Metallophysics and Advanced Technologies Memaлoфiз. новітні технол. Metallofiz. Noveishie Tekhnol. 2022, vol. 44, No. 7, pp. 899–911 https://doi.org/10.15407/mfint.44.07.0899 Reprints available directly from the publisher

PACS numbers: 62.20.-x, 64.80.-v, 66.30.-h, 68.43.-h, 81.05.Bx, 81.40.-z

Вплив Гідроґену на формозмінення пластини під час формування ґрадієнтного стопу паладію з Гідроґеном

О. М. Любименко

Донецький національний технічний університет, пл. Шибанкова, 2, 85300 Покровськ, Україна

В роботі проведено дослідження та аналізу відеозапису експерименту вигину пластини з чистого паладію та пластини зі стопу α-PdH_{0,0071} при температурі 200°С при підвищенні концентрації Гідроґену в паладії на $\Delta n = 0,00355i$, де i = 1, 2, 3, 4 та одержано тимчасові ґрадієнтні стопи α - $PdH_{0,00355}, \alpha - PdH_{0,0071}, \alpha - PdH_{0,0105}, \alpha - PdH_{0,0142}, \alpha - PdH_{0,0177}, \alpha - PdH_{0,0213} H/Pd.$ Вперше експериментально встановлено, що при 200°С з ростом концентрації на $\Delta n = 0.00355$ H/Pd максимальні вигини пластини для стопу α -PdH_n мають більшу величину ніж вигини для пластини з чистого паладію та є майже повністю зворотними в інтервалі від 0 до 0,16 мм для обох пластин. В експериментах вперше зафіксовано, що при температурі 200°С при досягненні максимального вигину пластини зі стопу α-PdH_n спостерігається уповільнення процесу згинання пластини з досягненням плато тривалістю в кожному експерименті від 4 до 7 с. Експериментально підтверджено, що при $T = 200^{\circ}$ С фізична природа виникнення в перші секунди максимального вигину пластини обумовлена формуванням тимчасового ґрадієнтного стопу α -PdH_n з шарами певної товщини, які мають інші фізичні властивості ніж чистий паладій. А також зафіксовано під час формування максимального вигину зміну кінетики транспортування Гідроґену в середину для пластини зі стопу α-PdH_{0,0071} через зміну в механізмі розподілення та виникнення воднево-концентраційних напружень.

Ключові слова: вигин, Гідроґен, паладій, ґрадієнтний стоп, концентрація.

Corresponding author: Olena Mykolayivna Liubymenko E-mail: e.n.lyubimenko@gmail.com

Donetsk National Technical University, 2 Shybankov Sqr., UA-85300 Pokrovs'k, Ukraine

Citation: O. M. Lyubimenko, Influence of Hydrogen on Plate Deformation during Formation of Gradient Alloy of Palladium with Hydrogen, *Metallofiz. Noveishie Tekhnol.*, 44, No. 7: 899–911 (2022) (in Ukrainian). DOI: 10.15407/mfint.44.07.0899

899

In this work the study and analysis of video recording of bending experiment of pure palladium plate and plate of α -PdH_{0.0071} at 200°C with increasing hydrogen concentration in palladium by $\Delta n = 0.00355i$, where i = 1, 2, 3, 4 and time graded alloys α -PdH_{0.00355}, α -PdH_{0.0071}, α -PdH_{0.0105}, α -PdH_{0.0142}, α - $PdH_{0.0177}$, α - $PdH_{0.0213}$ H/Pd are obtained. It is experimentally established for the first time that at 200°C with increasing concentration by $\Delta n = 0.00355 \text{H/Pd}$ the maximum plate bends for the α -PdH_n alloy are larger than those for the pure palladium plate and are almost completely reversed in the range from 0 to 0.16 mm for both plates. In the experiments it is first recorded that at 200°C when the maximum bending of the α -PdH_n alloy plate is reached, a slowing down of the plate bending process is observed with reaching a plateau of duration in each experiment of 4 to 7 s. It is experimentally confirmed that at T = 200 °C the physical nature of the appearance in the first seconds of the maximum bending of the plate is due to the formation of temporary gradient α -PdH_n alloy with layers of a certain thickness that have other physical properties than pure palladium. And also, a change in the kinetics of hydrogen transport inside for the plate from the α -PdH_{0,0071} alloy, due to a change in the mechanism of distribution and occurrence of hydrogen-concentration stresses in the plate from the α -PdH_{0.0071} alloy is fixed during the formation of the maximum bend.

