

# ИНХ СО РАН В 2014 ГОДУ

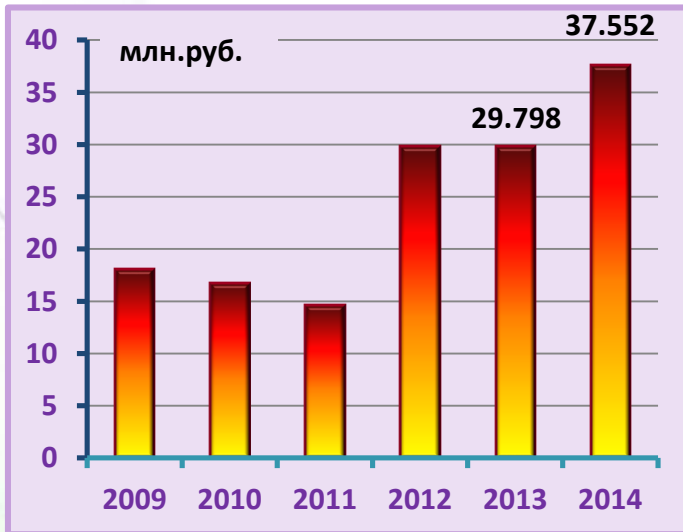


# Финансы (тыс. руб.)

	2014	2013
<b>Бюджет (субсидии):</b>	<b>322 637</b>	<b>274 008</b>
✓ госзадание	293 466	269 594
включая по программам Президиума и отделений РАН	8 070	6 070
✓ приборы	26 057	0
✓ аспиранты	3 114	4 114
<b>Гранты:</b>	<b>126 912</b>	<b>37 869</b>
✓ РФФИ	37 552	29 798
✓ РФФ	35 000	0
✓ ФЦП	8 000	4 451
✓ МЕГА грант	41 640	0
✓ стип. и гранты Президента	4 720	3 620
<b>Предпринимательская деятельность</b>	<b>88 721</b>	<b>85 698</b>
<b>ИТОГО</b>	<b>553 049</b>	<b>398 497</b>

# Финансирование РФФИ – 37,552 млн. руб.

РФФИ



## Проекты РФФИ:

41 – инициативные проекты (конкурс «а», «М»)

21 – Мой первый грант (8,4 млн. р.)

1 – проект, выполняемый молодежным коллективом (2 млн. р.)

2 – организация научных мероприятий

3 – работа молодых учёных в ИНХ

2 – доступ в 2014 и 2015 к электронным ресурсам зарубежных издательств:

- Elsevier,
- The Royal Society of Chemistry,
- Wiley,
- Springer,
- SciFinder

Всего 70 (!) проектов РФФИ



# Финансирование РФФ – 35 млн. руб.

**Проведение фундаментальных научных исследований и поисковых научных исследований отдельными научными группами (5 млн. р.):**

- 1. Электронные и магнитные свойства нанографенов, встроенных во фторграфитовую матрицу (рук. д.ф.-м.н. Окотруб А.В. )**
- 2. Полиядерные оксокомплексы ниобия и тантала — синтез, новые подходы к анализу, перспективы применения (рук. д.х.н. Соколов М.Н. )**
- 3. Синтез и свойства графеновых и родственных слоистых неорганических наноматериалов, получаемых через жидкофазное расщепление массивных соединений (рук. д.х.н. Федоров В.Е. )**

**Проведение фундаментальных научных исследований и поисковых научных исследований коллективами существующих научных лабораторий (20 млн. р.)**

- 1. Новые классы молекулярных комплексов и координационных полимеров для создания функциональных материалов (лаб. 301, рук. чл.-к. РАН Федин В.П.).**

# Финансирование ФЦП – 11,5 млн. руб.

## ФЦП Исследования и разработки по приоритетным направлениям развития научно-технологического комплекса России на 2014-2020 годы

### 1. Соглашение Минобрнауки – ИНХ СО РАН

«Разработка прототипа технологических решений нанесения биологически совместимых наноструктурированных покрытий с заданными свойствами на основе металлов платиновой группы на материалы, применяемые при создании изделий и устройств медицинского назначения»

(рук. д.х.н. Морозова Н.Б.), 8 млн. р.

### 2. Соглашение Минобрнауки – МГУ, соисполнитель – ИНХ СО РАН

«Синхротронные и нейтронные исследования интерфейсов в устройствах для электрохимической энергетики»

(рук. д.ф.-м.н. Окотруб А.В.), 3,5 млн. р.



# МЕГАГРАНТ Минобрнауки РФ

**Грант Правительства РФ для гос. поддержки исследований под руководством ведущих ученых, 90000 тыс. руб. на 2014-2016**

**Пористые металл-органические координационные полимеры:  
от фундаментальной науки к новым функциональным материалам**  
**Рук. – проф. Мартин Шрёдер, университет Ноттингема, Великобритания**



# Среднемесячная зарплата работников ИНХ

	<b>2014</b>	<b>2013</b>
<b>Все сотрудники</b>	<b>42 700</b>	<b>36 617</b>
<b>Научные сотрудники</b>	<b>53 249</b>	<b>44 100</b>
<b>Аспиранты</b>	<b>21 809</b>	<b>16 560</b>
<b>Доктора наук</b>	<b>77 588</b>	<b>65 254</b>
<b>Кандидаты наук</b>	<b>45 356</b>	<b>38 326</b>
<b>Без ученой степени</b>	<b>38 349</b>	<b>28 739</b>

