Metallophysics and Advanced Technologies Memaлoфis. новітні технол. Metallofiz. Noveishie Tekhnol. 2022, vol. 44, No. 12, pp. 1711–1733 https://doi.org/10.15407/mfint.44.12.1711 Reprints available directly from the publisher

PACS numbers: 61.05.cp, 61.50.-f, 61.72.Dd, 62.20.fg, 64.70.kd, 81.30.Kf, 81.40.Jj

Структура, фазовий склад і механічні властивості високоентропійних твердих розчинів на основі системи MnFeCoNiCu відносно колективної поведінки їхніх складових елементів

Т. О. Косорукова, Ю. М. Коваль, В. В. Односум, В. С. Філатова, G. Gerstein^{*}, H. J. Maier^{*}, Г. С. Фірстов

Інститут металофізики ім. Г.В. Курдюмова НАН України, бульв. Академіка Вернадського, 36, 03142 Київ, Україна *Institut für Werkstoffkunde Leibniz Universität Hannover, An der Universität 2, DE-30823 Garbsen, Germany

Досліджено зміни структури та фазового складу литих багатокомпонентних стопів на основі MnFeCoNiCu в залежності від змін у ентальпії й ентропії змішання, ріжниці атомових розмірів і концентрації валентних електронів, починаючи від середньоентропійного стопу TiFeCoNi та наближуючись до стопу Кантора. Встановлено зміни у кристалічній структурі від ГЩП до ГЦК, а також варіяції фазового складу. Показано, що зазначені зміни приводять до значного зміцнення із істотною пластичністю. Таку пластичність зумовлено ГЦК-ГЩП-мартенситним перетворенням, що поєднується з пластичною деформацією спотвореної ґратниці, яка характеризується значним зміцненням.

Ключові слова: високоентропійні стопи, тверді розчини, структура, мар-

Corresponding author: Georgiy Serhiyovych Firstov E-mail: yuri.firstov@gmail.com

G.V. Kurdyumov Institute for Metal Physics, N.A.S. of Ukraine, 36 Academician Vernadsky Blvd., UA-03142 Kyiv, Ukraine *Institut für Werkstoffkunde Leibniz Universität Hannover, An der Universität 2, DE-30823 Garbsen, Germany

Citation: T. O. Kosorukova, Yu. M. Koval', V. V. Odnosum, V. S. Filatova, G. Gerstein, H. J. Maier, and G. S. Firstov, Structure, Phase Composition and Mechanical Properties for the High-Entropy Solid Solutions Based on MnFeCoNiCu System *Versus* Collective Behaviour of Their Constituents, *Metallofiz. Noveishie Tekhnol.*, 44, No. 12: 1711–1733 (2022) (in Ukrainian). DOI: 10.15407/mfint.44.12.1711

1711

тенситне перетворення, механічні властивості.

Structure and phase-composition changes of the cast multicomponent alloys based on MnFeCoNiCu are studied depending on variations in the enthalpy and entropy of mixing, the difference in atomic sizes, and the concentration of valence electrons, starting from the medium-entropy TiFeCoNi alloy and approaching the Cantor alloy. Changes in the crystal structure from h.c.p. to f.c.c. one as well as variations in the phase composition are revealed. As shown, the specified changes lead to significant strengthening with significant plasticity. Such plasticity is caused by the f.c.c.-h.c.p. martensitic transformation, which is combined with the plastic deformation of the distorted lattice, which, in its own turn, is characterized by significant strengthening.

Key words: high entropy alloys, solid solutions, structure, martensitic transformation, mechanical properties.

(Отримано 23 липня 2022 р.)

1. ВСТУП

Розробка так званих високоентропійних стопів (ВЕС) викликала значний ріст кількости досліджень в цьому напрямі матеріялознавства. Все почалося в 2004 році з концепції, викладеної в публікації J. W. Yeh та ін. [1], що дало початок справжньому прориву в розробці конструкційних матеріялів. Ця концепція передбачає створення багатоелементних металевих матеріялів, близьких до еквімолярного складу, тобто без основного елемента. Ентропія змішання вища в порівнянні зі звичайними матеріялами і забезпечує високу фазову стабільність [2–6]. У той же час розробка стопів з пам'яттю форми зазнавала певних труднощів, пов'язаних з функціональною деґрадацією, особливо коли передбачалося їхнє застосування за підвищених температур [7–11]. ВЕС відомі своїм неочевидним зміцненням твердого розчину [12, 13] і дифузія в цих матеріялах вважається уповільненою [14].

Видатні властивості ВЕС, а саме, значний спротив дифузії та пластичній деформації, є дійсно тими, яких не вистачає сучасним високотемпературним стопам з пам'яттю форми (ВСПФ). З'явилася ідея поєднати корисні властивості ВЕС та стопів з пам'яттю форми. В роботі [15] ми зробили перший крок у цьому напрямі.

Пошук мартенситного перетворення (МП) у ВЕС знову базувався на дещо спрощеному та вже згадуваному підході до структурної стабільности, що був розвинутий Петтіфором у [16]. Він показав для чистих перехідних металів та твердих розчинів, що зміна електронної концентрації від 3 до 10 e/a відповідає загальним структурним змінам ГЩП \rightarrow ОЦК \rightarrow ГЩП \rightarrow ГЦК. Інформація щодо структури ВЕС, зібрана у [17], показала, що в околі 7 е/а утворюються багатокомпонентні сполуки зі структурою B2, яку власне має аустеніт NiTi. В [15] було приготовано 4 склади ВЕС з електронною концентрацією в межах 6,75-7,25 е/а. Склади ВЕС варіювалися від еквіатомового (7 e/a, $\Delta S_{\text{mix}} = 14,897 \, \text{Дж}/(\text{моль·K})$) до таких, де серед двох типів атомів (A — Ti, Zr, Hf та B — Co, Ni, Cu) почергово виключалися атоми В-типу зі збереженням стехіометрії А₅₀В₅₀ (6,75- $7,25 \, e/a, \Delta S_{\text{mix}} = 13,211 \, \text{Дж/(моль K)}$). Також впадали в око значні величини твердости та модулю пружности порівняно з нітинолом (перевищують у понад 2 рази). Рентґенограма від TiZrHfCoNiCu-ВЕС еквіатомового складу демонструвала всі ознаки наявности одної фази з ОЦК-структурою впорядкованою за типом B2 так само, як і всі інші рентґенограми від ВЕС, що містять Кобальт. При виключенні кобальту зі складу ((TiZrHf)₅₀Ni₂₅Cu₂₅) рентґенограма дуже нагадувала двофазний стан у нітинолі, для якого у литому стані характерна суміш B2-аустеніту та моноклінного мартенситу, впорядкованого за типом B19'. Уточнення структури за таким моделем з використанням Рітвельдової методи підтвердило правильність обраного моделю та дало параметри ґратниці фаз В2 та В19'. Іншими словами, наразі ми маємо справу з високоентропійними В2інтерметалідами. Порівняння з іншими параметрами ґратниці дало змогу зробити висновок, що виключення кобальту зі складу ВЕС послабило міжатомовий зв'язок (більший параметер В2 та загалом більший об'єм на атом) і дестабілізувало фазу B2 до структурного фазового переходу, продуктом якого стала фаза B19'.