Key words: bending, hydrogen, palladium, α -PdH_n gradient alloy, concentration.

(Отримано 6 травня 2022 р.; остаточн. варіянт — 13 червня 2022 р.)

1. ВСТУП

На даний час для одержання із водневих сумішей Гідроґену високого ступеню очистки з кількістю домішок від 10^{-6} до $10^{-8}\%$ [1, 2] використовується мембранна технологія. В мембранних технологіях використовують паладій, який витримує в процесі експлуатації водневі, термічні та механічні навантаження [3, 4]. Процес дифузії Гідроґену в метал супроводжується розширенням кристалічної ґратниці металу, яке впливає на експлуатаційні показники мембран. При цьому в металі, із якого виготовляють мембрани, виникають внутрішні напруження, індуковані ґрадієнтами концентрації Гідроґену в металі. У залежності від величини цих напружень, вони викликають воднево-пружні або воднево-пластичні ефекти. В даній роботі розглянемо воднево-пружні ефекти, а саме — сильне формозмінення (вигин) паладієвої пластини в результаті виникнення, наростання та релаксації внутрішніх напружень під впливом Гідроґену [5].

Мета даної роботи — експериментальне вивчення поведінки пластини з чистого паладію та стопу паладію з Гідроґеном (α -PdH_n), де n— концентрація Гідроґену в паладії при зміні концентрації Гідроґену (n) на $\Delta n = in$, де i = 1, 2, 3, 4, а n = 0,00355H/Pd.

2. ЕКСПЕРИМЕНТАЛЬНА МЕТОДИКА

Заготовку з паладію чистотою 99,98% прокатували на прокатному стані до товщини 0,27 мм, а далі вирізали з неї пластини розмірами ($68 \times 5,5 \times 0,27$ мм). Потім ці зразки відпалювали в вакуумі при температурі 700°С протягом 1 години та охолоджували разом з піччю до кімнатної температури. Далі на одну зі сторін паладійової пластини електролітично наносили мідну плівку товщиною 0,69 мкм. Один з підготовлених зразків встановлювали одним кінцем в тримач в середину камери воднево-вакуумної установки BBУ-4 [6] так, щоб зверху була мідна сторона. Виконували дослідження в камері при температурі 200°С та при зміні тиску Гідроґену 0,0025 МПа до 0,0365 МПа, який дає змогу забезпечити необхідну концентрацію Гідроґену в паладії.

Встановлений у камері зразок при температурі експерименту, а саме 200°С, для зняття залишкових напружень повільно нагрівали в вакуумі зі швидкістю 3°С/хв., витримували протягом 30 хвилин і охолоджували разом з електропіччю. Після цього переходили до основної частини дослідження, в ході якого вели відео запис відеокамерою та за допомогою катетометру вимірювали вигин вільного кінця зразка через вікно в робочій камері під час подачі Гідроґену до тисків, які забезпечують необхідну концентрацію Гідроґену в паладії.

Відеозаписи експерименту дали змогу одержати щосекундно данні по зміні форми зразка під час насичення Гідроґеном та витримки в водневому середовищі. Усі відеозаписи розшифровували в програмі Sony Vegas. При відеоаналізі точність проведених вимірювань склала: за часом — 0,04 секунди, стріли вигину — ± 0,3 мм.

За допомогою відеозапису провели для паладійової пластини аналізу:

1) вигину під час подачі Гідроґену в камеру ВВУ-4,

2) досягнення максимального вигину та формування ґрадієнтного стопу паладію з Гідроґеном,

3) зменшення вигину та повернення пластини зі стопу α -PdH_n в початковий стан,

4) процесу витримки пластини зі стопу α -PdH_n в середовищі Гідроґену та подальшого її насичення Гідроґеном з поетапним дослідження по пунктам 1–3.

Така методика проведення експерименту дала змогу дослідити та провести аналізу усіх етапів зміни форми паладійової пластини при водневому впливі в інтервалі концентрацій H *n* від 0,00355H/Pd до 0,0213H/Pd при зміні цієї концентрації на $\Delta n = 0,00355$ H/Pd.

