УДК 621.315.592

## Влияние температуры подложки на физические свойства пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se для тонкопленочных солнечных элементов

Т.М. Разыков<sup>1</sup>, К.М. Кучкаров<sup>1\*</sup>, Б.А. Эргашев<sup>1</sup>, М. Баиев<sup>1</sup>, М. Махмудов<sup>1</sup>, Р.Т. Йулдошов<sup>1</sup>, А. Насиров<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Физико-технический институт НПО «Физика-Солнце» АН РУз, Узбекистан, 100084, Ташкент, ул. Чингиз Айтматов, д. 2Б тел.: +99(871)235-41-03; \**e-mail: k.kuchkarov@mail.ru* <sup>2</sup>Национальный университет Узбекистана, Узбекистан, 100174, Ташкент, ул. Университетская, д. 4

Дата поступления: 29.03.2019 После доработки: 14.05.2019 Принята в печать: 10.07.2019

Аннотация. В настоящее время 92% рынка фотоэлектрической продукции производится с использованием кристаллического или поликристаллического пластинчатого кремния. Однако, выработка электроэнергии с помощью этих элементов остается дорогой, по сравнению с обычным производством электроэнергии. Чтобы снизить производственные затраты, были разработаны тонкопленочные солнечные элементы, основанные на теллуриде кадмия и диселениде медииндия-галлия. Несмотря на успехи в разработке солнечных элементов, остаются некоторые проблемы, связанные с высокой стоимостью индия и галлия, что побуждает исследователей искать альтернативные материалы для солнечных элементов.

Новые недорогие и высокоэффективные тонкопленочные солнечные элементы, на основе селенида цинка и олова (Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se), лишены этих недостатков. Однако, в мировой литературе нет информации об этом новом материале.

Образцы пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se были получены методом химического молекулярно-лучевого осаждения (XMПО) при атмосферном давлении в потоке водорода. В качестве прекурсоров использовали порошки ZnSe и SnSe, с чистотой 99,999%. Температура прекурсоров варьировалась в пределах (850 - 950) °C. Пленки наносились при температуре подложки (500 - 600) °C. В качестве подложки использовалось боросиликатное стекло. Результаты показали, что состав образцов перемещался в сторону ZnSe с температурой подложки. Размер зерен образцов увеличился с (2-5) мкм до (15 -17) мкм, при температурах подложки 500 °C и 550 °C, соответственно. В то время как при температуре подложки 600°C, размер зерна уменьшился до (3-5) мкм, возможно, из-за увеличения содержания ZnSe. Рентгенограмма показала, что образцы имеют фазы ZnSe, SnSe, Se и Sn.

Ключевые слова: Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se, рентгенограмма, морфология, размер зерен, электропроводность.

UDC 621.315.592

#### Effect of the substrate temperature on the physical properties of Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se films for thin-film solar cells

# T.M. Razykov<sup>1</sup>, K.M. Kuchkarov<sup>1\*</sup>, B.A. Ergashev<sup>1</sup>, M. Baiev<sup>1</sup>, M. Mahmudov<sup>1</sup>, R.T. Yuldoshov<sup>1</sup>. A. Nasirov<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Physical-Technical Institute of SPA "Physics-Sun" of Uz AS,
2B house, Chingiz Aytmatov str., 100084, Tashkent, Uzbekistan tel.: +99(871)235-41-03; \**e-mail: k.kuchkarov@mail.ru* <sup>2</sup>National University of Uzbekistan,
4 house, University str., 100174, Tashkent, Uzbekistan

Submitted: 29.03.2019 Revised: 14.05.2019 Accepted: 10.07.2019

**Abstract** Currently, 92% of the PV market is made using crystalline or multi-crystalline polycrystalline wafer silicon. However, producing power with these cells remains expensive compared to conventional power generation. In order to reduce production costs, thin film solar cells have been developed, especially those based on cadmium telluride and on copper indium gallium diselenide. Despite successes in the development of solar cells, some problems remain associated with the high cost of indium and gallium, which prompts researchers to look for alternative materials for solar cells

Novel low cost and high efficiency zinc and tin selenide  $(Zn_xSn_{1-x}Se)$  thin film solar cells are without these drawbacks. However, there is no information in world literature regarding this new material.

