(JP)

再公表特許(A1)

(11) 国際公開番号

W02015/064338

発行日 平成29年3月9日 (2017.3.9)

(43) 国際公開日 平成27年5月7日 (2015.5.7)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
HO 1 L 21/324 (2006.01)	HO 1 L 21/324 X	4 G 0 7 7
HO 1 L 21/336 (2006.01)	HO 1 L 29/78 3 O 1 B	5 F 1 4 0
HO 1 L 29/78 (2006.01)	HO 1 L 29/78 3 O 1 Q	
C 3 O B 29/08 (2006.01)	HO 1 L 29/78 3 O 1 G	
C 3 O B 33/02 (2006.01)	C 3 O B 29/08	

審査請求有 予備審査請求有 (全 22 頁) 最終頁に続く

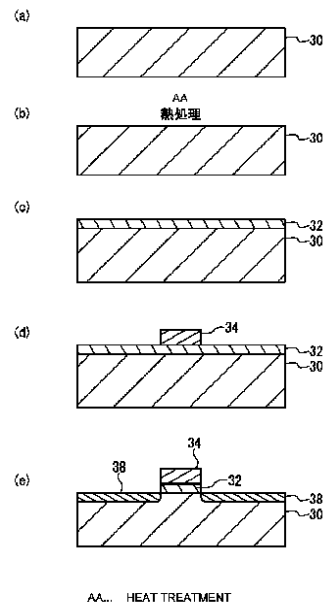
出願番号 特願2015-544904 (P2015-544904)  
 (21) 国際出願番号 PCT/JP2014/077135  
 (22) 国際出願日 平成26年10月10日 (2014.10.10)  
 (31) 優先権主張番号 特願2013-227559 (P2013-227559)  
 (32) 優先日 平成25年10月31日 (2013.10.31)  
 (33) 優先権主張国 日本国 (JP)

(71) 出願人 503360115  
 国立研究開発法人科学技術振興機構  
 埼玉県川口市本町四丁目1番8号  
 (74) 代理人 100087480  
 弁理士 片山 修平  
 (72) 発明者 鳥海 明  
 東京都文京区本郷7丁目3番1号 国立大  
 学法人東京大学内  
 (72) 発明者 李 忠賢  
 東京都文京区本郷7丁目3番1号 国立大  
 学法人東京大学内  
 (72) 発明者 西村 知紀  
 東京都文京区本郷7丁目3番1号 国立大  
 学法人東京大学内  
 Fターム(参考) 4G077 AA02 BA05 FE05 FE11 HA12  
 最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ゲルマニウム層を熱処理する半導体基板の製造方法および半導体装置の製造方法

(57) 【要約】

$1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層30を還元性ガス雰囲気中において、700以上において熱処理する工程を含む半導体基板の製造方法。または、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層30を還元性ガス雰囲気中において、前記酸素濃度が減少するように熱処理する工程を含む半導体基板の製造方法。



## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

$1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、700 以上において熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法。

## 【請求項 2】

$1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、前記酸素濃度が減少するように熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法。

## 【請求項 3】

前記熱処理する工程は、800 以上において熱処理する工程であることを特徴とする請求項 1 記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 4】

前記熱処理により、前記ゲルマニウム層が有する酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  より低くなることを特徴とする請求項 1 から 3 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 5】

前記ゲルマニウム層は (111) 面が主面であることを特徴とする請求項 1 から 4 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 6】

前記還元性ガス雰囲気は水素ガス雰囲気であることを特徴とする請求項 1 から 5 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 7】

前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板であることを特徴とする請求項 1 から 6 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 8】

請求項 1 から 7 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法により製造された半導体基板に半導体装置を形成する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法。

## 【請求項 9】

前記半導体装置を形成する工程は、  
前記熱処理された前記ゲルマニウム層の表面に、ゲート絶縁膜を形成する工程と、  
前記ゲート絶縁膜上にゲート電極を形成する工程と、を含むことを特徴とする請求項 8 記載の半導体装置の製造方法。

## 【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

## 【0001】

本発明は、半導体基板の製造方法および半導体装置の製造方法に関し、ゲルマニウム層を熱処理する半導体基板の製造方法および半導体装置の製造方法に関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

ゲルマニウム (Ge) は、シリコン (Si) に比べ優れた電子物性を有する半導体である。例えば、ゲルマニウムを用いた MOSFET (Metal Oxide Semiconductor Field Effect Transistor) が開発されている。例えば、MOSFET においては、ゲルマニウム層におけるキャリアの移動度を向上させることが重要である。

## 【先行技術文献】

## 【非特許文献】

## 【0003】

【非特許文献 1】 Extended Abstract of the 2011 International Conference on Solid State Devices and Materials, Nagoya, 2011, pp925-926

## 【発明の概要】

## 【発明が解決しようとする課題】

10

20

30

40

50

## 【0004】

単結晶ゲルマニウム基板において、基板の種類によって移動度が大きく異なる。ゲルマニウム基板の移動度が低いと、MOSFET等の半導体装置において高い性能を得ることができない。ゲルマニウム層の移動度を向上させ、半導体装置の性能を高めることが求められている。

## 【0005】

本発明は、上記課題に鑑みなされたものであり、高性能な半導体装置を提供することを目的とする。

## 【課題を解決するための手段】

## 【0006】

本発明は、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、700以上において熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法である。

10

## 【0007】

本発明は、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、前記酸素濃度が減少するように熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法である。

## 【0008】

上記構成において、前記熱処理する工程は、800以上において熱処理する工程である構成とすることができる。

20

## 【0009】

上記構成において、前記熱処理により、前記ゲルマニウム層が有する酸素濃度は $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ より低くなる構成とすることができる。

## 【0010】

上記構成において、前記ゲルマニウム層は(111)面が主面である構成とすることができる。

## 【0011】

上記構成において、前記還元性ガス雰囲気は水素ガス雰囲気である構成とすることができる。

## 【0012】

上記構成において、前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板である構成とすることができる。

30

## 【0013】

本発明は、上記半導体基板の製造方法により製造された半導体基板に半導体装置を形成する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法である。

## 【0014】

上記構成において、前記半導体装置を形成する工程は、前記熱処理された前記ゲルマニウム層の表面に、ゲート絶縁膜を形成する工程と、前記ゲート絶縁膜上にゲート電極を形成する工程と、を含む構成とすることができる。

## 【発明の効果】

40

## 【0015】

本発明によれば、高性能な半導体装置を提供することができる。

## 【図面の簡単な説明】

## 【0016】

【図1】図1(a)から図1(d)は、実験に用いたMOS構造の作製方法を示す断面図である。

【図2】図2は、(111)基板Aにおける面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す図である。

【図3】図3(a)から図3(c)は、(111)基板Aにおける水素熱処理後の基板表面のAFM画像である。

50

【図4】図4(a)から図4(f)は、(111)基板Aにおける水素熱処理後のAFM観察結果を示す図である。

【図5】図5は、結晶方位が異なる基板Aの水素熱処理における熱処理温度に対する1 $\mu$ mのRMSを示す図である。

【図6】図6(a)から図6(e)は、(111)基板Aにおける熱処理後の基板A表面のAFM観察結果を示す図である。

【図7】図7は、(111)基板Bにおける深さに対する酸素濃度を示す図である。

【図8】図8は、(111)基板Bにおける面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す図である。

【図9】図9は、(111)基板Aに酸素イオンをイオン注入したサンプルの面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す図である。

