МАГНИТНЫЕ МОНОДОМЕННЫЕ НАНОЧАСТИЦЫ ГЕКСАФЕРРИТА СТРОНЦИЯ: НОВЫЕ ПЕРСПЕКТИВЫ

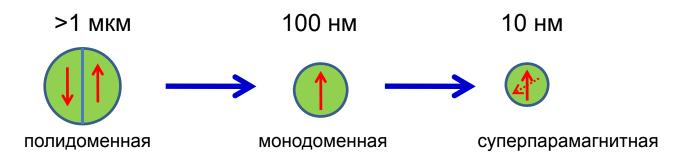
д.х.н., профессор П.Е.Казин

(Обобщение выполненных в течение последних 8 лет работ научной группы)

Химический факультет МГУ имени М.В.Ломоносова Кафедра неорганической химии Лаборатория неорганического материаловедения Группа магнитных измерений.

Магнитные наночастицы

Уменьшение размера магнитной частицы (кристалла)



$$D_{\text{одн.}} = (36/\mu_0 M_{\text{s}}^2) (kT_{\text{c}} K_1/a)^{1/2}$$
 $d_{\text{с.п.}} = (25kT/K_1)^{1/3}$

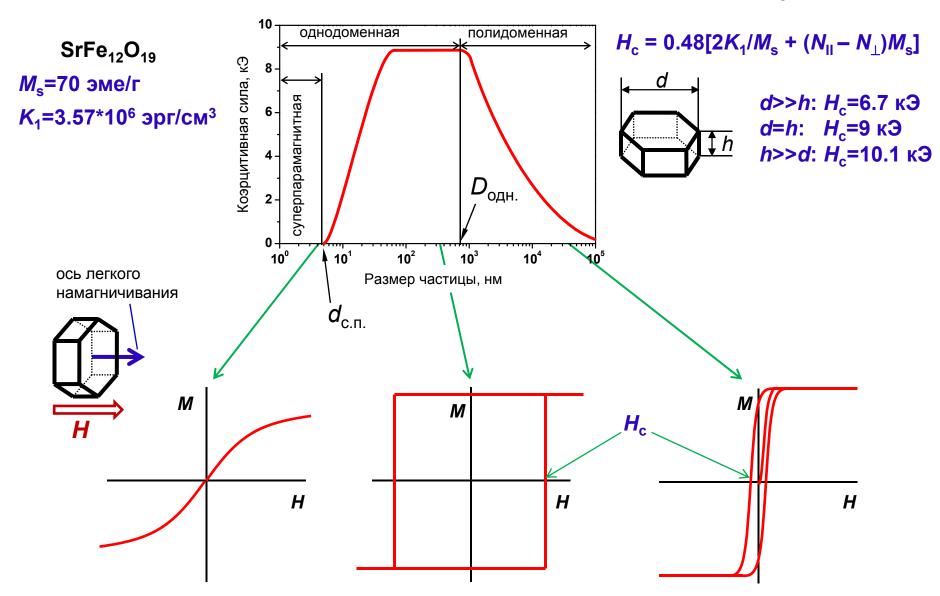
Материал	D _{одн.} , нм	d _{с.п.} , нм
Fe	50	9
Mn-Bi	8000	50
SrFe ₁₂ O ₁₉	800	6

Однодоменные субмикро- и наночастицы – самая высокая H_c :

сильные постоянные магниты, магнитная запись, MEMS-NEMS, CBЧ-электроника

Однодоменные наночастицы – самая низкая $H_{\rm c}$: магнитные жидкости

Частицы гексаферрита стронция SrFe₁₂O₁₉



<u>Целевые объекты</u>

Ансамбли неагрегированных монокристаллических субмикро- и наночастиц гексаферрита (в твердой матрице, в коллоидном растворе, в порошке), функциональные материалы на их основе

Требуется

Эффективный контроль размера частиц, формы, распределения по размерам, химического состава

Методы синтеза Инструменты контроля параметров

Стеклокерамический Химический состав стекла, (кристаллизация стекла) условия термообработки

