

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ ЗВЁЗДЫ (Am-звезды) — подтипа химически неизменных звёзд верхней части главной последовательности Герцшпрунга — Ресселла диаграммы. М. з. расположены в области спектральных классов F5 — A5, однако границы несколько размыты. Признак, по к-рому классифицируются М. з., — уменьшенное содержание в их атмосферах Ca и (или) Sc и (или) увеличенное содержание элементов группы железа. Спектральные исследования показывают, что в подавляющем большинстве случаев М. з. являются членами двойных звёздных систем.

МЕТАЛЛИЧЕСКИЕ СТЕКЛА (метглассы) — разновидность аморфных металлов, аморфные сплавы с металлич. типом проводимости, к-рые не имеют дальнего порядка в пространств. расположении атомов и характеризуются макроскопич. коэф. сдвиговой вязкости $\eta \geq 10^{14} - 10^{15}$ Па. Их изготавливают в виде плёнок, лент и проволок с помощью спец. техн. приёмов (закалка из расплава при типичных скоростях охлаждения $\sim 10^6$ К/с, термич. напыление или катодное распыление в вакууме на охлаждаемую подложку и т. д.), к-рые ведут к быстрому затвердеванию сплавляемых компонентов в относительно узком температурном интервале около т. н. температуры стеклования T_g .

М. с. обладают уникальным сочетанием высоких механич., магн., электрич. и коррозионных свойств [1—8].

М. с. исключительно тверды и обладают высокой прочностью на растяжение; напр., предел текучести σ_y для М. с. Fe₈₀B₂₀ достигает $3,6 \cdot 10^9$ Н/м² (370 кгс/мм²) [5], что намного превосходит значение σ_y лучших сталей; по этой причине М. с. применяют для армирования в композит. материалах (композитах).

По магн. свойствам М. с. подразделяются на два технологически важных класса. М. с. класса «Ферромагнитный переходный металл» (Fe, Co, Ni, в количестве 75—85%) — неметалл (B, C, Si, P—15—25%) — являются магнитно-мягкими материалами с незначительной коэрцитивной силой H_c ввиду отсутствия магн.-кристаллич. анизотропии (наблюдаемая макроскопич. магнитная анизотропия обусловлена при ненулевой магнитострикции внутри или внеш. напряжениями, к-рые могут быть снижены при отжиге, а также наведённой анизотропией в расположении пар соседних атомов). Магнитная атомная структура осн. состояния таких систем может быть представлена в виде совокупности параллельно ориентированных локализованных магн. моментов при отсутствии трансполяции. периодичности в их пространств. размещении, причём благодаря эффектам локального окружения магн. моменты ионов по своей величине могут флюктуировать (см. Аморфные магнетики). М. с. этого класса имеют почти прямоугольную петлю гистерезиса магнитного с высоким значением индукции насыщения B_s , что в сочетании с высоким уд. электрич. сопротивлением ρ , следовательно, низкими потерями на вихревые токи делает М. с. по сравнению с электротехн. сталью более предпочтительными при применении, напр., в трансформаторах [6].

Сравнительные характеристики нек-рых кристаллич. и зарубежных аморфных магнитно-мягких сплавов [2] (а также одного из отечеств. М. с. 94 ЖСР — А на основе железа [8]) приведены в таблице.

М. с. класса «редкоземельный элемент — переходный d-металл», обычно приготавливаемые в виде плёнок с помощью катодного распыления, в ряде случаев (Gd — Co, Gd — Fe) обнаруживают коллинеарную ферромагн. структуру со свойствами, перспективными для создания устройств с памятью на цилиндрических магнитных доменах (ЦМД), напр. низкой намагниченностью насыщения M_s и высокой анизотропией, перпендикулярной плоскости плёнки [3]. В большинстве др. случаев сильная локальная одноионная анизотропия со случайным распределением осей лёгкого намагничивания, присущая редкоземельным ионам с ненулевым орбитальным

