Синтез и сверхпроводящие свойства некоторых фаз полигидридов железа при высоких давлениях¹⁾

А. Г. Гаврилюк^(0+*×2), И. А. Троян^{(0+*}, В. В. Стружкин⁽⁰⁾, Д. Н. Трунов⁽⁰⁺, С. Н. Аксенов⁽⁰⁺, А. А. Миронович⁽⁰⁺, А. Г. Иванова^{(0+*}, И. С. Любутин^(0*)

+Институт ядерных исследований РАН, 108840 Троицк, Москва, Россия

*Институт кристаллографии им. А. В. Шубникова,

Федеральный научно-исследовательский центр "Кристаллография и фотоника" РАН, 119333 Москва, Россия

[×]Балтийский федеральный университет имени Иммануила Канта, 236041 Калининград, Россия

° Center for High Pressure Science and Technology Advanced Research (HPSTAR), 201203 Shanghai, China

Поступила в редакцию 8 августа 2023 г. После переработки 11 октября 2023 г. Принята к публикации 12 октября 2023 г.

При лазерном нагреве образца в камерах высокого давления с алмазными наковальнями выполнен экспериментальный синтез двух полигидридов железа $\text{FeH}_x(I)$ и $\text{FeH}_x(II)$ в условиях мегабарных давлений 178 и 195 ГПа и высоких температур около 700 и 2000 К соответственно. Исходным образцом служила пластинка металлического железа, обогащенного мессбауэровским изотопом Fe-57, помещенная в среду борана аммиака (BH₃NH₃). Электронные свойства соединений FeH_x исследованы с помощью измерения электрического сопротивления R(T) при высоких давлениях (180–216 ГПа) в температурном диапазоне ~8–300 К. По данным R(T) обнаружены две сверхпроводящие фазы соединений FeH_x с максимальными критическими температурами сверхпроводящего перехода $T_C \approx 25.0$ и 27.7 К. Установлено, что значение T_C в обоих гидридах линейно растет с увеличением давления с коэффициентом $dT_C/dP \sim 0.063 \pm 0.001$ К/ГПа для фазы FeH_x(I) и $dT_C/dP \sim 0.056 \pm 0.003$ К/ГПа для фазы FeH_x(II). Кроме измерений R(T), эффект сверхпроводимости в гидридах железа подтвержден рядом дополнительных методов.

DOI: 10.31857/S123456782322007X, EDN: pirnry

1. Введение. Железо – один из самых распространенных элементов на нашей планете. Фундаментальные электронные, магнитные и структурные свойства железа и его простых соединений (особенно при высоких давлениях) чрезвычайно важны как для понимания строения сильно коррелированных электронных систем, так и для исследований свойств внутренних слоев Земли.

Однако следует отметить, что до настоящего времени нет однозначного ответа на вопрос о химическом составе, строении, электронных и магнитных свойствах вещества верхней и нижней мантии и ядра Земли. Железо является одним из ключевых химических элементов в мантии и ядре Земли. Считается, что ядро Земли состоит в основном из железа с небольшой примесью никеля и других, преимущественно легких, элементов S, Si, C, O, а также водорода [1–5]. Железо также в значительной степени присутствует в слоях мантии в виде сложных оксидных соединений. Поэтому изучение структуры, магнитных и электронных свойств соединений железа, в том числе соединений железа с водородом, при высоких давлениях имеет большое значение для реконструкции строения внутренних сфер Земли, а также для понимания ее физических свойств.

Гидриды железа рассматриваются в числе возможных соединений в составе мантии и ядра Земли [1, 6-8]. Они могут сформироваться при высоких давлениях и температурах в результате реакций между железом и минералами, содержащими воду [9–11]. Однако предполагается, что в недрах Земли преобладают гидриды железа лишь с небольшим содержанием водорода FeH_x ($x \le 1$). В то же время в ряду гидридов железа с повышенным содержанием водорода FeH_x (x > 2) возможны сверхпроводящие фазы, принадлежащие к недавно открытому новому семейству высокотемпературных сверхпроводников – полигидридам металлов [12–14].

 $^{^{1)}\}mathrm{Cm.}$ дополнительный материал к данной статье на сайте нашего журнала www.jetpletters.ac.ru.

²⁾e-mail: gavriliuk@mail.ru

С момента открытия сверхпроводимости (СП) с критической температурой T_C выше 200 K в гидридах SH₃ [12, 13], LaH₁₀ [14] и YH₆ [15] началась эра поиска высокотемпературных сверхпроводников на основе полигидридов металлов [16, 17]. С 2015 года по настоящее время синтезированы следующие соединения с относительно высокими Т_C, приближающимися к комнатной температуре (см. обзоры [16, 17]), такие как: $PH_x \ c \ T_C$ выше 100 К при давлении $P = 207 \, \Gamma \Pi a$, $YH_x c T_C$ около 243 К (при $P>200\,\Gamma\Pi {\rm a}),\,{\rm Th}{\rm H}_x$ с $T_C=161\,{\rm K}$ (при $P<175\,\Gamma\Pi {\rm a}),$ PrH_x с T_C 9 К (при $P < 130 \, \Gamma \Pi a$), LaYH_x с T_C 253 К (при $P < 183 \Gamma \Pi a$), СеН_x с T_C 115–120 К (при $P < 95 \Gamma \Pi a$), SnH_x с $T_C = 70 \,\mathrm{K}$ (при $P < 200 \,\Gamma \Pi a$), Ва H_x с T_C около 20 К (при $P < 140 \,\Gamma\Pi a$), Ca H_x с T_C 215 К (при $P = 172 \, \Gamma \Pi a$), ScH_x с T_C 22.4 К (при $P = 156 \,\Gamma\Pi a$) и LuH_x с $T_C \,15 \,\mathrm{K} \,($ при $P = 128 \,\Gamma\Pi a$).