Гидротермальный Состав шихты, температура синтеза

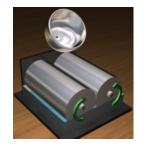
Синтез субмикро- и наночастиц гексаферрита

Стеклокерамический метод

Плавление (гексаферрит+стеклообразователи) при 1250 -1500°C



закалка, ~10⁴ K/с



Оксидное стекло (чешуйки, толщина ~0.1 mm)



отжиг при Т<Т_{пл}



Композитная стеклокерамика (гексаферрит и др. фазы)



растворение матрицы в кислотах





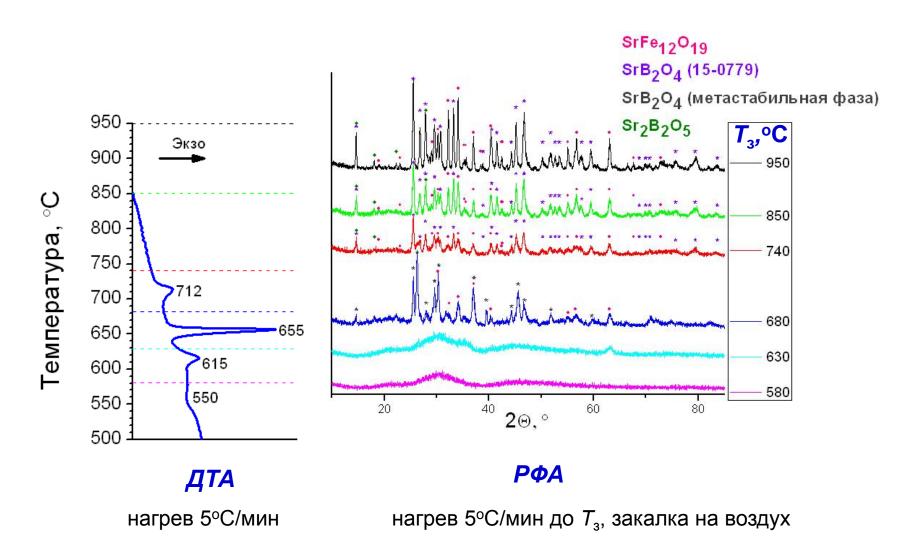


Исследованные химические системы

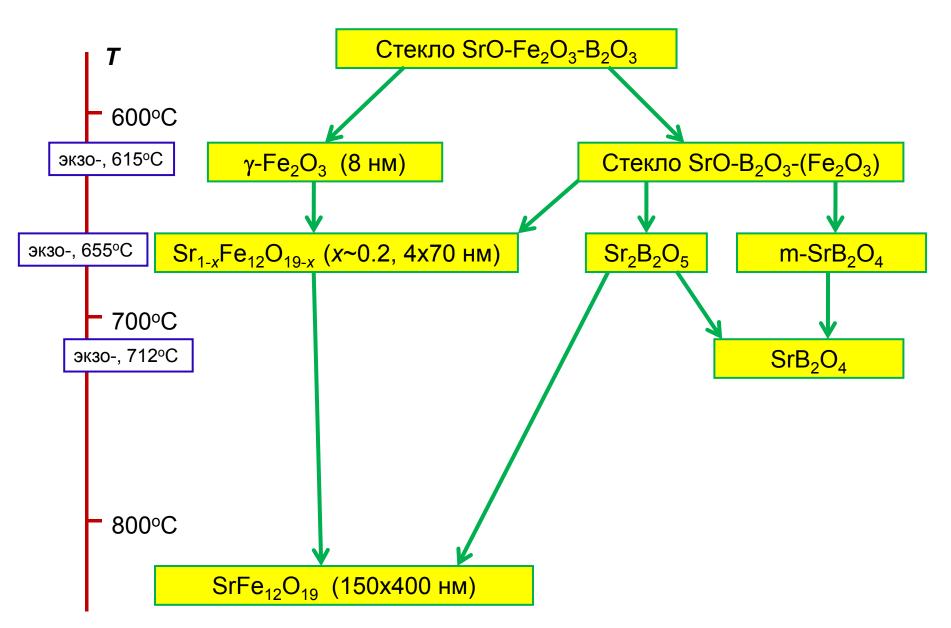
$$SrO-Fe_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \qquad SrO-Fe_{2}O_{3}-SiO_{2} \\ SrO-Fe_{2}O_{3}-B_{2}O_{3}-SiO_{2} \\ SrO-Fe_{2}O_{3}-Bi_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-B_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3} \\ Na_{2}O-SrO-Fe_{2}O_{3}-Al_{2}O_{3}-A$$