We have fabricated Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se (ZTS) films for the first time. Samples were fabricated by chemical molecular beam deposition method at atmospheric pressure in hydrogen flow. ZnSe and SnSe powders with 99.999 % purity were used as precursors. The temperature of precursors varied in the range of (850 – 950) °C. Films were deposited at substrate temperature of (500 – 600) °C. Borosilicate glass was used as a substrate. We have studied ZTS films by EDS, XRD and SEM. Results of EDS have shown that, composition of samples moved to ZnSe side with substrate temperature. SEM pictures have shown. The grain size of samples increased from (2-5)  $\mu$ m to (15 -20)  $\mu$ m for substrate temperatures of 500 °C and 550 °C respectively. While, at substrate temperature of 600 °C the grain size decreased up to (3-5)  $\mu$ m, possibly, because of increasing of ZnSe content. XRD has shown, that samples have ZnSe, SnSe, Se and Sn phases.

Key words: Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se, X-ray, morphology, grain size, conductivity.

#### Введение

В настоящее время лидирующими солнечными элементами (СЭ) являются СЭ, на основе пластинчатого кремния и тонких пленок, Cu(In,Ga,)Se2 и CdTe, с эффективностью 26% и 22.0-23.0% соответственно [1-3]. Несмотря на широкое применение этих материалов, имеются существенные ограничения их использования в мировом производстве фотовольтаических модулей. Например, основным недостатком солнечных элементов на основе кристаллического кремния является их высокая стоимость, так как 50 % от общей стоимости данных элементов составляет стоимость Si-подложки. При изготовлении солнечных элементов данного вида используется высококачественное сырье, производство которого в настоящее время является очень энергозатратным. Велики общие потери кремния в результате его обработки и резки. В связи с тем, что монокристаллический и поликристаллический кремний - непрямозонные полупроводники, и их коэффициент поглощения невысок, для эффективного поглощения солнечного света, толщина изготавливаемых из них солнечных элементов должна составлять сотни микрон. Это приводит к значительным расходам кремния и высокой стоимости солнечных элементов. В то же время, для тонкопленочных солнечных элементов, на основе Cu(In,Ga,)Se2 и CdTe, их дальнейшее широкомасштабное применение осложняется, из-за ограниченности In, Ga, Te в земной коре, а также токсичностью кадмия (Cd), который входит в состав структуры солнечного элемента.

На сегодняшний день, для достижения высокой эффективности тонкопленочных солнечных элементов, разрабатываются и исследуются новые структуры, на основе соединений SnSe, SbSe, CuSb(S<sub>1-x</sub>Se<sub>x</sub>)<sub>2</sub>, Cu<sub>2</sub>(Sn<sub>1-x</sub>Ga<sub>x</sub>)Se<sub>3</sub> (CTGS), и Cu<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub>. Элементы, входящие в состав этих структур, имеют низкую себестоимость и нетоксичны. Эти новые материалы являются привлекательными и имеют такие же свойства, как Cu(In, Ga)Se<sub>2</sub>, так как ширина их запрещенной зоны лежит в диапазоне 0.87-1.7 эВ [4-10]. Первая попытка получения пленочных солнечных элементов на их основе дала результат эффективности 4-9.2% [11-19].

Некоторые характеристики пленок соединений  $A^2B^6$  и их твердых растворов ZnCdS, (ZnSe)<sub>x</sub>(CdTe)<sub>1-x</sub>, изготовленных методом химического молекулярно-пучкового осаждения были рассмотрены в работах [20-21]. Результаты, полученные в этих работах, показали, что существенное влияние на физические свойства синтезированных пленок твёрдого раствора оказывали температура подложки и их состав.

В нашей работе [22] впервые были получены и исследованы физические свойства нового материала Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se, методом химического молекулярно - пучкового осаждения. Для дальнейшей оптимизации технологических параметров этих материалов необходимы детальные исследования их структурных и электрических свойств, в зависимости от температуры подложки. Результаты этих исследований приведены в данной работе.

#### Эксперимент

Получение пленок твердых растворов II-VI, методом ХМПО подробно описано в работе [23]. В качестве исходного вещества были использованы порошки SnSe и ZnSe чистоты (99,999%), которые испарялись в потоке водорода при атмосферном давлении. Температурный интервал находился в пределах 850°C - 950°C, а температура подложки варьировалась в интервале 500°C - 600°C. Поток газа носителя водорода составлял ~ 20 см<sup>3</sup>/мин. Длительность процесса осаждения зависела от требуемой толщины пленок и находилась в интервале от 30 до 60 мин. В качестве подложек использовались боросиликатные стекла.