【図10】図10は、(111)基板Aに酸素イオンをイオン注入したサンプルの表面からの深さに対する酸素濃度を示す図である。

【図11】図11は、基板Bにおける面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す模式図である。

【図12】図12(a)から図12(e)は、実施例1に係る半導体装置の製造方法を示す断面図である。

【図13】図13は、(111)基板Bにおける深さに対する酸素濃度を示す図である。

【発明を実施するための形態】

【0017】

単結晶ゲルマニウム基板を用いMOS構造を作製し、移動度を測定すると、基板の種類によって移動度が異なる。一例として、基板を成長する成長装置、成長条件および材料等によって移動度が異なる。しかし、成長方法自体の問題か、その他の問題か不明である。また、基板上に形成されたゲルマニウム層においても移動度が異なる。このように基板または層の種類により移動度が異なる原因は不明である。このため、移動度を向上させることが難しい。

【0018】

基板または層の種類により移動度が異なる理由を調べるため、移動度の異なる単結晶ゲルマニウム基板として、成長方法が異なる基板Aおよび基板Bを準備した。基板Bは基板Aより移動度が低い。基板Aおよび基板Bを用いMOS構造を作製し、以下の実験を行った。

【0019】

図1(a)から図1(d)は、実験に用いたMOS構造の作製方法を示す断面図である。図1(a)に示すように、P型単結晶ゲルマニウム基板10を準備する。単結晶ゲルマニウム基板として基板Aまたは基板Bを用いる。以下では、(111)面を主面とする基板Aを(111)基板A、(111)面を主面とする基板Bを(111)基板Bという。ゲルマニウム基板10のアクセプタ濃度 $N_A$ は $2 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ である。

【0020】

図1(b)に示すように、水素( $\text{H}_2$ )ガス雰囲気(100%水素ガス雰囲気)、1気圧において、熱処理を行なう。以下、水素ガス雰囲気における熱処理を水素熱処理ともいう。図1(c)に示すように、ゲルマニウム基板10上に酸化ゲルマニウム膜12を形成する。酸化ゲルマニウム膜12の形成は、ゲルマニウム基板10を酸素ガス雰囲気中で熱処理することにより行なう。酸化ゲルマニウム膜12の形成条件は、酸素圧力が70気圧、基板温度が500である。酸化ゲルマニウム膜12の膜厚は5nmから6nm程度である。図1(d)に示すように、酸化ゲルマニウム膜12の表面に金属膜14として金(Au)膜を形成する。金属膜14は、ゲート電極として用いられる。

【0021】

(111)基板Aを用い、ゲート長が100 $\mu$ m、ゲート幅が25 $\mu$ mのMOS構造を作製した。スプリットCV法を用い、室温におけるキャリア数と移動度 $\mu_{eff}$ を求めた。スプリットCV法は、CV測定の積分からキャリア数を導出し、キャリア数とI-V測

10

20

30

40

50

定から移動度を求める方法である。キャリア数から面電子密度  $N_s$  を求めた。

【 0 0 2 2 】

図 2 は、( 1 1 1 ) 基板 A における面電子密度  $N_s$  に対する移動度  $\mu_{e, f}$  を示す図である。ゲート電極にゲート電圧を印加することにより、面電子密度  $N_s$  を変化させ、移動度  $\mu_{e, f}$  を測定した。図 1 ( b ) における水素熱処理の温度を 5 0 0 、時間を 1 分、5 分および 1 5 分とした。基準サンプルは、図 1 ( b ) の水素熱処理を行っていないサンプルであり、酸化ゲルマニウム膜の膜厚が 1 5 n m、酸化ゲルマニウム膜の成膜温度を高くしている。基準サンプルにおいて、面電子密度が  $4 \times 1 0^{11} \text{ cm}^{-2}$  のとき、移動度が約  $1 2 0 0 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$  となり最大となる。面電子密度が、移動度のピークより低い領域では、移動度は熱処理時間に対しほとんど変化しない。面電子密度が移動度のピークより高い領域では、移動度は熱処理時間が長いほど高くなる。面電子密度が高くなるほど、熱処理時間による移動度の差が大きくなる。

10

【 0 0 2 3 】

図 1 ( b ) の後、基板 A のゲルマニウム基板 1 0 表面を A F M ( Atomic Force Microscopy ) 法を用い観察した。図 3 ( a ) から図 3 ( c ) は、( 1 1 1 ) 基板 A における水素熱処理後の基板表面の A F M 画像である。図 3 ( a ) から図 3 ( c ) は、それぞれ図 1 ( b ) における水素熱処理の温度が 5 0 0 、時間が 1 分、5 分および 1 5 分のゲルマニウム基板 1 0 の A F M 画像である。A F M 画像は、 $1 \mu \text{m} \times 1 \mu \text{m}$  (  $1 \mu \text{m}$  ) の範囲に相当する。図 3 ( a ) に示すように、熱処理時間が 1 分では、ゲルマニウム基板 1 0 表面にはステップ・アンド・テラス構造が観察されない。図 3 ( b ) に示すように、熱処理時間が 5 分では、ゲルマニウム基板 1 0 表面には小さいステップ・アンド・テラス構造が観察されている。図 3 ( c ) に示すように、熱処理時間が 1 5 分では、ゲルマニウム基板 1 0 表面にはステップ・アンド・テラス構造が観察されている。このように、熱処理時間が長くなると、ステップ・アンド・テラス構造が観察される。ステップ・アンド・テラス構造が観察された表面は平坦性が高いことを意味する。

20

【 0 0 2 4 】

図 2 と図 3 ( a ) から図 3 ( c ) とを比較する。熱処理時間が 5 0 0 において、熱処理時間が長くなると、面電子密度が高い領域において移動度が高くなる。これは、熱処理時間が長くなると、ゲルマニウム基板 1 0 と酸化ゲルマニウム膜 1 2 との界面の平坦性がよくなるためと考えられる。

30

【 0 0 2 5 】

そこで、( 1 1 1 ) 基板 A について、熱処理によるゲルマニウム基板 1 0 表面の平坦化について実験を行った。

【 0 0 2 6 】

図 4 ( a ) から図 4 ( f ) は、( 1 1 1 ) 基板 A における水素熱処理後の基板 A 表面の A F M 観察結果を示す図である。図 4 ( a ) から図 4 ( c ) は、それぞれ 5 0 0 、6 5 0 および 8 5 0 において水素熱処理した後の ( 1 1 1 ) 基板 A の表面の A F M 観察画像である。熱処理時間は 1 5 分である。画像の範囲は  $1 \mu \text{m}$  である。図 4 ( d ) から図 4 ( f ) は、それぞれ、図 4 ( a ) から図 4 ( c ) の一部領域における基板の面方向に対する基板膜厚方向の表面を示す図であり、断面に相当する図である。

40

【 0 0 2 7 】

図 4 ( a ) から図 4 ( c ) に示すように、熱処理温度が 5 0 0 から 8 5 0 において、ステップ・アンド・テラス構造が観察される。図 4 ( d ) から図 4 ( f ) に示すように、ステップの高さは、約 0 . 3 n m または約 0 . 3 n m の 2 倍のステップとなっている。ゲルマニウムはダイヤモンド構造をとり、その格子定数は 0 . 3 5 7 n m である。( 1 1 1 ) 面において、ダイヤモンド構造を構成する正四面体結合構造を単位とした原子一層の厚みは、 $0 . 3 5 7 \times 3^{-1/2} \text{ n m}$  であり、約 0 . 2 5 7 n m である。なお、この厚みは、Ge 原子同士の結合の意味では結合 2 個分に相当する。よって、図 4 ( d ) から図 4 ( f ) のように、ステップの高さはほぼ 1 原子層に対応する。このように、( 1 1 1 ) 基板 A においては、水素熱処理の温度が 5 0 0 から 8 5 0 において、ゲルマニウム基板 1

