

Списки участников экспериментального тура на химическом факультете МГУ им. М.В.Ломоносова

15 марта 2015 г.

время: 11.00-15.00

сбор в 10.45

11 класс				Кафедра коллоидной химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	МГУ	Андронов	Михаил	Кафедра коллоидной химии. Двойной электрический слой (ДЭС) и электрокинетические явления в дисперсных системах
2	МГУ	Васин	Александр	Кафедра коллоидной химии. Мицеллообразование в растворах поверхностно-активных веществ
3	МГУ	Гамзюков	Павел	Кафедра коллоидной химии. Смачивание и растекание. Возможность управления смачиванием
4	МГУ	Иванов	Дмитрий	Кафедра коллоидной химии. Мицеллообразование в растворах поверхностно-активных веществ
5	МГУ	Кепша	Мария	Кафедра коллоидной химии. Смачивание и растекание. Возможность управления смачиванием
6	МГПУ	Козлов	Андрей	Кафедра коллоидной химии. Эмульсии: получение, стабилизация и применение
7	МГУ	Никольский	Владислав	Кафедра коллоидной химии. Адсорбция из растворов на межфазных поверхностях раздела фаз
8	МГУ	Пахнова	Мария	Кафедра коллоидной химии. Эмульсии: получение, стабилизация и применение
9	МГУ	Самуков	Константин	Кафедра коллоидной химии. Двойной электрический слой (ДЭС) и электрокинетические явления в дисперсных системах
10	МГУ	Яковлев	Максим	Кафедра коллоидной химии. Адсорбция из растворов на межфазных поверхностях раздела фаз

11 класс				Кафедра физической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	МГУ	Александров	Артем	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
2	МГУ	Белоброва	Надежда	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.

3	МГУ	Волкова	Наталья	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
4	МГУ	Головина	Диана	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
5	МГУ	Гречишникова	Галина	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
6	МГУ	Гусев	Илья	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
7	МГУ	Кобяков	Николай	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
8	МГУ	Коваленко	Илья	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
9	МГУ	Кренин	Глеб	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
10	МГУ	Крюкова	Екатерина	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
11	МГУ	Кукушкин	Владимир	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
12	МГУ	Куроедова	Анастасия	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
13	МГУ	Натрусова	Мария	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
14	МГУ	Петров	Валентин	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
15	МГУ	Рублев	Павел	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
16	МГУ	Темирбиева	Лиана	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
17	МГУ	Тесаков	Иван	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
18	МГУ	Фомин	Матвей	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
19	МГУ	Черкасов	Иван	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.
20	МГУ	Шолина	Екатерина	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
21	МГУ	Арзамасцева	Анастасия	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
22	МГУ	Хромова	Лили	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
23	МГУ	Магданов	Азат	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
24	МГУ	Смирнов	Руслан	Кафедра физической химии. Энергия молекул и ее составляющие.
25	МГУ	Поляков	Владислав	Кафедра физической химии. Тепловые эффекты химических реакций.

	11 класс			Кафедра органической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
21	МГУ	Бабадей	Ольга	Кафедра органической химии. Синтез и свойства аминокислот и их O- и N-производных.
22	МГУ	Бадмаев	Ананда	Синтез и свойства алифатических дикарбоновых кислот и их ангидридов
23	МГУ	Болоболова	Наталия	Кафедра органической химии. Синтез и свойства аминокислот и их O- и N-производных.
24	МГУ	Гребенщикова	Анастасия	Кафедра органической химии. Синтез и свойства аминокислот и их O- и N-производных.
25	МГУ	Заманский	Константин	Кафедра органической химии. Синтез и свойства дикарбоновых кислот и их функциональных