# Научные сотрудники

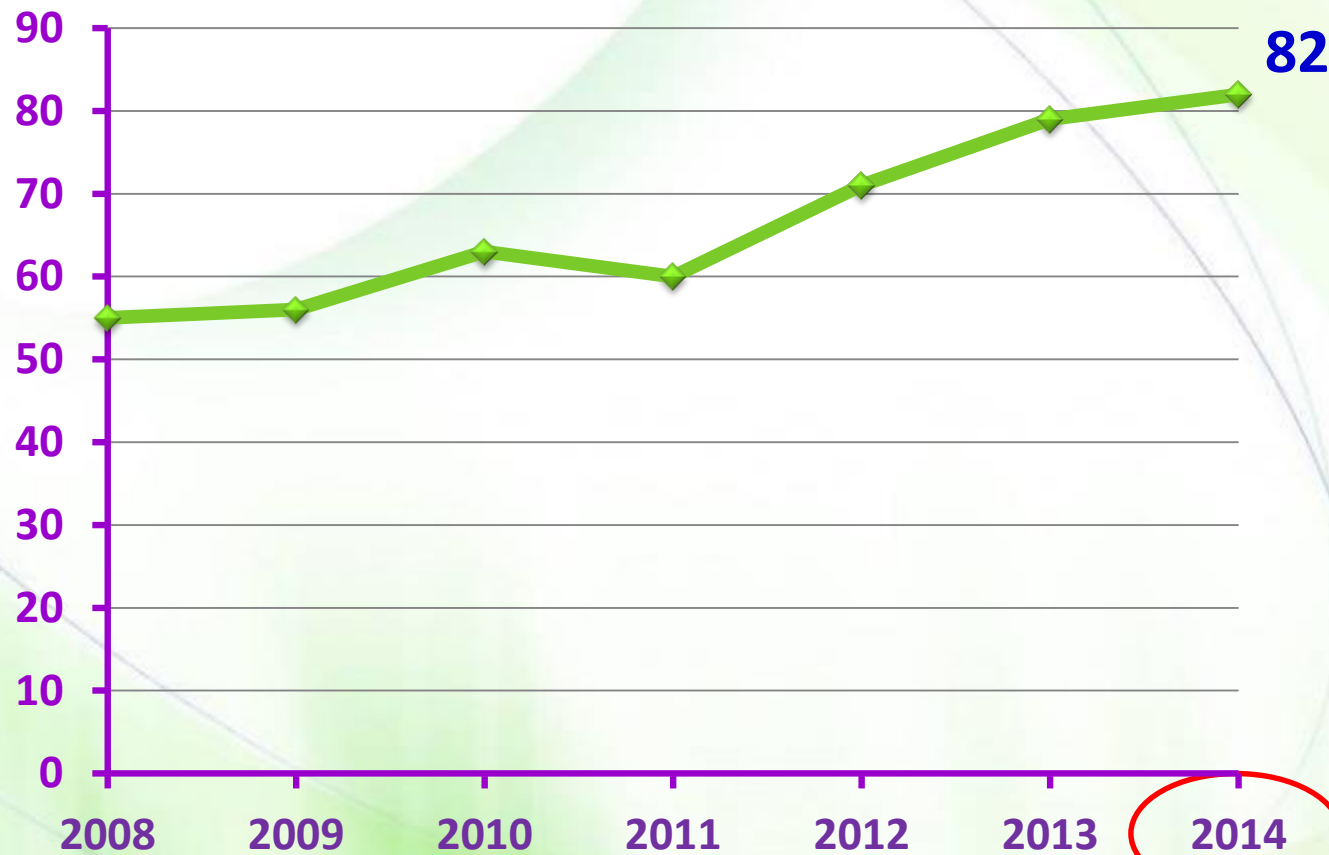




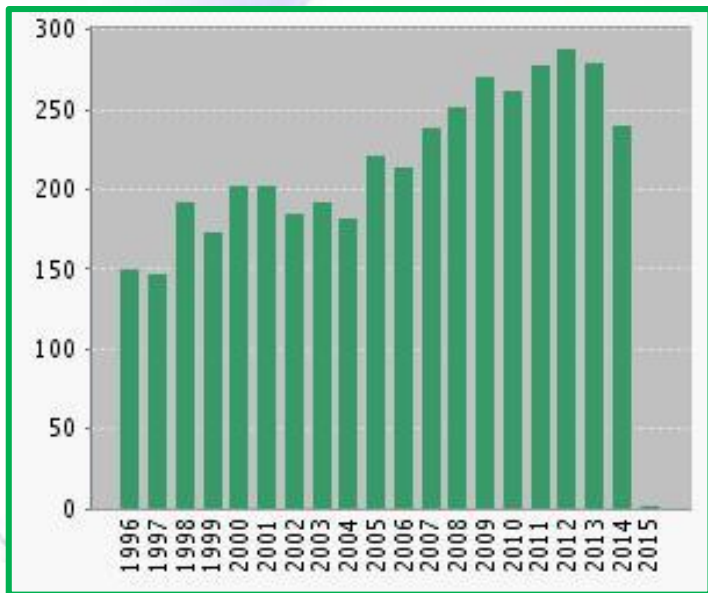
# Средний возраст сотрудников



# Научные сотрудники в возрасте до 39 лет



# Публикации



Число статей

ISI Web of Knowledge

Search: Inorgan Chem SAME Novosibirsk

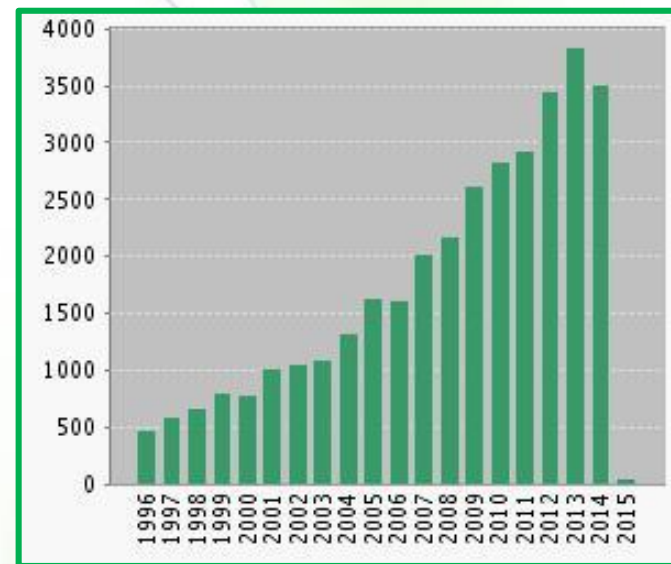
Date: Dec 26, 2014

Results found: 6255

Sum of Times Cited: 38685

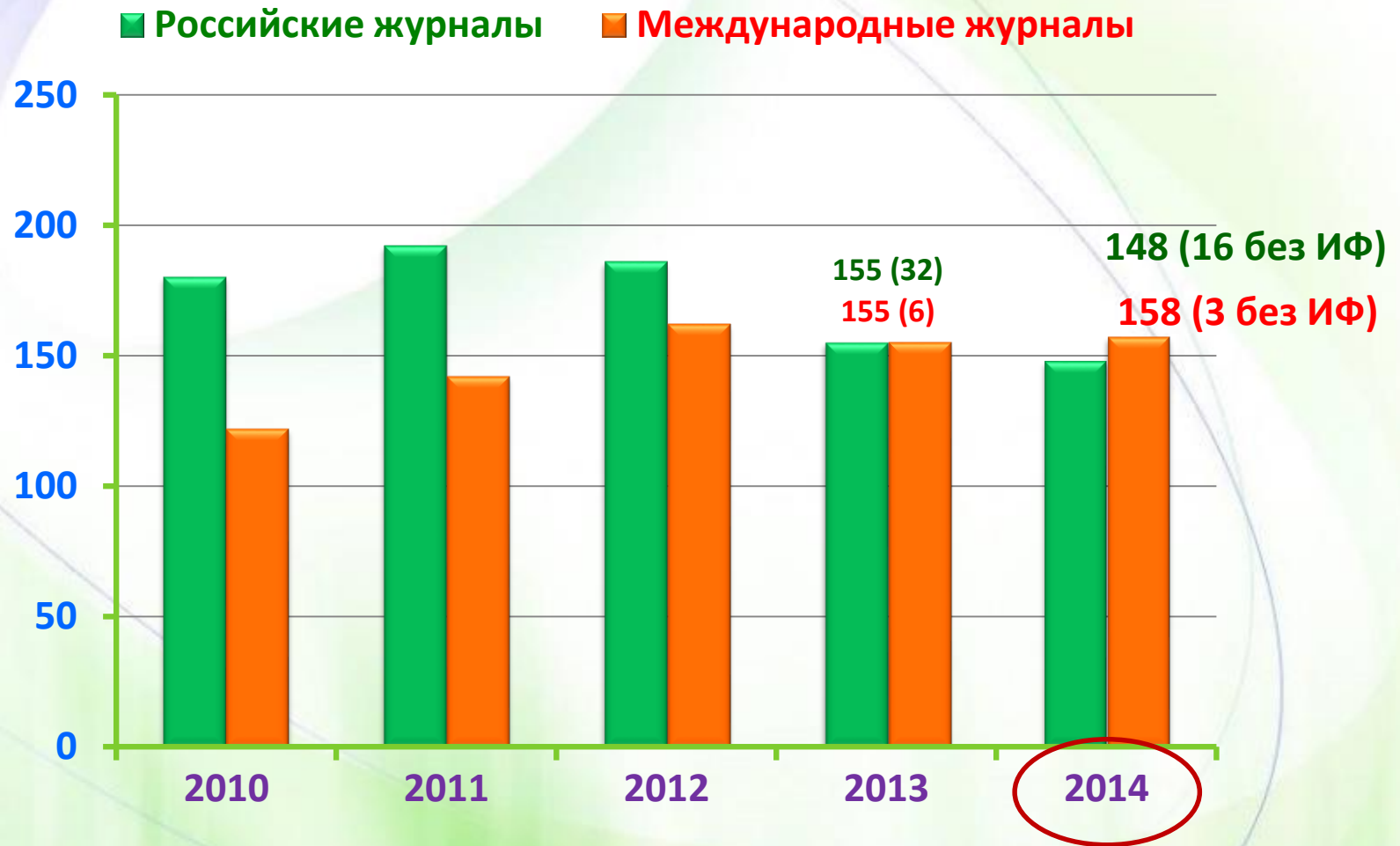
H-index: 58

Число цитирований



	2011	2012	2013	2014
Импакт-фактор Web of Science	1,7373	1,8266	1,8956	2,0159
Публикации в отечественных журналах	186	182	155	148
Публикации в иностранных журналах	141	163	155	158