Составы соответствовали номинальному содержанию SrFe₁₂O₁₉ 20-40%

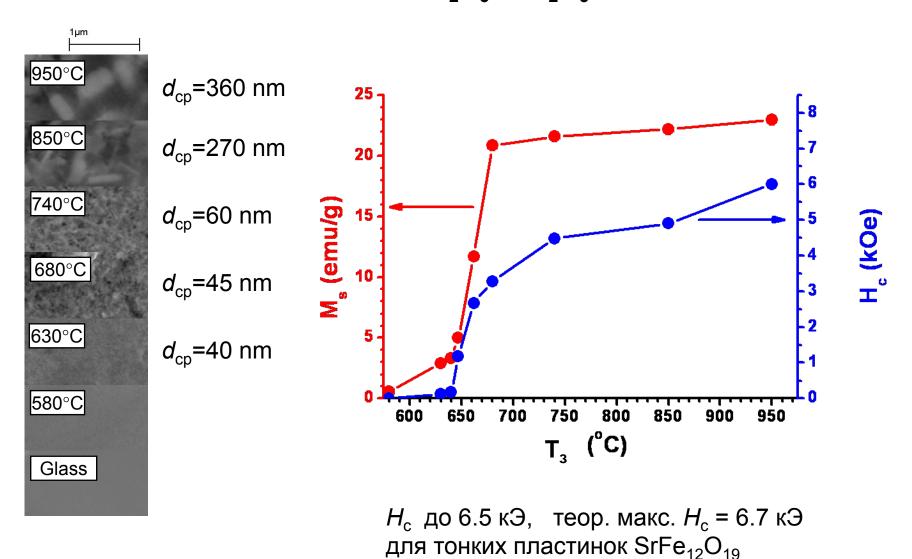
Образование $SrFe_{12}O_{19}$ при нагреве стекла $14SrO*6Fe_2O_3*12B_2O_3$ до T_3



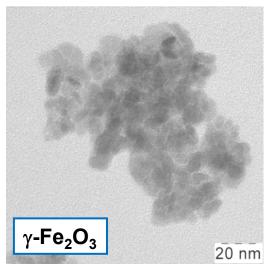
Процессы кристаллизации стекла 14SrO*6Fe₂O₃*12B₂O₃



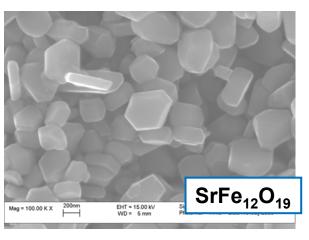
Микроструктура и магнитные свойства стеклокерамики $14SrO*6Fe_2O_3*12B_2O_3$

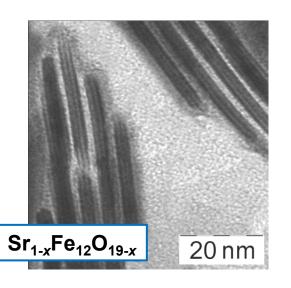


Частицы магнитной фазы из стеклокерамики 14SrO*6Fe₂O₃*12B₂O₃



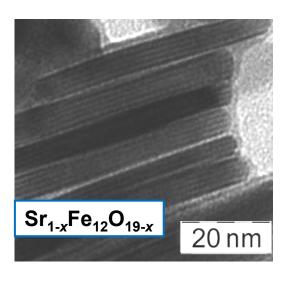
 $T_{\text{отж}}$ =630°С (0 ч.), $d \sim 8$ нм H_{c} <0.1 кЭ, M_{s} =10 эме/г