Теоретические расчеты и поиск наиболее вероятных стабильных фаз гидридов железа проводились из первых принципов на основе теории функционала плотности с использованием базиса из плоских волн и псевдопотенциалов [18, 19], эволюционного алгоритма USPEX [20, 21], методов роя частиц [22-24] и случайного поиска с использованием метода решеточной динамики в квазигармоническом приближении [25]. В этих работах были описаны структуры гидридов железа разной стехиометрии и рассчитаны области их термодинамической устойчивости. Кубический FeH может существовать при давлениях до 400 ГПа [21,25]. Гидрид Fe₃H₅ (пр. гр. P63/mmc) стабилен в диапазоне давлений 50-145 ГПа [21, 24], FeH₂ (пр. гр. *I*4/*mmm*) устойчив при 45–130 ГПа [18, 21, 24], Fe₃H₈ (пр. гр. *Рт-3т* – до 75 ГПа [21], FeH₃ (пр. гр. Pm-3m) существует выше 65 ГПа [18, 21] вплоть до 400 ГПа [20]. Согласно расчетам, в диапазоне давлений 100-240 ГПа возможно существование фаз FeH₄ в кубической (пр. гр. P2₁3), ромбической (пр. гр. Imma) и моноклинной (пр. гр. *P2*₁/*m*) модификациях [20, 22, 24]. Тетрагональные фазы Fe₃H₁₃ и FeH₅ (пр. гр. *I*4/*mmm*) стабильны в диапазоне 75–150 ГПа [21]. Выше 200 ГПа возможна ромбическая фаза FeH₅ с пр. гр. *Стса* [25]. Для FeH₆ в диапазоне давлений 35–115 ГПа предсказаны структуры моноклинной (пр. гр. C2/m) и ромбической модификаций (пр. гр. *Cmmm*) [21, 23], а также структура моноклинной фазы FeH₆ с пр. гр. C2/c, которая реализуется выше 200 ГПа [23,25]. Существование метастабильных гидридов FeH₇ и FeH₈ возможно в области мегабарных давлений 150-300 ГПа [23].

На протяжении нескольких последних десятилетий многочисленные экспериментальные работы были сосредоточены на исследовании условий образования, структуры и свойств низших гидридов железа FeH_x ($x \leq 1$) в области относительно низких давлений (до 10 ГПа) и высоких температур [26–35], а также при более высоких давлениях в *in situ* экспериментах [7, 8, 18, 36–41].

Эти экспериментальные работы показали, что помимо твердых растворов внедрения водорода в α -Fe могут существовать гидриды FeH_x ($x \leq 1$) с разным стехиометрическим составом, которые в зависимости от *P*-*T* режима можно представить в трех кристаллических модификациях:

1) Фаза *dhcp*-FeH_x ($x \le 1$) (или фаза ε' -FeH) с четырехслойной плотнейшей упаковкой из атомов Fe образуется уже при комнатной температуре и давлении 3.5 ГПа [35,36] и остается стабильной до 550 °C [26,27,34] и как минимум до 136 ГПа [8,18]. По данным мессбауэровской спектроскопии эта фаза является магнитоупорядоченной [30,42].

2) Фаза hcp-FeH_x ($x \leq 1$) (или фаза ε -FeH) [30,34] – является метастабильной промежуточной фазой, которая может сформироваться в условиях дефицита водорода при образовании dhcp-FeH_x ($x \leq 1$) из α -Fe.

3) Высокотемпературная кубическая модификация fcc-FeH_x ($x \leq 1$) (γ -фаза) со структурой типа NaCl наиболее стабильна выше 700–800 °C [27, 34, 37, 43]. Атомы водорода, занимающие межузельные позиции (пустоты) кристаллической решетки в плотноупакованных структурах FeH_x ($x \leq 1$), вызывают достаточно значительное объемное расширение, достигающее 2–3 Å³ на атом железа [31, 36].

В работе [38] моногидрид fcc-FeH ($x \approx 1$), синтезированный при P = 55 ГПа и T = 1500 К, был исследован методами рентгеновской дифракции и мессбауровской спектроскопии под давлением до 80 ГПа и при декомпрессии. Было установлено, что немагнитная кубическая фаза fcc-FeH стабильна в диапазоне 19–68 ГПа. При снижении давления до 26 ГПа зафиксировано появление магнитной компоненты указывающей на обратный переход fcc-FeH в структуру dhcp-FeH. Этот переход полностью завершается при 12 ГПа [38].

Результаты недавних экспериментальных исследований фазы FeH_x ($x \leq 1$) в диапазоне давлений 43–137 ГПа и температур 1000–2000 К [39], а также до давления 146 ГПа при температуре 3660 К [7] подтверждают существование fcc-FeH в немагнитном состоянии. При снижении давления до 7 ГПа и при охлаждении до 800 К наблюдается переход кубической фазы fcc-FeH_x (x = 0.5-1) в гексагональную

737

hcp-фазу, которая при дальнейшем охлаждении до 430 К постепенно разлагается на dhcp-FeH_{1-x} и bcc-Fe [40]. В работе [41] из измерений электрического сопротивления fcc-FeH_x (x = 0.5-1) при давлениях до 65 ГПа было установлено, что проводимость этой фазы растет с увеличением содержания водорода.

Из всех многочисленных теоретически предсказанных фаз гидридов железа FeH_x (x > 1) с более высоким содержанием водорода к настоящему времени экспериментально получены только FeH₂-*I4/mmm* при давлении 23-87 ГПа [18], FeH₃-*Pm*-3m (при $P \approx 39-160 \,\Gamma\Pi a$) [18, 19] и FeH₅-I4/mmm (при $P \approx 66 - 147 \,\Gamma \Pi a$). Эти три гидрида были синтезированы при высоких давлениях в результате лазерного нагрева поликристаллического образца железа в среде газообразного водорода, загруженного в камеры высокого давления с алмазными наковальнями. Методом синхротронной рентгеновской дифракции установлены структуры металлической подрешетки из атомов железа, содержание водорода и его кристаллографические позиции определены в результате расчетов из первых принципов, а также построены уравнения состояния исследованных гидридов железа в широком диапазоне давлений [18, 19].

Недавние теоретические исследования предсказывают сверхпроводимость для двух фаз полигидридов железа FeH₅ (пр. гр. I4/mmm) и FeH₆ (пр. гр. Cmmm) с T_c до ~ 50 K при давлениях 130–150 ГПа [19, 21, 44]. Однако расчеты, опубликованные в работах [45], опровергают возможную сверхпроводимость в фазе FeH₅ и других гидридах железа [23].

Из наших недавних исследований железа методом синхротронной мессбауэровской спектроскопии на изотопе Fe-57 (*nuclear forward scattering* – NFS или ядерно-резонансное рассеяние вперед) следует, что чистое железо в диапазоне давлений 13–241 ГПа является немагнитным при температурах 4.2–300 К [46–48].

Также недавно нами были синтезированы и подробно исследованы магнитные свойства некоторых фаз FeH_x, полученных при давлениях до 130 ГПа [49]. С помощью метода NFS обнаружены две магнитные фазы с высоким значением температуры магнитного фазового перехода и несколько немагнитных фаз FeH_x. В частности, установлено, что фаза FeH₂ имеет тетрагональную структуру (пр. гр. I4/mmm) и при давлении 82 ГПа является магнитной до температуры $T_N = 174$ К. Однако при давлениях выше 130 ГПа эта фаза становится немагнитной в диапазоне температур 4–300 К [49]. При давлении 128 ГПа обнаружена еще одна фаза FeH_x (с пока неустановленной кристаллической структурой), которая остается магнитной до комнатной и выше комнатной температуры.