Рентгеновские исследования образцов выполнялись на рентгеновском дифрактометре «Panalytical Empyrean» (CuK<sub>a</sub>= 1.5406 Å). Измерения проводились при комнатной температуре в интервале углов 20 от 20° до 80°. Морфологические исследования проводились с помощью сканирующего электронного микроскопа SEM - EVO MA 10, составы пленок определялись с помощью энерго-дисперсионного элементного анализатора марки EDX (Oxford Instrument) – Aztec Energy Advanced X-act SDD.

Методом вакуумного напыления, на свежеосажденные пленки наносили серебреные омические контакты для проведения электрических измерений. Удельное сопротивление образцов определялось методом Ван-дер-Пау, тип проводимости образцов определялся по знаку термо-ЭДС. Толщину пленок (до 0.5-3 мкм) определяли на микроинтерферометре МИИ-4, а также методом прецизионного микровзвешивания на весах FA 120 4C (с точностью 0,1 мг).

#### Результаты и их обсуждение

Результаты энерго-дисперсионного анализа показали (табл.1), что осажденные пленки твердого раствора Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se при температурах подложки 500°C, 550° и 600°C, имеют различный состав: x=0.026 при 500°C, x=0.04, при 550° C и x=0.4, при 600°C.

При уменьшении температуры подложки, наоборот, начинает преобладать конденсация паров олова. В тоже время, пары цинка, не доходя до подложки сублимируются в более высокотемпературной зоне на стенках реактора и, следовательно, состав пленок смещается в сторону возрастания содержания узкозонной компоненты SnSe, что более подробно описано в работе [23]. Это обусловлено тем, что для бинарных соединений термическая стабильность, теплота сублимации и энергия образования решетки прямо пропорциональны ширине запрещенной зоны.

На рис. 2 приведены рентгенограммы для пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$ , при различных температурах подложки. Основными пиками на рентгенограмме являлись пики, соответствующие плоскостям (400), (600) и (800). Суммарная интенсивность пиков плоскостей (400), (600) и (800) для образцов составляла 90–95% от интенсивности всех пиков пленок  $Zn_xSn_{1-x}Se$  на рентгенограмме. Наряду с пиками указанных плоскостей, на рентгенограммах образцов также присутствовали пики, соответствующие плоскостям (101), (100), (111), (311), (501), (200), (511), (402), (502), (022) и (323), интенсивность которых была крайне мала по сравнению с интенсивностью основных пиков (400), (600) и (800). Дополнительные пики, изображенные на спектре, обусловлены стеклянной подложкой, на которой была выращена пленка. Пики, соответствующие оксидным фазам, не наблюдались.

Как видно из рентгенограммы, почти все наблюдаемые пики пленок твердого раствора Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se соответствуют фазе SnSe и ZnSe. Также наблюдается рефлекс малой интенсивности при 34.75<sup>0</sup>, свидетельствующий о формировании фазы Sn [24].

Как показано на рис. 2, все наблюдаемые пики пленок твердого раствора Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se незначительно увеличивались при увеличении температуры подложки. Это может быть связано с различной толщиной пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se. Увеличение интенсивностей двух пиков, соответствующих плоскостям (111) и (200), при увеличении температуры подложки, связаны с увеличением молярного содержания широкозонной компоненты (ZnSe).

Согласно результатам рентгеноструктурного анализа, пленки имели орторомбическую и кубическую структуры. Параметры кристаллической решетки для образцов были вычислены по следующей формуле:

$$\frac{1}{d^2} = \frac{h^2}{a^2} + \frac{k^2}{b^2} + \frac{l^2}{c^2},$$

где *d* – расстояние между плоскостями, *h*, *k*, *l* – индексы Миллера. Параметры постоянной решетки пленок, при температуре подложки 500°С, имели следующие значения: a=11.487 Å, b = 4.215 Å, c = 4.471 Å, a при 550°С a= 11.475 Å, b = 4.214 Å, c = 4.473 Å и при 600°С a= 11.467 Å, b = 4.205 Å, c = 4.485 Å, соответственно. Структурные параметры пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$  представлены в табл. 2. Как видно, значения параметров кристаллической решетки «а» и «b» для пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$ , при увеличении температуры подложки уменьшаются, а значение «c» увеличивается. На рентгенограмме наблюдаются сдвиги пиков. На рис. 3 показан пик (400). Сдвиг максимума в сторону увеличения 2Ө свидетельствует об уменьшении межплоскостного расстояния и параметров решетки соответственно.