				производных.
26	МГУ	Зарудина	Анастасия	Синтез и свойства алифатических дикарбоновых кислот и их ангидридов
27	МГУ	Лаврова	Анастасия	Кафедра органической химии. Синтез и свойства аминофенолов и их О- и N-производных.
28	МГУ	Малышева	Елизавета	Кафедра органической химии. Синтез и свойства дикарбоновых кислот и их функциональных производных.
29	МГУ	Маслова	Ирина	Кафедра органической химии. Азотсодержащие производные альдегидов и кетонов
30	МГУ	Мосолова	Екатерина	Кафедра органической химии. Азотсодержащие производные альдегидов и кетонов
31	МГУ	Рухович	Глеб	Синтез и свойства алифатических дикарбоновых кислот и их ангидридов
32	МГУ	Суворова	Ольга	Кафедра органической химии. Синтез и свойства дикарбоновых кислот и их функциональных производных.
33	МГУ	Сучкова	Екатерина	Синтез и свойства алифатических дикарбоновых кислот и их ангидридов
34	МГУ	Хуцишвили	Наталья	Кафедра органической химии. Синтез и свойства дикарбоновых кислот и их функциональных производных.
35	МГУ	Аминулла	Камилла	Кафедра органической химии. Азотсодержащие производные альдегидов и кетонов
36	МГУ	Петров	Артем	Кафедра органической химии. Азотсодержащие производные альдегидов и кетонов
37	МГУ	Савченко	Мария	Кафедра органической химии. Азотсодержащие производные альдегидов и кетонов
38	МГУ	Гаврилов	Дмитрий	Синтез и свойства алифатических дикарбоновых кислот и их ангидридов
39	МГУ	Костина	Маргарита	Кафедра органической химии. Синтез и свойства аминофенолов и их О- и N-производных.

10 класс				Кафедра аналитической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	МГУ	Байков	Фёдор	Кафедра аналитической химии. Различные способы проведения реакций обнаружения катионов.
2	МГУ	Голубева	Елена	Кафедра аналитической химии. Сероводородная схема анализа смеси катионов и анионов: дробный и систематический анализ.
3	МГУ	Гончар	Дарья	Кафедра аналитической химии. Сероводородная схема анализа смеси катионов и анионов: дробный и систематический анализ.
4	МГУ	Долгих	Елена	Кафедра аналитической химии. Различные способы проведения реакций обнаружения катионов.
5	МГУ	Каракин	Павел	Кафедра аналитической химии. Различные способы проведения реакций обнаружения катионов.
6	МГУ	Мартынов	Дмитрий	Кафедра аналитической химии. Различные способы проведения реакций обнаружения катионов.

7	МГУ	Ситкина	Екатерина	Кафедра аналитической химии. Сероводородная схема анализа смеси катионов и анионов: дробный и систематический анализ.
8	МГУ	Станкевич	Андрей	Кафедра аналитической химии. Различные способы проведения реакций обнаружения катионов.
9	МГУ	Сухоруков	Максим	Кафедра аналитической химии. Сероводородная схема анализа смеси катионов и анионов: дробный и систематический анализ.
10	МГУ	Шемякина	Анна	Кафедра аналитической химии. Сероводородная схема анализа смеси катионов и анионов: дробный и систематический анализ.

10 класс				Кафедра неорганической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
11	МГУ	Агальцова	Полина	Кафедра неорганической химии. Синтез бихромата аммония
12	МГУ	Бородко	Дарья	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
13	МГУ	Головненкова	Елизавета	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
14	МГУ	Емашова	София	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
15	МГУ	Еремеев	Роман	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.
16	МГУ	Жуков	Рустам	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
17	МГУ	Зайцев	Никита	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
18	МГУ	Ибатов	Ярослав	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
19	МГУ	Кангина	Ольга	Кафедра неорганической химии. Синтез бихромата аммония
20	МГУ	Келин	Александр	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
21	МГУ	Киселев	Роман	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
22	МГУ	Кобзева	Татьяна	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
23	МГУ	Койляк	Евгений	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
24	МГУ	Кондаков	Илья	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
25	МГУ	Корсакова	Людмила	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
26	МГУ	Корчагин	Михаил	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
27	МГУ	Крот	Павел	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
28	МГУ	Кузнецова	Татьяна	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
29	МГУ	Липская	Ирина	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
30	МГУ	Мальцев	Дмитрий	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.
31	МГУ	Мельникова	Елизавета	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
32	МГУ	Милова	Евгения	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.

