

Artikel Paten 8_1

by Ariswan Ariswan

Submission date: 03-May-2019 02:51AM (UTC+0700)

Submission ID: 1123756453

File name: Artikel_Paten_8_1.pdf (161.7K)

Word count: 2277

Character count: 12806

(12) PATEN INDONESIA

(11) IDP000053721 B

(19) DIREKTORAT JENDRAL
KEKAYAAN INTELEKTUAL

(45) 28 September 2018

5

(51) Klasifikasi IPC8: H01L 31/07,C25D 7/00

(71)

Nama dan Alamat yang
mengajukan Permohonan Paaten:
LEMBAGA PENELITIAN
UNIVERSITAS NEGERI
YOGYAKARTA
Karangmalang Yogyakarta
Indonesia.

(21) Nomor Permohonan Paten:
P00200900739

(22) Tanggal Penerimaan: 23 Desember 2009

(30) Data Prioritas:
(31) Nomor (32) Tanggal (33) Negara(72) Nama Inventor: 5
Dr. Ariswan, ID

(43) Tanggal Pengumuman : 30 Juni 2011

(56) Dokumen Pemanding:
EP 0853345B1
AU 59293882(74) Nama dan Alamat Konsultan
Paten:

Pemeriksa Paten: Ir. Dara Mutia.
Jumlah Klaim :2

(54) Judul Invensi: **PROSES PEMBUATAN MATERIAL SEL SURYA Cd (Se_{1-x}, S_x)
DENGAN TEKNIK BRIDGEMAN**

(57) Abstrak:

10 Invensi ini berhubungan dengan pembuatan material sel surya Cd(Se_{1-x},S_x) meliputi
langkah- langkah sebagai berikut: pertama, penimbangan dengan perbandingan molar masing-
masing unsurnya sesuai dengan perumusan Cd(Se_{1-x}S_x); kedua, bahan hasil penimbangan, kemudian
15 dimasukkan dalam tabung pyrex,dimensi tertentu dan dicuci dengan teknik pencucian standar
laboratorium,divakum, dan dibentuk kapsul berisi bahan Cd,Se, dan S dengan perbandingan
molar sesuai perumusan senyawanya; ketiga, kapsul ditempatkan pada tanur, suhu mula- mula
diatur mencapai 200°C dipertahankan selama 4 jam, dinaikkan sampai suhu 275°C dipertahankan
selama 4 jam, kemudian dinaikkan sampai suhu 600°C dipertahankan selama 6 jam dan akhirnya
tanur dimatikan sampai suhu kamar.

20 Invensi yang lain berkaitan dengan karakterisasi bahan untuk menentukan struktur
kristal bahan dengan teknik difraksi sinar-X, hasil invensi menunjukkan bahwa bahan
semikonduktor sel surya Cd(Se_(1-x),S_x) terkristalisasi dalam struktur heksagonal dengan
parameter kisi a, (=b), dan c sebagai fungsi dari fraksi x atom sulfur diberikan oleh
persamaan:

$$a \text{ (dalam \AA)} = 4,29579 + 0,04807 x - 0,202 x^2; \text{ dan}$$

$$c \text{ (dalam \AA)} = 7,00456 + 0,0834x - 0,36221x^2$$

25

Deskripsi

PROSES PEMBUATAN MATERIAL SEL SURYA $Cd(Se_{1-x}, S_x)$ DENGAN TEKNIK BRIDGEMAN

8
5

Bidang Teknik Invensi

Invensi ini berkaitan dengan temuan sifat-sifat fisis khususnya tentang struktur kristal terhadap bahan sel surya $Cd(Se, S)$ yang dipreparasi dengan teknik Bridgeman. Lebih khusus adalah bagaimana pengaruh fraksi x atom sulfur (S) terhadap parameter Kristal a , b , dan c pada bahan sel surya $Cd(Se_{1-x}, S_x)$.

Latar Belakang Invensi

Kebutuhan energi pada kehidupan modern terus meningkat, sehingga para peneliti terus berupaya mengembangkan sumber-sumber energi terbarukan, untuk menggantikan sumber energi konvensional yang telah mapan selama ini. Energi terbarukan yang selama ini terus dikembangkan meliputi energi surya, energi angin, energi air dan lain-lain yang secara umum sumber energi terbarukan tersebut tidak akan habis. Disamping itu energi terbarukan lebih menjaga keseimbangan alam karena hampir bebas dari persoalan polusi. Sementara itu sumber energi konvensional (batu bara, bahan bakar minyak), secara umum memiliki dua kelemahan yaitu sumber energi yang suatu saat akan habis dan menimbulkan masalah polusi yang mengancam kehidupan umat manusia.