50

0の表面にステップ・アンド・テラス構造が形成されている。

【0028】

図5は、結晶方位が異なる基板Aの水素熱処理の温度に対する $1\mu\text{m}$ のRMS (Root Mean Square:二乗平均の平方根)を示す図である。熱処理時間は15分である。ドットは測定点、線は近似線である。なお、水素熱処理する前の基板のRMSは、 $0.3\text{nm}$ 程度である。(111)は(111)基板Aを示す。(110)は(110)主面を有する基板Aを示し、(100)は(100)主面を有する基板Aを示す。

【0029】

図5に示すように、(111)および(110)基板は、 $500$  から  $850$  の  $50$  刻みの全ての温度においてステップ・アンド・テラス構造が観測された。(100)基板において、黒丸はステップ・アンド・テラス構造が観測されたことを示し、白丸はステップ・アンド・テラス構造が観測されないことを示す。(100)基板において、熱処理温度が $700$  以上の場合、ステップ・アンド・テラス構造が観測される。(111)、(110)および(100)基板において、 $500$  から  $850$  の温度範囲において基板表面のRMSを約 $0.3\text{nm}$ より小さくすることができる。(110)基板においては、 $500$  から  $850$  の温度範囲でRMSは $0.2\text{nm}$ 以下である。(111)基板においては、 $550$  から  $750$  の温度範囲でRMSは $0.2\text{nm}$ 以下である。(100)基板においては、 $700$  以上の温度範囲でRMSは $0.2\text{nm}$ 以下である。

10

【0030】

このように、ゲルマニウム基板10の面方位にほとんど関係なく、水素熱処理よりゲルマニウム基板10表面が平坦化される。

20

【0031】

次に、熱処理の雰囲気を変え、ゲルマニウム基板10表面の平坦化について実験した。図6(a)から図6(e)は、(111)基板Aにおける熱処理後の基板表面のAFM観察結果を示す図である。図6(a)および図6(b)は、それぞれ水素ガスおよび窒素ガス雰囲気中で熱処理(窒素熱処理)した後の(111)基板A表面のAFM観察画像である。熱処理温度は $750$ 、時間は15分である。画像の範囲は $1\mu\text{m}$ である。図6(c)は、図6(b)の一部領域における基板面方向に対する基板膜厚方向の表面を示す図であり、断面に相当する図である。図6(d)および図6(e)は、それぞれ水素ガスおよび窒素ガス雰囲気中で熱処理した後の基板Aの表面のAFM観察画像(斜視図)である。画像の範囲は $20\mu\text{m}$ である。

30

【0032】

図6(b)および図6(c)を参照し、窒素熱処理した場合において、ステップ・アンド・テラス構造が観察される。水素熱処理における $1\mu\text{m}$ のRMSは約 $0.2\text{nm}$ であるのに対し、窒素熱処理における $1\mu\text{m}$ のRMSは約 $0.2\text{nm}$ から $0.5\text{nm}$ である。

【0033】

このように、熱処理は水素ガス雰囲気だけでなく窒素ガス等の不活性ガス雰囲気でもゲルマニウム基板表面が平坦化する。これは、ゲルマニウム基板10の表面を酸化させずに熱処理することにより、ゲルマニウム基板10の表面が平坦化することを示している。すなわち、熱処理する際のガスは還元性ガスまたは不活性ガスであればよい。

40

【0034】

図2から図6(e)の実験結果から、還元性ガスまたは不活性ガス雰囲気中、 $500$ 程度以上において熱処理すると、ゲルマニウム基板10の表面が平坦化する。ゲルマニウム基板10表面が平坦化されると、図2のように、面電子濃度が高い領域における移動度が向上する。図5のように、熱処理温度が $500$  から  $850$  の間において、平坦性はほぼ同じである。図3(a)から図3(c)のように、熱処理温度が $500$  付近では、熱処理時間に平坦性が依存する。基板Aの実験結果について説明したが、基板Bについても基板Aと同様の基板表面の平坦化が観測された。このように、熱処理による基板表面の平坦化は基板の種類によらない。

50

## 【0035】

次に、スプリットCV法を用い(111)面を主面とする基板B((111)基板Bという)の移動度 $\mu_{eff}$ を測定した。ゲルマニウム基板10のアクセプタ濃度 $N_A$ は $2 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ である。(111)基板Bでは、最大の移動度は約 $300 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ である。

## 【0036】

基板Aおよび基板Bについて、SIMS(Secondary Ion Mass Spectroscopy)分析を行なった。図7は、(111)基板Bにおける深さに対する酸素濃度を示す図である。黒丸は(111)基板Bを水素熱処理する前、黒三角は700の水素熱処理後、白丸は850の水素熱処理後のSIMS分析結果を示す。熱処理温度は15分である。水素熱処理前の基板Bにおいては、表面からの深さが少なくとも $2 \mu\text{m}$ まで、酸素濃度は $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上である。表面からの深さが $1 \mu\text{m}$ まで、酸素濃度は $1.5 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上である。一方、(111)基板Aでは、酸素濃度は検出限界以下であった。このように、基板Bは基板Aより酸素濃度が高い。このことから、基板Bにおいて移動度が低いこととゲルマニウム基板10内の酸素濃度とは何らかの関係があると推定した。

10

## 【0037】

さらに、700で水素熱処理すると、基板B内の酸素濃度が $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以下に減少する。850で水素熱処理すると、基板B内の酸素濃度は検出限界の $4 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下となる。このように、水素熱処理の温度を高くするとゲルマニウム基板10内の酸素濃度が減少する。

20

## 【0038】

(111)基板Bについて、熱処理温度を変え、水素熱処理したサンプルを作製し移動度を測定した。なお、基板、熱処理以外の作製工程は、図2の(111)基板Aと同じである。図8は、(111)基板Bにおける面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す図である。図1(b)における熱処理温度は650、750および850、熱処理時間は15分である。基準サンプルは、図1(b)の熱処理を行っていないサンプルであり、酸化ゲルマニウム膜の膜厚が $15 \text{ nm}$ 、酸化ゲルマニウム膜の成膜温度を高くしている。基準サンプルでは、最大の移動度が約 $300 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ 程度である。熱処理温度を650とすると、最大の移動度が約 $600 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ と向上する。熱処理温度を750とすると、最大の移動度が約 $800 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ とさらに向上する。熱処理温度を850とすると、最大の移動度は約 $1200 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ と基板Aとほぼ同程度となる。

30

## 【0039】

図7と図8とを比較すると、水素熱処理の温度が高くなると基板B中の酸素濃度が減少し、移動度が向上する。水素熱処理の温度が850では、基板B中の酸素濃度は検出限界程度となり、移動度は基板Aと同程度となる。このように、ゲルマニウム基板10内の酸素濃度と移動度とに相関があることがわかる。移動度を向上させるためには、熱処理温度は750以上が好ましく、800以上がより好ましく、850以上がさらに好ましい。ゲルマニウムの融点が約938であることから、熱処理温度は925度以下が好ましく、900以下がより好ましい。

40

## 【0040】

基板Bにおいて、水素熱処理の熱処理温度を高くすると酸素濃度が低くなる理由は明らかではないが、例えばゲルマニウム基板10内の酸素が還元性ガスにより除去されることが考えられる。

## 【0041】

水素熱処理により、ゲルマニウム基板内の酸素濃度が減少することを確認するため、(111)基板Aのゲルマニウム基板10に酸素イオンをイオン注入し、熱処理した。熱処理雰囲気窒素ガス雰囲気としたサンプルと水素ガス雰囲気としたサンプルを作製した。イオン注入および熱処理以外の作製工程は、図2の(111)基板Aと同じである。