Теоретические предсказания вместе с нашими предварительными результатами NFS экспериментов на ядрах Fe-57 [46, 47] дают надежду на возможность синтезировать сверхпроводящие фазы FeH_x при давлениях порядка и выше 150 ГПа. При высоких давлениях мы также можем исследовать электронные и магнитные свойства фаз FeH_x в NFS экспериментах, кристаллическую структуру в экспериментах по рентгеновской дифракции (XRD), а также транспортные и магнитные свойства в экспериментах по измерению электросопротивления и магнитной восприимчивости.

В настоящей работе выполнен последовательный синтез двух фаз полигидридов железа $\text{FeH}_x(I)$ и $\text{FeH}_x(II)$ с помощью лазерного нагрева образцов в камерах с алмазными наковальнями в два этапа до температур ~ 700 и 2000 К при давлениях 178 и 195 ГПа, соответственно. В результате синтеза обнаружено два различных соединения FeH_x со сверхпроводящими свойствами. Установлено, что одна из фаз $\text{FeH}_x(I)$ имеет критическую температуру сверхпроводящего перехода $T_C \sim 24$ К при давлении 180 ГПа, а другая $\text{FeH}_x(II) - T_C \sim 26.5$ К при давлении 195 ГПа.

2. Методика эксперимента. В данной работе полигидриды железа (FeH_x) были синтезированы в условиях высокого давления и высокой температуры методом лазерного нагрева металлического железа в камерах с алмазными наковальнями. Для синтеза полигидридов использовался исходный порошок металлического железа, обогащенного мессбауэровским изотопом Fe-57 со степенью обогащения ~ 96 %. Из исходного порошка прессовались пластинки с характерными размерами около $20 \times 10 \, (\text{мкм})^2$ и толщиной $0.3 \div 4$ мкм. Такая пластинка железа помещалась в рабочий объем камеры высокого давления с алмазными наковальнями, который затем заполнялся сублимированным боразаном (боран аммиака – BH₃NH₃). Боразан служил средой, передающей давление, и одновременно являлся источником водорода при лазерном нагреве образца (детали методики синтеза см. в [14]). После этого давление в камере поднималось до ожидаемого давления синтеза, и производился лазерный нагрев образца. При высокой температуре боразан разлагается с выделением атомарного водорода поэтапно по схеме: $\mathrm{NH}_3\mathrm{BH}_3 \rightarrow (\mathrm{NH}_2\mathrm{BH}_2)n + \mathrm{H}_2 \rightarrow (\mathrm{NHBH})n + \mathrm{H}_2 \rightarrow$ с-BN + H₂ [50]. При высокой температуре и высоком давлении этот водород вступает в реакцию с металлом, и происходит синтез высших гидридов FeH_{r} .

Известно, что исходный образец α -Fe (с ОЦК структурой) при давлении выше 13 ГПа переходит в ε -Fe фазу со структурой ГПУ (гексагональной плотноупакованной), которая стабильна до высоких давлений [51–53]. Поэтому следует ожидать, что образование полигидрида происходит из начальной фазы ε -Fe.

Величина давления измерялась по алмазной шкале [54] с помощью рамановского спектрометра на базе монохроматора Acton SP2558 с детектором CCD PIXIS-100f фирмы "Princeton Instruments". Для возбуждения рамановских спектров использовался красный лазер с длиной волны 660 нм.

Все измерения давления в камере проводились при комнатной температуре вне криостата с помощью измерения рамановских спектров от алмазной наковальни [54]. Первоначально давление устанавливалось вне криостата, а затем измерялось каждый раз, когда камера извлекалась из криостата после очередного цикла измерений электросопротивления. При каждом измерении давления записывались рамановские спектры в нескольких участках образца, чтобы оценить его разброс и возможный градиент. Установлено, что градиент давления на образце даже при максимальном давлении в каждой камере был не больше $2 \div 5 \Gamma \Pi a$. Это свидетельствует о хорошей степени гидростатичности среды боразана. Пример рамановских спектров и оценка градиента давления приведены в дополнительных материалах.

На рисунке 1 приведены микрофотографии сборки эксперимента в рабочем объеме камеры высокого давления для исходного Fe (рис. 1a), сразу после первого синтеза гидрида FeH_x(I) при давлении 180 ГПа и нагреве до температуры ~ 700 K (рис. 1b), и сразу после второго синтеза гидрида FeH_x(II) при давлении 195 ГПа и нагреве до температуры 2000 K (рис. 1c).

При первом синтезе давление возросло от 178 ГПа на исходном ε -Fe образце до 180 ГПа на синтезированном FeH_x(I) образце.

Затем камера помещалась в криостат и охлаждалась до ~ 5–8 К. Электронные свойства полученных фаз FeH_x исследовались путем измерения зависимости электрического сопротивления от температуры R(T) при высоких давлениях в диапазоне 178–216 ГПа и при сканировании температуры в пределах 8–300 К. В процессе охлаждения камеры с образцом и последующего отогрева до комнатной температуры (при заданном давлении) проводились непрерывные измерения температурной зависимости электросопротивления R(T) по 4-х контактной схеме.

Первый цикл R(T) измерений для образца FeH_x(I) (синтезированного при *P-T* условиях 178 ГПа – 700 K), был выполнен в диапазоне давлений 180–195 ГПа.



Рис. 1. (Цветной онлайн) (а) – Фотография исходного образца ε -Fe в рабочем объеме камеры до нагрева (при давлении 178 ГПа). (b) – Фото полигидрида FeH_x(I) сразу после синтеза в результате 1-го нагрева при исходном давлении 178 ГПа (давление после синтеза 180 ГПа); (c) – фото полигидрида FeH_x(II) сразу после синтеза в результате 2-го нагрева при давлении 195 ГПа. Одновременная подсветка на отражение и пропускание. Среда – боран аммиака (BH₃NH₃). Материал гаскеты – ультрадисперсный порошок Al₂O₃ с примесью эпоксидной смолы. Тоководы выполнены методом напыления золотых контактов на подложу из палладия. Размер исходного образца ε -Fe составляет 14 × 8 × 0.5 мкм

Затем, при достижении давления 195 ГПа, был выполнен второй нагрев образца до температуры порядка 2000 К с увеличенной мощностью лазерного излучения. При этом произошел второй синтез образца с образованием фазы FeH_x(II). Температура оценивалась по яркости свечения нагретой лазером области образца (с точностью ~ 100 градусов). После этого продолжились измерения R(T) зависимостей уже новой фазы до давления ~ 216 ГПа, при котором камера разрушилась.