На рис. 4 показаны снимки, полученные на сканирующем электронном микроскопе для всех образцов, осажденных при различных температурах подложки. Микрокристаллы для всех пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$  равномерно распределены по поверхности подложки. Как видно из рис. 4, микроструктура (форма и размер зерен) образцов зависит от температуры подложки. При увеличении температуры подложки, форма зерен пленок не изменялись, а размеры зерен увеличивались. При этом, формы зерен всех образцов, осажденных при температурах 500°C, 550°C и 600°C, были уплотнены. Размеры зерен для всех образцов составляли 2-15 мкм и имели поликристаллическую структуру, но размеры зерен пленок, осажденных при температуре подложки 550°C, увеличились до 8-20 мкм, а структура стала более плотно упакованной. В то время как размер зерен пленок, осажденных при температуре подложки 550°C, обыть обуслов-

Таблица 1

## Энерго-дисперсионная рентгеновская спектроскопия анализа пленок ZnxSn1-xSe при различных температурах подложки

Table 1

Energy	dispersive X-ray	spectroscopy	analysis for	ZnxSn1-xSe	films at	different
		substrate tem	peratures			

$T_{II}(^{\circ}C)$	Соотношение ZnSe/SnSe	Состав пле-	7n%	Sn%	Se%
	в паровой фазе	нок	Z.11 /0		
500	x=0.1	x =0.026	0.85	54.7	54.57
550	x=0.1	x =0.04	2.7	59.4	37.9
600	x=0.1	x =0.4	6.4	58.7	34.9



*Puc. 1.* Зависимость состава пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$  от температуры подложки *Fig. 1.* Dependence of the composition of  $Zn_xSn_{1-x}Se$  films on substrate temperature



*Puc. 2.* Рентгенограммы пленок  $Zn_XSn_{1-X}Se$ , при различных температурах подложки *Fig.2.* X-ray diffraction patterns of  $Zn_XSn_{1-X}Se$  films at different substrate temperatures



*Puc. 3.* Сдвиг пика (400) в рентгенограммы пленок  $Zn_XSn_{1-X}Se$ *Fig. 3.* Shift of the peak (400) of X-ray patterns for  $Zn_XSn_{1-X}Se$  films

#### Таблица 2

#### Структурные параметры пленок ZnxSn1-xSe

Table 2

Т <sub>п</sub> (°С)	Состав пленок	20	(h k l)	Размер зерен (Å)	d (Å)	Параметры постоянной	
		25.3	201	28120	3 72	решетки (А)	
500	x= 0.026	23,5	201	12056	3.72		
		27.14	111	12030	3.23		
		30.04	111	28/05	2.935	11 407	
		51,05	400	28908	2,8/1	a = 11.487, b = 4.215, c = 4.471	
		44,2	501	1299	2,04		
		47,4	600	3316	1,9		
		60,26	022	228	1,51	_	
		64,86	800	4886	1,45	-	
		67,9	303	3.9	1.3		
	x= 0.04	23,2	100	28493	3.8		
		27,14	111	28718	3.2		
		30.04	111	28700	2.93	a = 11.475	
550		31,05	400	2647	2.868	a = 11.473, b = 4.214, c = 4.473	
		60,26	022	594	1.5		
		64,86	800	5595	1.44	C = 4.475	
		70,8		905	1.33		
		84,02	323	685	1.15		
600	x= 0.4	23.2	100	826	3.7		
		27,14	111	11092	3.2		
		30.04	111	28505	2.93		
		31,05	400	28975	2.864	a- 11 467	
		44,2	501	1299	2,04	u = 11.407, b = 4.205	
		45.14	220	2659	2.0	v = 4.203,	
		47,4	600	11646	1.9	c = 4.403	
		60,26	202/022	513	1.53		
		64,86	800	1329	1.43	1	
		70,8		1438	1.33	1	