Pada teknologi fotovoltaik, yaitu perubahan energi surya langsung menjadi energi listrik, diperlukan piranti yang dinamakan sel surya. Dewasa ini sel surya yang digunakan dalam teknologi tersebut sebagian besar terbuat dari silikon. Persentase penggunaan bahan sel surya dewasa ini adalah 43% silikon polikristal, 39% silikon kristal tunggal, 1% silikon lapisan tipis, 3% silikon dalam bentuk pita sedangkan 14% bahan selain silikon. Silikon mendominasi bahan sel surya karena teknologi fabrikasinya memang sudah mapan. Namun demikian penelitian menggunakan bahan lain terus dilakukan

hingga kini dan bahkan pada masa-masa yang akan datang. Beberapa penelitian dalam tingkat sel surya telah dihasilkan: GaAs(kristal) dengan efisiensi mencapai 25%, Cu(Ga,In)Se₂ memberikan efisiensi 18.8% dan apabila menggunakan konsentrator mencapai 21,5%. Bahkan dengan sistem multi sambungan efisiensinya diharapkan mencapai 40%.

Dewasa ini para peneliti telah mengembangkan sel surya berbasis Cd(Se,S) dengan struktur sel surya ZnO/CdSe/CuS mampu memberikan efisiensi mencapai 30%. Namun yang jauh lebih penting adalah terapan bahan Cd(Se,S) pada peningkatan serapan energi, yakni bila pada suatu sel surya ditambahkan lapisan tersebut dapat menaikkan serapan hingga mencapai 86%. Dengan demikian penelitian pada bahan ini jelas memiliki arti sangat penting dalam memberikan kontribusi pada penciptaan piranti sel surya berbasis selain silikon.

Bahan Cd(Se,S) adalah bahan semikonduktor yang dikenal banyak terapannya, salah satunya dalam teknologi fotovoltaiik. Bahan CdSe adalah bahan semikonduktor bertipe konduktivitas n, sehingga jika disambung dengan semikonduktor tipe p, akan diperoleh sambungan p-n yang bisa menghasilkan piranti sel surya. Cd(Se,S) memiliki celah energi antara 1,7 eV (CdSe) sampai dengan 2,42 eV (CdS), maka bahan ini dapat dipakai sebagai penyangga dalam system sel surya berbasis CuInSe₂ (CIS). CdSe (kadmium selenida) berbentuk padatan dengan warna coklat kehijauan sampai merah gelap. Sedangkan CdS (kadmium sulfida) merupakan material semikonduktor tipe n yang juga dapat dimanfaatkan sebagai lapisan penyangga dalam sel surya berbasis CIS. Bahan ini memiliki warna kekuningan.

Cd(Se,S), merupakan senyawa dari Kadmium, Selenium, dan Sulfur yang dalam kondisi biner menjadi CdSe dan CdS. Seperti telah disebutkan di atas, bahwa penelitian ini bertujuan menentukan variasi parameter kisi bahan semikonduktor sel surya Cd(Se_{1-x},S_x), analog dengan kebergantungan parameter kisi terhadap fraksi atom Ga pada semikonduktor sistem paduan Cu(In,Ga)Se₂. Penelitian ini sangat penting dilakukan, oleh karena bahan tersebut sangat promotif banyak terapannya dalam teknologi. Misalnya dalam teknologi sel surya. bahan Cd(Se,S) memiliki dua aplikasi penting, pertama pada sel surya

berbasis Cu(In,Ga)(Se,S)_2 , sebagai lapisan penyangga, dan kedua sebagai lapisan aktif tipe n yang disambung dengan semikonduktor tipe p yaitu CdTe mampu memberikan efisiensi konversi mencapai 30%.

