

**Списки участников экспериментального тура
в РХТУ имени Д.И.Менделеева и темы рефератов
15 марта 2015 года. Начало в 12.30.**

Сбор в холле главного корпуса

В этот же день в РХТУ - "День открытых дверей"

В программе:

10.00-11.00 знакомство с факультетами

11.00-12.00 встреча с ректором

***информация о специальностях и направлениях подготовки
правила приема в РХТУ в 2015 году***

Приглашаем всех желающих узнать больше о РХТУ им. Д. И. Менделеева !

8 класс

№	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	Бондарев	Иван	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
2	Вельмискина	Юлия	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
3	Волок	Альберт	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
4	Голубина	Елизавета	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.

5	Горб	Анна	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебастра.
6	Гудкова	Анастасия	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
7	Жолобов	Илья	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
8	Завьялов	Федор	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
9	Зеленова	Ольга	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
10	Колядин	Данил	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
11	Куон	Максим	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебастра.
12	Мадан (из МГМСУ)	Арина	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
13	Мельникова (из МГМСУ)	Екатерина	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
14	Молодык	Петр	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
15	Молокова	Алисия	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
16	Панов	Илья	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
17	Подчуфарова	Полина	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
18	Смирнова	Елизавета	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
19	Торосян (из МГМСУ)	Татевик	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
20	Ясенева	Виктория	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение

9 класс

№	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	Агабабян	Александр	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
2	Биняковский	Артём	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
3	Бураков	Илья	Анализ силикатных продуктов.
4	Бутурлин	Никита	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
5	Дашевский	Дмитрий	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
6	Латыпова	Карина	Способы перевода пробы в раствор.
7	Леонтьев	Николай	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
8	Орлова	Дарья	Способы перевода пробы в раствор.
9	Татарин	Сергей	Способы перевода пробы в раствор.
10	Устименко	Ольга	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов

10 класс

№	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	Волкова	Софья	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
2	Галахова	Александра	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
3	Голубев	Никита	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
4	Демьянов	Георгий	N – ацилирование органических соединений.
5	Дмитриева	Вероника	Реакция конденсации карбонильных соединений.
6	Касаткин	Николай	N – ацилирование органических соединений.
7	Кириллова	Елена	N – ацилирование органических соединений.
8	Коростелев	Георгий	N – ацилирование органических соединений.
9	Маркаров	Дмитрий	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
10	Никитин	Иннокентий	O – ацилирование органических соединений.
11	Романенков	Егор	O – ацилирование органических соединений.
12	Самокаева	Юлия	Реакция конденсации карбонильных соединений.

13	Сорокина	Александра	Реакция конденсации карбонильных соединений.
14	Судариков	Денис	Реакция конденсации карбонильных соединений.
15	Тимофеева	Евгения	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
16	Хорев	Алексей	O – ацилирование органических соединений.
17	Шапуткин	Евгений	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.

11 класс

№	Фамилия	Имя	Тема реферата
1	Агабабян	Даниил	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
2	Антонян	Григорий	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
3	Ануфриев	Илья	Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
4	Горин	Игорь	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения T - x (при p =const) в приближении идеальных растворов.
5	Жмака	Артём	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
6	Калинин	Илья	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
7	Ким	Илья	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
8	Кириченко	Артём	Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
9	Муратов	Карим	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.

10	Положинцев	Артемий	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения p - x (при T =const) в приближении идеальных растворов.
11	Царева	Полина	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
12	Шевелева	Валерия	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
13	Шевцев	Никита	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.
14	Ольховская (из МГМСУ)	Мария	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения p - x (при T =const) в приближении идеальных растворов.