Дослідження ефекту пам'яті форми (ЕПФ) показали [15] накопичення деформації та відновлення форми при нагріві та охолодженні відповідно у наведених вище температурних інтервалах, що стало остаточним доказом мартенситної природи $B2 \leftrightarrow B19'$ -структурного фазового перетворення.

Подальші дослідження [18, 19] дали змогу показати, що варіювання кількости кобальту у складі високоентропійних інтерметалідів системи TiZrHfCoNiCu контролює структуру, стабільність до мартенситного перетворення та характеристики пам'яті форми.

Високоентропійна сполука Ti_{16,667}Zr_{16,667}Hf_{16,667}Co₁₀Ni₂₅Cu₁₅ в литому стані накопичує майже 2% мартенситної деформації, котра повністю відновлюється при нагріві, причому така поведінка має місце за таких температур, що цілком відносять цей матеріял до високотемпературних стопів з ефектом пам'яті форми (ВСЕПФ). Загалом, для системи BEC TiZrHfCoNiCu існує можливість варіювати температури МП та ЕПФ, що його супроводжує, у широкому температурному інтервалі — від 200 до 900 К. При цьому навіть в литому стані відновлення форми залишається 100%, а обернені деформації можуть бути доведені до рівня 2-3%. Це є можливим завдяки високим значенням межи плинности (висока твердість у [18]). Необоротна пластична деформація шляхом ковзання дислокацій не супроводжує мартенситну, як це має місце для нітінолу у його власній низькотемпературній області (не вище за 400 К) в литому стані, де не більше за 85% від акумульованої деформації відновлюється при пам'яті форми. У цьому розумінні, ВЕС системи TiZrHfCoNiCu є кращими за промислові стопи з ЕПФ (нітинол включно), а також розглянуті попередньо ВСПФ, демонструють якісно іншу поведінку і можуть розглядатися, як новітній клас функціональних матеріялів з пам'яттю форми.

Важливим є питання про місце цих новітніх функціональних матеріялів, високоентропійних стопів з пам'яттю форми (ВЕСПФ), серед інших ВЕС, а також деяких твердих розчинів та інтерметалідів.

Перш за все, задаймося питанням про те, чи залишиться ВЕСсистема TiZrHfCoNiCu унікальною як така, що зазнає МП та відповідно демонструє ЕПФ? Найвірогідніше, що вдасться додати певні високоентропійні сполуки до TiZrHfCoNiCu, яку можна розглядати як псевдонітинол у сенсі концентрації валентних електронів, бо окрім NiTi відомо багато інших сполук, що зазнають МП та відповідно демонструють ЕПФ. Пошук таких високоентропійних сполук має стати одним із напрямів майбутніх досліджень у цьому напрямі. Окрім інтерметалідів, існують тверді розчини на основі заліза, кобальту та титану, що визнані як стопи з пам'яттю форми. Перевагою твердих розчинів можна вважати їх набагато кращу оброблюваність, порівняно з інтерметалідами. Твердорозчинні ВЕС з пам'яттю форми (псевдозалізо, псевдокобальт, псевдотитан знову ж таки у сенсі концентрації валентних електронів) мають стати іще одним напрямом досліджень цих новітніх функціональних матеріялів.

В першу чергу, треба зазначити, що ентропія змішання для стопів системи TiZrHfCoNiCu дійсно знаходиться у високоентропійній зоні між 13,196 та 14,897 Дж.моль-1.К-1; ці значення є значно вищими порівняно з бінарними інтерметалідами та твердими розчинами. BEC-системи TiZrHfCoNiCu зі стабільною B2-структурою мають $\Delta S_{\min} = 13,211$ Дж·моль⁻¹·К⁻¹, яка є трішки нижчою за ентропію змішання аморфних еквіатомових BEC TiZrHfCoCu та TiZrHfNiCu — 13,381 Дж·моль⁻¹·К⁻¹ [20]. У той же час, ВЕС TiZrHfCoNiCu, які зазнають $B2 \leftrightarrow B19'$ -МП, мають значно вищі значення ентропії змішання — 14,252–14,897 Дж.моль-1.К-1 (заповнені кульки, рис. 1). Цілком очевидно, що зростання ентропії змішання стабілізує високоентропійні фази тільки до дифузійних фазових перетворень, в той час як бездифузійна структурна нестабільність цілком можлива. Також треба зазначити, що інтерметаліди TiZrHfCoNiCu, які зазнають $B2 \leftrightarrow B19'$ -МП, існують у дуже вузькому інтервалі e/a = 7-7, 2. Стабільні B2-інтерметаліди цього сімейства існують у значно ширшому — e/a = 6,75-7,25.

Автори даної роботи бачать одну з найближчих перспектив розвитку досліджень високоентропійних стопів з пам'яттю форми у створенні твердорозчинних стопів цього сімейства. З точки зору типів МП, які можливо використати для пам'яті форми, можна розглядати ОЦК \leftrightarrow ГЩП- та ГЦК \leftrightarrow ГЩП-мартенситні перетворення.

Наприклад, це — ОЦК \leftrightarrow ГЩП-МП у так званому псевдотитані, стопи якого вже досліджуються (виділені незаповнені квадрати на рис. 1). Структурна нестабільність у цих багатокомпонентних матеріялах з'являється цілком відповідно до границь за Петтіфором і результатів Сенкова зі співавторами (стабільні ОЦК-стопи системи TiZrHfNbTa) [12], а також Ліленстена та співавторів (стабільний ГЩП-твердий розчин) [21]. Проблемними моментами є можливість утворення ω -фази та той факт, що ріжниця в атомових розмірах δ не набагато перевищує 5%, а отже, твердорозчинне зміцнення та спротив дифузії навряд чи будуть значними. Для порівняння, двократне зміцнення у високоентропійних стопах з пам'яттю форми си-



Рис. 1. Ентальпія змішання ΔH_{mix} від ріжниці у атомових розмірах δ для високоентропійних стопів з пам'яттю форми, а також деяких інтерметалідів та твердих розчинів.