# Публикации



# Глобальный рейтинг Nature 2014

количество статей в высокорейтинговых журналах, в т.ч. Angew. Chem. Int. Ed., Chem. Commun., Inorg. Chem., JACS, Nano Lett., Nature, Science, Adv. Mat....(68 журналов)

	500 организаций	всего статей	с учетом вклада авторов
1.	<a href="#">French National Centre for Scientific Research (CNRS)</a>	<u>4777</u>	882.96
2.	<a href="#">Max Planck Society</a>	<u>3024</u>	957.90
3.	<a href="#">Chinese Academy of Sciences (CAS)</a>	<u>2912</u>	1428.22
4.	<a href="#">Harvard University</a>	<u>2619</u>	968.66
	...		
<b>21.</b>	<b><a href="#">Russian Academy of Sciences (RAS)</a> Из 139 институтов РАН – 33 института СО РАН</b>	<b><u>892</u></b>	<b>226.28</b>
	<a href="#">1. Ioffe Physical-Technical Institute, RAS</a>	<u>101</u>	25.21
	<a href="#">2. P.N. Lebedev Physical Institute (LPI), RAS</a>	<u>144</u>	16.54
	<a href="#">3. A.V. Rzhanov Institute of Semiconductor Physics, SB RAS</a>	<u>22</u>	9
	...		
	<b><a href="#">7. Nikolaev Institute of Inorganic Chemistry (NIIC), SB RAS</a></b>	<b><u>17</u></b>	<b>6.63</b>
	<a href="#">8. Budker Institute of Nuclear Physics, SB RAS</a>	<u>126</u>	5.68
	...		
	<a href="#">19. International Tomography Center (ITC), SB RAS</a>	<u>11</u>	2.62
	...		
	<a href="#">35. Boreskov Institute of Catalysis, SB RAS</a>	<u>6</u>	1.18
	...		
	<a href="#">39. Novosibirsk Institute of Organic Chemistry, SB RAS</a>	<u>5</u>	0.92
	...		
136.	<a href="#">Lomonosov Moscow State University (MSU)</a>	<u>331</u>	56.56
	...		
461.	<a href="#">Novosibirsk State University (NSU)</a>	<u>108</u>	13.01
	...		

## Из 158 публикаций в зарубежных журналах:

	<b>ИФ</b>
<b>1 – Nano Lett.</b>	<b>12.940</b>
<b>1 – ACS Nano</b>	<b>12.033</b>
<b>2 – Angew. Chem. Int. Ed.</b>	<b>11.336</b>
<b>2 – ACS Catal.</b>	<b>7,572</b>
<b>2 – Chem. Commun.</b>	<b>6.718</b>
<b>2 – Appl. Catal. B-Environ</b>	<b>6.007</b>
<b>2 – ACS Appl. Mater.</b>	<b>5,900</b>
<b>3 – Chem.-Eur. J.</b>	<b>5,696</b>
<b>5 – Inorg. Chem.</b>	<b>4.794</b>
<b>3 – Cryst. Growth Des.</b>	<b>4.558</b>

## Из 148 публикаций в отечественных журналах:

Журнал	ИФ-2013	кол-во публ. в 2014
Успехи химии	2,583	1
Журн. аналит. химии	0.812	3
Коорд. химия	0.629	16
Журн. неорг. химии	0.545	10
Неорг. матер.	0.510	11
Изв. АН. Сер. хим.	0.509	7
Журн. структ. химии	0.501	43
Кристаллография	0.494	6
Журн. физ. химии	0.488	5

# Ученый совет ИНХ СО РАН

За 2014 год

- ✓ проведено 16 заседаний
- ✓ избраны 2 почетных доктора Института
- ✓ заслушано 9 научных и научно-организационных докладов ведущих ученых
- ✓ утверждены планы и отчеты
- ✓ проведены конкурсы на замещение научных должностей (34 сотрудника)
- ✓ проведен конкурс им. акад. А.В. Николаева

Почетные доктора:  
проф. Нобору Китамура (Япония),  
проф. Дитер Фенске (Германия),  
проф. Роза Льюсар (Испания),  
проф. Эммануэль Кадо (Франция)





# Защиты диссертаций



# «Новые» доктора наук



**Дыбцев Данил Николаевич (лаб. 301)**

**Доктор химических наук  
по специальности – 02.00.01 «неорганическая химия»**

*Закономерности синтеза, строения и свойств  
пористых металл-органических координационных  
полимеров и их производных*



**Костин Геннадий Александрович (лаб. 308)**

**Доктор химических наук  
по специальности – 02.00.01 «неорганическая химия»**

*S, PO-функционализованные каликсарены:  
экстракция и комплексообразование  
благородных металлов*



# «Новые» кандидаты наук



Сергиевская Анастасия  
(л. 302)



Низовцев Антон  
(л. 526)



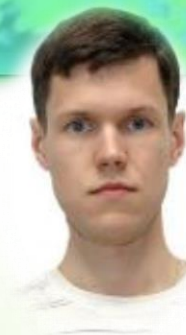
Пархоменко Роман  
(л. 313)



Гудкова Ирина  
(л. 520)



Каныгин Михаил  
(л. 404)



Кальный Данил  
(л. 311)



Божко Юлия  
(л. 526)



Доровских  
Светлана  
(л. 313)



Федоровская  
Екатерина  
(л. 404)



Викулова Евгения  
(л. 313)



Жданов Равиль  
(л. 526)



Семитут Евгений  
(л. 308)



Семущкина Галина  
(л. 526)



Махиня Александр  
(л. 308)



Алиев Сохраб (л. 301)



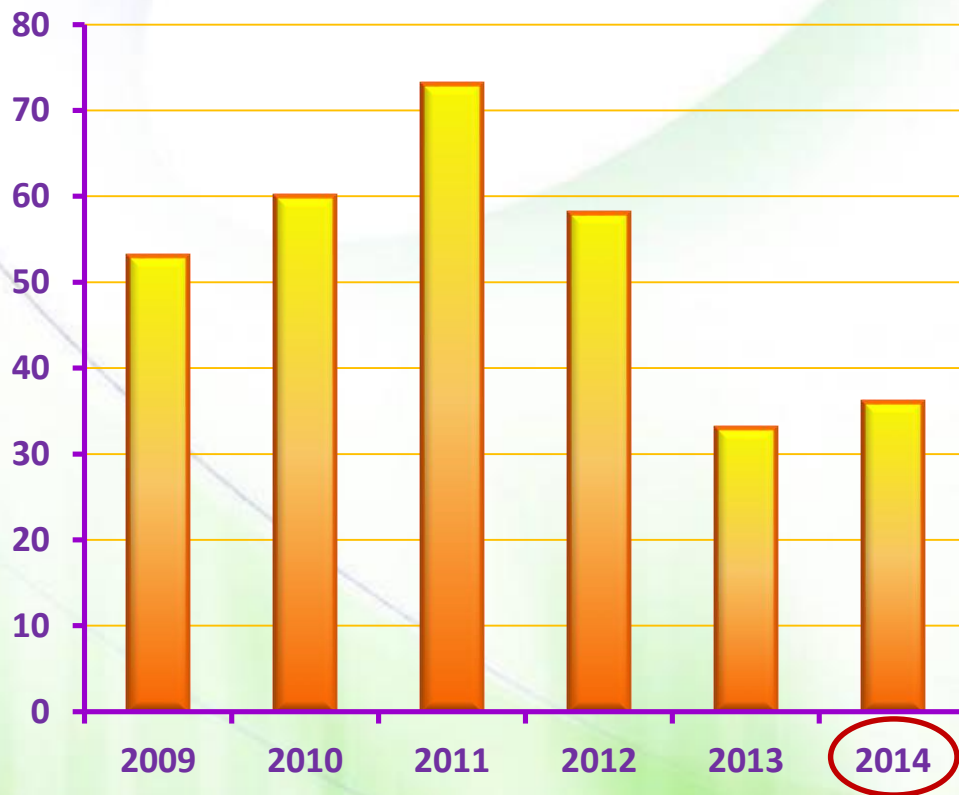
Завахина Марина  
(л. 301)



Бекетова Дарья  
(л. 302)