3. РЕЗУЛЬТАТИ ТА ЇХ ОБГОВОРЕННЯ

За описаною вище методикою було виконано експерименти при

температурі 200°С, коли насичували односторонньо пластину з чистого паладію Гідроґеном при зміні концентрації на $\Delta n = in$, де i = 1, 2, 3, 4, a n = 0,00355 H/Pd — це вміст Гідроґену в паладії (обраний експериментально). Тобто одержували стоп Гідроґену в паладії: α -PdH_{0,00355}, α -PdH_{0,0071}, α -PdH_{0,0105}, α -PdH_{0,0142} (рис. 1). Необхідні концентрації вмісту Гідроґену в паладії одержували в камері установки BBУ-4 завдяки реґулюванню тиска Гідроґену в камері від 0,0025 МПа до 0,0365 МПа. Як видно з рис. 1, змінення форми пластини з чистого паладію, як і в описаних раніше експериментах [6], відбувається в два часових етапи. Розглянемо це більш детально (рис. 1, крива 1).

На першому етапі пластина швидко згинається безпосередньо вже в процесі відкриття вентиля на установці за час $t_{\rm H} = 2,4$ с (див. стовбець 3 в табл. 1), а при досягненні заданого тиску $P_{\rm H_2} = 0,0025~\rm M\Pi a$ (стовбець 3, в табл. 1) вигин пластини вже досягає експериментально помітної величини.

Далі при постійному тиску Гідроґену $P_{\rm H_2}$ в камері зразок продовжує насичуватися Гідроґеном та вигинатися. Стріла вигину досягає свого максимуму $Y_{\rm max} = 1,05$ мм за проміжок часу $\Delta \tau_{\rm max} = 13$ с від початку подачі Гідроґену, а далі, вигин пластини стабілізується по величині з утворенням плато, після чого пластина повільно розпрямляється. Це свідчить про поступове зменшення напружень у зразку в результаті вирівнювання ґрадієнта концентрації Гідроґену по перетину зразка. Через $t_{\rm min} = 300$ с від початку експерименту досягається стаціонарний початковий стан ($Y_{\rm min} = 0$ мм), який в



Рис. 1. Залежність зміни вигину чистої паладійової пластини від часу витримки у Гідроґені при зміні концентрації Гідроґені в паладії до: 1 — 0,00355, 2 — 0,0071, 3 — 0,0105, 4 — 0,0142 H/Pd.

Fig. 1. The dependence of pure palladium plate bending on the exposure time in hydrogen when changing the hydrogen concentration in palladium to: 1-0.00355, 2-0.0071, 3-0.0105, 4-0.0142 H/Pd.

ТАБЛИЦЯ 1. Експериментальні та розраховані показники для паладійової пластини.

№	<i>Р</i> _{Н2} , МПа	Δn , H/Pd	t _н , с	$\Delta t_{ m max}$, c	Y _{max} , мм	Y _{min} , мм	t_{\min}, \mathbf{c}	γ·10 ⁻⁶ , м/с	<i>h</i> ₁ ·10 ^{−3} , мм	<i>h</i> ₂·10 ^{−3} , мм	$\lambda = y_{\max},$ MM
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Частина 1. Для чистої паладійової пластини											
1	0,0025	0,0035	2, 4	13	1,05	0	300	2,08	46,2	223,8	0,76
2	0,012	0,0071	1, 5	9	2	0,09	240	3,00	76,9	192,1	1,80
3	0,022	0,0105	1, 8	16	3,15	0,12	400	1,69	102,6	166,4	3,07
4	0,0365	0,0142	3, 5	7	3,9	0,12	150	3,86	67,8	202,2	3,44
Частина 2. Для пластини зі стопу α-PdH _{0,0071}											
1	0,022	0,0035	1, 4	10	1,25	0,07	450	27	170,84	99,16	0,86
2	0,0365	0,0071	1, 7	10	2,37	0,16	510	27	170,84	99,16	1,75
3	0,049	0,0106	2, 9	10	3,44	0,09	600	27	170,84	99,16	2,61
4	0,075	0,0142	3, 6	10	5,27	0,12	510	27	170,84	99,16	3,51

TABLE 1. Experimental and calculated indicators for the palladium plate.

подальшому протягом 300 с до завершення експерименту залишається незмінним. Таким чином, експериментально встановлено, що вигин зразка повністю зворотній.