Fig. 1. Enthalpy of mixing ΔH_{mix} versus atomic size difference δ for highentropy shape memory alloys and some other intermetallics and solid solutions. стеми TiZrHfCoNiCu відбувається на тлі ріжниці у атомових розмірах δ не менше за 10,5%.

ГЦК \leftrightarrow ГЩП-МП у так званому псевдокобальті (MnFeCoNiCuXY, де X, Y — перехідні d-метали), стопи якого також досліджуються, є іще одним об'єктом пошуку. Наші попередні дослідження показали наявність ГЦК-структур в широкому інтервалі ентропій змішання та e/a, а також дво- або багатофазні стани за участю ГЦК та можливо ГЩП. Треба зазначити, що загалом у світі існує всього декілька робіт стосовно високоентропійних ГЩП-структур [3]. Близькими до псевдо-кобальту є ГЩП-стопи ТiFeCoNi, про які сповістив Цау [22]. Ентропія змішання стопів, досліджуваної нами системи MnFeCoNiCuXY, є переважно більшою за TiFeCoNi і за стоп Кантора [4, 23], що має стабільну ГЦК-структуру. Треба зазначити, що згадувані стопи псевдокобальту мають ріжницю атомових розмірів в інтервалі 6,8–9,2%, а отже, слід очікувати як твердорозчинного зміцнення, так і спротиву дифузії.

Звертає на себе увагу наявність стабільних ГЦК-структур (MnFeCoNiCuXY) так само, як і наявність стабільних ОЦК-структур (B2) (TiZrHfCoNiCu) у e/a інтервалі між 6,5 та 8,75, що за Петтіфором відповідає ГЩП-структурі (рис. 1). Очевидно, що для описання структурної та фазової стабільности цих ВЕС спрощений підхід Петтіфора [16] не є достатнім і потребує сучасного підходу із врахуванням особливостей кристалічної та електронної структури. Одним із перших кроків у цьому напряму можна вважати роботу [19], що включає опис структури ВЕС у рамках триклинної синґонії.

Слід зазначити, що зовсім недавно Лі зі співавторами [24] вдалося виготовити твердий розчин ВЕСПФ СгМпFeCoNi, який демонструє МП та ЕПФ з відновленням деформації майже 2%. Однак фазове перетворення супроводжується необоротними пластичними деформаціями на 1-5,8%. Іншими словами, відновлення форми є неповним, і зі збільшенням попередньої деформації з 0,9 до 7,6% коефіцієнт відновлення форми падає з 89 до 24%. Фактично, на даний момент єдиними ВЕСПФ, які демонструють повне відновлення форми до 2%, є багатокомпонентні інтерметалеві сполуки, що демонструють високоміцні стани у частково впорядкованому вигляді. Що стосується твердих розчинів, то у випадку [24] очевидно, що таких високоміцних станів досягнути не вдалося і саме тому одним із завдань даної роботи було збереження високої міцности за наявного МП для щонайменше реалізації TRIP-ефектів.

2. МАТЕРІЯЛИ ТА МЕТОДИ ДОСЛІДЖЕННЯ

Досліджені стопи систем на основі MnFeCoNiCu були витоплені з йодидного Ti, електролітичних Co, Ni i Cu, а також Mn, Fe, V та Cr високої чистоти в попередньо очищеному гетером арґоні. Вага зливків зазвичай становила 5–40 г. Дослідження сканувальною електронною мікроскопією проводили за допомогою сканувального електронного мікроскопа Zeiss SUPRA 55 VP з польовим емітером (FE-SEM) з поперечною роздільчою здатністю 1,2 нм, а також з використанням сканувального електронного мікроскопа Vega3 TESCAN при пришвидшувальному напруженні у 20 кВ. Температури і теплоти фазових перетворень вимірювались у Netzsch 404 F1 Pegasus® ДСК за потоку арґону 50 мл/хв. Для атестації кристалічної структури була використана рентґеноструктурна аналіза із застосуванням дифрактометра ДРОН-3М (40 кВ, 30 мА, CuK_a) і обробленням даних рентґенівської дифракції за Рітвельдовою методою (MAUD). Деформацію стиском проводили за допомогою машини Z250 компанії Zwick/Roell. Оптичну металографію виконували із застосуванням оптичного мікроскопу Zeiss Axiovert 40 у поляризованому світлі.

3. РЕЗУЛЬТАТИ ТА ЇХ ОБГОВОРЕННЯ

Відповідно до доволі успішного застосування підходу Петтіфора [16] при розробленні високоентропійної системи з мартенситним перетворенням TiZrHfCoNiCu було також зрозуміло, що пошук високоентропійних твердих розчинів з МП має відбуватися в інтервалі концентрацій валентних електронів 4-4,25 e/a для твердорозчинної системи TiZrHfNbTa. У випадку твердорозчинної системи MnFeCoNiCu та BEC на її основі пошук може відбуватися у значно ширшому інтервалі концентрації валентних електронів, а саме, 7-9,2 e/a.

Згідно з [26], параметри, що відображають колективну поведінку елементів для багатокомпонентних стопів, визначаються як: 1) ріжниця у атомових розмірах

$$\delta = 100 \sqrt{\sum_{i=1}^{n} c_i (1 - r_i / \overline{r})^2}, \text{ ge } \overline{r} = \sum_{i=1}^{n} c_i r_i, \tag{1}$$

2) концентрація валентних електронів

$$VEC = \sum_{i=1}^{n} c_i VEC_i, \qquad (2)$$

3) ентальпія змішання

$$\Delta H_{\min} = \sum_{i=1,i\neq j}^{n} \Omega_{ij} c_i c_j, \ \Omega_{ij} = 4\Delta_{\min}^{AB},$$
(3)

4) ентропія змішання за Больцманном

$$\Delta S_{\min} = -R \sum_{i=1}^{n} c_i \ln c_i, \qquad (4)$$

ТАБЛИЦЯ 1. Склади досліджуваних стопів системи на основі MnFeCoNiCu, стопів на основі стопу Кантора [4, 23, 24] та параметри, що відображають колективну поведінку їхніх складових елементів.

TABLE 1. Compositions for alloy system based upon MnFeCoNiCu, Cantor alloy [4, 23, 24] and parameters characterizing their collective behaviour.