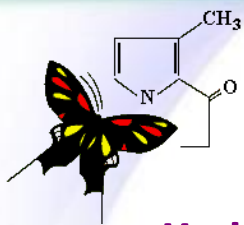
# Аспиранты

декабрь 2014 : 36 аспирантов (34 очно + 2 заочно), 1 докторант

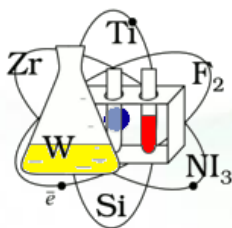


	2011	2012	2013	2014
количество	73	62	34	36
выпуск	4	20	26	14
из них: с защитой диссертации	1	-	1	-
с представлением к защите	3	17	20	14
из всего выпуска защитились на 31.12.2014			15	3

# Студенты



**Кафедры,  
базирующиеся в  
ИНХ СО РАН:**



**Всего – 89  
Из них дипломники – 41**

1. Кафедра неорганической химии НГУ
2. Кафедра аналитической химии НГУ
3. Кафедра физики низких температур НГУ
4. Кафедра химии окружающей среды НГУ
5. Филиал кафедры полупроводниковых приборов и микроэлектроники НГУ



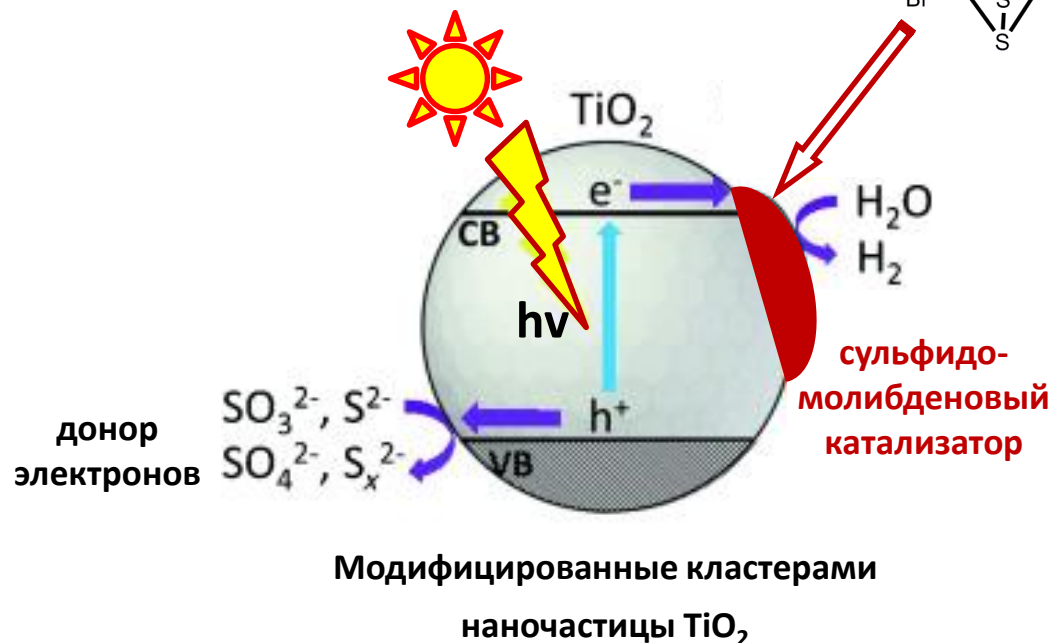
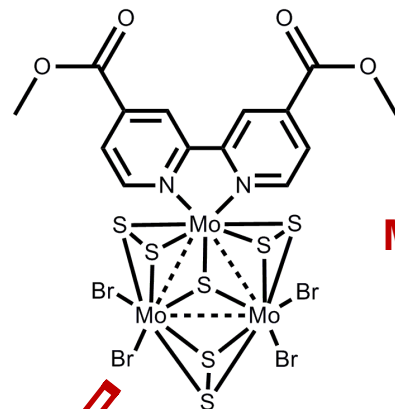
## Совместные лаборатории НГУ – ИНХ СО РАН

1. Лаборатория методов исследования состава и структуры функциональных материалов (рук. д.ф.-м.н. Громилов С.А.)
2. Лаборатория полиядерных координационных соединений (рук. д.х.н. Миронов Ю.В.)
3. Лаборатория углеродных наноматериалов (рук. д.ф.-м.н. Окотруб А.В.)
4. Лаборатория функциональных материалов на основе кластеров и супрамолекулярных соединений (рук. чл.-к. РАН Федин В.П.)

***Важнейшие результаты  
завершенных  
фундаментальных  
исследований***

# Новая фотокаталитическая система для получения водорода из воды под действием солнечного света

Впервые получены кластерные комплексы молибдена(IV), способные сорбироваться на поверхности диоксида титана

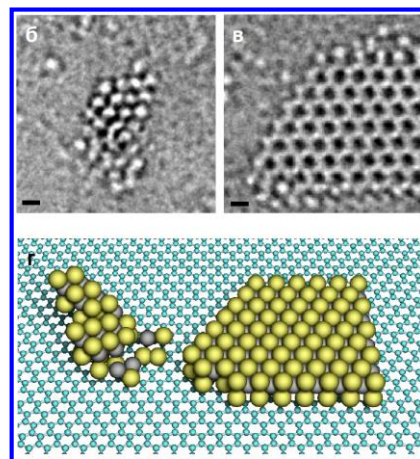
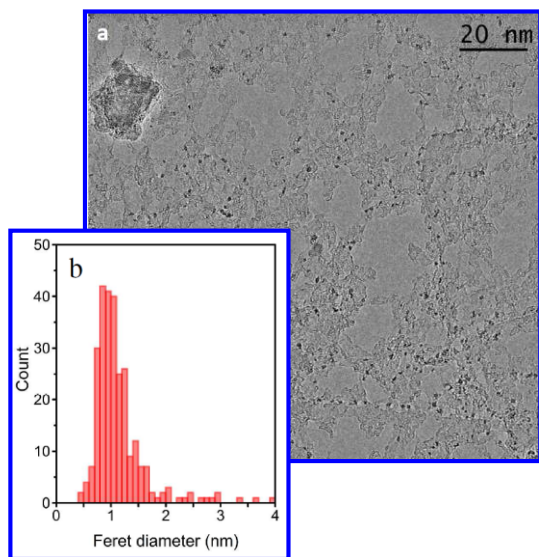


- ✓ высокая фотокаталитическая активность, частота оборотов (TOF)  $1.4 \text{ c}^{-1}$
- ✓ «зеленое» получение водорода – не содержит редкие и дорогостоящие элементы

Recatalá D., Llusar R., Gushchin A.L., Kozlova E.A., Laricheva Y.A., Abramov P.A., Sokolov M.N., Gómez R., Lana-Villarreal T. // ChemSusChem. 2014, 7, DOI: 10.1002/cssc.201402773 (IF = 7.117)

# Нанокластеры MoS<sub>2</sub> на поверхности графена и их каталитическая активность

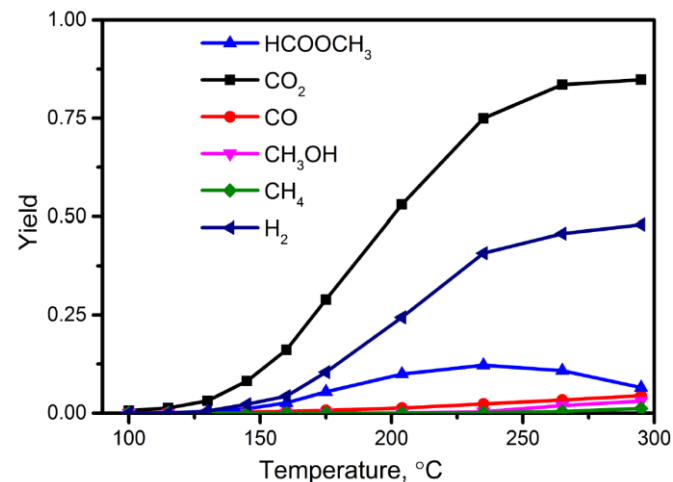
Формирование тонких слоев и наночастиц MoS<sub>2</sub> на поверхности графена  
в реакции термоллиза MoS<sub>3</sub> при 500-800 °C



нанокластеры MoS<sub>2</sub>  
и соответствующие им  
структурные модели

На катализаторах,  
содержащих нанокластеры MoS<sub>2</sub> размером ~ 1 нм,  
достигнута высокая эффективность разложения  
муравьиной кислоты на CO<sub>2</sub> и H<sub>2</sub>.

