

антиферромагнитных соединений типа галогенидов переходных металлов (MnF_2 , $KMnF_3$, $BaMnF_4$, $MnCl_2$).

Ферриты-шпинели и феррит-гранат иттрия используются в СВЧ-технике и электротехнике как магн. материалы с малыми потерями на вихревые токи. Величина σ сильно возрастает при появлении в окисных соединениях разновалентных катионов (гл. обр. Fe^{2+} и Fe^{3+}), что вызывается отклонением от стехиометрич. состава, наличием вакансий, примесных ионов и др. Особенность это характерно для ферритов-шпинелей; между ионами Fe^{2+} и Fe^{3+} , находящимися в одинаковых кристаллографич. узлах (обычно октаэдрических), возникают пересекки электронов с иона на ион, вследствие чего проводимость резко возрастает (прижженная проводимость) и ферриты-шпинели становятся магнитными полупроводниками.

В случае ферритов-гранатов отклонение от стехиометрич. состава меньше, и поэтому их проводимость обычно сохраняется низкой. Их следует считать диэлектриками.

Характерной особенностью окисных М. д. является

Зависимости ϵ' и ϵ'' от частоты, электрического поля для одного из $Ni-Zn$ ферритов-шпинелей.

то, что в них помимо обычных механизмов поляризации диэлектриков (электронного и ионного и ориентационного) возникает дополнительный макроскопич. механизм поляризации, обусловленный скоплением электрич. зарядов на границах кристаллич. зёрен, вакансиях и др. дефектах. Этот механизм особенно сильно проявляется в поликристаллич. окислах. Он обуславливает большую величину статич. (или низкочастотной) диэлектрич. проницаемости ϵ (высоту до 10^6). Однако при частотах СВЧ-диапазона ϵ снижается до неск. единиц, соответствующих электронной и ионной поляризациям (рис.). При изучении М. д. обычно производят измерения частотной зависимости действительной ϵ' и мнимой ϵ'' частей $\epsilon = \epsilon' + i\epsilon''$. Каждому механизму поляризации соответствует нек-рая критич. частота ω_{cr} , выше к-рой поляризация уже не успевает следовать за быстрыми изменениями электрич. поля. Это приводит к убыванию ϵ' и увеличению ϵ'' , т. е. к увеличению диэлектрических потерь.

Нек-рые окисные соединения, обладающие антиферромагнетизмом, одновременно являются сегнетоэлектриками, однако их темп-ры Кюри обычно не совпадают. М. д. иногда наз. также спрессованные ферромагнитородники (железа, магнетита и др.) с к. л. диэлектриком (парафином, смолой и др.). Т. к. в таких материалах не возникают вихревые токи, они получили нек-рое применение в технике, но с открытием ферритов утратили своё значение.

Лит.: Яковлев Ю. М., Гендельев С. Ш., Монокристаллы ферритов в радиоэлектронике, М., 1975; Круппичка С., Физика ферритов и родственных им магнитных окислов, пер. с нем., т. 2, М., 1976.

К. Н. Белов.

МАГНИТНЫЕ ЖИДКОСТИ — ультрадисперсные устойчивые коллоиды ферро- или ферримагнитных однодоменных частиц, диспергированных в разл. жидкостях и совершающих интенсивное броуновское движение. Магнитная проницаемость μ таких коллоидов достигает ~ 10 , тогда как у обычных жидкостей $\mu \ll 1$. Намагниченность насыщения концентрированных М. ж. может достигать ~ 100 Гс (~ 100 кА/м) в магн. полях ~ 1 кЭ (~ 80 кА/м), при этом их вязкость может быть сравнима с вязкостью воды. Иногда М. ж. наз. относительно устойчивые суспензии магн. частиц размером $\sim 0,4-10$ мкм, однако действительно стабильными

являются именно ультрадисперсные коллоиды частиц диам. $d_0 \sim 0,01$ мкм.