Установлено, что после сканирования по температуре, давление на образце незначительно поднималось на величину около ~2÷5ГПа. Это значение меньше (или порядка) среднего градиента давления на образце, поэтому не влияет на основные результаты и выводы по работе.

Измерения электрического сопротивления проводились на установке с гелиевым криостатом замкнутого цикла на базе криорефрижератора SRDK-101-A11C производства фирмы "Sumitomo". В установке использовался терморегулятор Lake Shore 335, нановольтметр Keithley 2182A и источник тока Keithley 6221. Для измерений сопротивления использовался дельта-режим, который благодаря импульсному алгоритму минимизирует возможность перегрева образца при пропускании большого тока. Характерное время охлаждения камеры с образцом в криостате порядка 4.5 ч, а время отогрева до комнатной температуры около 12.5 ч.

По окончании каждого температурного цикла давление в камере дополнительно контролировалось при комнатной температуре. Стабильность давления

при температурном цикле неоднократно проверялась и составляет величину не хуже 5 ГПа.

3. Результаты экспериментов.

3.1. Аттестация исходного и синтезированного образцов методом рентгеновской дифракции. Аттестация исходного образца α -Fe при нормальном давлении была проведена методом рентгеновской дифракции с использованием Мо $K\alpha$ -излучения на дифрактометре XtaLAB Synergy-DW ($\lambda = 0.7093$ Å) (рис. 2). Измерения сравнивались со стандартом (PDF # 006-0696) [55].



Рис. 2. (Цветной онлайн) Рентгенограмма исходного образца α -Fe при атмосферном давлении и комнатной температуре. Штрих-дифрактограмма стандарта α -Fe (PDF # 006-0696) [55] показана голубым цветом. На вставках показаны изображение образца α -Fe с размерами $\sim 50 \times 30 \times 5$ мкм³ и двумерная дифрактограмма

К сожалению, мы не смогли провести *in situ* рентгеновские исследования синтезированных образцов гидридов $\operatorname{FeH}_x(I)$ и $\operatorname{FeH}_x(II)$. Однако нам удалось выполнить исследования структуры полигидридов, синтезированных в предварительном эксперименте при давлении 82 ГПа (рис. 3). Это позволило, вопервых, убедиться, что синтез полигидридов железа с насыщением водородом выше FeH₁ происходит при достаточно высоких значениях *P*-*T*, и, во-вторых, это позволило предварительно оценить нижнюю границу насыщения водородом, при которой еще нет сверхпроводимости.

В этом тестовом (предварительном) эксперименте полигидриды железа FeH_x были синтезированы по аналогичной методике в камере TD3 при давлении 77 ГПа методом лазерного нагрева пластинки железа ε -Fe в системе Fe-AB (где AB – боран аммония NH₃BH₃). После лазерного нагрева давление на образце повысилось до 82 ГПа.

Исследования кристаллической структуры методом синхротронной рентгеновской дифракции выполнены на полученном образце при давлении $\sim 82 \Gamma \Pi$ а на синхротронной станции ID27 (ESRF, Гренобль, Франция) с использованием острофокусного рентгеновского пучка диаметром ~3 мкм и длиной волны $\lambda = 0.3738$ Å. В результате двумерного сканирования снимался набор рентгеновских дифрактограмм с шагом 2-5 мкм. На рисунке 3 приведена рентгеновская дифрактограмма от области вблизи Re гаскеты. В результате анализа дифрактограмм однозначно установлено образование гидрида *I*4/*mm*-FeH₂ и, вероятно, образование гидридов *Pm*-3*m*-FeH₃ и *I*4/*mmm*-Fe₃H₁₃. Параметры кристаллической структуры этих фаз приведены в табл. 1.

Таблица 1. Параметры фаз гидри	дов железа при 82 ГПа
--------------------------------	-----------------------

Фаза/химический состав	$a, \mathrm{\AA}$	b, Å	$V, \mathrm{\AA}^3$	$V/Z, \mathrm{\AA}^3$
I4/mm-FeH ₂	2.472	8.39	51.3	12.825
Pm- $3m$ -FeH ₃	2.507	-	15.77	15.77
I4/mmm-Fe ₃ H ₁₃	2.48	17.58	107.82	17.97

Таким образом, в результате тестирования исходного образца показано, что такие размеры образца достаточны для проведения достоверных исследований структуры полигидридов железа на синхротронных источниках.

Из напих проведенных рентгеновских измерений и предыдущих NFS исследований [49] следует, что при насыщении железа водородом вплоть до FeH_{4.3} (структура *I*4/*mmm*-Fe₃H₁₃) фазы полигидрида железа все еще не являются сверхпроводящими.

Более того, в работе [49] было установлено, что фаза FeH₂ с тетрагональной структурой (пр. гр. I4/mmm) и при давлении 82 ГПа является магнитной до температуры $T_N = 174$ К. Однако при давлениях выше 130 ГПа эта фаза становится немагнитной во всем диапазоне температур 4–300 К.

3.2. Синтез и измерение электрического сопротибления полигидридов FeH_x при давлениях 178– 216 ГПа и температурах 8.2-290 K (run-4). Для вариации режимов синтеза, нами было изготовлено несколько камер высокого давления и проведено несколько серий экспериментов с попыткой синтезировать различные фазы полигидридов железа (FeH_x), и исследовать их электронные свойства. Серии экспериментов мы обозначили как run-N, где N – номер серии. Основные результаты, представленные в данной работе, были получены в сериях run-4 и run-6. Предварительно проводилось несколько R(T)измерений в чистом железе при разных давлениях,

Рис. 3. (Цветной онлайн) (a) – Двумерная дифрактограмма гидридов железа при давлении 82 ГПа; (b) – Проинтегрированная одномерная дифрактограмма. Во врезке показана фотография образца FeH_x, синтезированного в системе Fe – NH₃BH₃ в камере высокого давления с Re-гаскетой. Рефлексы индентифицированных фаз FeH₂, FeH₃ и Fe₃H₁₃ подписаны синим, красным и фиолетовым цветами соответственно

а затем при определенных давлениях осуществлялся нагрев образца в камере с попыткой синтеза полигидрида FeH_x .

Пока синтез сверхпроводящих полигидридов FeH_x удалось выполнить только в двух камерах, в двух сериях экспериментов: run-4 и run-6. Здесь мы приводим результаты экспериментов в серии run-4 при синтезе образцов при двух значениях P-T параметров: (178 ГПа – 700 К) и (195 ГПа – 2000 К).