Зависимость конверсии муравьиной  
кислоты от температуры  
на MoS<sub>2</sub>/графеновом катализаторе



Koroteev V.O., Bulushev D.A., Chuvilin A.L., Okotrub A.V., Bulusheva L.G.  
// ACS Catalysis, 2014. V. 4. P. 3950–3956 (IF = 7.572)

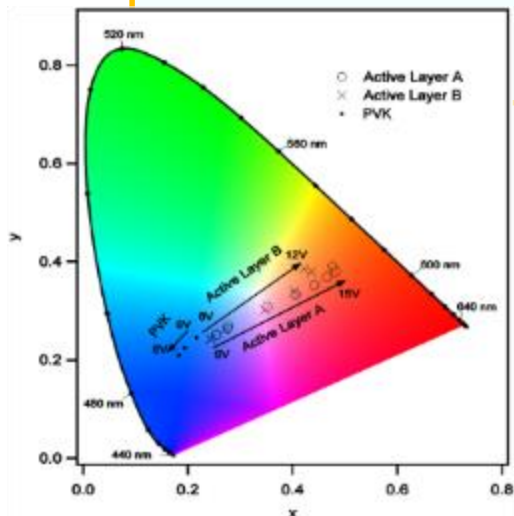
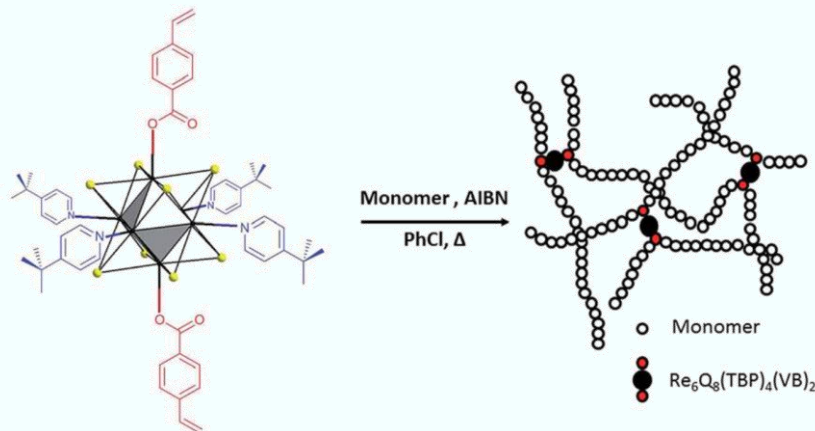


# Октаэдрические кластерные комплексы рения – перспективные компоненты светодиодов

## Получение гибридных полимерных материалов

фотолюминесцентный кластер  
 $trans-[\{Re_6Q_8\}(TBP)_4(VB)_2]$

Q = S или Se  
TBP – третбутилпиридин  
VB – винилбензоат



Цвет эмиссии светоиспускающих диодов.  
Стрелки – изменение цвета при  
повышении напряжения на образцы.

Гибридный материал сохраняет свойства:

- ✓ электролюминесцентного полимера поливинилкарбазола
- ✓ фотолюминесцентных кластеров рения

**Материал успешно использован**

**для создания прототипа**

**полимерного органического светоиспускающего диода**

Efremova O.A., Brylev K.A., Kozlova O., White M.S., Shestopalov M.A., Kitamura N., Mironov Y.V., Bauerd S., Sutherland A.J.  
// J. Mater. Chem. C. 2014. V. 2. P. 8630-8638. (IF = 6.626)

# Материалы с высокой протонной проводимостью

Предложен новый подход к созданию протон-проводящих материалов – пропитывание нанопористых металл-органических координационных полимеров растворами сильных нелетучих кислот



**Протонная проводимость материалов  
приближается к рекордным 0.1 См/см  
за счет быстрого переноса протонов  
между нанокаплями кислоты**

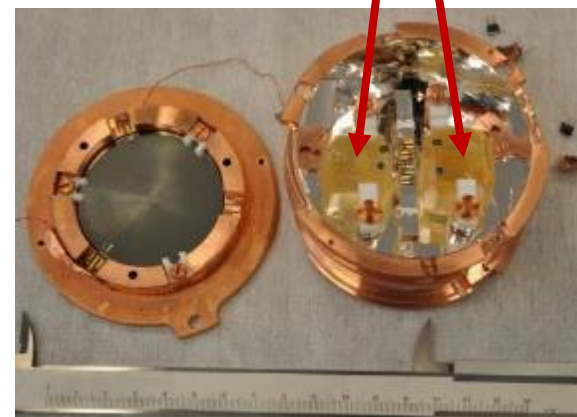
Dybtsev D.N., Ponomareva V.G., Aliiev S.B., Chupakhin A.P., Gallyamov M.R., Moroz N.K., Kolesov B.A., Kovalenko K.A., Shutova E.S., Fedin V.P. // ACS Appl. Mater. Interfaces. 2014. V. 6. P. 5161–5167. (IF = 5.900)

# Кристалл $Zn^{100}MoO_4$ для регистрации двойного $\beta$ -распада ядра $^{100}Mo$ .

Впервые низкоградиентным методом Чохральского  
выращен кристалл  $Zn^{100}MoO_4$   
массой 170,7 г.

Кристалл выращен из обогащенного до 99,5%  $^{100}Mo$ ,  
после глубокой очистки;  
вес кристалла – более 84% от исходной загрузки;  
потери обогащенного молибдена – не более 2 %.

Сцинтилляционные характеристики криогенного  
болометра на основе кристалла  $Zn^{100}MoO_4$   
показывают высокую чувствительность,  
необходимую для регистрации процессов  
двойного бета-распада ядра  $^{100}Mo$ .



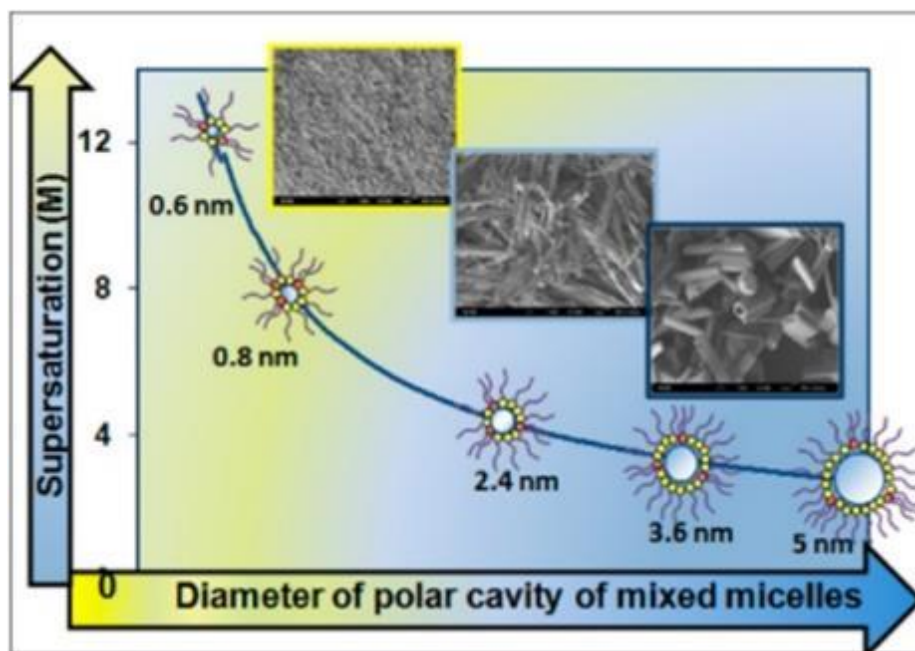
Barabash A.S., Chernyak D.M., Danevich F.A., Giuliani A., **Ivanov I.M.**, Makarov E.P., Mancuso M., Marnieros S., **Nasonov S.G.**,  
Nones C., Olivieri E., Pessina G., Poda D.V., **Shlegel V.N.**, Tenconi M., Tretyak V.I., **Vasiliev Ya.V.**, Velazquez M., Zhdankov V.N.  
// Eur. Phys. J. C. 2014. V. 74. P. 3133-3137 (IF = 5.436)



# Определяющее влияние размера зародыша на дисперсность порошка при микроэмульсионной кристаллизации $\text{KNO}_3$

На различных стадиях испарительной кристаллизации  $\text{KNO}_3$  определены

- скорость испарения воды,
- гидродинамический диаметр мицелл,
- содержание воды и ионов  $\text{K}^+$  и  $\text{Na}^+$  в простых (Tergitol NP-4) и смешанных (Tergitol NP-4+NaAOT) микроэмульсиях.