Стоп	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Cr	Ti	V	$\Delta H_{ m mix}$,	$\Delta S_{ m mix}$,	δ,	VEC,
	ат.%								Дж/моль	Дж∕(моль∙К)	%	e/a
141	0	30	25	15	0	0	30	0	-6,78	10,32	7,57	6,6
143	10	25	22,5	17,5	10	0	15	0	-2,61	15,04	6,04	7,8
41	20	20	20	20	20	0	0	0	1,12	13,38	3,18	9
144	16,67	716,67	16,67	16,67	16,67	16,67	7 0	0	0,89	14,89	2,99	8,50
145	16,67	716,67	16,67	16,67	16,67	0	0	16,67	-0,11	14,89	3,14	8,33
Кантор [4, 23]	20	20	20	20	0	20	0	0	-2,4	13,38	3,26	7,84
Лі ¹ [24]	20	20	30	10	0	20	0	0	-2,08	12,94	3,25	8,97
Лі² [24]	20	20	35	5	0	20	0	0	-1,92	12,33	3,24	8,54
Лі ³ [24]	10	20	40	0	0	30	0	0	-1,12	10,64	2,44	12,19

де c_i та r_i — атомовий відсоток і атомовий радіюс *i*-го елементу відповідно, Δ_{\min}^{AB} — ентальпія змішання бінарних рідких стопів AB, R— газова константа.

На рисунку 1 наведено загальну залежність ентальпії змішання, розраховану за парними взаємодіями за Мієдемою [25], від ріжниці у атомових розмірах відповідно до [26].

Загальна картина на рис. 1 спонукала до пошуку твердих розчинів псевдо-кобальту, що зазнає МП у проміжку між середньоентропійними стопами з ГЩП-структурою, що були запропоновані Цау [22], та стопом Кантора [4, 23], що має стабільну ГЦК-структуру. Склади стопів із відповідними параметрами, що визначають колективну поведінку складових елементів, показані у табл. 1.

На рисунку 2 показано траєкторію руху від середньоентропійного стопу Цау (стоп 141 у табл. 1) до стопу Кантора в координатах ентропії змішання та концентрації валентних електронів.

Видно, що додавання Манґану до стопу $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ на шляху до еквіатомового стопу MnFeCoNiCu веде до очікуваного зростання ентропії змішання та концентрації валентних електронів (MnFeCoNiCuTi, puc. 1). Еквіатомовий стоп MnFeCoNiCu має ентропію змішання тотожну стопу Кантора, але значно більшу концентрацію валентних електронів (9 e/a), що відповідає чистому кобальту, який у свою чергу зазнає мартенситного перетворення типу ГЦК \leftrightarrow ГЩП.

Подальший рух здійснювався шляхом підвищення ентропії змішання у еквіатомових MnFeCoNiCuCr та MnFeCoNiCuV, яке супроводжується пониженням концентрації валентних електронів до 8,5 e/a та 8,33 e/a. Очевидно, що прибуття до стопу Кантора супроводжується пониженням ентропії змішання та пониженням концентрації валентних електронів майже до рівня вихідного стопу Ті₃₀Fe₃₀Co₂₅Ni₁₅ з ГЩП-структурою (рис. 2). Треба зазначити, що весь інтервал концентрацій валентних електронів на рис. 2 за Петтіфором є інтервалом існування саме ГЩП-структури, що справджується цілком для середньоентропійного стопу Ti₃₀Fe₃₀Co₂₅Ni₁₅ і зовсім не відповідає ГЦК-структурі стопу Кантора, де вочевидь починають спрацьовувати додаткові ефекти притаманні ВЕСам і які, судячи з усього, стабілізують ГЦК-структуру. Що стосується стопів, розроблених у роботі Лі та співавторів [24] (табл. 1), то заміщення Кобальтом Ніклю та частково Манґану привело до збільшення концентрації валентних електронів, причому для середньоентропійного стопу $Mn_{10}Fe_{20}Co_{40}Cr_{30}$ ($\Delta S_{mix} = 10,64 \ \mbox{Дж-моль}^{-1} \cdot \mbox{K}^{-1}$) ця концентрація є максимальною і саме в цьому стопі відбувається ГЦК \leftrightarrow ГЩПмартенситне перетворення, яке супроводжується пам'яттю форми [24]. Цікаво, що у стопі Цау Ті₃₀Fe₃₀Co₂₅Ni₁₅ його ГЩП-структура вочевидь не є результатом мартенситного перетворення і водночас VEC = 6,6, в той час як для середньоентропійного $Mn_{10}Fe_{20}Co_{40}Cr_{30}$ стопу саме мартенситна фаза має ГЩП-структуру при VEC = 12, 19,



Рис. 2. Ентропія змішання ΔS_{mix} від концентрації валентних електронів e/a для багатокомпонентних стопів псевдо-Со з табл. 1.

Fig. 2. Entropy of mixing ΔS_{mix} versus valence electron concentration e/a for multicomponent pseudo-Co alloys from Table 1.

що майже вдвічі більше. Таким чином, слід очікувати МП при суттєвому підвищенні концентрації валентних електронів.

Стосовно руху траєкторією від стопу Цау до стопу Кантора в координатах ентальпія змішання $\Delta H_{\rm mix}$ -ріжниця в атомових розмірах б (табл. 1) треба зазначити, що стоп Цау Ti₃₀Fe₃₀Co₂₅Ni₁₅ з ГЩПструктурою має найбільшу ріжницю у атомових розмірах ($\delta = 7,57\%$), котра зменшується до найменшої у еквіатомовому стопі MnFeCoNiCuCr ($\delta = 2,99\%$) і трохи зростає через MnFeCoNiCuV до стопу Кантора до 3,14% і 3,26% відповідно. При цьому ентальпія змішання для стопу Кантора, неґативне значення якої свідчить про сильну міжатомову взаємодію, зменшує абсолютну величину неґативних значень, причому для MnFeCoNiCu та MnFeCoNiCuCr вона навіть стає позитивною, що свідчить про значне послаблення міжатомового зв'язку та підвищення схильности до нестабільности ГЦКструктури.

Отже, однією із перших експериментальних задач було визначення кристалічної структури всіх багатокомпонентних високоентропійних стопів уздовж траєкторії від стопу Цау через базовий стоп MnFeCoNiCu до стопу Кантора. Результати аналізи за методою Ріт-



Рис. 3. Результати аналізи за методою Рітвельда (MAUD [27]) рентґенівської дифрактограми від стопу MnFeCoNiCu еквіатомового складу в литому стані: випромінення Cu K_{α} , фактори надійности $R_{wp} = 9,8\%$ при очікуваному $R_{exp} = 6,9\%$, об'ємні частки ГЦК1 — 67%, ГЦК2 — 33%, параметри ґратниці $a_{\Gamma ЦК1} = 3,621_4$ Å (об'єм на атом — $V_a = 11,873_2$ Å³), $a_{\Gamma ЦK2} = 3,623_6$ Å ($V_a = 11,894_8$ Å³).