Аналогічним чином процес вигину відбувався і для інших кривих 2, 3, 4, представлених на рис. 1, табл. 1, частина 1. За час напуску $t_{\rm H}$ Гідроґену в камеру до тиску $P_{\rm H_2}$ змінювалася величина вигину плас-

тини до максимального значення Y_{\max} за час Δt_{\max} , а далі спостерігали розпрямлення пластини за час t_{\min} до величини залишкового вигину (Y_{\min}) .

Друга серія експериментів виконувалася вже при насиченні чистого паладію до складу стопу α -PdH_{0,0071}, а потім в цьому стопі змінювали вміст Гідроґену в паладії на $\Delta n = 0,00355i$, де i = 1, 2, 3, 4, та одержували стоп складом α -PdH_{0,00105}, α -PdH_{0,00142}, α -PdH_{0,00177}, α -PdH_{0,00213} H/Pd (табл. 1, частина 2). Одержані часові залежності представлено на рис. 2.

У другій частині експерименту (рис. 2, крива 1) за описаною вище методикою насичували стоп α -PdH_{0,0071} до складу стопу α -PdH_{0,0106}, коли тиск Гідроґену в робочій камері установки BBУ-4 було збільшено від 0,022 до 0,0365 МПа за $t_{\rm H} = 1,4$ с. Після закінчення напуску вигин продовжував збільшуватися і через 10 с від початку подачі Гідроґену в камеру було досягнуто максимальний вигин пластини: $Y_{\rm max} = 1,25$ мм. Другий етап почався з того, що максимальний вигин утримувався протягом 2 с (рис. 2, крива 1) і далі пластина почала розпрямлятися. Час досягнення кінцевого стаціонарного вигину ($Y_{\rm min} = 0,07$ мм) пластини склав 450 с і в ході додаткового витримування 400 с не змінився.

Експериментально зафіксовано, що при насиченні пластини зі стопу α -PdH_{0,0071} та зміні концентрації Гідроґену кінетика вигину не змінюється, але є деякі особливості в процесі розпрямлення, а саме утворення плато для кожної кривої (рис. 2), коли величина максимального вигину протягом 2–7 с не змінюються.

Цікаво проаналізувати кінетику розпрямлення пластини з чистого паладію (рис. 3, криві 1, 3) та пластини зі стопу α -PdH_{0,0071} (рис. 3, криві 2, 4) при зміні концентрації Гідроґену на однакову величину на 0,0071H/Pd та 0,0142H/Pd.

Як бачимо з рисунку 3 при подачі Гідроґену в камеру BBУ-4 вигин пластини спостерігається не з самого початку подачі Гідроґену, а протікає з деяким уповільненням тривалістю 2-3 с, яке можна пояснити наявністю деякого латентного періоду створення стопу паладію з Гідроґеном та тим, що потрібен деякий час для початку процесу дифузії. Після цього вигин пластини формується дуже швидко, і майже за час подачі Гідроґену до камери досягає своєї максимальної величини з утворенням плато. Далі починається процес розпрямлення зразка, який протікає майже по однаковому кінетичному механізму для кривих 1-4 на рис. З. Це дозволяє зробити висновок про



Рис. 2. Залежність зміни вигину пластини зі стопу α -PdH_{0,0071} від часу витримки при заданому тиску Гідроґену при зміні концентрації Гідроґену в паладії на 1 - 0,00355, 2 - 0,0071, 3 - 0,0105, 4 - 0,0142 H/Pd.

Fig. 2. Dependence of the change in the plate bending of the α -PdH_{0.0071} alloy on the holding time at a given hydrogen pressure when the hydrogen concentration in palladium changes by *1*—0.00355, *2*—0.0071, *3*—0.0105, *4*—0.0142 H/Pd.