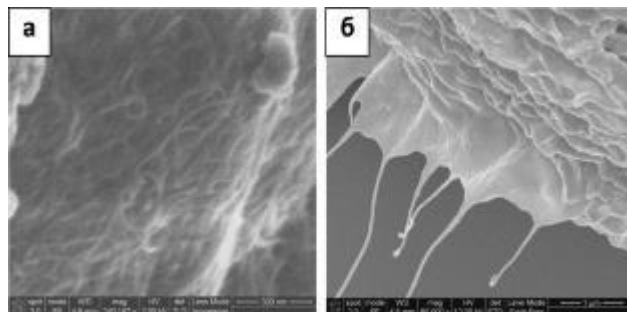


В высокопересыщенном растворе Tergitol NP-4 + AOT образуются зародыши  $\text{KNO}_3$  меньшего размера

В процессе кристаллизации мицеллы с раствором  $\text{KNO}_3$  сосуществуют с кристаллами  $\text{KNO}_3$ ; роль мицелл заключается в доставке «строительного материала» для наращивания микрокристаллов.

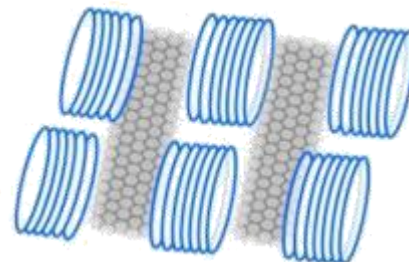
# Композитные материалы на основе жидкокристаллических фталоцианинов металлов, углеродных нанотрубок и наночастиц золота

Слоистая структура пленок композитов фталоцианинов цинка ZnPc с углеродными нанотрубками (2 вес. %)



поверхность

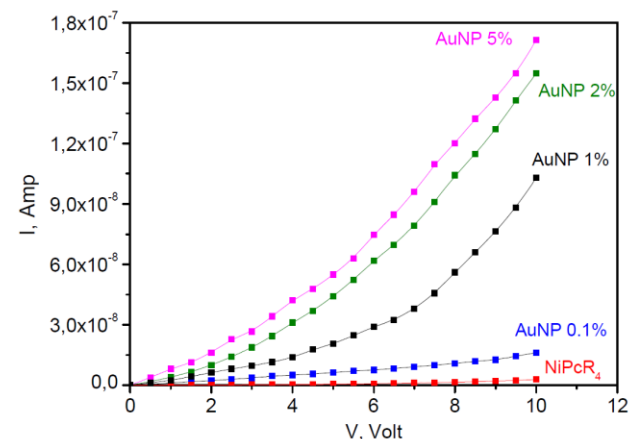
край



Упаковка в слоях молекул фталоцианинов и нанотрубок

Добавление к фталоцианинам никеля NiPcR<sub>4</sub> углеродных нанотрубок или золотых наночастиц (0.1 – 5 вес.%) позволяет получать новые материалы, в которых:

- ✓ проводимость пленок увеличивается на несколько порядков,
- ✓ сохраняются жидкокристаллические свойства фталоцианинов.



Tuncel S., Kaya E.N., Durmuş M., **Basova T.**, Gürek A.G., Ahsen V., Banimuslem H., Hassan A. // Dalton Trans. 2014. V. 43. P. 4689–4699 (IF = 4.097)

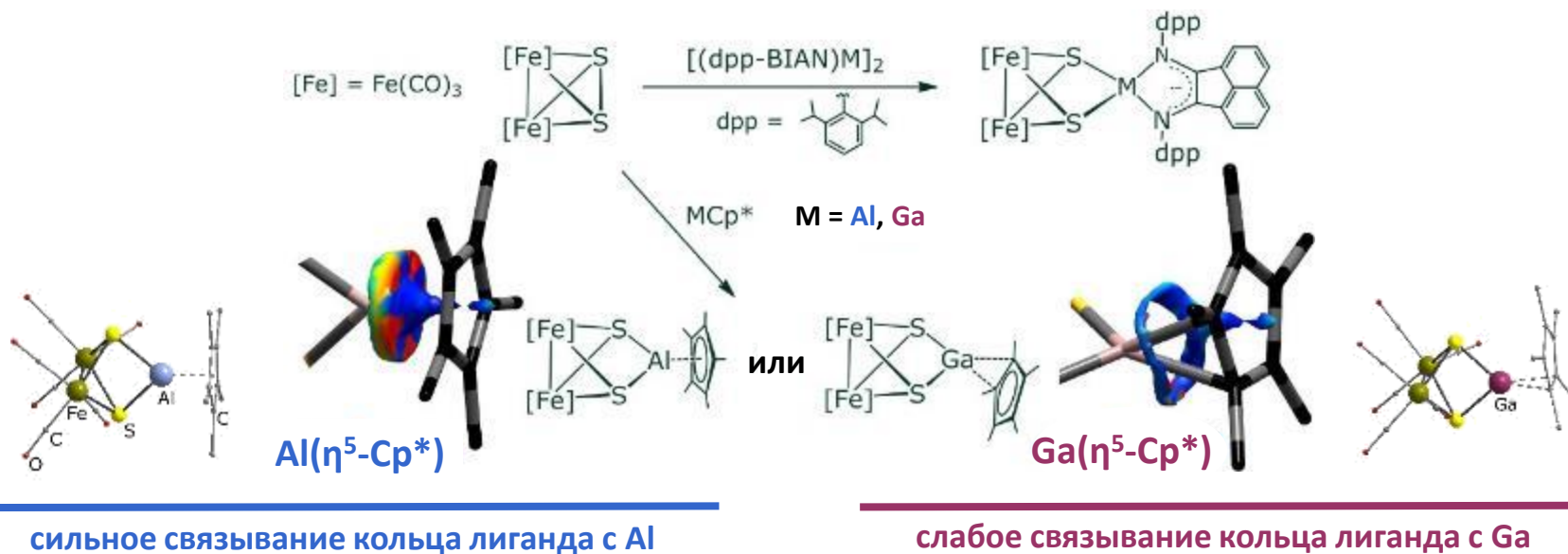
**Basova T.V.**, Parkhomenko R.G., Igumenov I.K., Hassan A., Durmus M., Gürek A.G., Ahsen V. // Dyes Pigment. 2014. V. 111. P. 58-63 (IF = 3.468).



# Молекулярные комплексы с ядром {Fe<sub>2</sub>S<sub>2</sub>M} (M = Al, Ga)

Впервые получены комплексы,  
объединяющие кластерное ядро {Fe<sub>2</sub>S<sub>2</sub>} с элементом 13 группы

[Fe<sub>2</sub>S<sub>2</sub>(CO)<sub>6</sub>(ML)] – различное связывание лиганда с атомами Al и Ga



Различие в строении объяснено  
при помощи квантово-механических расчётов

Ogienko M.A., Pushkarevsky N.A., Smolentsev A.I., Nadolinny V.A., Ketkov S.Yu., Konchenko S.N.  
// Organometallics. 2014. V. 33. P. 2713–2720 (IF = 4.253)

# Влияние удаленных лесных пожаров на состав атмосферных аэрозолей на юге Западной Сибири

**Выявлены различия  
влияния удаленных лесных пожаров летом 2012 г.  
на состав атмосферных аэрозолей  
в Новосибирске, пригороде и фоновом пункте наблюдений.**



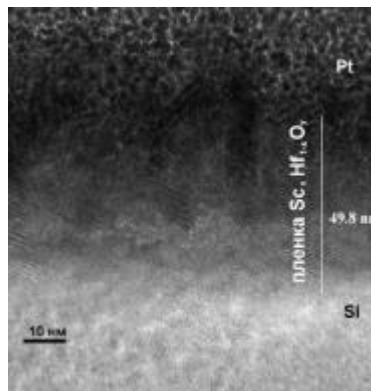
**В условиях мегаполиса:**

- ✓ происходит снижение кислотности аэрозолей (за счет взаимодействия кислых частиц со щелочными, имеющимися в городских условиях в высоких концентрациях);
- ✓ антропогенное влияние на состав атмосферных аэрозолей превышает вклад от лесных пожаров.