*T*_{отж}=630°С (2 ч.), пласт. 4х70 нм *H*_c=2.8 кЭ, *M*_s=58 эме/г

монодисперсные по толщине



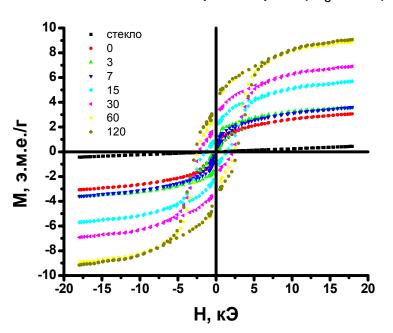
 $T_{
m oтж}$ =680°С (2 ч.), пласт. 7х70 нм $H_{
m c}$ =3.8 кЭ, $M_{
m s}$ =59 эме/г

 $T_{\text{отж}}$ =900°С (0 ч), пласт. 150х350 нм H_{c} =5.3 кЭ, M_{s} =65 эме/г

Зависимости намагниченности от магнитного поля стеклокерамики, полученной при низких T₃

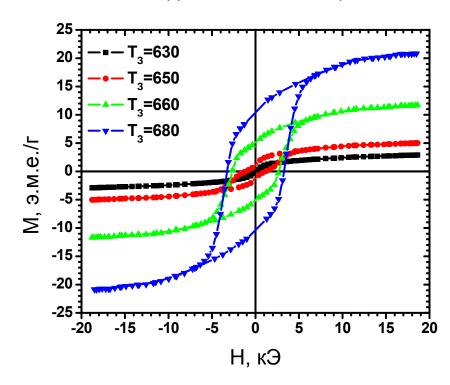
Исходное стекло парамагнитно, $\mu_{\text{эфф}}$ (Fe) = 4.55 μ_{B}

 $T_{\text{отж}}$ =630°С, $t_{\text{отж}}$ = 0 – 120 мин, смесь суперпарамагнитной и магнитотвердой фаз (H_c >2кЭ)



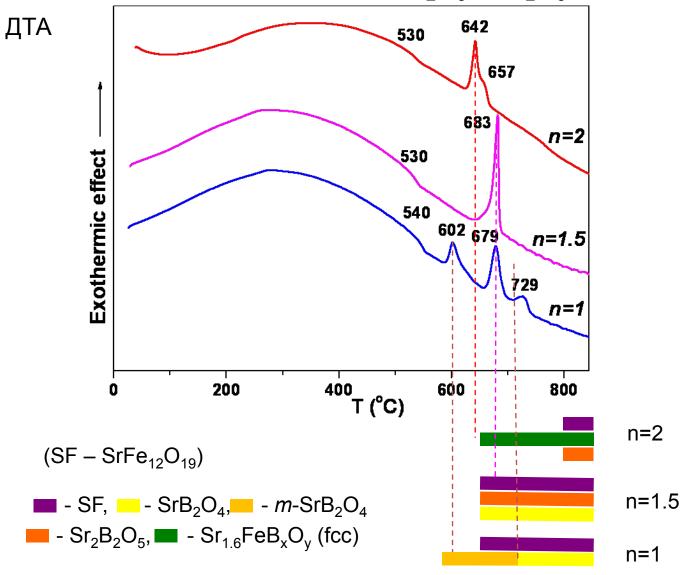
 T_3 =630-660°С: смесь суперпарамагнитной и магнитотвердой фаз.

 T_3 =680°С: форма кривой ~ Стонера-Вольфарта ансамбль монодоменных частиц.