#### Structural parameters of Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se films



*Рис. 4.* Морфология пленок  $Zn_XSn_{1-X}Se$ , полученная на сканирующем электронном микроскопе: Пленки получены при: а)  $T_n = 500^0$ С; б)  $T_n = 550^0$ С; и в)  $T_n = 600^0$ С

Fig. 4. SEM images of  $Zn_XSn_{1-X}Se$  films at different substrate temperatures. a)  $T_s$ = 500°C; б)  $T_s$ = 550°C; и в)  $T_s$ = 600°C

Электрические параметры пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se ( $\sigma$ , E<sub>ак</sub> и тип проводимости) приведены в табл. 3. Как видно, при увеличении температуры подложки, электропроводность пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se, полученных при T<sub>n</sub>= 500<sup>o</sup>C и 550<sup>o</sup>C, изменялась незначительно, а при Tn= 600<sup>o</sup>C - значительно уменьшалась, и составляла  $\sigma$ =1x10<sup>-6</sup> (Oм•см)<sup>-1</sup>. В то же время была обнаружена инверсия типа проводимости пленок твердого раствора, при увеличении температуры подложки, а именно, при T<sub>n</sub>= 500<sup>o</sup>C и 550<sup>o</sup>C, образцы имели *p*-тип проводимости, а при T<sub>n</sub>= 600<sup>o</sup>C - *n*-тип. Значительное

уменьшение электропроводности пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$  при  $T_n=600^{\circ}C$  обусловлено увеличением молярного содержания широкозонной компоненты ZnSe. Наибольшее значение  $\sigma = 1 \cdot 10^2 (OM \cdot cM)^{-1}$  пленок  $Zn_xSn_{1-x}Se$  наблюдалось при  $T_n=500^{\circ}C$ .

Таблица 3

#### Электрические параметры пленок Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se

Table 3

### Electrical parameters of Zn<sub>x</sub>Sn<sub>1-x</sub>Se film

	Пленки, осажденные из соединении ZnSe и SnSe стехиометрического состава						
T <sub>π</sub> (°C)	Corred Highlor	σ (Ом·см)-1	$E_{aктивации}(\Im B)$	Тип проводимо-			
	Состав пленок			сти			
500	x=0.026	100	0.02	р			
550	x= 0.04	25	0.04	р			
600	x= 0.4	1x10 <sup>-6</sup>	0.22	n			

#### Заключение

Получены пленки твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$  химическим молекулярно-пучковым осаждением при атмосферном давлении потока водорода, при различных температурах подложки, в интервале  $500^{0}$ - $600^{0}$ . Исследованы их морфологические, структурные и электрические свойства.

Результаты энерго-дисперсионного анализа показали, что осажденные пленки твердого раствора ZnxSn1-xSe при температурах подложки 500°C, 550° и 600°, имеют различный состав: x=0.026, при 500°C, x=0.04, при 550° C и x=0.4, при 600°C, соответственно.

Данные сканирующего электронного микроскопа и рентгеноструктурного анализа показали:1) пленки имеют орторомбическую и кубическую поликристаллическую структуру; 2) размеры зерен пленок составляют 2-20 мкм.

Экспериментальные результаты измерения электрических свойств образцов показали, что электропроводность пленок твердого раствора  $Zn_xSn_{1-x}Se$ , значительно уменьшалась при  $T_n = 600^{\circ}C$  и имела *n* –тип проводимости. Наибольшее значение  $\sigma = 1 \cdot 10^2 (OM \cdot CM)^{-1}$  пленок  $Zn_xSn_{1-x}Se$  наблюдалось при  $T_n = 500^{\circ}C$ .

Наблюдалась инверсия типа проводимости: образы, полученные при температурах подложки  $500^{\circ}$ С и  $550^{\circ}$ С имели *p* тип, а при температуре  $600^{\circ}$ С имели *n* тип проводимости.

Полученные результаты дают возможность изготовления новых и дешевых солнечных элементов на их основе.

#### Благодарность

Работа выполнена в рамках проекта ФА-ФЗ-003 Физико-технического института АН РУз.

#### Acknowledgment

This work was carried of the FA-F3-003 project at the Physical-technical institute of the Uzbekistan Academy of Sciences.