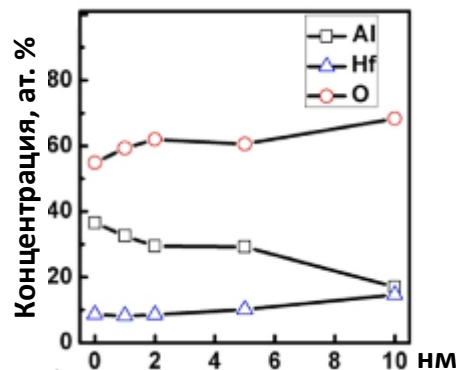
Smolyakov B.S., Makarov V.I., Shinkorenko M.P., Popova S.A., Bizin M.A. // Env. Pollution, 2014. V. 188. P. 8-16. (IF = 3.902)

# Многослойные композиции в системах $\text{HfO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$ , $\text{HfO}_2\text{-La}_2\text{O}_3$ и $\text{HfO}_2\text{-Sc}_2\text{O}_3$

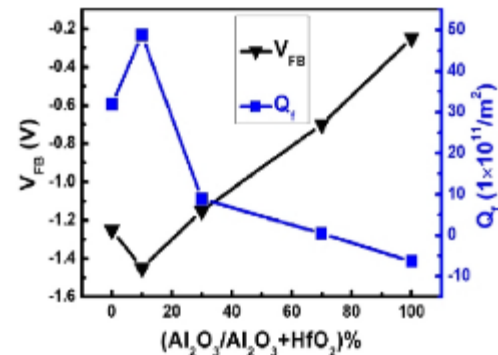
Многослойные композиции получены методом атомно-слоевого осаждения



ВР ПЭМ многослойной композиции  $\text{HfO}_2\text{-Sc}_2\text{O}_3$



Распределение элементов по толщине композиции  $\text{HfO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$



Зависимость фиксированного заряда и напряжения плоских зон от соотношения  $\text{Al}_2\text{O}_3/(\text{Al}_2\text{O}_3+\text{HfO}_2)$



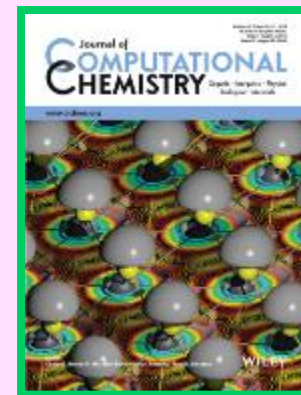
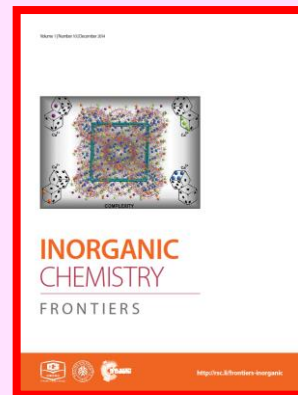
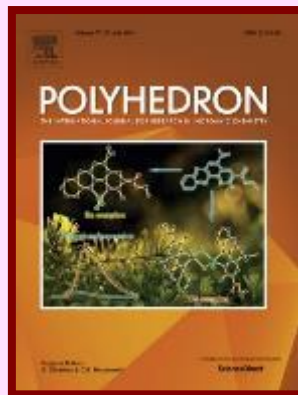
**Многослойные композиции характеризуются высоким значением диэлектрической постоянной. Такие материалы перспективны для разработки солнечных элементов.**

Geng H., Lin T., Letha A.J., Hwang H.-L., Kuznetsov F.A., Smirnova T.P., Saraev A.A., Kaichev V.V.  
// Appl. Phys. Lett. 2014. V.105, P. 123905(1)-123905(5) (IF = 3.515)





# Публикации Института на обложках журналов



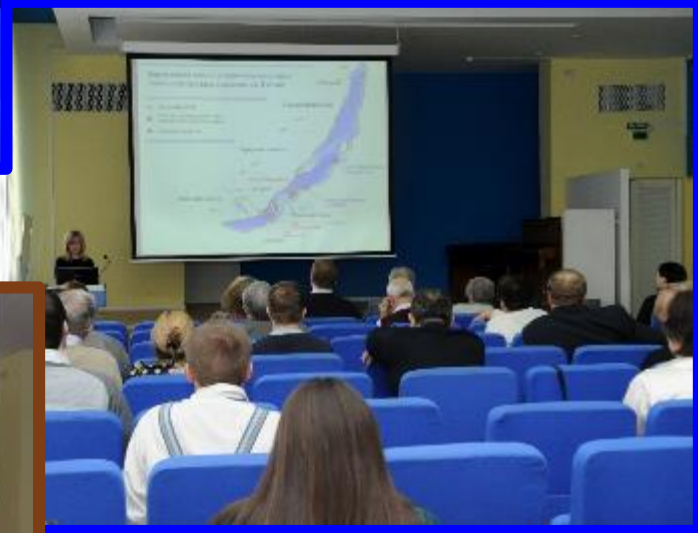
- ✓ Rummel E.-M., Eckhardt M., Bodensteiner M., Peresykina E., Scheer M. // **Eur. J. Inorg. Chem.**, 2014, 1625–1637.
- ✓ Косинова М.Л. , Васильева И.Г. , Васильев Я.В. , Смирнова Т.П. // **Изв. ВУЗов. Материалы электронной техники**. 2014. Т.17, №1. С. 67–75.
- ✓ Larionov S.V., Kokina T.E., Plusnin V.F., Glinskaya L.A., Tkachev A.V., Bryleva Yu. A., Kuratieva N.V., Rakhmanova M.I., Vasilyev E.S. // **Polyhedron**. 2014, V. 77, P. 75–80.
- ✓ Rubčić M., Korenev V.S., Toma L., Bögge H., Fedin V.P., Müller A. // **Inorg. Chem. Front.**, 2014, 1, 740-744.
- ✓ Ryzhikov M.R., Slepков V.A., Kozlova S.G., Gabuda S.P. // **J. Computational Chem.**, 2014, V. 35, Iss. 22, 1641–1645.



# *Конференции*

# Газовые гидраты в экосистеме Земли – 2014

7 – 10 апреля



30 июня –  
4 июля



9 семинар СО – УрО РАН «Термодинамика и Материаловедение»

# IV<sup>th</sup> International Workshop on Transition Metal Clusters

8 – 11 сентября



# XVIII конкурс-конференция научных работ им. акад. А.В. Николаева

24 – 25 декабря



# Новые приборы

**Монокристалльный дифрактометр  
Agilent Technologies Xcalibur**



**Масс-спектрометр Agilent 6130  
Quadrupole LC/MS System**



**Рамановский спектрометр  
с открытой рамкой LabRAM HR  
UV-VIS-NIR Evolution ( 220 – 2200 nm)**

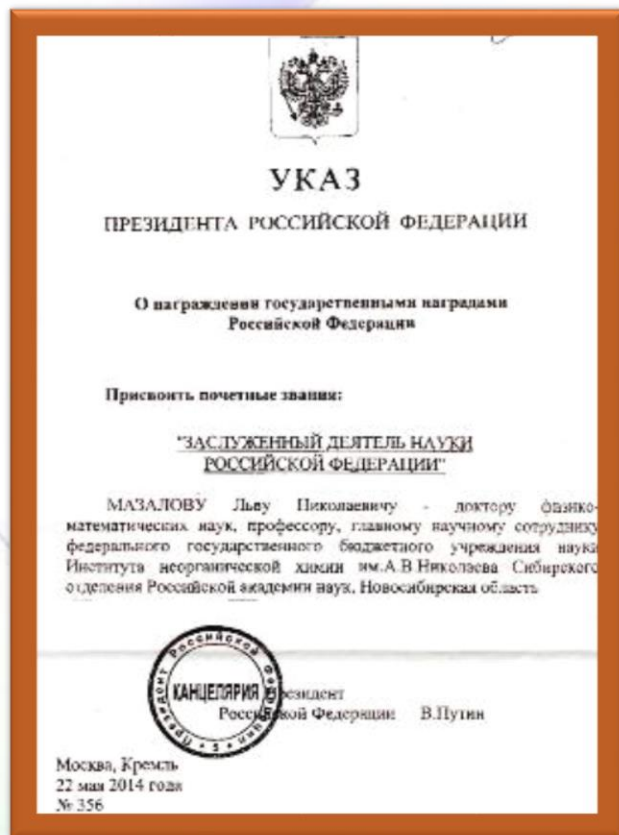
# Дни Российской науки в ИНХ СО РАН

6 февраля



# ***Наши награды***





**Д.ф.-м.н., проф.  
Льву Николаевичу  
Мазалову  
присвоено  
почётное звание  
«Заслуженный  
деятель науки  
Российской  
Федерации»**