## 【0042】

50

図9は、(111)基板Aに酸素イオンをイオン注入したサンプルの面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す図である。図1(b)における熱処理温度は700、熱処理時間は15分である。基準サンプルは、酸素をイオン注入しておらず、水素熱処理を行っていない図2の基準サンプルと同じである。図9に示すように、基準サンプルでは、最大の移動度が約 $1200\text{ cm}^2/\text{Vs}$ 程度である。酸素イオン注入後、窒素熱処理を行なったサンプルでは、最大の移動度は約 $500\text{ cm}^2/\text{Vs}$ 程度である。これに対し、酸素イオン注入後、水素熱処理を行なったサンプルでは、最大の移動度は約 $800\text{ cm}^2/\text{Vs}$ 程度である。このように、酸素イオンを注入すると移動度が低下する。酸素イオン注入後、窒素熱処理しても移動度はあまり改善しないが、水素熱処理することにより、移動度が向上する。

10

## 【0043】

水素熱処理の温度が700のサンプルをSIMS分析した。図10は、(111)基板Aに酸素イオンをイオン注入したサンプルの表面からの深さに対する酸素濃度を示す図である。実線、破線および点線は、それぞれ水素熱処理する前の基準サンプルのSIMS分析結果、700の水素熱処理後のサンプルのSIMS分析結果、およびイオン注入した酸素イオンの計算結果を示す。実線および破線のSIMS分析結果の酸素濃度は、深さが150nmより浅い領域で非常に大きくなる。これは、ゲルマニウム基板10の表面に吸着された酸素が観測されているためである。深さが150nmより浅い領域の結果は正確ではない。また、測定速度が異なるため図7とは検出限界および深さが浅い領域での振舞いが異なる。

20

## 【0044】

図10に示すように、基準サンプルにおいて、酸素イオンを注入する前の基板Aの酸素濃度は、検出限界の $8 \times 10^{15}\text{ cm}^{-3}$ 程度である。点線の計算結果のように、深さが約150nmにおいて酸素濃度が $5 \times 10^{17}\text{ cm}^{-3}$ のピークとなるように、酸素イオンをゲルマニウム基板10にイオン注入している。

## 【0045】

700の水素熱処理により、深さが150nmから600nmでは、酸素濃度は最大で $3 \times 10^{16}\text{ cm}^{-3}$ である。深さが600nm以上では、酸素濃度は検出限界である。図10のように、酸素を注入したゲルマニウム基板10を水素熱処理することにより、ゲルマニウム基板10内の酸素濃度が減少することがわかる。図9のように、窒素熱処理より水素熱処理において移動度が高くなる。このことから、水素熱処理により、ゲルマニウム基板10内の酸素が除去され、移動度が向上していると考えられる。

30

## 【0046】

図7から図10の実験結果から、基板Bを還元性ガス雰囲気中、700程度以上において熱処理すると、基板B中の酸素が除去され、酸素濃度が減少する。基板B内の酸素濃度が減少することにより、図9のように室温における基板Bの移動度が基板Aの移動度と同程度となる。このことから、移動度に影響する欠陥は、基板B中の酸素に関連していると考えられる。

## 【0047】

図2から図10の実験結果を踏まえ、面電子密度に対する移動度の振る舞いを説明する。図11は、基板における面電子密度 $N_s$ に対する移動度 $\mu_{eff}$ を示す模式図である。面電子密度の高い領域50と低い領域52の2つの領域に分けて考える。領域50においては、面電子密度が高くなると移動度は低くなる。領域52においては、面電子密度が低くなると移動度は低くなる。

40

## 【0048】

領域50は、主にゲルマニウム基板10の表面の平坦性により移動度が制限されている領域と考えられる。領域50においては、還元性ガスまたは不活性ガス雰囲気中熱処理の温度を500以上とするとゲルマニウム基板10の表面の平坦性が向上する。図5のように、ゲルマニウム基板10の表面の平坦性は、熱処理温度を500より高くしても同程度である。

50



## 【0049】

領域52は、主にゲルマニウム基板10内の酸素に関連した欠陥による散乱により移動度が制限されている領域と考えられる。基板Aにおいては、還元性ガス雰囲気中で熱処理しなくともゲルマニウム基板10中の酸素濃度が低い。一方、基板Bにおいては、還元性ガス雰囲気での熱処理前のゲルマニウム基板10中の酸素濃度が高く、酸素に関連した欠陥が形成されている。基板Bを還元性ガス雰囲気中で熱処理するとゲルマニウム基板10中の酸素濃度が低下する。酸素濃度は、熱処理温度が高くなるにしたがい減少する。

## 【0050】

基板Aにおいては、ゲルマニウム基板10中の欠陥が少ないため、還元性ガス雰囲気中で水素熱処理する前から領域52における移動度は高い。領域50においては、熱処理前はゲルマニウム基板10の表面の平坦性が悪いため、移動度が低い。図2のように、ゲルマニウム基板10の表面の平坦性が向上すると、領域50における移動度が向上する。

10

## 【0051】

基板Bにおいては、ゲルマニウム基板10中の欠陥が多いため、還元性ガス雰囲気中で熱処理する前の領域52における移動度が低い。還元性ガス雰囲気中で熱処理することにより、ゲルマニウム基板10中の欠陥が減少し、領域52における移動度が向上する。領域50においては、500以上で熱処理することにより、ゲルマニウム基板10表面の平坦性は向上する。しかし、熱処理温度が700より低い場合、ゲルマニウム基板10中の欠陥の影響で、領域50の移動度は基板Aほど向上しない。図8のように、還元性ガス雰囲気での熱処理の温度が700以上において、ゲルマニウム基板10中の酸素に関連した欠陥が減少し、領域50および52の移動度が向上する。

20

## 【0052】

このように、ゲルマニウム基板10表面の平坦性と、ゲルマニウム基板10中の酸素に関連した欠陥が移動度に影響する。平坦性の影響は基板Aおよび基板Bとで同程度と考えられる。酸素に関連した欠陥は基板Bで多い。この欠陥が基板Bで移動度が低い原因であると考えられる。そこで、還元性ガス雰囲気において700以上の熱処理を行なう。これにより、ゲルマニウム基板10内の酸素濃度が減少し、移動度が向上する。

## 【0053】

なお、シリコン基板を用いたMOS構造では、シリコン基板内の酸素濃度は移動度にはほとんど影響しないことが知られており、移動度と酸素とが関連しているのはゲルマニウム基板特有の現象である。

30

## 【0054】

以下に、上記実験結果に基づく本発明の実施例について説明する。

## 【実施例1】

## 【0055】

図12(a)から図12(e)は、実施例1に係る半導体装置の製造方法を示す断面図である。図12(a)に示すように、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層30を準備する。欠陥による散乱が移動度低下の原因とすると、ゲルマニウム層30は、単結晶ゲルマニウム基板でもよいし、基板(例えばシリコン基板)上に形成されたゲルマニウム膜でもよい。また、ゲルマニウム層30は、高純度ゲルマニウムでもよいが、不純物が含まれていてもよい。例えばn型またはp型ゲルマニウムでもよい。さらに、ゲルマニウム層30には、上記実験の効果が得られる程度にシリコンが含まれていてもよい。シリコンの組成比は、全体の10%程度以下であればよい。ゲルマニウム層30の主面は、いずれの面でもよく、例えば(100)面、(111)面または(110)面とすることができる。なお、(100)面、(111)面および(110)面は、これらに等価な結晶面も含まれる。また、主面は、これらの面から数度程度オフしていてもよい。すなわち、主面の法線方向は $\langle 111 \rangle$ 方向および $\langle 110 \rangle$ 方向から数度以下、好ましくは1度以下の範囲で傾いていてもよい。

