

# Списки участников экспериментального тура в РХТУ имени Д.И.Менделеева и темы рефератов

*16 марта 2014 года. Начало в 11.00.*

## 8 класс

№	Фамилия	Имя	Школа	Тема реферата
1	Агабабян	Александр	1253	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
2	Буркин	Константин	1520	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
3	Виноградов	Михаил	218	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
4	Козлов	Артём	1583	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
5	Корешков	Василий	218	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
6	Костякин	Филипп	218	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
7	Кочетыгов	Илья	853	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
8	Кузин	Данила	218	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
9	Кузнецов	Аркадий	1748	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
10	Кузнецов	Артеми́й	218	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.

11	Леонтьев	Николай		Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
12	Луговой	Дмитрий	1583	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
13	Мелков	Максим	1636	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
14	Ольховой	Иван		Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
15	Панов	Роман	218	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
16	Пономарёв	Алексей	218	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
17	Рог	Ирина	218	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
18	Тазин	игорь	218	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
19	Таратутенко	Анастасия	853	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
20	Тер-Акопян	Карен	218	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
21	Чикунова	Мария	218	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
22	Щедрина	Екатерина	618	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.

## 9 класс

№	Фамилия	Имя	Школа	Тема реферата
1	Барсуков	Вячеслав	932	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
2	Бирюков	Клим	1303	Анализ силикатных продуктов.

3	Голубев	Никита	544	Анализ силикатных продуктов.
4	Дрокин	Ярослав	218	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
5	Ким	Виктория	1303	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
6	Коростелв	Георгий	1303	Способы перевода пробы в раствор.
7	Малышев	Сергей	1303	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
8	Огородников	Владимир	218	Способы перевода пробы в раствор.
9	Пичужкина	Полина	1574	Способы перевода пробы в раствор.
10	Попов	Владимир	218	Анализ силикатных продуктов.
11	Романенков	Егор	1557	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
12	Федурова	Юлия		Способы перевода пробы в раствор.
13	Филковская	Мария		Хроматографический анализ как метод разделения веществ.

## 10 класс

№	Фамилия	Имя	Школа	Тема реферата
1	Агабабян	Даниил	1303	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
2	Антонян	Григорий	548	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
3	Ануфриев	Илья	367	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
4	Бабкова	Анна	218	Реакция конденсации карбонильных соединений.
5	Бабкова	Юлия	218	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
6	Баранова	Анастасия	1574	N – ацилирование органических соединений.
7	Буров	Александр	218	N – ацилирование органических соединений.
8	Гордеева	Александра	1303	N – ацилирование органических соединений.
9	Жарков	Николай		Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
10	Иванов	Илья	218	O – ацилирование органических соединений.

11	Ильясов	Алексей	1574	О – ацилирование органических соединений.
12	Илюхин	Алексей		Реакция конденсации карбонильных соединений.
13	Калинин	Илья	680	Реакция конденсации карбонильных соединений.
14	Ким	Илья	1303	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
15	Кириченко	Артем	853	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
16	Ломакин	Артем		О – ацилирование органических соединений.
17	Павлов	Кирилл		Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
18	Павлова	Евгения	1599	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
19	Прошин	Павел	1303	Реакция конденсации карбонильных соединений.
20	Рухович	Глеб	192	Реакция конденсации карбонильных соединений.
21	Сонин	Андрей	827	N – ацилирование органических соединений.
22	Трифонов	Алексей	1303	О – ацилирование органических соединений.
23	Трубицын	Сергей	218	N – ацилирование органических соединений.
24	Цабай	Полина	1587	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
25	Черепанова	Вера	192	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
26	Швыркова	Анастасия	1574	О – ацилирование органических соединений.

## 11 класс

№	Фамилия	Имя	Школа	Тема реферата
1	Абдулпатахов	Абдулпатах	149	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
2	Андреева	Юлия		Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
3	Басс	Дина	218	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения <b>T - x (при p = const)</b> в приближении идеальных растворов.
4	Брутер	Даниил	179	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.

5	Вавилов	Генрих	1535	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.	1 тур МГУ
6	Габидуллина	Варвара	1535	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.	1 тур МГУ
7	Гущина	Елизавета		Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.	
8	Душкин	Александр	1535	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.	
9	Клюева	Валерия		Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения <b>T - x (при p = const)</b> в приближении идеальных растворов.	1 тур МГУ
10	Комова	Анастасия	398	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.	
11	Корзина	Анастасия		Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения <b>p - x (при T = const)</b> в приближении идеальных растворов.	1 тур МГУ
12	Луппов	Александр	1303	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.	
13	Манасарян	Гарри	1637	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.	
14	Огурцова	Анна		Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.	1 тур МГУ
15	Павлова	Анна	318	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения <b>p - x (при T = const)</b> в приближении идеальных растворов.	1 тур МГУ
16	Пономаренко	Анна	1484	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.	
17	Федотов	Михаил	218	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения <b>p - x (при T = const)</b> в приближении идеальных растворов.	
18	Циркунов	Прохор	1740	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.	
19	Чечикова	Елизавета		Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.	

20	Швед	Евгений	1303	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
----	------	---------	------	---