#### Литература

- [1] A. Jäger-Waldau, P.D. Veneri, A. Bosio, et al, "Recent Progress in Photovoltaics", Part 2 ed. *Solar Energy*, vol. 175, pp. 1-110, 2018.
- [2] P. Jackson, R. Wuerz and D. Hariskos. "Effects of heavy alkali elements in Cu(In,Ga)Se<sub>2</sub> solar cells with efficiencies up to 22.6%," *Physics Status Solidi*, vol. 8, pp. 583–586, 2016. DOI:10.1002/pssr.201600199.
- [3] First Solar Sets Record for CdTe Solar PV Efficiency, 2016, http://solarbuzz.com/industry-news/first-solar-sets-record-cdte-solar-pv-efficiency.
- [4] F. De B. Sánchez and M.T.S. Nair, "Optimum chemical composition of antimony sulfide selenide for thin film solar cells", *Applied Surface Science*, vol. 454, pp. 305-312, 2018.
- [5] T.M. Razykov, G.S. Boltaev, A. Bosio, et al, "Characterisation of SnSe thin films fabricated by chemical molecular beam deposition for use in thin film solar cells", *Solar Energy*, vol. 159, pp. 834–840, 2018.

- [6] M. Meng, L. Wan, P. Zou, et al, "Cu<sub>2</sub>ZnSnSe<sub>4</sub> thin films prepared by selenization of one- electrochemically deposited Cu–Zn–Sn–Se precursors", *Applied Surface Science*, vol. 273, pp. 613–616, 2013.
- [7] V. Kumar and A. Sinha, "Concentration and temperature dependence of the energy gap in some binary and alloy semiconductors", *Infrared Physics & Technology*, vol. 69, pp. 222–227, 2015.
- [8] G. Suresh Babu, Y.B. Kishore Kumar, Y. Bharath Kumar Reddy, and V. Sundara Raja, "Growth and characterization of Cu<sub>2</sub>SnSe<sub>3</sub> thin films", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 96, pp. 442–446, 2006.
- [9] K. Takei, T. Maeda, and T. Wada, "Crystallographic and optical properties of CuSbS<sub>2</sub> and CuSb(S<sub>1-x</sub>Se<sub>x</sub>)<sub>2</sub> solid solution", *Thin Solid Films*, vol. 582, pp. 263–268, 2015.
- [10] V. Reddy and M. Reddy, "Perspectives on SnSe-based thin film solar cells: a comprehensive review", *Journal of Materials Science*, vol. 27, no. 6, pp. 5491-5508, 2016.
- [11] Z. Chen, X. Guo, H. Guo, and J. Ding, "Fabrication of a semi-transparent thin-film Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub> solar cell", *Materials Letters*, vol. 236, pp. 503-505, 2019.
- [12] G.H. Zhang, P.P. Boix, L.H. Wong, et al, "Towards high efficiency thin film solar cells", *Progress in Materials Science*, vol. 87, pp. 246–291, 2017.
- [13] K.F. Abd El-Rahman, A.A.A. Darwish, and E.A.A. El-Shazly, "Electrical and photovoltaic properties of SnSe/Si heterojunction", *Materials Science in Semiconductor Processing*, vol. 25, pp. 123– 129, 2014.
- [14] J. Li, C. Xue and Y. Wang "Cu<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub> solar cells fabricated by chemical bath deposition–annealing of SnS/Cu stacked layers", *Solar Energy Materials and Solar Cells*. vol. 144, pp. 281-288, 2016.
- [15] M. Umehara, Y. Takeda, and Sh. Tajima, "Improvement of red light response of Cu<sub>2</sub> Sn<sub>1-x</sub>Ge<sub>x</sub>S<sub>3</sub> solar cells by optimization of CdS buffer layers", *Journal of Applied Physics*, vol. 118, p. 154, 2015.
- [16] M. He, J. Kim, and M.P. Suryawanshi, "Influence of sulfurization temperature on photovoltaic properties of Ge alloyed Cu<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub>(CTGS) thin film solar cells", *Solar Energy Materials and Solar Cells*, vol. 174, pp. 94–101, 2018.
- [17] X. Wen, Ch. Chen, Sh. Lu, and Kanghua, "Vapor transport deposition of antimony selenide thin film solar cells with 7.6% efficiency", *Nature Communications*. [DOI: 10.1038/s41467-018-04634-6].
- [18] Z. Li, X. Liang, G. Li and Haixu, "9.2%-efficient core-shell structured antimony selenide nanorod array solar cells", *Nature Communications*. doi.org/10.1038/s41467-018-07903-6.
- [19] D.V. Shinde, Sun-KiMin, M. Sung, et al, "Photovoltaic properties of nanocrystalline SnSe-CdS", *Materials Letters*, vol. 115, pp. 244–247, 2014.
- [20] Т.М. Разыков, "Физические свойства пленок Zn<sub>x</sub>Cd<sub>1-x</sub>S, полученных химическим осаждением из паровой фазы в потоке водорода", *Гелиотехника*, № 6, стр. 13-16, 1984.
- [21] T.M. Razykov, B.Kh. Kadyrov, and M.A. Khodyaeva, "Energy Band Models of n-Zn<sub>x</sub>Cd <sub>1-x</sub>S p-CdTe and n-Zn<sub>x</sub>Cd<sub>1-x</sub>S-p-Si Heterojunctions", *Physica Status Solidi*, vol. 91, pp. 87-91, 1985.
- [22] T.M. Razykov, K.M. Kuchkarov, B.A. Ergashev, et al, "Production and Characteristics of (ZnSe)<sub>0.1</sub>(SnSe)<sub>0.9</sub> Films for Use in Thin Film Solar Cells", *Applied Solar Energy*, vol. 54, no. 4, pp. 255–260, 2017.
- [23] T M. Razykov, "Physical properties of II-VI binary and multicomponent compound films and heterostructures fabricated by chemical vapour deposition", *Thin Solid Films*, vol. 164, pp. 301-308, 1988.
- [24] D. Shikha, V.M. Jeewan, and R.P. Sharma, "Electrical characterization of nanocrystalline SnSe and ZnSe thin films: effect of annealing Deep", *Journal of Materials Science: Materials in Electronics*, vol. 29, pp. 13614–13619, 2018.