За основополагающий вклад в исследование природы химической связи методами рентгеновской спектроскопии, подготовку высококвалифицированных научных кадров, многолетнюю научно-организационную работу на посту главного редактора "Журнала структурной химии".

**Халдояниди  
Константин Афанасьевич**



**Белеванцев  
Владимир Иванович**



**Харченко  
Людмила Юлиановна**



**ЛЕТ**

**РАБОТЫ**

**В ИНХ**



**Юрьева Ольга Петровна**



**Журавлев Владимир Никитич**



**Гранты Президента РФ молодым  
российским ученым – кандидатам наук  
2013-2014:**

Корнев В.С., к.х.н., л.301

Филатов Е.Ю., к.х.н., л. 308

**2014-2015:**

Коваленко Е.А., к.х.н., л. 301

Коваленко К.А., к.х.н., л. 301

**Грант Президента РФ  
по государственной поддержке  
ведущих научных школ (2014-2015)  
рук. чл.-к. РАН Федин В.П.**



**Стипендии Президента РФ:  
2012-2014**

Адонин С.А. (к.х.н., л. 301)

Стопорев А. С. (асп., л. 303)

Шляхова Е.В. (к.х.н. , л. 404)

**2013-2015**

Абрамов П.А., к.х.н., л. 301

Завахина М.С., к.х.н., л. 301

Богданова Е.Г., л. 303

Рахманова М.И., к.ф.-м.н., л. 554

Федосеева Ю.В., к.ф.-м.н., л. 404

# Стипендии и премии им. А.В. Николаева

## Аспиранты:

1. Комаровских А.Ю. (рук. д.ф.-м.н. Надолинный В.А.) – 2-й год обучения
2. Романова Т.Е. (рук. д.х.н. Шуваева О.В.) – 2-й год обучения
3. Сизиков А.А. (рук. д.х.н. Манаков А.Ю.) – 3-й год обучения
4. Стопорев А.С. (рук. д.х.н. Манаков А.Ю.) – 3-й год обучения
5. Юдин В.Н. (рук. к.х.н. Золотова Е.С., д.х.н. Солодовников С.Ф.) – 2-й год обучения

## Студенты:

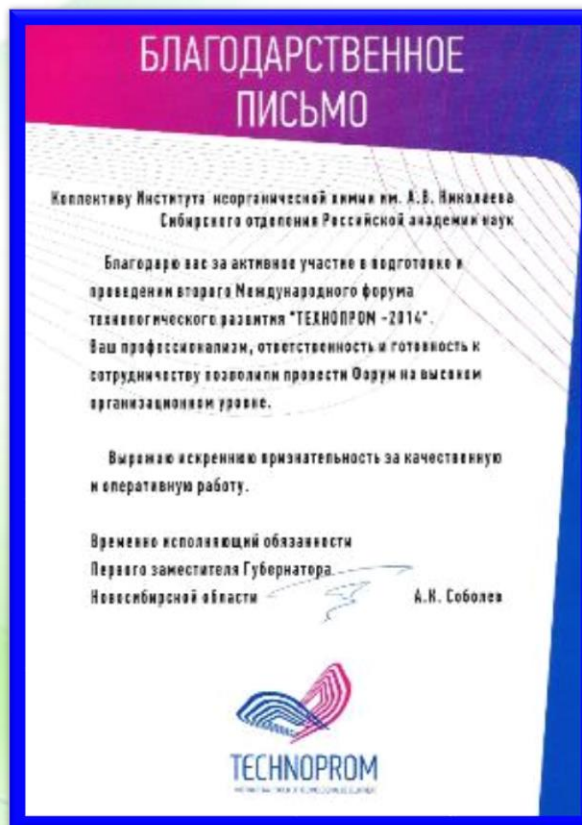
1. Валуев И.А. (2 курс, рук. д.х.н. В.А. Емельянов), наибольший балл по неорганической химии.
2. Соснин Г.А. (4 курс, рук. к.х.н. П.А. Петров), наибольший балл по аналитической химии.
3. Сапарбаев Э.С. (4 курс, рук. к.х.н. С.А. Сапченко), наибольший балл по химическим дисциплинам.
4. Соснин Г.А. (4 курс, рук. к.х.н. П.А. Петров), наибольший балл по химическим дисциплинам.
5. Иванов А.А. (5 курс, рук. д.х.н. Ю.В. Миронов), за большие успехи в научной работе.
6. Чеплакова А. М. (5 курс, рук. к.х.н. К.А. Коваленко), за большие успехи в научной работе

# Награды Институту



Диплом Лауреата городского дня науки в номинации "Лучший научный результат в рамках Международного года кристаллографии ЮНЕСКО"

Благодарственное письмо за активное участие в подготовке и проведении второго Международного форума «ТЕХНОПРОМ - 2014»



Почетная грамота Министерства труда, занятости и трудовых ресурсов Новосибирской области

		на 2013	на 2014	на 2015
301	Федин В.П.	374	415	277
520	Громилов С.А	220	219	265
404	Окотруб А.В.	220	195	187
313	Морозова Н.Б.	98	130	163
521	Колесов Б.А.	122	158	146
302	Булавченко А.И.	90	99	142
338	Миронов Ю.В.	134	121	136
406	Гельфонд Н.В.	88	81	117
526	Козлова С.Г.	124	90	117
308	Коренев С.В.	94	103	89
554	Надолинный В.А.	86	84	88
307	Конченко С.Н.	109	97	82
451	Шлегель В.Н.	93	63	79
303	Манаков А.Ю.	59	85	78
415	Наумов Н.Г.	71	80	77
417	Косинова М.Л.	74	56	66
312	Бурдуков А.Б.	91	70	64
311	Миронов И.В.	72	96	54
416	Левченко Л.М.	61	30	50
481	Сапрыкин А.И.	47	20	46
425	Романенко А.И.	28	25	29

Средний ПРНД  
лабораторий



# Основные события и проблемы в наступающем 2015

1. Финансовые проблемы???
2. Проблемы аккредитации аспирантуры???
3. Выборы директора
4. Кузнецовские чтения «Азиатские приоритеты в материаловедении» 4-5 февраля
5. Первая Российская Конференция «Графен: молекула и 2D кристалл» 8-12 сентября
6. Международный Симпозиум «Ртуть в биосфере: эколого-геохимические аспекты» 21-25 сентября
7. 3-я Школа-конференция молодых ученых «Неорганические соединения и функциональные материалы» 5-9 октября



# ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО НАУЧНЫХ ОРГАНИЗАЦИЙ

Дорогие друзья!

Поздравляю вас с наступающим 2015 годом!  
Новогодние праздники объединяют, наполняют  
хорошим настроением и светлыми надеждами.  
Пусть наступающий год войдет в ваш дом с миром,  
добром и любовью, оправдает все ваши ожидания.

От всего сердца желаю вам здоровья, успехов,  
профессионального роста, новых открытий!  
Счастья и благополучия вам и вашим близким!

С Новым Годом!

Руководитель ФАНО России  
Михаил Котюков





2015