5

Uraian Singkat Invensi

Invensi ini berhubungan dengan suatu proses pembuatan material sel surya $\text{Cd(Se}_{1-x}\text{,S}_x)$ meliputi langkah-langkah sebagai berikut:

10 menimbang kadmium sebesar 1,082 gram, kemudian menimbang sulfur(S) dan selen (Se) berturut-turut menggunakan persamaan berikut ini:

$$15 \quad \begin{aligned} & [1,082 / (\text{BA})_{\text{Cd}}] \cdot (x) (\text{BA})_{\text{S}} \text{ dan} \\ & [1,082 / (\text{BA})_{\text{Cd}}] \cdot [(1-x)] (\text{BA})_{\text{Se}} \end{aligned}$$

dimana:

($\text{BA})_{\text{Cd}}$ menyatakan berat atom kadmium, ($\text{BA})_{\text{S}}$ menyatakan berat atom sulfur dan ($\text{BA})_{\text{Se}}$ menyatakan berat atom selen;
 20 memasukkan kadmium, sulfur dan selen ke dalam tabung yang terbuat dari pyrex dan divakum sampai tekanan dalam tabung mencapai 10^{-5} torr, kemudian dilas sehingga berbentuk kapsul; memanaskan kapsul pyrex pada suhu 200°C selama 4 jam; menaikkan suhu menjadi 275°C dan dipertahankan selama 4 jam;
 25 menaikkan kembali suhu hingga mencapai 600°C dan dipertahankan selama 6 jam; dan didiamkan hingga mencapai suhu kamar.

Selanjutnya invensi ini juga menentukan karakterisasi struktur kristal yang memiliki struktur heksagonal dengan parameter kisi $a(=b)$, dan c sebagai fungsi fraksi x atom sulfur yang diberikan oleh persamaan:

$$\begin{aligned} a \text{ (dalam \AA)} &= 4,29579 + 0,04807 x - 0,202 x^2; \text{ dan} \\ c \text{ (dalam \AA)} &= 7,00456 + 0,0834x - 0,36221x^2. \end{aligned}$$

35 Sebagai langkah awal invensi akan menentukan bagaimana bentuk kebergantungan parameter kisi sebagai fungsi dari fraksi x atom sulfur dalam paduan $\text{Cd(Se}_{1-x}\text{,S}_x)$.

Uraian Lengkap Invensi

Preparasi bahan dilakukan melalui beberapa langkah sebagai berikut;

5 Menggunakan bahan baku yang digunakan adalah Kadmium (Cd); Selen (Se) dan Sulfur (S) masing-masing dengan tingkat kemurnian 99.99%. Invensi masing-masing bahan dapat dijelaskan sebagai berikut.

10 CdSe

Mula- mula ditimbang Cd sebesar 1.082 gram, kemudian Selen (Se) yang ditentukan dengan rumus yang telah diuraikan di atas yaitu sebesar 0.760 gram. Kedua bahan dimasukkan ke dalam tabung pyrex, kemudian di vakum sampai tekanan dalam
15 tabung mencapai 10^{-5} torr dan dilas pada salah satu ujungnya, sehingga diperoleh tabung berbentuk kapsul berisi bahan Cd, dan Se dengan perbandingan molar 1:1. Selanjutnya kapsul tersebut dimasukkan ke dalam tanur, kemudian suhu dinaikkan hingga mencapai suhu 200°C dan kemudian dipertahankan selama
20 4 jam, selanjutnya suhu dinaikkan sampai 275°C , dipertahankan selama 4 jam, setelah itu dinaikkan sampai suhu 600°C dan dipertahankan pada suhu ini selama 6 jam dan didiamkan hingga mencapai suhu kamar.

25 Cd(Se_{0.8}S_{0.2})

Mula- mula ditimbang Cd sebesar 1,082 gram, kemudian menimbang Sulfur (S) yang ditentukan dengan rumus yang telah diuraikan di atas yaitu sebesar 0.062 gram, dan Selen (Se) sebesar 0.608 gram. Ketiga bahan dimasukkan ke dalam tabung
30 pyrex kemudian di vakum dan kemudian dilas pada salah satu ujungnya, sehingga diperoleh kapsul dengan bahan Cd, Se, dan S. Selanjutnya kapsul dimasukkan ke dalam tanur, kemudian suhu dinaikkan hingga mencapai 200°C dan kemudian dipertahankan selama 4 jam, kemudian suhu dinaikkan lagi
35 sampai 275°C , dipertahankan selama 5 jam, setelah itu dinaikkan sampai suhu 600°C dan dipertahankan selama 6 jam dan didiamkan hingga mencapai suhu kamar.

Cd(Se_{0.5}S_{0.5})

- 5 Mula- mula ditimbang Cd sebesar 1,082 gram, selanjutnya massa Se dihitung dengan rumus:

$$\left\{ \left[\frac{1,082}{(BA)_{Cd}} \right] \times 0,5 (BA)_{Se} \right\}$$
, dengan $(BA)_{Se}$ menyatakan berat atom selen. Sedangkan massa sulfur dihitung dengan rumus:

$$\left\{ \left[\frac{1,082}{(BA)_{Cd}} \right] \times 0,5 (BA)_S \right\}$$
, dengan $(BA)_S$ menyatakan berat atom sulfur.
- 10 Perhitungan perumusan tersebut menghasilkan 0.154 gram sulfur (S), dan Selen (Se) 0,38 gram.