#### References

- [1] A. Jäger-Waldau, P.D. Veneri, A. Bosio, et al, "Recent Progress in Photovoltaics", Part 2 ed. *Solar Energy*, vol. 175, pp. 1-110, 2018.
- [2] P. Jackson, R. Wuerz and D. Hariskos. "Effects of heavy alkali elements in Cu(In,Ga)Se<sub>2</sub> solar cells with efficiencies up to 22.6%," *Physics Status Solidi*, vol. 8, pp. 583–586, 2016. DOI:10.1002/pssr.201600199.
- [3] First Solar Sets Record for CdTe Solar PV Efficiency, 2016, http://solarbuzz.com/industry-news/first-solar-sets-record-cdte-solar-pv-efficiency.
- [4] F. De B. Sánchez and M.T.S. Nair, "Optimum chemical composition of antimony sulfide selenide for thin film solar cells", *Applied Surface Science*, vol. 454, pp. 305-312, 2018.
- [5] T.M. Razykov, G.S. Boltaev, A. Bosio, et al, "Characterisation of SnSe thin films fabricated by chemical molecular beam deposition for use in thin film solar cells", *Solar Energy*, vol. 159, pp. 834–840, 2018.
- [6] M. Meng, L. Wan, P. Zou, et al, "Cu<sub>2</sub>ZnSnSe<sub>4</sub> thin films prepared by selenization of one- electrochemically deposited Cu–Zn–Sn–Se precursors", *Applied Surface Science*, vol. 273, pp. 613–616, 2013.
- [7] V. Kumar and A. Sinha, "Concentration and temperature dependence of the energy gap in some binary and alloy semiconductors", *Infrared Physics & Technology*, vol. 69, pp. 222–227, 2015.
- [8] G. Suresh Babu, Y.B. Kishore Kumar, Y. Bharath Kumar Reddy, and V. Sundara Raja, "Growth and characterization of Cu<sub>2</sub>SnSe<sub>3</sub> thin films", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 96, pp. 442–446, 2006.
- [9] K. Takei, T. Maeda, and T. Wada, "Crystallographic and optical properties of CuSbS<sub>2</sub> and CuSb(S<sub>1-x</sub>Se<sub>x</sub>)<sub>2</sub> solid solution", *Thin Solid Films*, vol. 582, pp. 263–268, 2015.
- [10] V. Reddy and M. Reddy, "Perspectives on SnSe-based thin film solar cells: a comprehensive review", *Journal of Materials Science*, vol. 27, no. 6, pp. 5491-5508, 2016.
- [11] Z. Chen, X. Guo, H. Guo, and J. Ding, "Fabrication of a semi-transparent thin-film Sb<sub>2</sub>Se<sub>3</sub> solar cell", *Materials Letters*, vol. 236, pp. 503-505, 2019.
- [12] G.H. Zhang, P.P. Boix, L.H. Wong, et al, "Towards high efficiency thin film solar cells", *Progress in Materials Science*, vol. 87, pp. 246–291, 2017.
- [13] K.F. Abd El-Rahman, A.A.A. Darwish, and E.A.A. El-Shazly, "Electrical and photovoltaic properties of SnSe/Si heterojunction", *Materials Science in Semiconductor Processing*, vol. 25, pp. 123– 129, 2014.