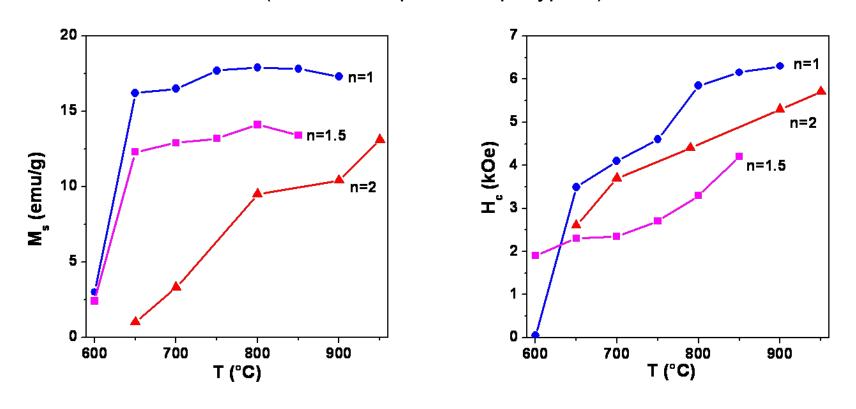


наименьшие наночастицы гексаферрита – магнитотвердые

Варьирование соотношения SrO - B_2O_3 : стеклокерамика (12n+1)SrO*6Fe $_2O_3$ *12B $_2O_3$



Стеклокерамика (12n+1)SrO*6Fe₂O₃*12B₂O₃: магнитные свойства (отжиг 2 ч. при температуре Т)

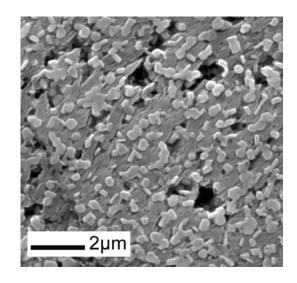


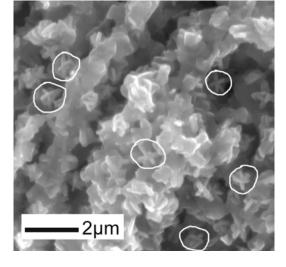
 M_s ~ содержанию фазы гексаферрита

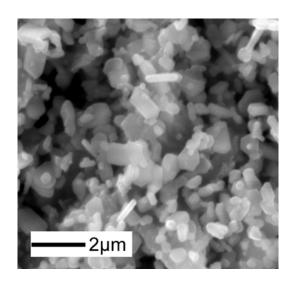
Стеклокерамика (12n+1)SrO*6Fe₂O₃*12B₂O₃, микроструктура

n=1, T_{отж}=850°С состав: SrFe₁₂O₁₉, SrB₂O₄ n=1.5, $T_{\text{отж}}=850$ °C состав: $SrFe_{12}O_{19}$, SrB_2O_4 , $Sr_2B_2O_5$

n=2, $T_{\text{отж}}=950^{\circ}\text{C}$ состав: $SrFe_{12}O_{19}$, $Sr_2B_2O_5$, $Sr_{1.6}FeB_xO_y$





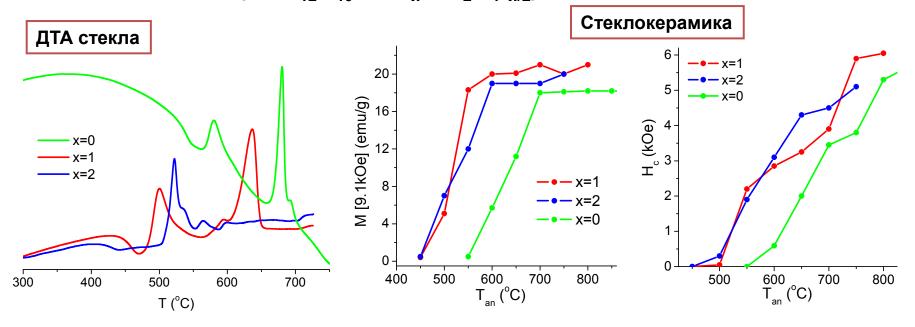


гексаферрит пластины 430х130 нм H_c =6.3 кЭ

гексаферрит агрегаты 1 мкм *H*_c=4.2 кЭ

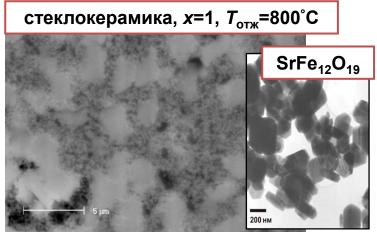
гексаферрит пластины 630х220 nm H_c =5.7 кЭ

Модифицирование оксидом натрия: система $SrFe_{12}O_{19}+8Na_xSrB_2O_{4+x/2}$, x=0, 1, 2.



