

НФИМ отличается неупорядоченностью и неколлинеарностьюмагн. моментов.

Физ. свойства А. м. специфичны, напр. переводмагнетика в аморфное состояние вызывает, как правило, снижение темп-ры магнитного фазового перехода в парамагн. состояния. Флуктуации обменных взаимодействий в случае амбрфного ФМ увеличивают скорость снижения спонтанной намагниченности при увеличении

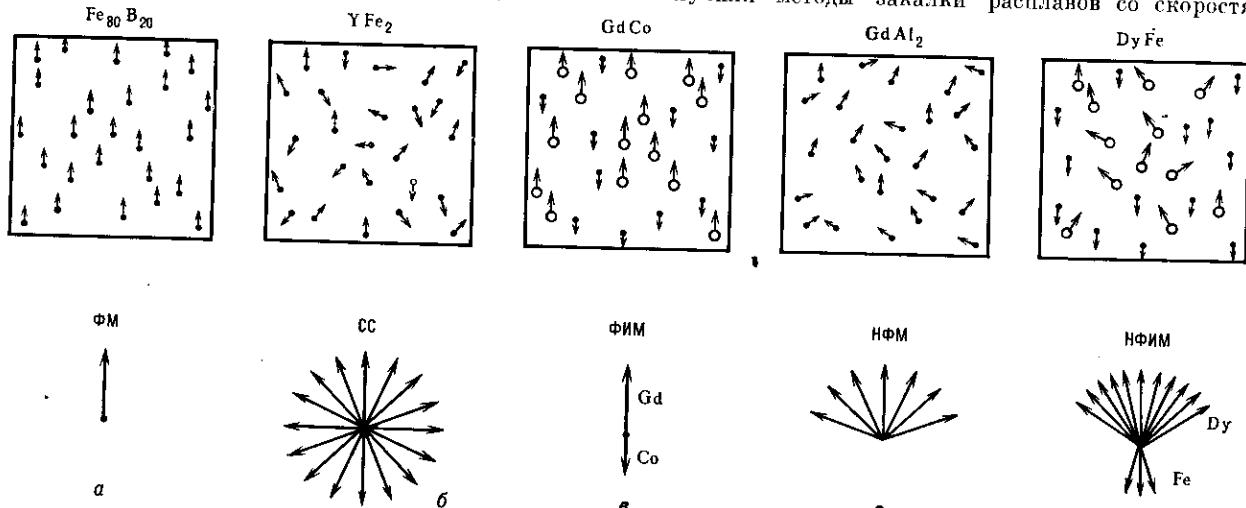


Рис. 1. Типы магнитных структур аморфных магнетиков: *а* — ферромагнитная; *б* — спиновое стекло; *в* — ферримагнитная; *г* — неоднородная ферромагнитная; *д* — неоднородная ферримагнитная. Точки и кружки обозначают места локализации атомных магнитных моментов: в структурах ФМ и СС точки — атомы железа; в структуре ФИМ — атомы кобальта, кружки — атомы гадолиния; в структурах НФМ точки — атомы гадолиния; в структуре НФИМ — атомы железа, кружки — атомы диспрозия.

темп-ры. Энергетич. спектр элементарныхмагн. возбуждений аморфного ФМ имеет «ротонный» характер (см. Квазичастица), т. е. существует минимум энергии при значении волнового числа, определяемом характерным размером неоднородности структуры. Низкотемпературная «магнитная» часть теплоёмкости некоторых редкоземельных А. м. линейно зависит от темп-ры.

При идеальной изотропии аморфного вещества макроскопич.магн. анизотропия в нём отсутствует. Однако локальная магн. анизотропия, возникающая, напр., от анизотропии локального внутриструктурного поля, оказывает важное влияние на магн. свойства А. м. Так, квазичтивная сила аморфного ФМ увеличивается очень резко, когда энергия одиночной локальной анизотропии становится сравнимой с энергией обменного взаимодействия. Это явление используют для создания магнитно-жёстких А. м. Реальные А. м. не являются макроскопически изотропными из-за различных, гл. обр. технол., причин и обычно обладают макроскопич. магн. анизотропией.

Сравнение магнитных свойств некоторых кристаллических и аморфных сплавов (300К)

Сплавы	Состав	$4\pi M$, Тл	T_K , °C	H_c , А/м	$\lambda_S \cdot 10^4$
Кристаллические	Ni (80%) Fe (16%) Mo (4%)	0,78	460	2	-0
	Ni (80%) Fe (20%)	0,82	400	0,4	-0
	Ni (50%) Fe (50%)	1,60	480	8	40
	Fe (96,8%) Si (3,3%)	2,03	730	40	4
Аморфные	$Fe_{80}Co_{12}P_{16}B_8Al_2$	0,63	260	1,2	-0
	$Fe_{80}P_{14}B_6$	1,36	344	8	26
	$Fe_{80}P_{16}C_3B_1$	1,49	292	4	30
	$Fe_{80}B_{20}$	1,60	374	3,2	30

Примечание: $4\pi M$ — магнитная индукция; T_K — темп-ра Юри; H_c — квазичтивная сила; λ_S — магнитострикция насыщения.

В аморфных ФМ и ФИМ наблюдаются разл. типы доменных структур, включая цилиндрич.магн. домены. Магнитострикции аморфных ФМ и их кристаллич. аналогов сравнимы [2].

Методы получения А. м. основываются на том или ином способе фиксации неупорядоченного атомного состояния вещества. Наибольшее распространение получили методы закалки расплавов со скоростями

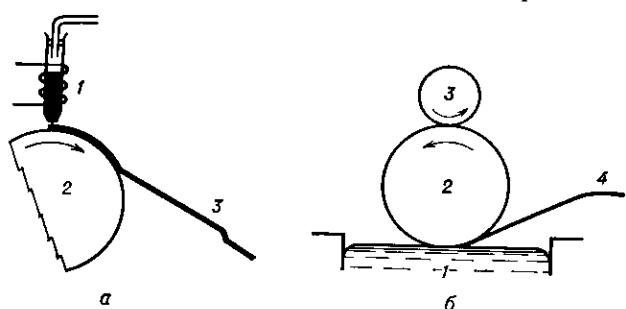


Рис. 2. Методы получения металлических аморфных магнетиков. *а* — Метод «спиннингования»: 1 — расплав; 2 — вращающийся металлический диск; 3 — аморфная лента. *б* — Метод экстракции расплава: 1 — ванна с расплавом; 2 — вращающийся металлический диск; 3 — вспомогательный диск для очистки поверхности диска; 4 — аморфный сплав.

расплава вращающимся диском (рис. 2, б). Для получения аморфных порошков вещество распыляют электрич. полем, взрывной волной и т. п. Массивные А. м. формируют из порошков методом прессования или варява. Используют также метод ионно-плазменного напыления. В тонкоплёночном виде А. м. получают методами конденсации паров на охлаждённую подложку, электро- и хим. осаждения, ионно-плазменного напыления, ионной имплантации и др. [3, 4].

Перспективность техн. использования А. м. из металлических стёкол связана с относительной простотой их получения, высокой магнитной проницаемостью ($\sim 10^6$), малыми магн. потерями ($\approx 0,5$ Вт/кг), высокой антикоррозийной стойкостью, относительно большим электрич. сопротивлением, возможностью получения