33	МГУ	Морозов	Матвей	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
34	МГУ	Осипова	Юлия	Кафедра неорганической химии. Получение ортофосфорной кислоты.
35	МГУ	Пиргунова	Татьяна	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.
36	МГУ	Плодухин	Андрей	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.
37	МГУ	Полежаева	Дарья	Кафедра неорганической химии. Получение водорода и восстановление оксида металла.
38	МГУ	Родина	Анфиса	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
39	МГУ	Сизов	Георгий	Кафедра неорганической химии. Получение безводной азотной кислоты.
40	МГУ	Шахова	Мария	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
41	МГУ	Шефер	Александр	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
42	МГУ	Шопина	Мария	Кафедра неорганической химии. Получение основного карбоната меди (малахита)
43	МГУ	Шумилов	Кирилл	Кафедра неорганической химии. Получение серной кислоты нитрозным способом.
44	МГУ	Юрченкова	Вера	Кафедра неорганической химии. Синтез бихромата аммония

		9 класс		Кафедра аналитической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	МГУ	Авагян	Давид	Кафедра аналитической химии. Применение в химическом анализе реакций окрашивания пламени
2	МГУ	Анастасия	Волчок	Кафедра аналитической химии. Разделение катионов и анионов, основанное на их амфотерных свойствах
3	МГУ	Ершов	Алексей	Кафедра аналитической химии. Применение в химическом анализе реакций окрашивания пламени
4	МГУ	Каралаш	Сергей	Кафедра аналитической химии. Обнаружение катионов и анионов с применением микрокристаллоскопических реакций
5	МГУ	Козлов	Кирилл	Кафедра аналитической химии. Применение в химическом анализе реакций окрашивания пламени
6	МГУ	Королева	Анна	Кафедра аналитической химии. Разделение катионов и анионов, основанное на их амфотерных свойствах
7	МГУ	Мальгин	Кирилл	Кафедра аналитической химии. Разделение катионов и анионов, основанное на их амфотерных свойствах
8	МГУ	Марочкина	Мария	Кафедра аналитической химии. Разделение катионов и анионов, основанное на их амфотерных свойствах

9	МГУ	Нагаева	Олеся	Кафедра аналитической химии. Обнаружение катионов и анионов с применением микрокристаллоскопических реакций
10	МГУ	Пятницкая	Мария	Кафедра аналитической химии. Применение в химическом анализе реакций окрашивания пламени
11	МГУ	Пярых	Михаил	Кафедра аналитической химии. Обнаружение катионов и анионов с применением микрокристаллоскопических реакций
12	МГУ	Сайгина	Мария	Кафедра аналитической химии. Применение в химическом анализе реакций окрашивания пламени
13	МГУ	Уразаева	Кира	Кафедра аналитической химии. Разделение катионов и анионов, основанное на их амфотерных свойствах
14	МГУ	Хотянцева	Елизавета	Кафедра аналитической химии. Обнаружение катионов и анионов с применением микрокристаллоскопических реакций
15	МГУ	Шлепнева	Анастасия	Кафедра аналитической химии. Обнаружение катионов и анионов с применением микрокристаллоскопических реакций