порошок SrFe₁₂O₁₉ , x=2

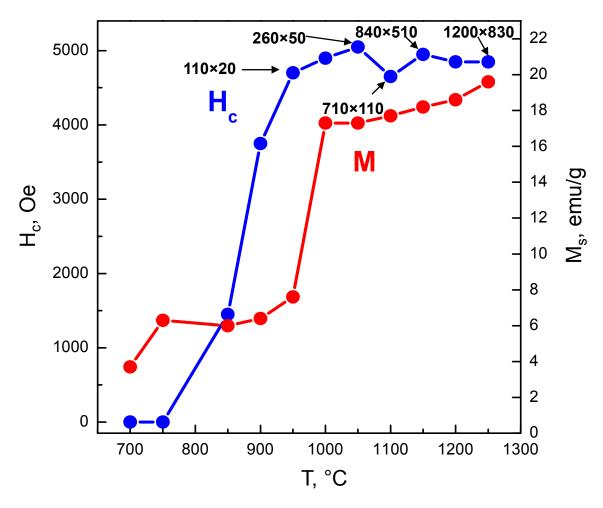
<i>Т</i> _{отж} (°С)	H _c (kOe)	<i>d</i> (nm)	<i>h</i> (nm)	d h
500	0.6	13	4	3.3
550	1.8	37	10	3.7
600	3.4	51	13	3.9
650	4.4	114	31	3.7



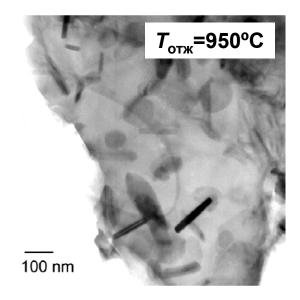
Силикатная стеклокерамика $13SrO*6Fe_2O_3*12SiO_2$:

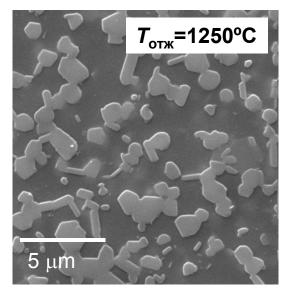
магнитные свойства, микроструктура

(отжиг 2 ч. при температуре T)