На рисунке 1 показаны фотографии исходного образца ε -Fe железа, полигидрида FeH_x(I), полученного в режиме (178 ГПа – 700 K), и полигидрида FeH_x(II), полученного в режиме (195 ГПа – 2000 K).

Одинаковый масштаб на этих фотографиях и условия съемки позволяют сравнивать размеры образцов (и цветовые отражения) после каждого этапа Р-Т обработки. Видно, что после 1-го нагрева образец кардинально изменил свой цвет с блестящего на черный (см. рис. 1b), и немного увеличился в размере. После 2-го синтеза размер образца изменился кардинально (увеличился почти в 2 раза, см. рис. 1с), при этом сохранился темный цвет в отражающем свете. Это кардинально отличается от исходного, хорошо отражающего блестящего образца исходного железа ε -Fe. Таким образом, даже из визуальных наблюдений, очевидно, что синтез при нагреве приводит к кардинальным изменениям свойств образца. В частности, в результате синтеза происходит увеличение объема образца, что можно объяснить только увеличением насыщенности водородом полигидрида FeH_{x} .

На рисунке 4 приведены температурные зависимости сопротивления R(T) образцов $\operatorname{FeH}_x(I)$ и $\operatorname{FeH}_x(II)$ при разных давлениях. На всех зависимостях R(T) обнаружены резкие падения сопротивления, указывающие на переход образцов гидридов железа в сверхпроводящее состояние. Температурные зависимости R(T) во всем экспериментальном диапазоне температур 8–294 К показаны на рис. 4а, и в увеличенном масштабе в области температур начала перехода в сверхпроводящее состояние – на рис. 4b.

Как видно в увеличенном масштабе на рис. 4b, в области резкого падения сопротивления наблюдается "волнообразный" характер зависимости R(T), что характерно для неоднородных сверхпроводников, в которых могут присутствовать несколько сверхпроводящих фаз с близкими значениями T_C . Тем не менее, максимальное значение T_C можно легко и надежно идентифицировать с точностью не хуже 0.2 K.

На рисунке 5 приведена зависимость значения T_C от давления в полигидридах $\text{FeH}_x(\text{I})$ и $\text{FeH}_x(\text{II})$. Установлено, что с ростом давления критическая температура T_C в фазе $\text{FeH}_x(\text{I})$ растет от 24.2 К при 180 ГПа до 25 К при 192 ГПа. В фазе $\text{FeH}_x(\text{II})$ значение T_C также немного повышается от 26.7 К при 197 ГПа до 27.7 К при 216 ГПа.

3.3. Эволюция зависимостей R(T) в области перехода в СП состояние в зависимости от величины проходящего тока (run-6). Чтобы подтвердить и убедиться, что обнаруженный переход на зависимостях R(T) является переходом в СП состояние, в новой серии экспериментов (run-6) были проведены измере-





Рис. 4. (Цветной онлайн) (a) – Эволюция температурных зависимостей сопротивления R(T) полигидридов железа FeH_x(I) и FeH_x(II) с ростом давления. Для сравнения приведена зависимость R(T) для железа ε -Fe при давлении 150 ГПа в широком диапазоне температур. (b) – Температурные зависимости сопротивления R(T) в увеличенном масштабе в области начала сверхпроводящего перехода



Рис. 5. (Цветной онлайн) Барическая зависимость критической температуры перехода в сверхпроводящее состояние T_C в полигидридах железа $\text{FeH}_x(I)$ и $\text{FeH}_x(II)$

ния R(T) кривых в полигидриде $\operatorname{FeH}_x(\operatorname{II})$ в зависимости от величины проходящего тока. Этот полигидрид железа $\operatorname{FeH}_x(\operatorname{II})$ был синтезирован при давлении

Письма в ЖЭТФ том 118 вып. 9-10 2023

~ 190 ГПа и температуре ~ 2000 К. На рисунке 6 приведена температурная зависимость R(T) при минимальном токе, не влияющем на форму СП перехода. При детальном рассмотрении формы ступеньки СП перехода можно обнаружить как минимум 5 различных СП фаз с разными значениями T_C (см. рис. 6b).

На рисунке 7 приведена экспериментальная эволюция формы кривых R(T) в области перехода в СП состояние в полигидриде $\text{FeH}_x(\text{II})$ в зависимости от величины проходящего тока (рис. 7а) и зависимость значения T_c от величины тока (рис. 7b).

Из этих измерений установлено, что при увеличении проходящего тока ширина СП перехода увеличивается, а температура начала перехода (T_C) уменьшается и затем сдвигается в сторону нуля. Такое поведение является характерным для сверх-проводника.

3.4. Эволюция формы спектров микро-контактной спектроскопии (PCS) в области СП перехода (run-6). Для изучения параметров сверхпроводников можно исследовать спектры, измеренные методом



Рис. 6. (Цветной онлайн) (a) – Зависимость R(T) в образце FeH_x(II) при охлаждении и частичном медленном нагреве образца во всем экспериментальном диапазоне температур. (b) – Зависимость R(T) для образца FeH_x(II) в области СП перехода. Видно наложение нескольких ступенек от разных фаз с разными значениями T_C . Давление 192 ГПа



Рис. 7. (Цветной онлайн) (a) – Эволюция формы R(T) кривых полигидрида $\operatorname{FeH}_x(\operatorname{II})$ в зависимости от величины тока, пропускаемого через образец при давлении 192 ГПа. (b) – Зависимость температуры СП перехода T_C полигидрида $\operatorname{FeH}_x(\operatorname{II})$ при давлении 192 ГПа от величины тока. Шкала по току представлена в логарифмическом масштабе

микроконтактной спектроскопии [56] (английский термин PCS – *point-contact spectroscopy*). Описание метода можно посмотреть, например, в работе [57].

В случае контактов очень малого размера, удовлетворяющих специальным критериям (d – диаметр контактов должен быть меньше длины свободного пробега квазичастиц l) можно получать спектры PCS спектроскопии [58]. В нашем же случае, размер контактов, как правило, больше критерия, удовлетворяющего необходимым требованиям, тем не менее, можно делать измерения в рамках "диффузионного типа" контактов [57]. Такие измерения не позволяют достоверно проводить расчеты параметров сверхпроводника на основе теории, однако наличие ненулевой интенсивности PCS спектров указывает на СП состояние, и по этому критерию можно оценивать переход от СП в нормальное состояние и обратно при изменении температуры образца.