те, що кінетика розпрямлення пластини на другому, більш тривалому, етапі однакова для пластини з чистого паладію та зі стопу α -PdH_{0,0071}. Цікавим є той факт, що різниця у величині вигину для кривих 1 та 2 на рис. З знаходиться в межах 1 мм при зміні концентрації на $\Delta n = 4n = 0.0142 \text{sH/Pd}$, а при зміні концентрації в 2 рази менше попереднього значення на ($\Delta n = 2n = 0,0071 \text{H/Pd}$) різниця становить приблизно 0,5 мм в інтервалі від 15 с до 85 с, а далі, як бачимо, величина різниці в вигині зменшується. Також експериментально зафіксовано, що при зміні концентрації на $\Delta n = 1n = 0,00355 \mathrm{H/Pd}$ та $\Delta n = 3n = 0.0106$ H/Pd різниця відповідно складає 0.25 мм та 0.75 мм (криві 1 та 3 на рис. 1 та рис. 2 відповідно). Наявність такої різниці можна пояснити різними по величні значеннями водневих концентраційних напружень, які виникають в пластині під час насичення пластини при досягнені максимального вигину пластиною та одержанні з чистого паладію нового матеріялу, а саме тимчасового ґрадієнтного стопу паладію з Гідроґеном. Основною характеристикою цього стопу є ґрадієнт концентрації Гідроґену в ньому, який є просторовою та часовою функцією параметрів процесу насичення металу Гідроґеном (температура, тиск газоподібного Гідроґену тощо). Очевидно, що саме ґрадієнт концентрації Гідроґену визначає характеристики та властивості тимчасового ґрадієнтного матеріялу метал-Гідроґен, а саме: ґрадієнти дилатації кристалічної ґратниці, ґрадієнти сил міжатомової взаємодії та механічних властивостей, ґрадієнти водневих концентраційних напружень.

Процес дифузії Гідроґену в паладій, формування та трансформація ґрадієнтів концентрації Гідроґену сильно відхиляються від закономірностей, які описуються класичними законами Фіка з «ідеальним» коефіцієнтом дифузії [8]. Відповідно, ефективний коефіцієнт дифузії Гідроґену в паладії є складною функцією його концентрації [8].

Для попередньої аналізи тимчасового ґрадієнтного стопу α -PdH_n в умовах нашого експерименту користуємося досягненнями математичної теорії дифузії [9]. Використовуємо для наших цілей рішення одномірної дифузійної задачі зі змінним коефіцієнтом дифузії D(n), що є ступеневою функцією концентрації *n* дифузанта:

$$D(n) = D_0 \left(\frac{n}{n_0}\right)^k,$$

де n = f(x, t) — концентрація Гідроґену, $n_0 = \text{const}$ — гранична концентрація Гідроґену, дорівнює рівноважній розчинності Гідроґену в паладії при даних температурі та тиску Гідроґену, D_0 — «ідеальний» коефіцієнт дифузії Гідроґену в паладії тобто, коефіцієнт дифузії при $n \to 0, K \ge 0$ — показник статичної концентраційної залежности.

Процес створення тимчасового ґрадієнтного стопу α-PdH_n описано в роботі [10]. По перетину пластини при її насиченні Гідроґеном виникають шари тимчасового ґрадієнтного стопу паладію з Гідроґеном (α -PdH_n) з певною концентрацією Гідроґену, яка в глибину паладійової пластини зменшується. Цей шар стопу α -PdH_n товщиною (h_1), в момент досягнення максимального вигину насичується Гідроґеном до концентрації, близької до рівноважної концентрації (n_0) при заданих температурах та тисках Гідроґену ($P_{\rm H_2}$). Інший (шар 2)

майже не містить Гідроґен. Його товщина дорівнює $h_2 = h - h_1$, де h = 0.27 мм.

Оцінимо та розрахуємо товщину сформованого шару тимчасового ґрадієнтного стопу для чистої паладійової пластини (рис. 1) та пластини зі стопу α-PdH_{0,0071} (рис. 2).

Приймаємо час формування автолокалізаційного шару ґрадієнтного стопу α -PdH_n (пластинка 1) рівним часу t = 13 с (рис. 1, крива 1), за який досягається максимальний вигин пластини. Товщина цього шару розраховується за рівнянням [9]:

$$h_1 = X = 2w\sqrt{D_0t},$$

де D_0 — коефіцієнт дифузії Гідроґену в паладії (1,14·10⁻⁹ м²/с при 200°С [8]), t — час досягнення максимального вигину, w — константа, яка визначає рух фронту дифузанта з кінцевою швидкістю (рис. 4) [9].

З рисунку 4 наочно видно, що у рамках цього моделю зі зростанням k дифузійний фронт Гідроґену стає дедалі крутішим і при k = 4концентрація Гідроґену на дифузійному фронті різко падає до нуля. Цей випадок (k = 4, крива 1, w = 0,36), добре моделює формування та зростання автолокалізованого шару тимчасового ґрадієнтного стопу



Рис. 3. Залежність зміни вигину пластини з чистого паладію (криві 1, 3) та стопу α -PdH_{0,0071} (криві 2, 4) від часу при зміні концентрації Гідроґену в паладії на 0,0071 (криві 1, 2), 0,0142 H/Pd (криві 3, 4).