- Bahan- bahan di atas dimasukkan kedalam tabung kaca pyrex dengan diameter luar 16 mm dan diameter dalam 12 mm.
- 15 Tabung kemudian divakum sehingga ketika tekanan dalam tabung mencapai orde 10^{-5} torr, kemudian dilas pada satu sisi dan dihasilkan kapsul pyrex yang berisi Cd, Se, dan S yang massanya sesuai perhitungan di atas. Selanjutnya kapsul bahan tersebut dimasukkan ke dalam tanur dengan pemanasan seperti
- 20 berikut ini. Pada hari pertama suhu dinaikkan hingga mencapai suhu 200°C dan kemudian dipertahankan sampai selama 4 jam, kemudian tanur dimatikan. Pada hari kedua suhu dinaikkan pada suhu 200°C dan dipertahankan selama 4 jam, kemudian dinaikkan hingga mencapai suhu 275°C dan dipertahankan selama 5 jam.
- 25 Hasil preparasi langkah awal tersebut di atas berupa paduan Cd(Se,S) kemudian dimasukkan ke dalam tabung pyrex yang sama kemudian divakum dan dilas sehingga diperoleh kapsul. Kapsul dimasukkan dalam tanur dan suhunya dinaikkan hingga 200°C, dipertahankan selama 4 jam, kemudian suhu
- 30 dinaikkan hingga 275°C dan dipertahankan selama 4 jam, kemudian dinaikkan hingga 600 C dan dipertahankan selama 6 jam, akhirnya tanur dimatikan sampai suhu kamar.

Cd(Se_{0.2}S_{0.8})

- 35 Mula- mula ditimbang Cd sebesar 1,082 gram, kemudian menimbang Sulfur (S) yang ditentukan dengan rumus yang telah diuraikan di atas yaitu sebesar 0,247 gram, dan Selen (se) sebesar 0.152 gram. Ketiga bahan dimasukkan ke dalam tabung

pyrex kemudian divakum sampai tekanan 10^{-5} torr, kemudian dilas pada salah satu ujungnya, sehingga diperoleh kapsul dengan bahan Cd, Se, dan S. Selanjutnya tabung kapsul dimasukkan ke dalam tanur, suhu dinaikkan hingga mencapai 5 200°C dan dipertahankan sampai selama 4 jam, suhu dinaikkan lagi 275°C dan dipertahankan selama 5 jam. Akhirnya suhu dinaikkan sampai 600°C dan dipertahankan selama 6 jam, kemudian tanur dimatikan sehingga dicapai suhu kamar.

10 **CdS**

Langkah pertama adalah menimbang Cd sebesar 1,082 gram, kemudian menimbang Sulfur (S) yang ditentukan dengan rumus: $[(1,082)/(BA)_{Cd}] \cdot (BA)_S$, dengan $(BA)_{Cd}$ menyatakan berat atom kadmium, dan $(BA)_S$ menyatakan berat atom sulfur. Perhitungan 15 tersebut diperoleh massa Sulfur S sebesar 0.309 gram. Bahan-bahan di atas dimasukkan kedalam tabung kaca pyrex dengan diameter luar 16 mm dan diameter dalam 12 mm. Tabung kemudian divakum sehingga ketika tekanan dalam tabung mencapai orde 10^{-5} torr, kemudian dilas pada satu sisi dan dihasilkan 20 kapsul pyrex yang berisi Cd dan S yang massanya sesuai perhitungan di atas. Selanjutnya kapsul bahan tersebut dimasukkan ke dalam tanur, suhu dinaikkan hingga mencapai 200°C dan kemudian dipertahankan selama 4 jam, selanjutnya suhu dinaikkan kembali pada 275°C, dipertahankan selama 4 25 jam, setelah itu dinaikkan sampai suhu 600°C dan dipertahankan pada suhu ini selama 6 jam, akhirnya tanur dimatikan sehingga suhu kembali ke suhu kamar.