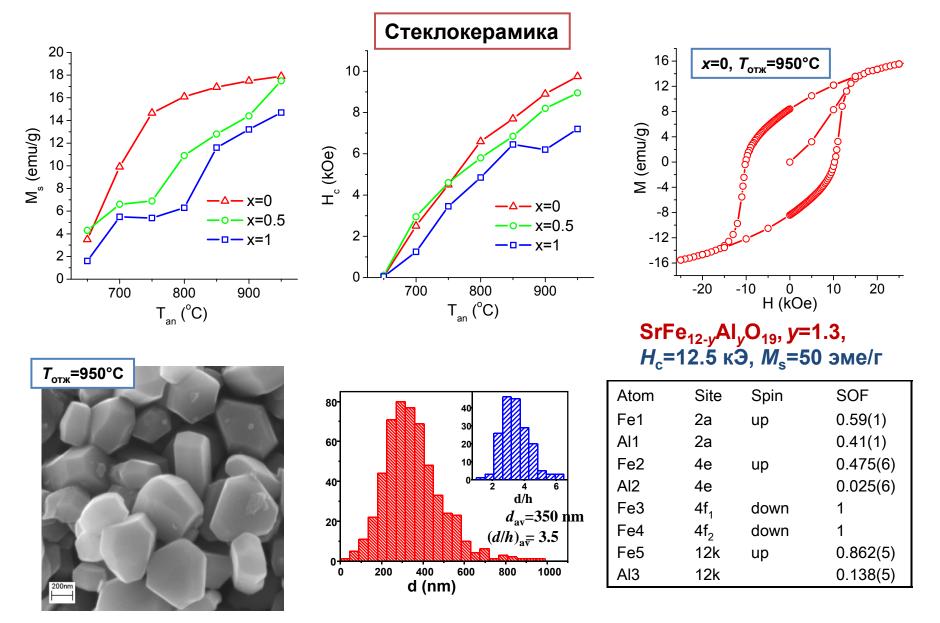


состав: SrFe₁₂O₁₉, SrSiO₃

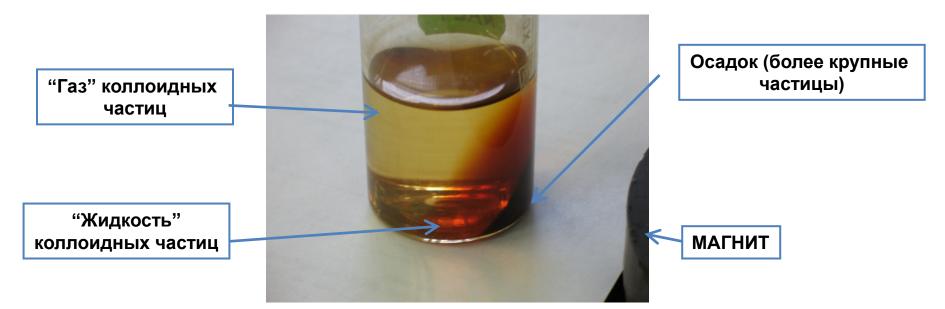




Стеклокерамика ${SrFe_{11}AIO_{19}+4SrAI_2O_4+4Sr_{2+x}B_2O_{5+x}}, x=0, 0.5, 1$

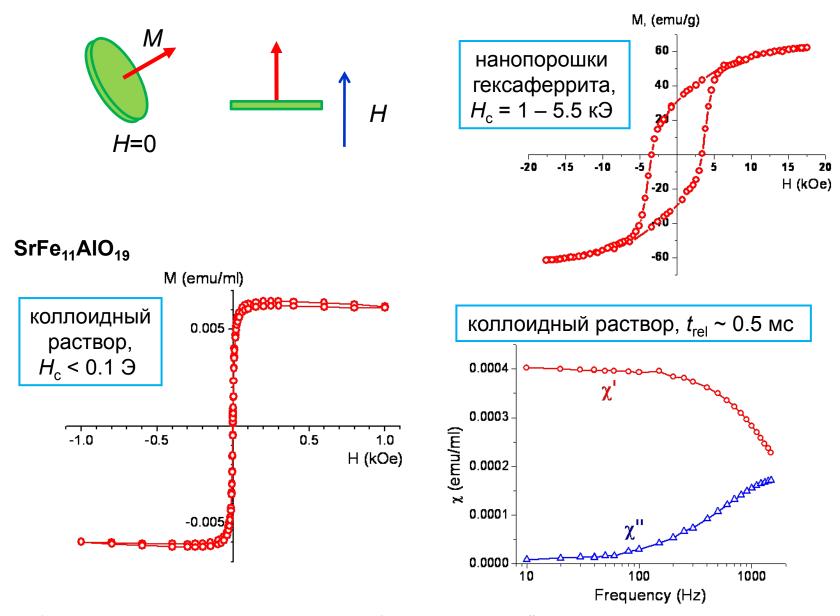


Коллоидные растворы наночастиц гексаферрита стронция в воде

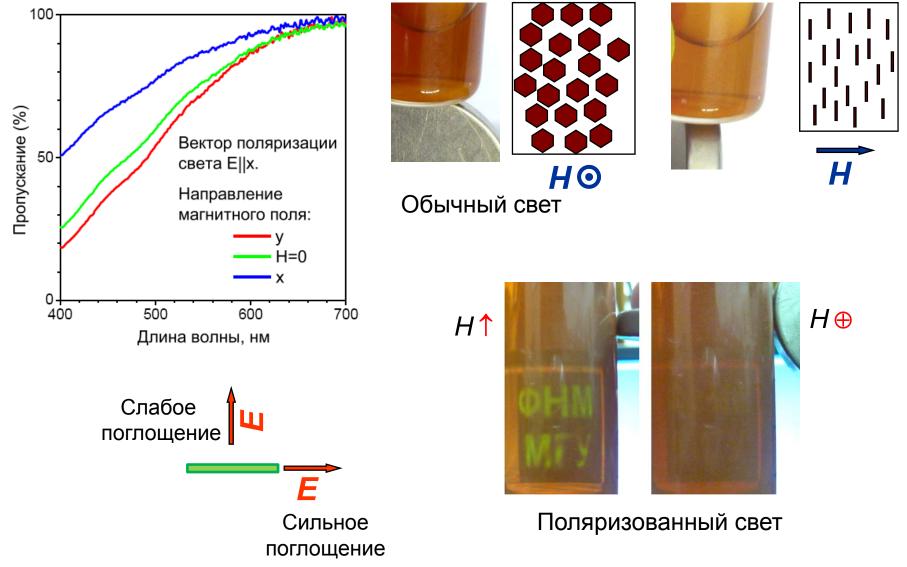




Коллоидные растворы наночастиц гексаферрита стронция, магнитные свойства

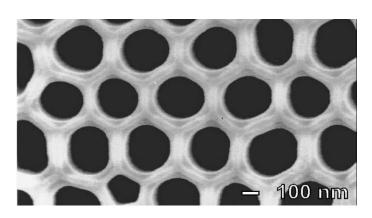


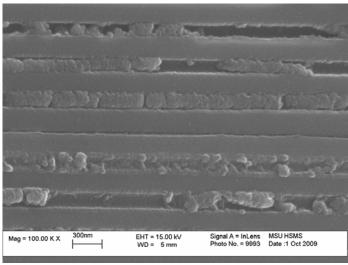
Коллоидные растворы наночастиц гексаферрита стронция, магнитооптические свойства (линейный дихроизм)

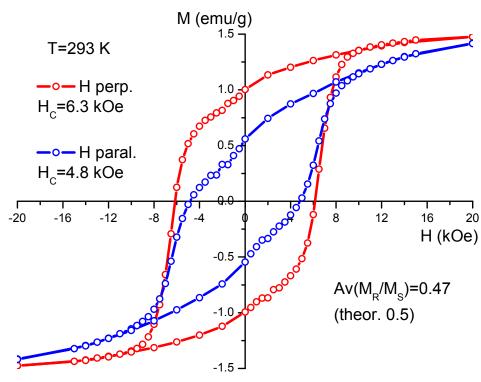


Датчики магнитного поля, дисплеи, мед. диагностика