40

## 【0056】

図12(b)に示すように、ゲルマニウム層30の表面を還元性ガス雰囲気中において

50

、700 以上において熱処理する。還元性ガスは、熱処理によってゲルマニウム層30とほとんど反応せず、ゲルマニウム層30内の酸素を還元（または除去）するガスである。還元性ガスとしては、例えば水素ガスを用いることができる。また、水素ガスと不活性ガスの混合ガスを用いることができる。不活性ガスとしては、例えば窒素ガス、ヘリウム（He）、ネオン（Ne）、アルゴン（Ar）、クリプトン（Kr）、キセノン（Xe）またはラドン（Rn）等の第18族元素のガスを用いることができる。上記ガスの混合ガスでもよい。また、還元性ガスには、水素ガスを含まなくてもよい。例えば、酸素をほとんど含まないガスであり、かつ熱処理によってゲルマニウム層30とほとんど反応しないガスであって、熱処理によってゲルマニウム層30内の酸素を除去するガスであればよい。例えば酸素をほとんど含まない窒素ガスでもよい。このように、熱処理するガスには酸素はほとんど含まれないことが好ましい。熱処理のガス圧力は、1気圧、1気圧より低い圧力、または、1気圧より高い圧力でもよい。

10

**【0057】**

図12(c)に示すように、ゲルマニウム基板10の表面にゲート絶縁膜32を形成する。ゲート絶縁膜32として、酸化ゲルマニウム膜、高誘電率絶縁膜、または酸化ゲルマニウム膜と高誘電率絶縁膜との積層膜を用いることができる。高誘電率絶縁膜としては、酸化ハフニウム、酸化ジルコニウムまたは酸化イットリウム等の希土類金属酸化膜を用いることができる。ゲート絶縁膜32の膜厚は、2nm以下が好ましく、1.5nm以下がより好ましく、1.0nm以下がさらに好ましい。

20

**【0058】**

図12(d)に示すように、ゲート絶縁膜32上にゲート電極34を形成する。ゲート電極34としては、金属または半導体等の導電層を用いることができる。

**【0059】**

図12(e)に示すように、電極34の両側のゲルマニウム層30内にソースまたはドレイン領域38を形成する。ゲルマニウム層30をp型、ソースまたはドレイン領域38をn型とする。ゲルマニウム層30をn型、ソースまたはドレイン領域38をp型としてもよい。nチャネルFETにおいては、(111)面を主面とするゲルマニウム層30を用いることにより性能を向上させることができる。pチャネルFETにおいては、(100)面または(110)面を主面とするゲルマニウム層30を用いることにより性能を向上させることができる。

30

**【0060】**

実施例1によれば、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上の酸素濃度を有するゲルマニウム層30の表面を還元性ガス雰囲気中において、700 以上において熱処理する。これにより、ゲルマニウム層30の移動度を向上させ、半導体装置の性能を向上させることができる。

**【0061】**

酸素濃度が $1.2 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上の場合、特に、移動度が低下するため、還元性ガス雰囲気中において熱処理することが好ましい。

**【0062】**

還元性ガス雰囲気における熱処理により、ゲルマニウム層30が有する酸素濃度は $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ より低くなる。これにより、ゲルマニウム層30の移動度を向上させることができる。酸素濃度は $8 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下が好ましく、 $5 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下がより好ましい。

40

**【0063】**

熱処理温度は、750 以上であることが好ましく、800 より高い温度がより好ましく、800 以上であることがより好ましく、850 以上であることがさらに好ましい。熱処理時間は、1分以上が好ましく、5分以上がより好ましく、15分以上がさらに好ましい。

**【0064】**

熱処理時間が長ければ、熱処理温度は低くてもよい。熱処理温度が高ければ、熱処理時間は短くてもよい。このように、熱処理は、ゲルマニウム層30の酸素濃度が減少するよ

50

うに行われればよい。

【0065】

実施例1においては、MOSFETを例に説明したが、MOSFET以外の半導体装置に実施例1を適用することもできる。

【0066】

実施例1においては、主に半導体装置について説明したが、図12(b)までの工程を行えば、半導体基板を製造することができる。半導体基板は、単結晶ゲルマニウム基板、または、シリコン基板もしくはガラス基板等の支持基板上にゲルマニウム層を形成した基板でもよい。ゲルマニウム層は、単結晶、多結晶、または非晶質のいずれでもよい。

【0067】

図7の分析を行なったときより酸素濃度の検出限界の低いSIMS装置の状態のときに、図7と同じサンプルについて、SIMS分析を行なった。図13は、(111)基板Bにおける深さに対する酸素濃度を示す図である。黒四角は(111)基板Bを水素熱処理する前、黒三角は700の水素熱処理後、黒丸は850の水素熱処理後のSIMS分析結果を示す。酸素の検出限界は約 $1 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ である。

【0068】

図13に示すように、水素熱処理前の基板Bにおいては、表面からの深さが少なくとも $5 \mu\text{m}$ まで、酸素濃度は $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以上である。基板Bを700で水素熱処理すると、基板B内の酸素濃度が $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 以下に減少する。特に深さが $2 \mu\text{m}$ 以下で酸素濃度が減少する。深さが $1.5 \mu\text{m}$ 以下では、酸素濃度は約 $5 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下である。深さが $1 \mu\text{m}$ 以下では、酸素濃度は約 $4 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下である。基板Bを850で熱処理すると、酸素濃度はさらに減少する。深さが $4 \mu\text{m}$ 以下で、酸素濃度は約 $5 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 以下である。深さが $1.5 \mu\text{m}$ 以下で酸素濃度は約 $2 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ である。このように、水素熱処理の温度を高くするとゲルマニウム基板10内の酸素濃度が減少する。ゲルマニウム基板の表面近くのチャンネル領域における酸素濃度は検出できないが、深さが $1 \mu\text{m}$ 程度の酸素濃度とほぼ同じと考えられる。

【0069】

図13と図8とを比較すると、水素熱処理の温度が高くなると基板B中の酸素濃度が減少し、電子移動度が向上する。水素熱処理の温度が700では、チャンネル領域の酸素濃度は $4 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 程度と考えられる。このとき、ピーク電子移動度は $500 \sim 700 \text{ cm}^2 / \text{Vs}$ である。熱処理温度が850では、チャンネル領域の酸素濃度は $2 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$ 程度と考えられ、電子移動度は図2に示した基板Aと同程度となる。このように、熱処理温度を850以上とすることにより、チャンネル領域の酸素濃度を $2 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$ 程度以下とすることができる。これにより、基板Aと同程度の電子移動度が実現できる。

【0070】

以上、本発明の好ましい実施例について詳述したが、本発明は係る特定の実施例に限定されるものではなく、特許請求の範囲に記載された本発明の要旨の範囲内において、種々の変形・変更が可能である。