Fig. 3. Rietveld analysis results (MAUD [27]) for x-ray data from as-cast equiatomic MnFeCoNiCu alloy: radiation CuK_{α} , $R_{wp} = 9.8\%$ at $R_{exp} = 6.9\%$, volume fractions f.c.c.1 is 67%, f.c.c.2 is 33%, lattice parameters $a_{f.c.c.1} = 3.621_4$ Å (volume per atom $V_a = 11.873_2$ Å³), $a_{f.c.c.2} = 3.623_6$ Å ($V_a = 11.894_8$ Å³).

вельда рентґенівської дифрактограми від стопу MnFeCoNiCu еквіатомового складу в литому стані показані на рис. 3.

З результатів аналізи, показаних на рисунку 3, стає очевидним, що одержаний у литому стані стоп MnFeCoNiCu еквіатомового складу є ГЦК-твердим розчином з двома фазовими складовими, які мають бути результатом дендритної ліквації, яка є дуже характерною для BEC і яка є доволі відомою дослідникам. Причому структура ГЦК1 з більшою об'ємною часткою має бути, власне, структурою дендритів, параметер ґратниці якої є меншим, а отже, міжатомова взаємодія є сильнішою для цієї структури. Зрозуміло, що структура ГЦК2 з меншою об'ємною часткою і більшим параметром ґратниці, має бути притаманною міждендритним проміжкам. Ріжниця в об'ємах на атом є доволі низькою і складає всього 0,18%.



Рис. 4. Результати аналізи мікроструктури литого стопу MnFeCoNiCu еквіатомового складу у відбитих електронах; показано склади областей, їхні середні атомові номери та параметри, що відображають колективну поведінку їхніх складових елементів.

Fig. 4. Microstructure (SEM, backscattered electrons) for as-cast equiatomic MnFeCoNiCu alloy; compositions of the observed regions, their respective average atomic number together with parameters characterizing their collective behaviour are also shown.

Для підтвердження цього, обґрунтованого рентґеноструктурною аналізою припущення, була проаналізована мікроструктура литого стопу MnFeCoNiCu еквіатомового складу. Результати показано на рис. 4. Сумісна аналіза результатів рис. 3 та 4 підтверджує наше припущення щодо структур дендритів та міждендритних проміжків. Послаблення міжатомової взаємодії для структури ГЦК2 міждендритних проміжків знайшло своє відображення у більшому параметрі ґратниці (довжині зв'язку, об'ємі на атом) та більшій позитивній ентальпії змішання порівняно з ГЦК1. Для дендритів є характерним більша ріжниця у атомових розмірах, що може свідчити про більшу викривленість ґратниці. На відміну від дендритів, склад котрих є високоентропійним (без основного елемента) твердим розчином, міждендритні проміжки є середньоентропійним твердим розчином на основі міді.

Кристалічна структура стопу Цау Ті₃₀Fе₃₀Co₂₅Ni₁₅ з ГЩПструктурою нами в цій роботі була розшифрована як упорядкована за типом TiFe₂ [28] з параметрами ґратниці a = 4,7603 Å, c = 7,7389 Å та відповідно об'ємом на атом у 12,6565 Å³. При кристалізації та-



Ofreemi	Ti	Fe	Co	Ni		
Області	ат.%					
Темна (дендрит)	32,21	33,73	24,28	9,78		
Світла (міждендритний проміжок)	30,27	26,76	24,55	18,42		

Рис. 5. Мікроструктура литого стопу $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ у відбитих електронах; показані склади дендритних областей та міждендритних проміжків.

Fig. 5. Microstructure (SEM, backscattered electrons) for as-cast $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ alloy; compositions of the observed regions are also shown.



Рис. 6. Результати аналізи за методою Рітвельда (MAUD [27]) рентґенівської дифрактограми від стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ в литому стані: випромінення CuK_{α} , фактори надійности $R_{wp} = 29\%$ при очікуваному $R_{exp} = 27\%$, об'ємні частки ГЩП (TiFe₂) — 46%, ГЦК — 54%, параметри ґратниці $a_{\GammaЩ\Pi} = 4,761_5$ Å, $c_{\GammaЩ\Pi} = 7,738_2$ Å (об'єм на атом — $V_a = 12,661_3$ Å³), $a_{\GammaЦK} = 3,636_2$ Å ($V_a = 12,019_4$ Å³).

Fig. 6. Rietveld analysis results (MAUD [27]) for x-ray data from as-cast $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22.5}Ni_{17.5}Cu_{10}Ti_{15}$ alloy: radiation CuK_{α} , $R_{wp} = 29\%$ at $R_{exp} = 27\%$, volume fractions h.c.p. (TiFe₂) is 46%, f.c.c. is 54%, lattice parameters $a_{h.c.p.} = 4.761_5$ Å, $c_{h.c.p.} = 7.738_2$ Å (volume per atom $V_a = 12.661_3$ Å³), $a_{f.c.c.2} = 3.636_2$ Å ($V_a = 12.019_4$ Å³).

кож утворюється дендритна ліквація, котру добре видно на рис. 5.

В даному випадку і дендрити, і міждендритні проміжки є високоентропійними твердими розчинами з ГЩП-структурою, параметри ґратниці яких майже не відрізняються.

Структурна та мікроструктурна характеризація стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ (табл. 1), який є проміжним між стопом Цау $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ та еквіатомовим MnFeCoNiCu, показала, що замість дендритної ліквації утворюються дві фази — ГЦК та ГЩП. Результати аналізи за Рітвельдовою методою наведено на рис. 6.

З результатів структурної аналізи представлених на рис. 6, видно, що ріжниця в об'ємі на атом між двома фазами складає 5% і тому найвірогіднішим сценарієм утворення обох фаз є дифузійний шлях після кристалізації та ліквації. Остання, скоріше за все, виступає в якості матриці для дифузійного розпаду твердого розчину на дві фази. Задля перевірки можливости подібного сценарію була досліджена мікроструктура стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ в литому стані. Результати, одержані з допомогою сканувальної елект-



Рис. 7. Результати аналізи мікроструктури $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ стопу в литому стані у відбитих електронах; показані склади фаз, їхній відповідний середній атомовий номер та параметри, що відображають колективну поведінку їх складових елементів.

Fig. 7. Microstructure (SEM, backscattered electrons) for as-cast $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22.5}Ni_{17.5}Cu_{10}Ti_{15}$ alloy; phase compositions, their respective average atomic number together with parameters characterizing their collective behaviour are also shown.

ронної мікроскопії, представлено на рис. 7.

З рисунку 7 видно, що стоп $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ в литому стані є двофазним і обидві фази є високоентропійними. У даному випадку дійсно співіснують утворені дифузійним шляхом високоентропійна інтерметалева сполука типу TiFe₂ з ГЩП-структурою (рис. 7) для якої неґативна величина ентальпії змішання, а отже, міжатомова взаємодія, є більшою та високоентропійний твердий розчин з ГЦК-структурою (рис. 7) з більшою ентропією змішання.