Сравнительная характеристика некоторых магнитно-мягких кристаллических и аморфных сплавов (при 300 К)

| | Состав (в %), марка | B_s , Тл | T_c^* , °C | H_c , А/м | ρ , мкОм·см |
|------------------------|--|------------|--------------|-------------|------------------|
| Кристаллические сплавы | | | | | |
| | 80 Ni, 16 Fe, 4 Mo, молибденистый пермаллой | 0,78 | 460 | 1,99 | 55 |
| | 80 Ni, 20 Fe, супермаллой | 0,82 | 400 | 0,40 | 65 |
| | 50 Ni, 50 Fe, дельтамакс | 1,80 | 480 | 7,96 | 45 |
| | 96,8 Fe, 3,2 Si, трансформаторная сталь текстурированная | 2,03 | 730 | 39,80 | 50 |
| Аморфные сплавы | | | | | |
| | Fe ₇₀ Co ₁₀ Si ₁₀ B ₁₀ | 0,67 | 430 | 0,80 | 134 |
| | Fe ₄₀ Ni ₁₀ P ₁₄ B ₈ , метгласс**—2826 | 0,82 | 247 | 1,59 | |
| | Fe ₈₀ P ₁₀ C ₅ B ₁ , метгласс — 2615 | 1,49 | 292 | 3,98 | 150 |
| | Fe ₈₀ B ₂₀ , метгласс — 2605 | 1,60 | 374 | 3,18 | 140 |
| | 94 ЖСР — А | 1,60 | 370 | 4,70 | 125 |

* T_c — температура перехода в парамагнитное состояние (Кюри точка).

** Метгласс — зарегистрированная торговая марка корпорации Allied Chemical Corporation.

моментом, обычно приводит в М. с. этого класса к хаотич. неколлинеарной структуре типа спинового стекла.

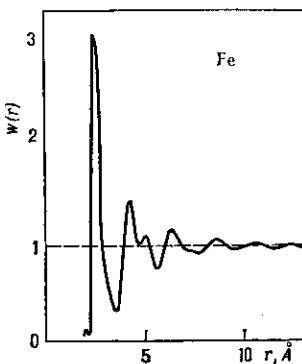
Из электрич. свойств М. с. наиб. существенны большая величина остаточного электрич. сопротивления (обычно в 2—4 раза больше, чем у кристаллич. аналогов) и малое значение температурного коэф. сопротивления ($1/\rho(d\rho/dT) = 10^{-4} - 10^{-5}$ К⁻¹ (вне температурного интервала протекания процессов структурной релаксации и кристаллизации).

Ряд М. с. класса «переходный металл — неметалл» с добавками Cr и P обнаруживает исключит. коррозионную стойкость в агрессивных средах, превышающую на неск. порядков стойкость нержавеющих сталей [3,7]. Неупорядоченность атомной структуры М. с. является также причиной высокой стойкости их свойств к воздействию радиации.

Аморфная структура М. с., являясь метастабильной, обладает очень большим временем жизни. Напр., оценки временного интервала эксплуатации, определяемого началом процесса кристаллизации, дают для одного из наименее стабильных М. с. Fe₈₀B₂₀ ок. 550 лет при 175 °C и 25 лет при 200 °C [2].

Свообразие физ. свойств М. с. является следствием аморфности их структуры (её хим. гомогенности, отсутствия межъёренных границ и линейных дефектов типа дислокаций). На рентгено-, электроно- и нейтронограммах М. с. имеется неск. диффузных гало, к-рые описываются с помощью функции радиального распределения атомов (ФРРА) $4\pi r^2\rho(r)$, где $\rho(r)$ — усреднённая атомная плотность на расстоянии r от случайного, выбранного за начало отсчёта атома (рис.). ФРРА не даёт полной информации о расположении атомов в трёхмерном пространстве, однако в сочетании с др. методами (исследованием тонкой структуры рентг. спектров поглощения, аннигиляцией позитронов и т. д.) она даёт возможность отобрать те структурные модели М. с.,

Нормированная функция радиального распределения атомов $W(r) = 4\pi r^2\rho(r)/4\pi r^2\rho_0$ (ρ_0 — средняя атомная плотность вещества) для аморфного железа [9].



к-рые лучше всего соответствуют эксперим. данным. Сходство ФРРА для аморфного и жидкого состояний, особенно на больших и ср. расстояниях, позволило на первых порах использовать для одноатомных М. с. модель случайной плотной упаковки твёрдых сфер, в своё время предложенную Дж. Д. Берналом (J. D. Bernal) для