【符号の説明】

【0071】

10	ゲルマニウム基板
12	酸化ゲルマニウム膜
30	ゲルマニウム層
32	ゲート絶縁膜
34	ゲート電極
38	ソースまたはドレイン領域

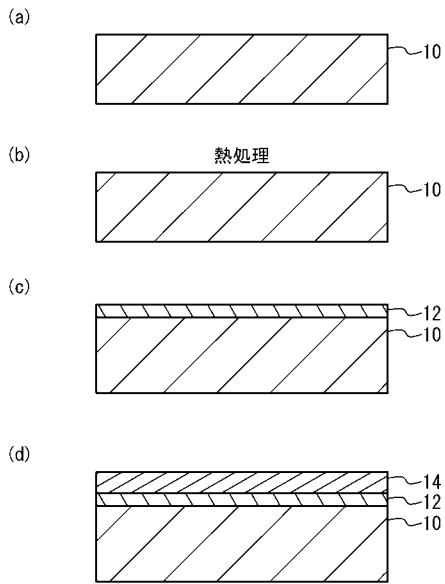
10

20

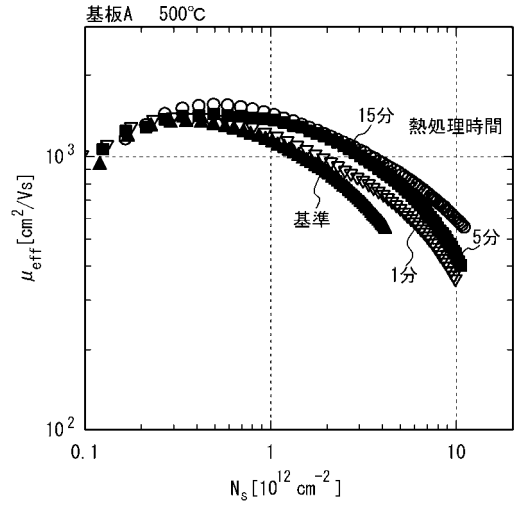
30

40

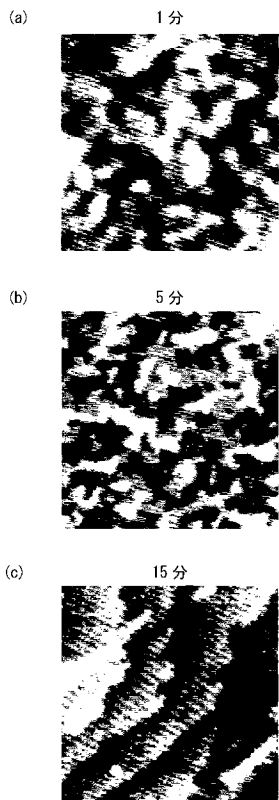
【 図 1 】



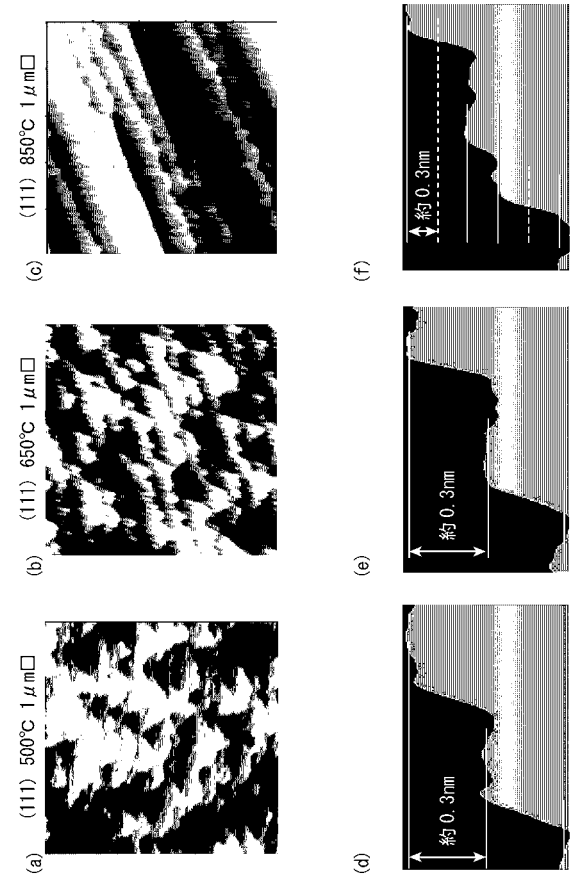
【 図 2 】



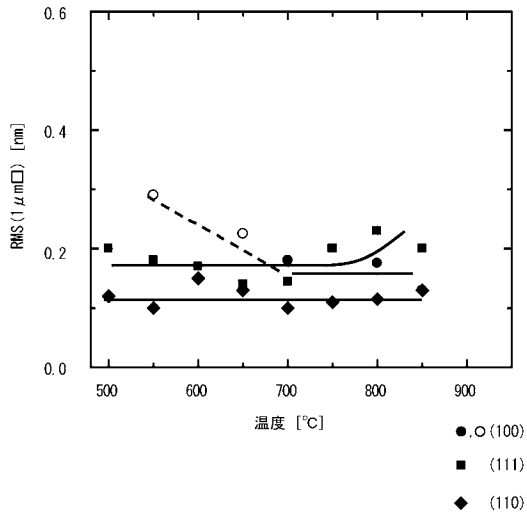
【 図 3 】



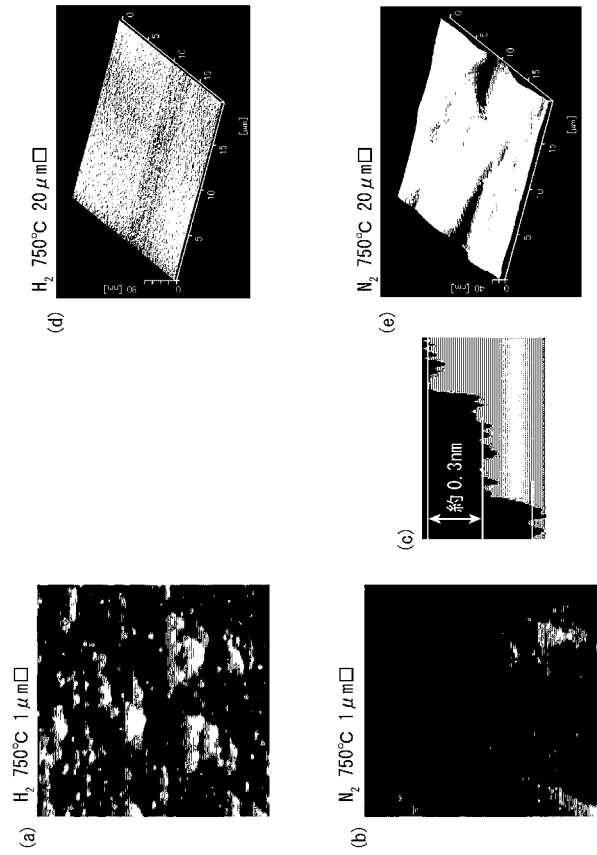
【 図 4 】



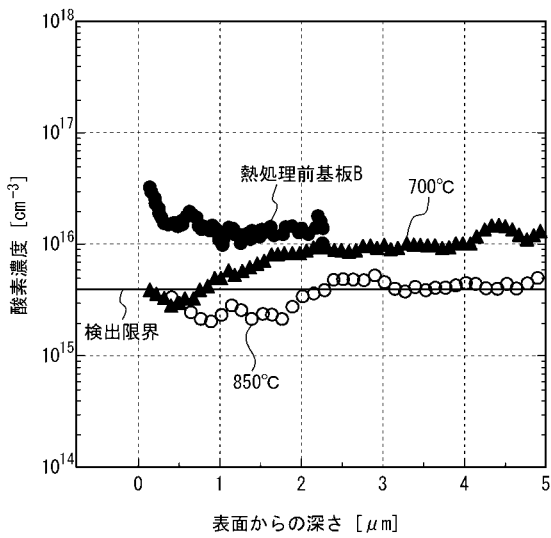
【 図 5 】



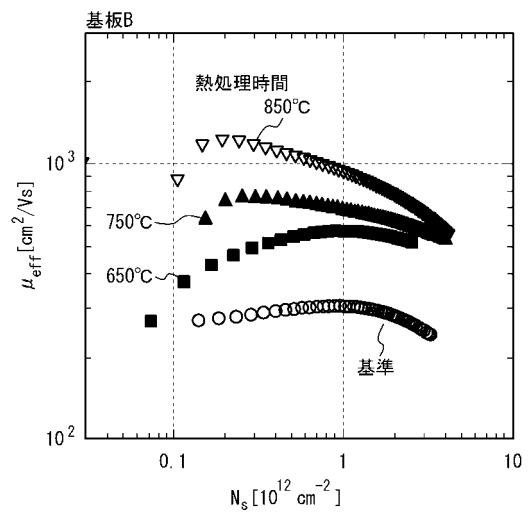
【 図 6 】



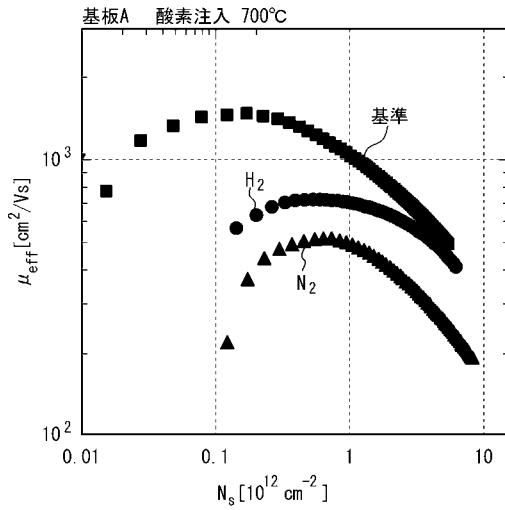
【 図 7 】



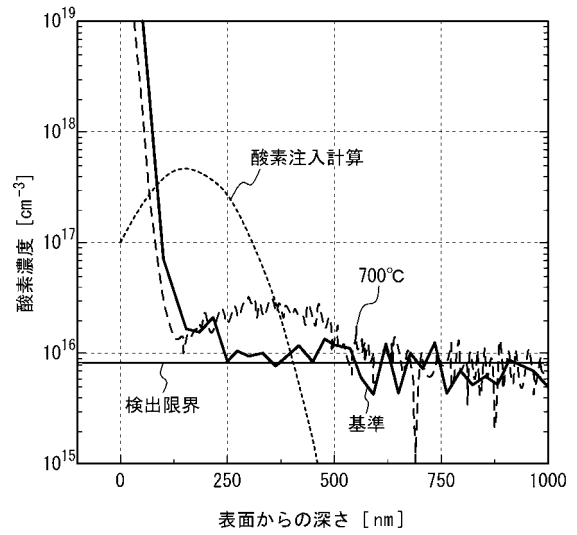
【 図 8 】



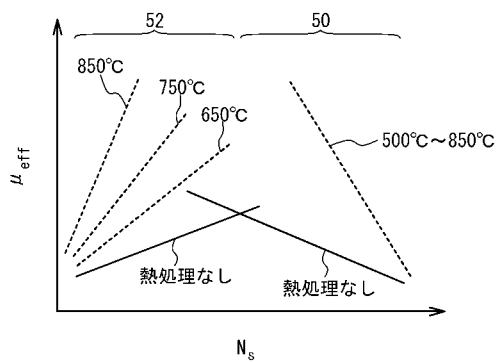
【 図 9 】



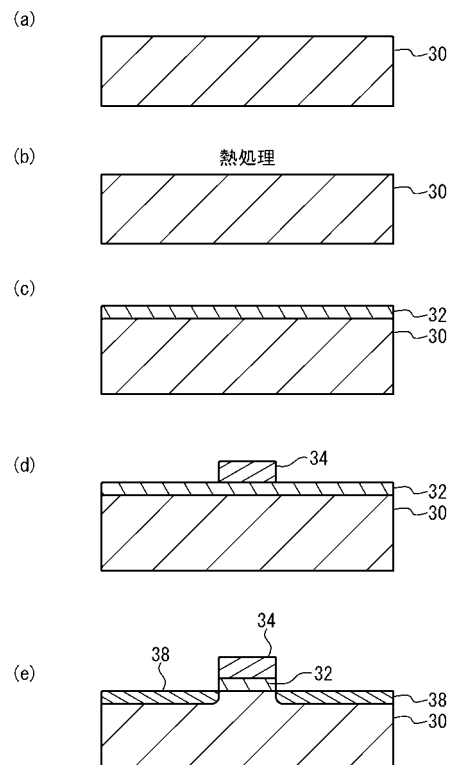
【 図 1 0 】



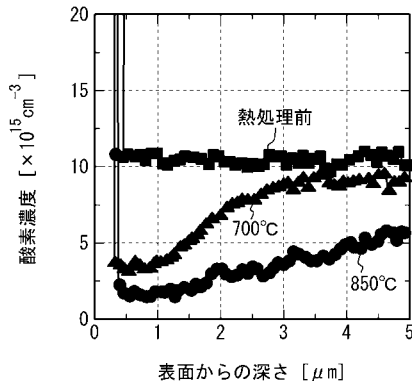
【 図 1 1 】



【 図 1 2 】



【図 1 3】



## 【手続補正書】

【提出日】平成27年5月14日(2015.5.14)

## 【手続補正 1】

【補正対象書類名】特許請求の範囲

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

表面から  $1 \mu\text{m}$  における酸素濃度が  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  以上のゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、 $700$  以上において熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法。

## 【請求項 2】

表面から  $1 \mu\text{m}$  における酸素濃度が  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  以上のゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、前記酸素濃度が減少するように熱処理する工程を含むことを特徴とする半導体基板の製造方法。

## 【請求項 3】

前記熱処理する工程は、 $800$  以上において熱処理する工程であることを特徴とする請求項 1 記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 4】

前記熱処理により、表面から  $1 \mu\text{m}$  における前記ゲルマニウム層の酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  より低くなることを特徴とする請求項 1 から 3 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

## 【請求項 5】

前記ゲルマニウム層は (111) 面が主面であることを特徴とする請求項 1 から 4 のい

ずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 6】

前記還元性ガス雰囲気は水素ガス雰囲気であることを特徴とする請求項 1 から 5 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 7】