На рисунке 8 детально показана эволюция PCS спектров в полигидриде $\text{FeH}_x(\text{II})$ при давлении 192 ГПа с увеличением температуры в диапазонах 12.56–15.02 К (рис. 8а), 15.02–16.45 К (рис. 8b) и 16.45–275 К (рис. 8c). Как только спектры становятся "плоскими" – это означает, что материал перешел в нормальное состояние.

На рисунке 9 построено распределение дифференциальной проводимости (G = dI(V)/dV) в T-V области (рис. 9а) и зависимость дифференциальной проводимости $G_0(V \to 0)$ от температуры (рис. 9b). Из этих данных становится очевидным окончательное затухание PCS сигнала при $T_C \sim 18$ K. Установлено, что выше 18 K PCS сигнал отсутствует во всем



Рис. 8. (Цветной онлайн) Эволюция с ростом температуры спектров PCS (зависимость дифференциальной проводимости G = dI(V)dV от напряжения V) в полигидриде FeH_x(II) при давлении 192 ГПа (run-6): (a) – в диапазоне 12.56–15.02 K; (b) – в диапазоне 15.02–16.45 K; (c) – в диапазоне 16.45–275 К

диапазоне температур вплоть до комнатной температуры.

Таким образом, мы наблюдаем характерное для сверхпроводника температурное поведение PCS спектров в полигидриде $\text{FeH}_x(\text{II})$ при переходе через T_C , а именно: при увеличении температуры сигнал PCS постепенно затухает, а выше T_C сигнал отсутствует во всем диапазоне вплоть до комнатной температуры. Оценка значения $T_C \sim 18 \text{ K}$ из PCS спектров меньше оценки $T_C \sim 27 \text{ K}$ из R(T) зависимости и соответствует примерно середине ступеньки на R(T) зависимости.

3.5. Обработка изображений образца (run-6) и оценка уравнения состояния $V_{Fe}(P)$. По микрофотографиям высокого разрешения можно вычислить видимую площадь образца (S) в камере высокого давления. Из экспериментальной барической зависимости S(P) мы построили барическую зависимость удельного объема, приходящегося на один атом железа $V_{Fe}(P)$ как в исходном железе (ε -Fe), так и в син-

тезированных полигидридах (FeH $_x$) при росте давления и в процессе синтеза.

Объем образца в форме кусочка фольги в зависимости от условий сжатия и синтеза наиболее вероятно зависит от его площади степенным образом $V \sim S^{\alpha}$. Так, например, при условии изотропного образца и гидростатических условий сжатия, объем образца зависит от площади как $V \sim S^{3/2}$. В случае, когда при сжатии рабочие поверхности наковален сдвигаются (в направлении нормали к плоскости образца) намного меньше, чем боковое сжатие (вследствие движения материала гаскеты), объем образца зависит от площади как $V \sim S^1$. В действительности, показатель степени α имеет, скорее всего, некое промежуточное значение. Выбор реальной зависимости можно получить из экспериментальных рентгеноструктурных данных.

После проведения измерений, мы сравнили экспериментальные данные с рентгеновскими данными и с теоретическими результатами, как по чистому желе-



Рис. 9. (Цветной онлайн) Распределения дифференциальной проводимости (G = dI(V)/dV) в T-V области (a), и зависимость дифференциальной проводимости G_0 при нулевом напряжении ($V \rightarrow 0$) от температуры (b) в полигидриде FeH_x(II) при давлении 192 ГПа. На рисунке (a) красный и синий цвет показывают, соответственно, большую или меньшую дифференциальную проводимость

зу [59], так и по структурам FeH₅ [19] и FeH₆ (пр. гр. C2/c) [24]. Оказалось, что в данной серии экспериментов объем подчиняется зависимости $V \sim S^1$ как при подъеме давления (без нагрева), так и при синтезе гидридов.

На рисунке 10 приведена барическая зависимость удельного объема (на атом железа) в полигидридах $\operatorname{FeH}_x(I)$ и $\operatorname{FeH}_x(II)$ в модели, когда $V \sim S^1$ как при изменении давления без нагрева, так и при лазерном нагреве при синтезе гидридов.

Таким образом, оказалось, что объем $V_{\rm Fe}$ меняется пропорционально видимой площади $V \sim S^1$ как при увеличении давления, так и при очередном синтезе в результате лазерного нагрева. При сравнении с теоретическими расчетами оказалось, что удельный объем на атом железа в фазе FeH_x(I) соответствует фазе FeH₅ (пр. гр. I4/mmm) [19], а в фазе FeH_x(II) соответствует структуре FeH₆ (пр. гр. C2/c) [24]. Детали расчетов по этому разделу приведены в дополнительных материалах.

4. Обсуждение результатов. Настоящие эксперименты, а также недавние NFS эксперименты [49] показали, что тип фазы полигидрида FeH_x очень чувствителен к условиям синтеза. В данной работе синтез проводился путем нагрева образца мощным лазерным пучком (длина волны около 1 мкм) отдельными импульсами длительностью 0.3 с. Лазерное пятно было существенно меньше размера образца, поэтому синтез осуществлялся многократными короткими импульсами в различных частях образа.

Поскольку пятно лазера еще имеет неоднородную интенсивность по радиальной координате, то в про-



Рис. 10. (Цветной онлайн) Барическая зависимость удельного объема на атом железа в полигидридах $\operatorname{FeH}_x(I)$ и $\operatorname{FeH}_x(II)$ в рамках 1-й модели, когда $V \sim S^1$ как при изменении давления, так и при лазерном нагреве. Для сравнения на график нанесены значения удельного объема из экспериментальных данных для фаз ε -Fe [59], FeH₂, FeH₅ [18, 19] и из теоретических расчетов для гипотетической сверхпроводящей фазы FeH₆ (C2/c) [24]

цессе нагрева возникает большой градиент температуры по образцу. Очевидно, что это приводит к синтезу нескольких фаз FeH_x (с близкими значениями x), которые демонстрируют сложный характер перехода в сверхпроводящее (и/или магнитное [49]) состояние.

В результате вместо резкой ступеньки на зависимости R(T) при падении сопротивления в области T_C образуется несколько волнообразных спадов, соответствующих наличию нескольких фаз с немного разным значением T_C .

В итоге в данном эксперименте в области мегабарных давлений 178–216 ГПа впервые синтезированы и изучены сверхпроводящие фазы двух полигидридов железа FeH_x(I) и FeH_x(II). Максимальная критическая температура в полигидриде FeH_x(I) примерно равна $T_C \sim 25$ К при давлении 192.8 ГПа, а в полигидриде FeH_x(II) максимальное значение T_C составляет ~ 27.7 К при давлении 215.8 ГПа. В исследованной области давлений значение T_C линейно растет с увеличением давления в обеих фазах гидридов с коэффициентом $dT_c/dP \sim 0.063 \pm 0.001$ К/ГПа для FeH_x(I) и $dT_c/dP \sim 0.056 \pm 0.003$ К/ГПа для FeH_x(II).