30

35

Klaim

1. Proses pembuatan material sel surya $Cd(Se_{1-x}, S_x)$ meliputi
5 langkah-langkah sebagai berikut:

menimbang kadmium sebesar 1,082 gram, kemudian
menimbang sulfur (S) dan selen (Se) berturut-turut
menggunakan persamaan berikut ini:

$$10 \quad [1,082 / (BA)_{Cd}] \cdot (x) (BA)_S \text{ dan} \\ [1,082 / (BA)_{Cd}] \cdot [(1-x)] (BA)_{Se}$$

dimana:

(BA)_{Cd} menyatakan berat atom kadmium, (BA)_S menyatakan
15 berat atom sulfur dan (BA)_{Se} menyatakan berat atom selen;

memasukkan kadmium, sulfur dan selen ke dalam tabung
vakum yang terbuat dari pyrex sampai tekanan dalam tabung
mencapai 10^{-5} torr;

20 memanaskan tabung pada suhu 200°C selama 4 jam;

menaikkan suhu menjadi 275°C selama 4 jam;

menaikkan kembali suhu hingga mencapai 600°C dan
dipertahankan selama 6 jam;

didiamkan hingga mencapai suhu kamar.

25 2. Proses pembuatan material sel surya $Cd(Se_{1-x}, S_x)$ sesuai
dengan klaim 1, dimana karakterisasi struktur kristal
memiliki struktur heksagonal dengan parameter kisi a(=b),
dan c sebagai fungsi fraksi x atom sulfur yang diberikan
oleh persamaan:

$$30 \quad a \text{ (dalam \AA)} = 4,29579 + 0,04807 x - 0,202 x^2; \text{ dan} \\ c \text{ (dalam \AA)} = 7,00456 + 0,0834x - 0,36221x^2.$$

35

Abstrak

5

**PROSES PEMBUATAN MATERIAL SEL SURYA $Cd(Se_{1-x}, S_x)$
DENGAN TEKNIK BRIDGEMAN**

10 Invensi ini berhubungan dengan pembuatan material sel
surya $Cd(Se_{1-x}, S_x)$ meliputi langkah- langkah sebagai berikut:
pertama, penimbangan dengan perbandingan molar masing- masing
unsurnya sesuai dengan perumusan $Cd(Se_{1-x}S_x)$; kedua, bahan
hasil penimbangan, kemudian dimasukkan dalam tabung
pyrex, dimensi tertentu dan dicuci dengan teknik pencucian
15 standar laboratorium, divakum, dan dibentuk kapsul berisi
bahan Cd, Se, dan S dengan perbandingan molar sesuai perumusan
senyawanya; ketiga, kapsul ditempatkan pada tanur, suhu
mula- mula diatur mencapai $200^{\circ}C$ dipertahankan selama 4 jam,
dinaikkan sampai suhu $275^{\circ}C$ dipertahankan selama 4 jam,
20 kemudian dinaikkan sampai suhu $600^{\circ}C$ dipertahankan selama 6
jam dan akhirnya tanur dimatikan sampai suhu kamar.

Invensi yang lain berkaitan dengan karakterisasi bahan
untuk menentukan struktur kristal bahan dengan teknik
difraksi sinar-X, hasil invensi menunjukkan bahwa bahan
25 semikonduktor sel surya $Cd(Se_{(1-x)}, S_x)$ terkristalisasi dalam
struktur heksagonal dengan parameter kisi $a, (=b),$ dan c
sebagai fungsi dari fraksi x atom sulfur diberikan oleh
persamaan:

30 a (dalam Å) = $4,29579 + 0,04807 x - 0,202 x^2$; dan
 c (dalam Å) = $7,00456 + 0,0834x - 0,36221x^2$

Artikel Paten 8_1

ORIGINALITY REPORT

19%

SIMILARITY INDEX

17%

INTERNET SOURCES

0%

PUBLICATIONS

4%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	hfi-diyjateng.or.id Internet Source	14%
2	isindexing.com Internet Source	1%
3	Submitted to Binus University International Student Paper	1%
4	Submitted to Universitas Brawijaya Student Paper	1%
5	Submitted to Syiah Kuala University Student Paper	1%
6	www.dgip.go.id Internet Source	<1%
7	www.scribd.com Internet Source	<1%
8	119.252.161.170 Internet Source	<1%
9	adoc.tips Internet Source	<1%

Exclude quotes On

Exclude matches < 2 words

Exclude bibliography On

Artikel Paten 8_1

GRADEMARK REPORT

FINAL GRADE

/100

GENERAL COMMENTS

Instructor

PAGE 1

PAGE 2

PAGE 3

PAGE 4

PAGE 5

PAGE 6

PAGE 7

PAGE 8

PAGE 9