Fig. 3. Time dependence of bending change of pure palladium plate (curves 1, 3) and α -PdH_{0.0071} alloy (curves 2, 4) when changing hydrogen concentration in palladium by 0.0071 (curves 1, 2), 0.0142 H/Pd (curves 3, 4).



Рис. 4. Наведене значення концентрації n/n_0 в функції від w [9]: 1, 2, 3, 4, 5, 6 — відповідно k = 4, 2, 1, 1/2, 1/4, 0.

Fig. 4. The value of the concentration n/n_0 as a function of *w* [9]: 1, 2, 3, 4, 5, 6—respectively k = 4, 2, 1, 1/2, 1/4, 0.

 α -PdH_n, принаймні, на першому етапі насичення чистої пластини Гідроґеном (до моменту досягнення максимального вигину пластини). А для пластини, яка попередньо містить Гідроґен, або стопу α -PdH_n одержуємо k = 1, w = 0.8 (рис. 4, крива 3).

Розрахунок дає для автолокалізаційного шару ґрадієнтного стопу α -PdH_n товщину $h_1 = 46,2$ мкм.

Товщину шару (*h*₂), в якому не міститься Гідроґен, можемо знайти за допомогою рівняння:

$$h_2 = h - h_1,$$

де *h* = 0,27 мм — товщина досліджуваної пластини.

Відповідно, для цього випадку товщина пластинки 2, ненасиченої Гідроґеном, становить $h_2 = (270 - 46, 2)$ мкм = 223,8 мкм. Розраховані значення представлено в табл. 1.

Визначимо за допомогою рівняння [11] максимально можливе теоретичне значення вигину пластини:

$$\lambda=\frac{\alpha\Delta nl^2}{h},$$

де $\alpha = 0,068$ — коефіцієнт, який враховує вміст Гідроґену в паладії, Δn — концентрація Гідроґену в паладії при заданих умовах (T, P_{H_2}),

 $l = 6 \cdot 10^{-2}$ м — довжина пластини, яку використовуємо в експерименті.

Продовжуючи порівняння цих оцінок з нашим теоретичним

моделем, одержані значення теоретичного максимального вигину занесемо до табл. 1 (стовбець 11).

Цікаво проаналізувати (рис. 5), чи є залежність між концентрацією Гідроґену в паладії та товщиною автолокалізаційного шару стопу α -PdH_n.

Як бачимо з рисунку 5, a, товщина автолокалізаційного шару ґрадієнтного стопу α -PdH_n (h_1) та товщина шару паладійової пластини без Гідроґену (h_2) зменшується при концентрації Гідроґену в паладії 0,01H/Pd. Проте, криві для розрахованого максимального вигину пластини та експериментальний вигин мають однаковий характер з деякими відхиленнями в межах похибки експерименту.

Однак цікаво, що для пластини зі стопу α -PdH_{0,0071} (рис. 5, δ) товщина автолокалізаційного шару ґрадієнтного стопу α -PdH_n (h_1) та товщини шару паладійової пластини без Гідроґену (h_2) мають однакові величини при зміні концентрації Гідроґену в паладії. Криві для розрахованого максимального вигину пластини та експериментальний максимальний вигин мають однаковий характер з деякими відхиленнями. Таке відхилення можна пояснити тим, що для розрахунку використовувався ідеальний коефіцієнт дифузії Гідроґену в паладії, а не реальний. Реальний коефіцієнт дифузії Гідроґену в паладії при заданій температурі включає в себе зміни концентрації Гідроґену в паладії та швидкість проникнення Гідроґену через поверхню вглиб паладію (γ).

Оцінимо параметр швидкости проникнення Гідроґену через поверхню вглиб паладію (γ):



Рис. 5. Залежність від вмісту Гідроґену в паладії для експериментального максимального вигину (1), розрахованого максимального вигину (2), автолокалізаційного шару ґрадієнтного стопу α -PdH_n (3) та товщини шару паладійової пластини без Гідроґену (4): для чистого паладію (*a*), стопу α -PdH_{0,0071} (6).