Из наших предыдущих рентгеновских и NFS [49] исследований следует, что сверхпроводимость не возникает в полигидридах железа при насыщенности образца водородом вплоть до FeH₄.

В соответствии с данными по фазовым *P-T*диаграммам и диапазонам устойчивости различных фаз, теоретически рассчитанными в работе [25], в диапазоне давлений 170–220 ГПа могут быть стабильны фазы *I4/mmm*-FeH₅, а также *C2/c*-FeH₆ при T < 500 К или фаза *Cmmm*-FeH₆ при T > 500 К. Мы предполагаем, что полученные в нашей работе сверхпроводящие фазы (FeH_x(I) и FeH_x(II)) могут соответствовать структуре FeH₅ (пр. гр. *I4/mmm*) или (и) структуре FeH₆ (пр. гр. *Cmmm* или *C2/c*), предсказанным в работе [21], или их дефектным модификациям. Возможны также смеси этих фаз или смеси их дефектных модификаций.

Согласно теории [21], эти структуры должны быть стабильны при давлениях выше 140 ГПа, что соответствует нашему эксперименту.

Однако значение T_C , полученное в эксперименте (25–28 K), оказалось почти вдвое меньше предсказанного (47 K) для структур FeH₅ и FeH₆ [21]. Это может быть связано как с отличием синтезированных в данной работе структур от FeH₅ и FeH₆, предсказанных в работе [21], так и с возможной неточностью теоретических вычислений T_C [21]. Данный результат требует дополнительного исследования. Но сам факт появления сверхпроводимости в полигидридах железа при давлениях выше 150 ГПа подтверждается нашими экспериментами.

Полученные результаты очень важны как с фундаментальной точки зрения физики полигидридов металлов, их магнетизма и сверхпроводимости, так и с точки зрения физики Земли и земного магнетизма. Мы планируем дальнейшие эксперименты по измерению транспортных свойств, магнитной восприимчивости, спектров комбинационного рассеяния, а также по изучению структуры сверхпроводящих фаз FeH_x, и теоретический анализ результатов.

Работа была выполнена главным образом при поддержке гранта Российского научного фонда #21-12-00344. Юстировочная система рамановской установки, используемой при подготовке экспериментальных сборок, была создана при поддержке Министерства науки и высшего образования в рамках выполнения работ по гранту # 075-15-2021-1362. При подготовке зарядки образцов для эксперимента использовалось оборудование ЦКП "Ускорительный центр нейтронных исследований структуры вещества и ядерной медицины" Института ядерных исследований РАН. Предварительные рентгеноструктурные исследования, а также часть сборок камер высокого давления для измерения электросопротивления выполнены в рамках выполнения работ по Государственному заданию ФНИЦ "Кристаллография и фотоника" с использованием оборудования ЦКП.

Мы также благодарим европейский синхротрон ESRF (Гренобль, Франция) за использование оборудования станции ID-27 для измерения синхротронной рентгеновской дифракции, а также М. Мезуара и В. Свитлых за помощь при работе на станции ID-27.

- D. Y. Pushcharovsky, Geochemistry International 57, 941 (2019).
- K. D. Litasov and A. F. Shatskiy, Russian Geology and Geophysics 57, 22 (2016).
- Z.G. Bazhanova, V.V. Roizen, and A.R. Oganov, Phys.-Uspekhi 60, 1025 (2017).
- K. D. Litasov, Z. I. Popov, P. N. Gavryushkin, S. G. Ovchinnikov, and A. S. Fedorov, Russian Geology and Geophysics 56, 164 (2015).
- K. Hirose, B. Wood, and L. Vočadlo, Nat. Rev. Earth Environ. 2, 645 (2021).
- S. Tagawa, N. Sakamoto, K. Hirose, S. Yokoo, J. Hernlund, Y. Ohishi, and H. Yurimoto, Nat. Commun. 12, 2588 (2021).
- S. Tagawa, H. Gomi, K. Hirose, and Y. Ohishi, Geophys. Res. Lett. 49, e2021GL096260 (2022).
- N. Hirao, T. Kondo, E. Ohtani, K. Takemura, and T. Kikegawa, Geophys. Res. Lett. **31**, L06616-1 (2004).
- Y. He, D.Y. Kim, V.V. Struzhkin, Z.M. Geballe, V. Prakapenka, and H.-k. Mao, Sci. Bull. 68(4), 1567 (2023).
- M. J. Walter, National Science Review 8, nwab007 (2021).
- H. Mao and W.L. Mao, Matter and Radiation at Extremes 5, 038102 (2020).