Перехід від еквіатомового стопу MnFeCoNiCu до еквіатомового MnFeCoNiCuCr у сенсі кристалічної структури загальної картини не змінив (рис. 8).

Так само, як і в MnFeCoNiCu, для еквіатомового MnFeCoNiCuCr має місце утворення двох ГЦК-структур, причому для ГЦК1 з більш сильною міжатомовою взаємодією (менший об'єм на атом, а отже, і менша довжина зв'язку) об'ємна частка є більшою порівня-



Рис. 8. Результати аналізи за методою Рітвельда (MAUD [27]) рентґенівської дифрактограми від стопу MnFeCoNiCuCr еквіатомового складу в литому стані: випромінення Cu K_{α} , фактори надійности $R_{wp} = 31\%$ при очікуваному $R_{exp} = 28\%$, об'ємні частки ГЦК1 — 80%, ГЦК2 — 20%, параметри ґратниці $a_{\Gamma I I K1} = 3,598_7$ Å (об'єм на атом — $V_a = 11,651_3$ Å³), $a_{\Gamma I I K2} = 3,661_4$ Å ($V_a = 12,271_0$ Å³).

Fig. 8. Rietveld analysis results (MAUD [27]) for x-ray data from as-cast equiatomic MnFeCoNiCuCr alloy: radiation $\text{Cu}K_{\alpha}$, $R_{\text{wp}} = 31\%$ at $R_{\text{exp}} = 28\%$, volume fractions f.c.c.1 is 80%, f.c.c.2 is 20%, lattice parameters $a_{\text{f.c.c.1}} = 3.598_7$ Å (volume per atom $V_a = 11.651_3$ Å³), $a_{\text{f.c.c.2}} = 3.623_6$ Å ($V_a = 12.271_0$ Å³).

но з еквіатомовим MnFeCoNiCu. Звертає увагу також значно більша, порівняно з MnFeCoNiCu, ріжниця в об'ємах на атом між ГЦК1 та ГЦК2 для MnFeCoNiCuCr — 5% порівняно з 0,18%. Вочевидь така ріжниця в об'ємах на атом має привести до розпаду так само, як це мало місце для випадку $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ (рис. 6). Мікроструктуру для литого еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr наведено на рис. 9.

Отже, у випадку литого еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr відтворюється ситуація у MnFeCoNiCu за виключенням того факту, що замість дендритної ліквації утворюються дві фази. Обидві є ГЦКтвердими розчинами, але тільки фаза зі структурою ГЦК1 (рис. 8) є високоентропійною (без елемента основи), а фаза зі структурою ГЦК2 є середньоентропійним твердим розчином на основі міді.

Розчинення цих двох фаз у один твердий розчин за нагріву якраз перед топленням та утворення їх за охолодження до температур нижче кристалізації показано на рис. 10.

На рисунку 10 два ендотермічні ефекти при нагріві та відповідні екзотермічні ефекти при охолодженні чітко видно між 1250 та



Toort						÷-	$\Delta \mathbf{\Pi}$ mix,	ΔOmix,	ο,	۷ĽC,	7
Фази				ат.%			Дж/моль	Дж∕(моль∙К)	%	e/a	
Темна	13,28	19,65	19,17	16,16	12,0	19,76	0,49	14,75	2,78	8,39	26,35
Світла	22,99	4,16	5,14	14,60	49,4	3,71	2,19	11,42	2,91	9,43	27,52

Рис. 9. Результати аналізи мікроструктури еквіатомового MnFeCoNiCuCrстопу в литому стані у відбитих електронах; показані склади фаз, їхній відповідний середній атомовий номер та параметри, що відображають колективну поведінку їхніх складових елементів.

Fig. 9. Microstructure (SEM, backscattered electrons) for as-cast equiatomic MnFeCoNiCuCr alloy; phase compositions, their respective average atomic number together with parameters characterizing their collective behaviour are also shown.

1300 К, а також між 1500 та 1600 К. Вочевидь, високотемпературні реакції є топленням і кристалізацією, а менш інтенсивні ефекти за більш низьких температур є розчиненням та утворенням двох ГЦКфаз (рис. 8, 9), що власне є проявом розшарування твердого розчину.

Перехід від литого еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr до литого еквіатомового стопу MnFeCoNiCuV шляхом заміни хрому на ванадій пройшов без особливих змін у кристалічній структурі та у способі структуроутворення. Так само, після кристалізації мало місце розшарування твердого розчину, яке привело до утворення двох ГЦК-фаз показаних на рис. 11.

З рисунку 11 видно, що має місце утворення двох ГЦК-структур, причому для ГЦК1 з більш сильною міжатомовою взаємодією (менший об'єм на атом, а отже, і менша довжина зв'язку) об'ємна частка є трохи меншою порівняно з еквіатомовим MnFeCoNiCuCr. Ріжниця в об'ємах на атом для двох ГЦК-фаз складає 5,4%, що



Рис. 10. Диференційна сканувальна калориметрія для еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr в литому стані. Швидкість нагріву ↔ охолодження 40 К/хв.

Fig. 10. Differential scanning calorimetry for as-cast equiatomic MnFeCo-NiCuCr alloy. Heating \leftrightarrow cooling rate is 40 K/min.

трохи більше порівняно з еквіатомовим MnFeCoNiCuCr.

Мікроструктури, одержані для стопу MnFeCoNiCuV еквіатомового складу в литому стані, показують дещо дрібніші мікроструктурні складові для фази із ГЦК2-структурою (рис. 12).

Насправді, єдиною якісною відмінністю для еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr в литому стані є істотне зростання міжатомової взаємодії, що відбивається у неґативному значенні ентальпії змішання величиною –1,99 Дж·моль^{–1}·К^{–1}. Судячи з усього, таке зростання не є ізотропним і тому не відбивається істотно на параметрі ґратниці ГЦК2-фази і середній об'єм на атом не зазнає істотних змін. Можливо має місце посиленої взаємодії між певними атомами, яке компенсується тим не менше по всьому багатокомпонентному ансамблю.

Пересвідчившись у загальних змінах структури та фазового складу уздовж траєкторії від ГЩП-стопу Цау до ГЦК-стопу Кантора, ми перейшли до досліджень механічних характеристик. Результати таких досліджень наведено на рис. 13.