前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板であることを特徴とする請求項 1 から 6 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 8】

請求項 1 から 7 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法により製造された半導体基板に半導体装置を形成する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法。

【請求項 9】

前記半導体装置を形成する工程は、  
前記熱処理された前記ゲルマニウム層の表面に、ゲート絶縁膜を形成する工程と、  
前記ゲート絶縁膜上にゲート電極を形成する工程と、を含むことを特徴とする請求項 8 記載の半導体装置の製造方法。

【請求項 10】

表面から  $1 \mu\text{m}$  における酸素濃度が前記表面から  $5 \mu\text{m}$  における酸素濃度より低く、かつ  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  より低いゲルマニウム層を具備することを特徴とする半導体基板。

【請求項 11】

前記表面から  $1 \mu\text{m}$  における酸素濃度は  $4 \times 10^{15} \text{cm}^{-3}$  以下であることを特徴とする請求項 10 記載の半導体基板。

【請求項 12】

前記ゲルマニウム層は (111) 面が主面であることを特徴とする請求項 10 または 11 記載の半導体基板。

【請求項 13】

前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板であることを特徴とする請求項 10 から 12 のいずれか一項記載の半導体基板。

【請求項 14】

請求項 10 から 13 のいずれか一項記載の半導体基板を備えることを特徴とする半導体装置。

【請求項 15】

前記ゲルマニウム層の表面に形成されたゲート絶縁膜と、  
前記ゲート絶縁膜上に形成されたゲート電極と、  
を具備することを特徴とする請求項 14 記載の半導体装置。

【手続補正書】

【提出日】平成29年1月11日(2017.1.11)

【手続補正 1】

【補正対象書類名】特許請求の範囲

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

表面から  $1 \mu\text{m}$  における酸素濃度が  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  以上のシリコン組成比が 10 % 以下の単結晶ゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、700 以上において熱処理する工程を含み、

前記熱処理により、表面から  $1 \mu\text{m}$  における前記ゲルマニウム層の酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{cm}^{-3}$  より低くなることを特徴とする半導体基板の製造方法。

【請求項 2】



表面から 1  $\mu\text{m}$  における酸素濃度が  $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上のシリコン組成比が 10 % 以下の単結晶ゲルマニウム層を還元性ガス雰囲気中において、前記酸素濃度が減少するように熱処理する工程を含み、

前記熱処理により、表面から 1  $\mu\text{m}$  における前記ゲルマニウム層の酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  より低くなることを特徴とする半導体基板の製造方法。