- [14] J. Li, C. Xue and Y. Wang "Cu<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub> solar cells fabricated by chemical bath deposition–annealing of SnS/Cu stacked layers", *Solar Energy Materials and Solar Cells*. vol. 144, pp. 281-288, 2016.
- [15] M. Umehara, Y. Takeda, and Sh. Tajima, "Improvement of red light response of Cu<sub>2</sub> Sn<sub>1-x</sub>Ge<sub>x</sub>S<sub>3</sub> solar cells by optimization of CdS buffer layers", *Journal of Applied Physics*, vol. 118, p. 154, 2015.
- [16] M. He, J. Kim, and M.P. Suryawanshi, "Influence of sulfurization temperature on photovoltaic properties of Ge alloyed Cu<sub>2</sub>SnS<sub>3</sub>(CTGS) thin film solar cells", *Solar Energy Materials and Solar Cells*, vol. 174, pp. 94–101, 2018.
- [17] X. Wen, Ch. Chen, Sh. Lu, and Kanghua, "Vapor transport deposition of antimony selenide thin film solar cells with 7.6% efficiency", *Nature Communications*. |DOI: 10.1038/s41467-018-04634-6|.
- [18] Z. Li, X. Liang, G. Li and Haixu, "9.2%-efficient core-shell structured antimony selenide nanorod array solar cells", *Nature Communications*. doi.org/10.1038/s41467-018-07903-6.
- [19] D.V. Shinde, Sun-KiMin, M. Sung, et al, "Photovoltaic properties of nanocrystalline SnSe-CdS", *Materials Letters*, vol. 115, pp. 244–247, 2014.
- [20] T.M. Razykov, "Fizicheskiye svoystva plenok Zn<sub>x</sub>Cd<sub>1-x</sub>S, poluchennykh khimicheskim osazhdeniyem iz parovoy faze v potoke vodoroda" [Physical properties of thin film Zn<sub>x</sub>Cd<sub>1-x</sub>S obtained by chemical deposition from vapor phase in Hitrogen flow], *Geliotekhnika*, no. 6, pp. 13-16, 1984 (in Russian).
- [21] .M. Razykov, B.Kh. Kadyrov, and M.A. Khodyaeva, "Energy Band Models of n-ZnxCd 1-xS p-CdTe and n-ZnxCd1-xS-p-Si Heterojunctions", *Physica Status Solidi*, vol. 91, pp. 87-91, 1985.
- [22] T.M. Razykov, K.M. Kuchkarov, B.A. Ergashev, et al, "Production and Characteristics of

(ZnSe)<sub>0.1</sub>(SnSe)<sub>0.9</sub> Films for Use in Thin Film Solar Cells", *Applied Solar Energy*, vol. 54, no. 4, pp. 255–260, 2017.

- [23] T M. Razykov, "Physical properties of II-VI binary and multicomponent compound films and heterostructures fabricated by chemical vapour deposition", *Thin Solid Films*, vol. 164, pp. 301-308, 1988.
- [24] D. Shikha, V.M. Jeewan, and R.P. Sharma, "Electrical characterization of nanocrystalline SnSe and ZnSe thin films: effect of annealing Deep", *Journal of Materials Science: Materials in Electronics*, vol. 29, pp. 13614–13619, 2018.