- A.P. Drozdov, M.I. Eremets, I.A. Troyan, V. Ksenofontov, and S.I. Shylin, Nature 525, 73 (2015).
- I. Troyan, A. Gavriliuk, R. Rüffer, A. Chumakov, A. Mironovich, I. Lyubutin, D. Perekalin, A. P. Drozdov, and M. I. Eremets, Science **351**, 1303 (2016).
- M. Somayazulu, M. Ahart, A. K. Mishra, Z. M. Geballe, M. Baldini, Y. Meng, V. V. Struzhkin, and R. J. Hemley, Phys. Rev. Lett. **122**, 027001 (2019).
- I.A. Troyan, D.V. Semenok, A.G. Kvashnin et al. (Collaboration), Advanced Materials **2006832** (2021).
- D. Wang, Y. Ding, and H.-K. Mao, Materials 14, 7563 (2021).
- 17. I.A. D. V. Semenok, A.G. Troyan, Ivanova, Kvashnin, D. Zhou, A. V. Sadakov, AG Sobolevskiy, V.M. Pudalov, I.S. Lyubutin, O. A. and A.R. Oganov, Physics-Uspekhi 65, 748 (2022).
- C. M. Pépin, A. Dewaele, G. Geneste, P. Loubeyre, and M. Mezouar, Phys. Rev. Lett. **113**, 265504 (2014).
- 19. C. M. Pépin, Science **357**, 382 (2017).
- Z. G. Bazhanova, A. R. Oganov, and O. Gianola, Phys.-Uspekhi 55, 489 (2012).
- A.G. Kvashnin, I.A. Kruglov, D.V. Semenok, and A.R. Oganov, J. Phys. Chem. C 122, 4731 (2018).
- F. Li, D. Wang, H. Du, D. Zhou, Y. Ma, and Y. Liu, RSC Adv. 7, 12570 (2017).
- N. Zarifi, T. Bi, H. Liu, and E. Zurek, J. Phys. Chem. C 122, 24262 (2018).
- S. Zhang, J. Lin, Y. Wang, G. Yang, A. Bergara, and Y. Ma, J. Phys. Chem. C 122, 12022 (2018).
- D.N. Sagatova, P.N. Gavryushkin, N.E. Sagatov, I.V. Medrish, and K.D. Litasov, JETP Lett. 111, 145 (2020).
- V.E. Antonov, I.T. Belash, V.F. Degtyareva, E.G. Ponyatovskii, and V.I. Shiryaev, Sov. Phys. Dokl., Engl. Transl. 25, 490 (1980).
- V. E. Antonov, I. T. Belash, and E. G. Ponyatovsky, Scr. Mater. 16, 203 (1982).
- V.E. Antonov, I.T. Belash, E.G. Ponyatovskii, V.G. Thiessen, and V.I. Shiryaev, Phys. Status Solidi A 65, K43 (1981).
- V.E. Antonov, I.T. Belash, V.F. Degtyareva, D.N. Mogilyansky, B.K. Ponomarev, and V.S. Shekhtman, Sov. Phys. Dokl. 14, 371 (1989).
- V.E. Antonov, K. Cornell, V.K. Fedotov, A.I. Kolesnikov, E.G. Ponyatovsky, V.I. Shiryaev, and H. Wipf, J. Alloys Compounds 264(1–2), 214 (1998).
- V.E. Antonov, M. Baier, B. Dorner, V.K. Fedotov, G. Grosse, A.I. Kolesnikov, E.G. Ponyatovsky, G. Schneider, and F.E. Wagner, J. Phys. Condens. Matter 14, 6427 (2002).
- Y. Fukai, M. Yamakata, and T. Yagi, Z. Für Phys. Chem. 179, 119 (1993).

- H. Saitoh, A. Machida, H. Sugimoto, T. Yagi, K. Aoki, and K. Aoki, J. Alloys Compd. **706**, 520 (2017).
- M. Yamakata, T. Yagi, W. Utsumi, and Y. Fukai, Proc. Jpn. Acad. Ser. B 68, 172 (1992).
- I. Choe, R. Ingalls, J. M. Brown, Y. Sato-Sorensen, and R. Mills, Phys. Rev. B 44, 1 (1991).
- J. V. Badding, R. J. Hemley, and H. K. Mao, Science 253, 421 (1991).
- K. Sakamaki, E. Takahashi, Y. Nakajima, Y. Nishihara, K. Funakoshi, T. Suzuki, and Y. Fukai, Phys. Earth Planet. Inter. **174**, 192 (2009).
- O. Narygina, L. Dubrovinsky, C. McCammon, A. Kurnosov, I. Kantor, V.B. Prakapenka, and N. Dubrovinskaia, Earth Planet. Sci. Lett. **307**, 409 (2011).
- C. Kato, K. Umemoto, K. Ohta, S. Tagawa, K. Hirose, and Y. Ohishi, Am. Mineral. 105, 917 (2020).
- A. Machida, H. Saitoh, T. Hattori, A. Sano-Furukawa, K. Funakoshi, T. Sato, S.I. Orimo, K. Aoki, and K. Aoki, Sci. Rep. 9, 12290 (2019).
- K. Ohta, S. Suehiro, K. Hirose, and Y. Ohishi, Comptes Rendus Geosci. 351, 147 (2019).
- J. Ying, J. Zhao, W. Bi, E. E. Alp, Y. Xiao, P. Chow, G. Shen, and V.V. Struzhkin, Phys. Rev. B 101, 020405(R) (2020).
- E. C. Thompson, A. H. Davis, W. Bi, J. Zhao, E. E. Alp, D. Zhang, E. Greenberg, V. B. Prakapenka, and A. J. Campbell, Geochem. Geophys. Geosyst. 19, 305 (2018).
- A. Majumdar, J. S. Tse, M. Wu, and Y. Yao, Phys. Rev. B 96, 201107(R) (2017).
- C. Heil, G. B. Bachelet, and L. Boeri, Phys. Rev. B 97, 214510 (2018).
- A. Gavriliuk, I. Trojan, S. Aksenov, O. Leupold, I. Sergeev, H. Wille, A. Mironovich, I. Lyubutin, and V. Struzhkin, EPSC-DPS Joint Meeting 2019 13, EPSC-DPS2019-886 (2019).
- 47. I.S. Lyubutin, I.A. Troyan, and A.G. Gavrilyuk, XVI International Conference Mössbauer Spectroscopy and its Applications, XVII ICMSA, 5-9 September, Ekaterinburg, Russia (2022), p.69.
- A. G. Gavriliuk, V. V. Struzhkin, S. N. Aksenov, A. A. Mironovich, I. A. Troyan, A. G. Ivanova, and I. S. Lyubutin, JETP Lett. 117, 126 (2023).
- A. G. Gavriliuk, V. V. Struzhkin, S. N. Aksenov, A. G. Ivanova, A. A. Mironovich, I. A. Troyan, and I. S. Lyubutin, JETP Lett. 116, 804 (2022).
- Yu. V. Kondrat'ev, A. V. Butlak, I. V. Kazakov, and A. Y. Timoshkin, Thermochimica Acta 622, 64 (2015).
- H.-K. Mao, W.A. Bassett, and T. Takahashi, J. Appl. Phys. 38, 272 (1967).
- N. V. Barge and R. Boehler, High Pressure Research 6, 133 (1990).
- R. Boehler, N.v. Bargen, and A. Chopelas, J. Geophys. Res. 95, 21731 (1990).

Письма в ЖЭТФ том 118 вып. 9-10 2023

- 54. Y. Akahama and H. Kawamura, J. Appl. Phys. 100, 043516 (2006).
- 55. H.E. Swanson, R.K. Fuyat, and G.M. Urginic, Natl. Bur. Stand. (U.S.) IV, 3 (1955).
- D. Daghero and R. S. Gonnelli, Supercond. Sci. Technol. 23, 043001 (2010).
- 57. Z.-Y. Cao, H. Jang, S. Choi, J. Kim, S. Kim, J.-B. Zhang, A.S. Sharbirin, J. Kim, and T. Park, NPG Asia Mater. 15, 5 (2023).
- S. A. Kuzmichev and T. E. Kuzmicheva, Low Temp. Phys. 42, 1008 (2016).
- 59. N. Hirao, Y. Akahama, and Y. Ohishi, Matter and Radiation at Extremes 7, 038403 (2022).