【請求項 3】

前記熱処理する工程は、800 以上において熱処理する工程であることを特徴とする請求項 1 記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 4】

前記ゲルマニウム層は (111) 面が主面であることを特徴とする請求項 1 から 3 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 5】

前記還元性ガス雰囲気は水素ガス雰囲気であることを特徴とする請求項 1 から 4 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 6】

前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板であることを特徴とする請求項 1 から 5 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法。

【請求項 7】

請求項 1 から 6 のいずれか一項記載の半導体基板の製造方法により製造された半導体基板に半導体装置を形成する工程を含むことを特徴とする半導体装置の製造方法。

【請求項 8】

前記半導体装置を形成する工程は、  
前記熱処理された前記ゲルマニウム層の表面に、ゲート絶縁膜を形成する工程と、  
前記ゲート絶縁膜上にゲート電極を形成する工程と、を含むことを特徴とする請求項 7 記載の半導体装置の製造方法。

【請求項 9】

表面から 1  $\mu\text{m}$  における酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  より低く、かつ前記表面から 5  $\mu\text{m}$  における酸素濃度は  $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  以上でありシリコン組成比が 10 % 以下の単結晶ゲルマニウム層を具備することを特徴とする半導体基板。

【請求項 10】

前記表面から 1  $\mu\text{m}$  における酸素濃度は  $4 \times 10^{15} \text{ cm}^{-3}$  以下であることを特徴とする請求項 9 記載の半導体基板。

【請求項 11】

前記ゲルマニウム層は (111) 面が主面であることを特徴とする請求項 9 または 10 記載の半導体基板。

【請求項 12】

前記ゲルマニウム層は単結晶ゲルマニウム基板であることを特徴とする請求項 9 から 11 のいずれか一項記載の半導体基板。

【請求項 13】

請求項 9 から 12 のいずれか一項記載の半導体基板を備えることを特徴とする半導体装置。

【請求項 14】

前記ゲルマニウム層の表面に形成されたゲート絶縁膜と、  
前記ゲート絶縁膜上に形成されたゲート電極と、  
を具備することを特徴とする請求項 13 記載の半導体装置。

## 【 国際調査報告 】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No. PCT/JP2014/077135
<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b> H01L21/324(2006.01)i, H01L21/336(2006.01)i, H01L29/78(2006.01)i  According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
<b>B. FIELDS SEARCHED</b> Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) H01L21/324, H01L21/336, H01L29/78  Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2015 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2015 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2015  Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)		
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b>		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP 2009-177167 A (Sumitomo Chemical Co., Ltd.), 06 August 2009 (06.08.2009), paragraphs [0027] to [0096]; fig. 1 to 16 & US 2011/0038675 A1 & WO 2010/038460 A1 & KR 10-2011-0056493 A & CN 102171789 A & TW 201019375 A	1-9
Y	WO 2004/086475 A1 (Hitachi Kokusai Electric Inc.), 07 October 2004 (07.10.2004), page 2, line 3 to page 3, line 15 & JP 4227616 B	1-9
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 06 January 2015 (06.01.15)		Date of mailing of the international search report 20 January 2015 (20.01.15)
Name and mailing address of the ISA/ Japan Patent Office		Authorized officer
Facsimile No.		Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2014/077135

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	Kobayashi, S. et al., Effect of isochronal hydrogen annealing on surface roughness and threading dislocation density of epitaxial Ge filmes grown on Si, Thin Solid Films, 2010.01.01, Vol. 518, No. 6 SUPPL. 1, pp. S136-S139	1-9
Y	JP 2010-103296 A (Hiroshima University), 06 May 2010 (06.05.2010), paragraphs [0017] to [0051]; fig. 1 to 9 (Family: none)	9
A	Hartmann, J. M., et al., Impact of the H <sub>2</sub> anneal on the structural and optical properties of thin and thick Ge layers on Si; Low temperature surface passivation of Ge by Si, Journal of Crystal Growth, 2010.02.01, Vol. 312, No. 4, pp. 532-541	1-9
A	Hoshi, Y., et al., "Formation of tensilely strained germanium-on-insulator", Applied Physics Express [online], 2011.12.19, Vol. 5, No. 1, pp. 015701-1 - 015701-3	1-9

国際調査報告		国際出願番号 PCT/J P 2 0 1 4 / 0 7 7 1 3 5									
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. H01L21/324(2006.01)i, H01L21/336(2006.01)i, H01L29/78(2006.01)i											
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. H01L21/324, H01L21/336, H01L29/78											
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの <table border="0"> <tr> <td>日本国実用新案公報</td> <td>1922-1996年</td> </tr> <tr> <td>日本国公開実用新案公報</td> <td>1971-2015年</td> </tr> <tr> <td>日本国実用新案登録公報</td> <td>1996-2015年</td> </tr> <tr> <td>日本国登録実用新案公報</td> <td>1994-2015年</td> </tr> </table>				日本国実用新案公報	1922-1996年	日本国公開実用新案公報	1971-2015年	日本国実用新案登録公報	1996-2015年	日本国登録実用新案公報	1994-2015年
日本国実用新案公報	1922-1996年										
日本国公開実用新案公報	1971-2015年										
日本国実用新案登録公報	1996-2015年										
日本国登録実用新案公報	1994-2015年										
国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)											
C. 関連すると認められる文献											
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号									
Y	JP 2009-177167 A (住友化学株式会社) 2009.08.06, 段落【0027】 - 【0096】、図1-図16 & US 2011/0038675 A1 & WO 2010/038460 A1 & KR 10-2011-0056493 A & CN 102171789 A & TW 201019375 A	1-9									
Y	WO 2004/086475 A1 (株式会社日立国際電気) 2004.10.07, 第2頁第3行-第3頁第15行 & JP 4227616 B	1-9									
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。											
* 引用文献のカテゴリー		の日の後に公表された文献									
「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの		「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの									
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの		「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの									
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)		「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの									
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献		「&」同一パテントファミリー文献									
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願											
国際調査を完了した日 06.01.2015		国際調査報告の発送日 20.01.2015									
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		特許庁審査官 (権限のある職員) 右田 勝則	50 9173								
		電話番号 03-3581-1101	内線 3559								

国際調査報告		国際出願番号 PCT/J P 2 0 1 4 / 0 7 7 1 3 5
C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
Y	Kobayashi, S. et al., Effect of isochronal hydrogen annealing on surface roughness and threading dislocation density of epitaxial Ge films grown on Si, Thin Solid Films, 2010.01.01, Vol. 518, No. 6 SUPPL. 1, pp. S136-S139	1 - 9
Y	JP 2010-103296 A (国立大学法人広島大学) 2010.05.06, 段落【0017】 - 【0051】、図1-図9 (ファミリーなし)	9
A	Hartmann, J. M., et al., Impact of the H2 anneal on the structural and optical properties of thin and thick Ge layers on Si; Low temperature surface passivation of Ge by Si, Journal of Crystal Growth, 2010.02.01, Vol. 312, No. 4, pp. 532-541	1 - 9
A	Hoshi, Y., et al., "Formation of tensilely strained germanium-on-insulator", Applied Physics Express [online], 2011.12.19, Vol. 5, No. 1, pp. 015701-1~015701-3	1 - 9

## フロントページの続き

(51) Int.Cl.

F I

テーマコード(参考)

C 3 0 B 33/02

(81) 指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), EP(AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US

Fターム(参考) 5F140 AA01 AC01 BA03 BA20 BD01 BD04 BD11 BE01 BF01 BF04  
BF05

(注) この公表は、国際事務局(WIPO)により国際公開された公報を基に作成したものである。なおこの公表に係る日本語特許出願(日本語実用新案登録出願)の国際公開の効果は、特許法第184条の10第1項(実用新案法第48条の13第2項)により生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。