Наночастицы гексаферрита в мембране из анодного оксида алюминия с упорядоченной системой пор





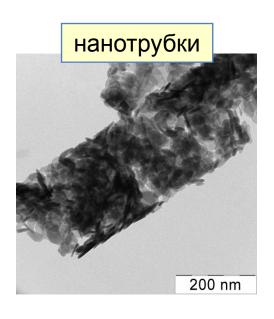


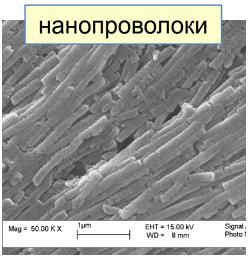
Агрегаты наночастиц гексаферрита, выделенные из пористой мембраны

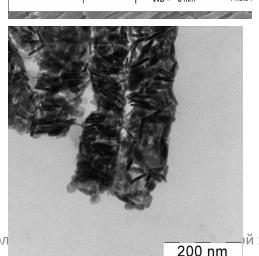
d < D, мембрана без запирающего слоя

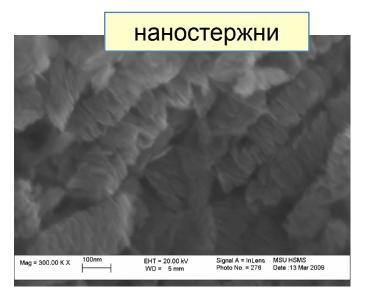
d < D, мембранас запирающим слоем

 $d \sim D$, мембрана без запирающего слоя









Проф. Казин П.Е., доклад на научном кол

й химии 20.06.2011

УЧАСТНИКИ РАБОТЫ

Группа магнитных измерений в лаборатории неорганического материаловедения:

Д.Д. Зайцев, Л.А.Трусов, С.В. Кушнир,

Е.А. Гравчикова, Н.А. Петров,

К.С. Гордеева, Н.В. Ярошинская,

О.В. Усович, Д.А. Вишняков