9 класс				Кафедра неорганической химии
№	ВУЗ, где выполнен 1-й тур	Фамилия	Имя	Тема реферата
16	МГУ	Беляева	Алина	Кафедра неорганической химии. Ионнообменные реакции в водном растворе.
17	МГУ	Волобуева	Мария	Кафедра неорганической химии. Гидролиз солей.
18	МГУ	Герасимов	Игорь	Кафедра неорганической химии. Жесткость воды и методы ее устранения.
19	МГУ	Горбенко	Артем	Кафедра неорганической химии. Аммиак как основание и комплексообразователь в водных растворах.
20	МГУ	Доброхотова	Наталья	Кафедра неорганической химии. Аммиак как основание и комплексообразователь в водных растворах.
21	МГУ	Злобина	Анастасия	Кафедра неорганической химии. Жесткость воды и методы ее устранения.
22	МГУ	Куликова	Василиса	Кафедра неорганической химии. Ионнообменные реакции в водном растворе.
23	МГУ	Лукашов	Максим	Кафедра неорганической химии. Кисотно-основные равновесия.
24	МГУ	Митенева	Софья	Кафедра неорганической химии. Гидролиз солей.
25	МГУ	Попеленский	Вадим	Кафедра неорганической химии. Кислотнo-основные равновесия.
26	МГУ	Румянцева	Лидия	Кафедра неорганической химии. Ионнообменные реакции в водном растворе.
27	МГУ	Сальников	Даниил	Кафедра неорганической химии. Окислительно-восстановительные реакции в водных растворах.

28	МГУ	Стрелкина	Людмила	Кафедра неорганической химии. Аммиак как основание и комплексообразователь в водных растворах.
29	МГУ	Тараненко	Дмитрий	Кафедра неорганической химии. Кисотно-основные равновесия.
30	МГУ	Шкиль	Дмитрий	Кафедра неорганической химии. Гидролиз солей.

8 класс				Кафедра общей химии
№	ВУЗ (1 тур)	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	МГУ	Агафонкин	Григорий	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
2	МГУ	Аглиуллина	Алиса	Гидролиз солей
3	МГУ	Алёшин	Сергей	Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
4	МГУ	Баранникова	Лада	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
5	МГУ	Бугеря	Алексей	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
6	МГУ	Васильева	Елена	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
7	МГУ	Ветров	Андрей	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
8	МГУ	Ветрова	Екатерина	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
9	МГУ	Волынская	Юлия	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
10	МГУ	Галимова	Рената	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
11	МГУ	Гутов	Кирилл	Гидролиз солей
12	МГУ	Дармостук	Александр	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
13	МГУ	Деревянко	Светлана	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
14	МГУ	Доронькин	Максим	Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
15	МГУ	Екатерина	Соколова	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
16	МГУ	Жилина	Кира	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
17	МГУ	Завьялова	Анна	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
18	МГУ	Ильчук	Павел	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
19	МГУ	Калинин	Михаил	Гидролиз солей

20	МГУ	Камалов	Мурат	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
21	МГУ	Коноплев	Алексей	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
22	МГУ	Королев	Георгий	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
23	МГУ	Кошкина	Мария	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
24	МГУ	Кротовский	Сергей	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
25	МГУ	Кудрявцев	Иван	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
26	МГУ	Кулипанова	Ольга	Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
27	МГУ	Кулюлина	Нина	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
28	МГУ	Лазарев	Александр	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
29	МГУ	Некрасов	Александр	Гидролиз солей
30	МГУ	Петрова	Мария	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
31	МГУ	Птицына	Елена	Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
32	МГУ	Салимгареев	Руслан	Гидролиз солей
33	МГУ	Сальникова	Влада	Гидролиз солей
34	МГУ	Синяковская	Ирина	Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
35	МГУ	Сотникова	Ксения	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
36	МГУ	Стрелкова	Марья	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
37	МГУ	Сулейманов	Хахим	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
38	МГУ	Токмачева	София	Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
39	МГУ	Швецов	Дмитрий	Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
40	МГУ	Шельпякова	Юлия	Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
41	МГУ	Шумаков	Роман	Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
42	МГУ	Щербаков	Андрей	Гидролиз солей