Равновесное распределение концентрации коллоидных частиц в зависимости от высоты h в поле силы тяжести описывается барометрической формулой. Концентрация частиц экспоненциально убывает в $e \approx 2,718$ раз на характерной высоте $h_0 = kT / (\rho_1 - \rho_2)gV_0$, где V_0 — ср. объём частиц, ρ_1 — плотность твёрдой фазы — дисперсионной среды, ρ_2 — плотность жидкости — дисперсионной среды, g — ускорение силы тяжести. Обычно $h_0 \sim 10$ см при комнатной темп-ре ($T = 293$ К) и при $V_0 \sim 10^{-18}$ см³, т. е. когда $d_0 \sim 0,01$ мкм (~ 10 нм). Для агрегативной устойчивости, т. е. для предотвращения слипания частиц, в коллоид вводят стабилизатор — поверхностно-активное вещество (ПАВ). Обычно ПАВ состоит из полярных органич. молекул длиной 1,5—2 нм, создающих на поверхности частиц адсорбционно-сольватные защитные слои, препятствующие сближению и слипанию частиц под действием межмолекулярных сил (бллизкодействующих сил притяжения). Одним из наиб. распространённых ПАВ является олеиновая к-та $C_8H_{17}CH=CH(CH_2)_7CO-O^-H^+$, к-рая своей полярной «головкой» O^-H^+ притягивается к поверхности твёрдой фазы, образуя на ней плотный молекулярный слой толщиной $\delta \approx 2$ нм. В ие поляризах дисперсионных средах (масло, керосин, додекан, октан и т. д.) гибкие неполярные концы ПАВ, сродственные жидкости-носителю, направлены от частицы к жидкости (рис. 1, а). Устойчивость диспергированных частиц в полярной жидкости, напр. в воде, обусловлена характерным расположением двух слоёв ПАВ: сродственные полярной жидкости-носителю полярные «головки» второго слоя ПАВ направлены от частицы к жидкости (рис. 1, б).

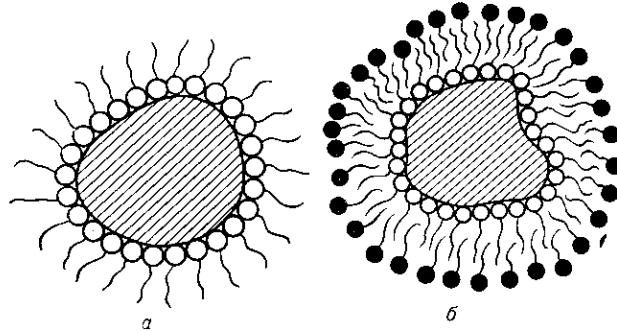


Рис. 1. а — коллоидная частица в неполярной жидкости с адсорбированным на ней слоем ПАВ — олеиновой кислоты; б — коллоидная частица в полярной жидкости (в воде), окружённая слоями олеиновой кислоты и олеата натрия, растворимого в воде.

Величина магн. восприимчивости М. ж. возрастает при увеличении размера магн. частиц и их объёмной концентрации C в коллоиде. Оказывается, что размер частиц $d_0 \sim 10$ нм оптимальен потому, что это — наибольший размер, при к-ром частицы ещё не слипаются (не агрегируют) из-за магн. диполь-дипольного взаимодействия при комнатных темп-рах (слипанию препятствует тепловое движение частиц). Действительно, обычно ср. магн. момент частиц $m_0 \approx 2 \cdot 10^{-16}$ Гс·см³, если их объём $V_0 \approx 0,5 \cdot 10^{-18}$ см³ и спонтанная намагниченность $M_s \approx 0,5 \cdot 10^3$ Гс. Поэтому ср. энергия магн. диполь-дипольного взаимодействия между соседними частицами $\sim m_0^2/r_0^3$ не превышает энергии их теплового движения $\sim kT$ при комнатной темп-ре, когда $d_0 \sim 10$ нм и ср. расстояние между центрами частиц $r_0 = d_0 + 2\delta$. Макс. концентрация C_0 магн. вещества в коллоиде зависит от отношения δ/d_0 и от распределения частиц по размерам. Если бы все частицы были одинаковыми шариками с диам. d_0 , то при их плотной гексагональной или гранецентрированной кубической упаковке значение