Fig. 5. Dependences of hydrogen content in palladium for the maximum experimental bending (1), calculated maximum bending (2), autolocalization layer of gradient alloy α -PdH_n (3) and palladium plate layer thickness without hydrogen (4): for pure palladium (*a*), alloy α -PdH_{0.0071} (δ).

$$\gamma = \frac{h}{t_{\max}} = \frac{0,027 \cdot 10^{-3}}{13} = 2,08 \cdot 10^{-6} \, \frac{M}{c}.$$

Розрахована швидкість проникнення для пластини з чистого паладію представлена в табл. 1, стовбець 8, та, як бачимо, вона зі зростанням тиску Гідроґену в камері збільшується в 1,85 рази, а вигин пластини в 3,7 рази.

На основі встановлених фактів, можна висловити припущення, що модуль ґрадієнта концентрації Гідроґену dH_n/dh для ґрадієнтного стопу α -PdH_n утворюється і постійно змінюється в процесі насичення Гідроґеном, викликає формозмінення пластинки та визначається закономірностями проникнення Гідроґену (зокрема, швидкістю проникнення (табл. 1, стовбець 8)) та часом досягнення максимальних воднево-концентраційних напружень в пластині) в даних експериментальних умовах.

Проте необхідно відзначити, що час досягнення максимального вигину для пластини зі стопу α -PdH_{0,0071} є постійним для усіх чотирьох експериментів (табл. 1, частина 2) і складає 10 с. Тому відповідно швидкість проникнення величина стала $\gamma = 27 \cdot 10^{-6}$ м/с, але при цьому вигин пластини зростає при збільшенні концентрації Гідроґену в паладії. Отже, зміна механізму транспортування Гідроґену в середину для пластини зі стопу α -PdH_{0,0071}, відбувається із-за зміни поведінки воднево-концентраційних напружень та їх розподілення в пластині під час формування максимального вигину для пластини.

Кінцеве уявлення про перебіг цього процесу залишається ще остаточно не вивченим, тому наші наступні роботи будуть присвячені такому експериментальному і теоретичному вивченню.

4. ВИСНОВКИ

1. Вперше при температурі 200°С проведено дослідження та аналізу відеозапису експерименту вигину пластини з чистого паладію при підвищенні концентрації Н в паладії на $\Delta n = 0,00355$ H/Pd = const та одержано тимчасові ґрадієнтні стопи α -PdH_{0,00355}, α -PdH_{0,0071}, α -PdH_{0,00105}, α -PdH_{0,00142}. Також досліджено вигини пластини зі стопу α -PdH_{0,0071}, коли змінювали вміст Гідроґену в паладії на $\Delta n = 0,00355i$, де i = 1, 2, 3, 4, та одержано стоп складом α -PdH_{0,00105}, α -PdH_{0,00142}, α -PdH_{0,00177}, α -PdH_{0,00213} H/Pd.

2. Вперше експериментально встановлено, що при 200°С з ростом концентрації на $\Delta n = 0,0035 H/Pd$ максимальні вигини пластини для стопу α -PdH_n мають більшу величину ніж вигини пластини з чистого паладію. Формозмінення пластини складається з етапу досягнення максимального вигину та наступного більш тривалого етапу розпрямлення пластини. При цьому формозмінення пластини є майже

повністю зворотними для обох пластин в інтервалі від 0 до 0,16 мм. 3. В експериментах при температурі 200°С при досягненні максимального вигину пластини зі стопу α -PdH_n спостерігається уповільнення процесу згинання пластини та гальмується зростання наступного шару стопу (α -PdH_n), відповідального за вигин з досягненням плато тривалістю в кожному експерименті від 4 до 7 с.

4. Вперше при температурі 200°С експериментально зафіксовано в інтервалі від 15 с до 85 с на кінетичних кривих розпрямлення наявність різниці у величині вигину для пластини з чистого паладію та стопу α-PdH_{0,0071}, так при зміні концентрації: на $\Delta n = 4n = 0,0142$ H/Pd знаходиться в межах 1 мм; для $\Delta n = 2n = 0,0071$ H/Pd різниця становить приблизно 0,5 мм; для $\Delta n = 1n = 0,00355$ H/Pd складає 0,25 мм; та для $\Delta n = 3n = 0,0106$ H/Pd складає 0,75 мм. Наявність такої різниці можна пояснити водневими концентраційними напруженнями, які виникають в пластині під час насичення пластини Гідроґеном при досягнені максимального вигину пластиною та побудовою нового матеріялу, а саме тимчасового ґрадієнтного стопу паладію з Гідроґеном.