Для стопу $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ з ГЩП-структурою та дендритною ліквацією пружня деформація закінчується межею плинності у 350 МПа і починається лінійне деформаційне зміцнення до 1797 МПа при 60% деформації. Змін у структурі помічено не було, окрім дислокаційної течії. У випадку двофазного стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$, у якому обидві фази є високоентропійними, вдалося досягти межи плинности у 900 МПа. Деформаційне



Рис. 11. Результати аналізи за Рітвельдовою методою (MAUD [27]) рентґенівської дифрактограми від стопу MnFeCoNiCuV еквіатомового складу в литому стані: випромінення CuK_a, фактори надійности $R_{wp} = 28\%$ при очікуваному $R_{exp} = 25\%$, об'ємні частки ГЦК1 — 76%, ГЦК2 — 24%, параметри ґратниці $a_{\Gamma L K 1} = 3,606_4$ Å (об'єм на атом — $V_a = 11,727_0$ Å³), $a_{\Gamma L K 2} = 3,674_6$ Å ($V_a = 12,404_3$ Å³).

Fig. 11. Rietveld analysis results (MAUD [27]) for x-ray data from as-cast equiatomic MnFeCoNiCuV alloy: radiation CuK_{α} , $R_{wp} = 28\%$ at $R_{exp} = 25\%$, volume fractions f.c.c.1 is 76%, f.c.c.2 is 24, lattice parameters $a_{f.c.c.1} = 3.606_4$ Å (volume per atom $V_a = 11.727_0$ Å³), $a_{f.c.c.2} = 3.674_6$ Å ($V_a = 12.404_3$ Å³).

зміцнення у цьому випадку має параболічний характер і при накопиченні 20% деформації напруження сягає 1970 МПа. Рентґеноструктурний аналіз навіть після параболічної деформації виявив наявність зростання ГЩП-фази (рис. 14, вставка; детальну аналізу структури мартенситу деформації буде опубліковано пізніше). На рисунку 14 показано результати оптичної металографії деформованого зразка стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$, яка показує появу мартенситних пластин у зернах, що здебільшого займала ГЦК-фаза (світла фаза на рис. 7).

Картина на рисунку 14 свідчить про утворення мартенситу індукованого напруженням у ГЦК-фазі поруч із ГЩП-фазою, утвореною дифузійним шляхом. Деформація литого еквіатомового стопу MnFeCoNiCuCr є дуже подібною до такої у литому еквіатомовому стопі MnFeCoNiCuV і відбувається шляхом досягнення межі плинности у 320 МПа та 345 МПа відповідно після чого відбувається деформаційне зміцнення із плато, яке з'являється за рахунок мартенситного перетворення індукованого напруженням. Зміцнення відбувається до 2100 МПа та 2300 МПа за досягнення 60% деформації



Фали	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	V	$\Delta H_{ m mix}$,	$\Delta S_{ m mix}$,	δ,	VEC,	7
Фази				ат.%			Дж/моль	Дж∕(моль∙К)	%	e/a	L
Темна	15,9	19,82	20,58	19,73	6,75	17,22	-1,99	14,49	3,22	8,06	26,13
Світла	23,51	2,92	2,95	13,38	55,18	2,06	2,09	10,18	2,81	9,65	27,65

Рис. 12. Результати аналізи мікроструктури еквіатомового MnFeCoNiCuCrстопу в литому стані у відбитих електронах; показані склади фаз, їхній відповідний середній атомовий номер і параметри, що відображають колективну поведінку їхніх складових елементів.

Fig. 12. Microstructure (SEM, backscattered electrons) for as-cast equiatomic MnFeCoNiCuV alloy; phase compositions, their respective average atomic number together with parameters characterizing their collective behaviour are also shown.

для MnFeCoNiCuCr та MnFeCoNiCuV відповідно. Рентґеноструктурна аналіза деформованих станів, як і у випадку з $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$, виявила утворення ГЩП-мартенситу. Таким чином, вдалося одержати зміцнені стани у високоентропійних твердих розчинах на основі MnFeCoNiCu на тлі TRIP-ефектів, зумовлених мартенситним перетворенням.

Принагідно треба зазначити, що немонотонна залежність межі плинності в ряду $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}-Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}-$ MnFeCoNiCuCr-MnFeCoNiCuV, а саме — 350 МПа-900 МПа-320 МПа-345 МПа, можна пояснити за рахунок двох чинників. Для $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ та $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ має місце найбільша ріжниця в атомових розмірах (табл. 1), яка спадає з 7,5% і 6% до 2,99% і 3,14% у MnFeCoNiCuCr та MnFeCoNiCuV відповідно, причому для MnFeCoNiCuCr межа плинности є так само трохи меншою за таку у MnFeCoNiCuV.



Рис. 13. Залежності напруження-деформація за умов стискання для стопів $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ (141), $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ (143), MnFeCoNiCuCr (144) та MnFeCoNiCuV (145) в литому стані за кімнатної температури.

Fig. 13. Stress-strain dependences at compression for $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ (141), $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22.5}Ni_{17.5}Cu_{10}Ti_{15}$ (143), MnFeCoNiCuCr (144) and MnFeCoNiCuV (145) as-cast alloys at room temperature.

Вочевидь, такий показник колективної поведінки атомів як ріжниця в атомових розмірах, який відображує спотвореність ґратниці у багатокомпонентних стопах, що розглядаються, корелює з міцністю. Також очевидним є чинник структури. У стопі Цау деформації піддається ГЩП-структура, яка вже має структуру мартенситу, яка, щоправда, утворюється дифузійним шляхом. Тим не менш, межа плинности не є високою, і великою є здатність до деформування у середньоентропійному твердому розчині $Ti_{30}Fe_{30}Co_{25}Ni_{15}$ ($\Delta S_{mix} = 10,32$ ¡Дж·моль⁻¹·K⁻¹, табл. 1), для якого, вочевидь, попри велику ріжницю у атомових розмірах спотворення ґратниці ще не викликали зміцнювального ефекту.

Перехід до двофазної структури (ГЦК + ГЩП) у високоентропійному стопі $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ ($\Delta S_{mix} = 15,04 \ Дж \cdot моль^{-1} \cdot K^{-1}$,



Рис. 14. Оптична металографія для стопу $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22,5}Ni_{17,5}Cu_{10}Ti_{15}$ (143), деформованого за кімнатної температури (поляризоване світло). На вставці у координатах інтенсивність-кут відбивання 2 Θ показано відбивання від мартенситу утвореного при деформації (*) додатково до ГЦК-фази (Δ) та ГЩП-фази (°).

Fig. 14. Optical microscopy for $Mn_{10}Fe_{25}Co_{22.5}Ni_{17.5}Cu_{10}Ti_{15}$ (143) alloy deformed at room temperature (polarized light). Inset shows x-ray diffraction pattern from stress-induced martensite obtained at room temperature deformation (*) in addition to pre-existing f.c.c. (Δ) and h.c.p. (°) ph.