5. Висловлено припущення, що при $T = 200^{\circ}$ С особлива фізична природа формування в перші секунди максимального вигину пластини обумовлена формуванням тимчасового ґрадієнтного стопу α -PdH_n з шарами певної товщини, які мають інші фізичні властивості ніж чистий паладій, та про зміну механізму транспортування Гідроґену в середину для пластини зі стопу α -PdH_{0,0071}, зміною природи виникнення воднево-концентраційних напружень і розподіленням їх в пластині під час формування максимального вигину для пластини зі стопу α -PdH_{0,0071}.

Автор висловлює подяку доценту М. В. Гольцовій за допомогу в проведенні експерименту (здійсненні відеозапису експерименту).

ЦИТОВАНА ЛІТЕРАТУРА

- 1. Y. H. Lee, Y. Jang, D. H. Han, S. M. Lee, and S. S. Kim, J. Environmental Chemical Engineering, 9, Iss. 6: 106509 (2021).
- Zhengzhao Han, Ke Xu, Ningbo Liao, and Wei Xue, Int. J. Hydrogen Energy, 46, No. 46: 23715 (2021).
- 3. Mostafa El-Shafie, Shinji Kambra, and Yukio Hayakawa, South African J. Chemical Engineering, 35: 118 (2021).
- 4. V. A. Goltsov, *Progress in Hydrogen Treatment of Materials* (Donetsk: Kassiopeya Ltd.: 2001), p. 3.
- 5. Zh. L. Glukhova, V. A. Goltsov, T. A. Schegoleva, R. V. Kotelva, and O. M. Lyubimenko, *Int. J. Nuclear Hydrogen Production and Applications*, 1, No. 4: 334 (2008).
- 6. В. А. Гольцов, Е. Н. Любименко, Ж. Л. Глухова, Фізико-хімічна механіка матеріалів, 45, № 5: 55 (2009).
- 7. О. М. Любименко, О. А. Штепа, Металлофиз. новейшие технол., 43, № 12:

1639 (2021).

- 8. Е. Э. Вике, Х. Бродовский, *Водород в металлах* (Ред. Г. Алефельд, И. Фёлькль) (Москва: Мир: 1981), т. 2, с. 91.
- 9. А. И. Райченко, *Математическая теория диффузии в приложениях* (Киев: Наукова думка: 1981).
- E. P. Feldman, E. N. Lyubimenko, and K. V. Gumennyk, J. Applied Physics, 127, No. 24: 245104 (2020).

REFERENCES

- 1. Y. H. Lee, Y. Jang, D. H. Han, S. M. Lee, and S. S. Kim, *J. Environmental* Chemical Engineering, 9, Iss. 6: 106509 (2021).
- 2. Zhengzhao Han, Ke Xu, Ningbo Liao, and Wei Xue, *Int. J. Hydrogen Energy*, 46, No. 46: 23715 (2021).
- 3. Mostafa El-Shafie, Shinji Kambra, and Yukio Hayakawa, *South African J. Chemical Engineering*, 35: 118 (2021).
- 4. V. A. Goltsov, *Progress in Hydrogen Treatment of Materials* (Donetsk: Kassiopeya Ltd.: 2001), p. 3.
- Zh. L. Glukhova, V. A. Goltsov, T. A. Schegoleva, R. V. Kotelva, and
 O. M. Lyubimenko, *Int. J. Nuclear Hydrogen Production and Applications*, 1, No. 4: 334 (2008).
- 6. V. A. Gol'tsov, E. N. Lyubimenko, and Zh. L. Glukhova, *Physicochemical Mechanics of Materials*, 45, No. 5: 55 (2009) (in Russian).
- 7. O. M. Lyubimenko and O. A. Shtepa, *Metallofiz. Noveishie Tekhnol.*, 43, No. 12: 1639 (2021) (in Ukrainian).
- 8. E. Wicke, H. Brodowsky, and H. Züchner, *Vodorod v Metallakh* [Hydrogen in Metals] (Eds. G. Alefeld and J. Völkl) (Moscow: Mir: 1981), vol. 2, p. 91 (in Russian).
- 9. A. I. Raychenko, *Matematicheskaya Teoriya Diffuzii v Prilozheniyakh* [Mathematical Theory of Diffusion in Applications] (Kyiv: Naukova Dumka: 1981) (in Russian).
- E. P. Feldman, E. N. Lyubimenko, and K. V. Gumennyk, J. Applied Physics, 127, No. 24: 245104 (2020).