табл. 1) у комбінації зі значним рівнем спотворення ґратниці $(\delta = 6\%)$ дає максимальну для цієї групи стопів міцність за пристойної деформації за кімнатної температури у 20%. Пониження спотворення ґратниці у MnFeCoNiCuCr та MnFeCoNiCuV до приблизно 3% спричиняє пониження межи плинности, але у будьякому разі є достатнім аби привести до деформаційного зміцнення щоби межа міцности не була нижчою за 2000 МПа.

4. ВИСНОВКИ

Для багатокомпонентних литих стопів на основі системи MnFeCo-NiCu на шляху від 4-компонентного середньоентропійного стопа Цау до стопу Кантора показано, що за умов збереження високоентропійности та відповідних зміцнювальних ефектів є можливість перейти від утворення хемічно неоднорідної фази з ГЩПструктурою до утворення хемічно неоднорідної фази зі структурою ГЦК через двофазний (ГЩП + ГЦК) стан і саме він забезпечує високу міцність з межею плинности на рівні 900 МПа за холодної деформації до 20%, що залучає мартенситне ГЦК-ГЩП-перетворення, викликане напруженням. У випадку деформування хемічно неоднорідної фази зі структурою ГЦК відбувається її пластична деформація разом з викликаним напруженням ГЦК-ГЩП-мартенситним перетворенням, що забезпечує межу плинности у 350 МПа за холодної деформації до 60% та межі міцности не нижче за 2000 МПа. Високоміцні стани, що поєднуються зі значною пластичністю, спричинено як кристалоструктурними чинниками, такими як тип структури, спотворення ґратниці, так і мікроструктурними особливостями, які визначаються структуроутворенням.

ЦИТОВАНА ЛІТЕРАТУРА—REFERENCES

- 1. J. W. Yeh, S. K. Chen, S. G. Lin, J. Y. Gan, T. S. Chin, T. T. Shun, C. H. Tsau, and S. Y. Chang, *Adv. Eng. Mater.*, 6: 299 (2004).
- Y. Zhang, T. T. Zuo, Z. Nang, M. C. Cao, K. A. Dahmen, P. K. Liaw, and Z. P. Lu, *Prog. Mater. Sci.*, 61: 1 (2014).
- 3. B. S. Murty, J. W. Yeh, and S. Ranganathan, *High Entropy Alloys* (Oxford: Elsevier: 2014).
- 4. B. Cantor, *Entropy*, **16**: 4749 (2014).
- 5. Y. F. Ye, Q. Wang, J. Lu, C. T. Liu, and Y. Yang, *Materials Today*, **19**: 349 (2016).
- 6. V. F. Gorban', N. A. Krapivka, and S. A. Firstov, *Phys. Metals Metallogr.*, 118: 970 (2017).
- 7. G. S. Firstov, J. Van Humbeeck, and Yu. N. Koval, *Mater. Sci. Eng. A*, **378**: 2 (2004).
- 8. G. S. Firstov, J. Van Humbeeck, and Yu. N. Koval, *J. Intel. Mater. Sys. Struct.*, 17: 1041 (2006).
- 9. J. Ma, I. Karaman, and R. D.Noebe, Int. Mater. Rev., 55: 257 (2010).
- T. Niendorf, P. Krooß, E. Batyrsina, A. Paulsen, Y. Motemani, A. Ludwig, P. Buenconsejo, J. Frenzel, G. Eggeler, and H. J. Maier, *Mater. Sci. Eng. A*, 620: 359 (2015).
- G. Firstov, Yu. Koval, J. Van Humbeeck, A. Timoshevskii, T. Kosorukova, and P. Verhovlyuk, *Shape Memory Alloys: Properties, Technologies, Opportunities* (Eds. N. Resnina and V. Rubanik) (Zurich: Trans Tech Publications: 2015), p. 207.
- 12. O. N. Senkov, J. M. Scott, S. V. Senkova, D. B. Miracle, and C. F. Woodward, *J. Alloys Comp.*, **509**: 6043 (2011).
- S. A. Firstov, T. G. Rogul', N. A. Krapivka, S. S. Ponomarev, V. N. Tkach, V. V. Kovylyaev, V. F. Gorban', and M. V. Karpets, *Russ. Metall.*, 2014: 285 (2014).
- 14. K. Y. Tsai, M. H. Tsai, and J. W. Yeh, Acta Mater., 61, Iss. 13: 4887 (2013).

- 15. G. S. Firstov, T. A. Kosorukova, Yu. N. Koval, and V. V. Odnosum, *Materials Today: Proceedings*, 2S: S499 (2015).
- 16. D. G. Pettifor, J. Phys. C: Solid State Phys., 3: 367 (1970).
- 17. S. C. Guo and T. Liu, Prog. Natural Sci.: Materials Int., 21: 433 (2011).
- 18. G. S. Firstov, T. A. Kosorukova, Yu. N. Koval, and P. A. Verhovlyuk, *Shape* memory and Superelasticity, 1: 400 (2015).
- 19. G. Firstov, A. Timoshevskii, T. Kosorukova, Yu. Koval, Yu. Matviychuk, and P. Verhovlyuk, *MATEC Web of Conferences*, **33**: 06006: (2015).
- 20. L. Q. Ma, L. M. Wang, T. Zhang, and A. Inoue, Mater. Trans., 43: 277 (2002).
- L. Lilensten, J. P. Couzinić, L. Perrière, J. Bourgon, N. Emery, and I. Guillot, Mater. Lett., 132: 123 (2014).
- 22. C.-H. Tsau, Mater. Sci. Eng. A, 501: 81 (2009).
- 23. B. Cantor, I. T. H. Chang, P. Knight, and A. J. B. Vincent, *Mater. Sci. Eng. A*, 375: 213 (2004).
- 24. J. I. Lee, K. Tsuchiya, W. Tasaki, H. S. Oh, T. Sawaguchi, H. Murakami, T. Hiroto, Y. Matsushita, E. S. Park, *Sci. Rep.*, **9**: 13140 (2019).
- 25. A. Takeuchi and A. Inoue, Mater. Trans., 46: 12: 2817 (2005).
- 26. S. Guo and C. T. Liu, Natural Sci.: Materials Int., 21: 433 (2011).
- 27. L. Lutterotti, *MAUD: Materials Analysis Using Diffraction. A Rietveld Extended Program to Perform the Combined Analysis* (Trento: University of Trento: 2015).
- E. Galvãoda da Silva, C. A. Samudio Peres, and M. McElfresh, J. Magn. Magn. Mater., 138: 63 (1994).