

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

17 марта 2013 года

адрес: ул 1-я Миусская, д.3

время: начало в 11.00.

### 8 класс

№	Фамилия	Имя	Отчество	Тема реферата
1	Афанасьев	Роман	Александрович	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
2	Батаева	Виктория	Константиновна	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
3	Гаджиев	Магомедгаджи	Шамилович	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
4	Галахова	Александра	Ильинична	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
5	Дрокин	Ярослав	Александрович	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
6	Ефремов	Сергей	Владимирович	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
7	Захарова	Татьяна	Максимовна	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
8	Ким	Виктория	Сергеевна	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
9	Кусайло	Елена	Дмитриевна	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
10	Лебедев	Дмитрий	Константинович	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
11	Марейчев	Евгений	Андреевич	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
12	Моқров	Пётр	Владимирович	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
13	Накропина	Анастасия	Сергеевна	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
14	Огородников	Владимир	Александрович	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
15	Павловская	Александра	Ильинична	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
16	Пичужкина	Полина	Дмитриевна	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
17	Попов	Владимир	Александрович	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
18	Пронина	Екатерина	Романовна	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
19	Рачинская	Мария	Алексеевна	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
20	Романенков	Егор	Сергеевич	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
21	Федурова	Юлия	Вадимовна	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
22	Чистяков	Кирилл	Антонович	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.

## 9 класс

1	Агабабян	Даниил	Патрикович	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
2	Антропов	Сергей	Михайлович	Способы переведения пробы в раствор.
3	Ануфриев	Илья	Павлович	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
4	Бабкова	Анна	Сергеевна	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
5	Бабкова	Юлия	Сергеевна	Способы переведения пробы в раствор.
6	Баранова	Анастасия	Игоревна	Способы переведения пробы в раствор.
7	Богачев	Михаил	Александрович	Анализ силикатных продуктов.
8	Буркин	Глеб	Максимович	Анализ силикатных продуктов.
9	Буров	Александр	Валерьевич	Анализ силикатных продуктов.
10	Гордеева	Александра	Михайловна	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
11	Горин	Игорь	Олегович	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
12	Зув	Антон	Петрович	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
13	Иванов	Илья	Николаевич	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
14	Изосимов	Алексей	Михайлович	Способы переведения пробы в раствор.
15	Карабанова	Анна	Александровна	Способы переведения пробы в раствор.
16	Касимова	Анастасия	Алексеевна	Анализ силикатных продуктов.
17	Ким	Илья	Сергеевич	Анализ силикатных продуктов.
18	Кириченко	Артем	Викторович	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
19	Костина	Юлия	Геннадьевна	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
20	Павлов	Кирилл	Геннадьевич	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
21	Репина	Ольга	Владимировна	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
22	Трубицын	Сергей	Александрович	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
23	Шашкова	Татьяна	Михайловна	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
24	Швиркова	Анастасия	Александровна	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
25	Юдакова	Светлана	Вячеславовна	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.

## 10 класс

1	Басс	Дина	Юрьевна	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
2	Бережной	Георгий	Сергеевич	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
3	Голодухина	Светлана	Владимировна	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
4	Инякин	Олег	Евгеньевич	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
5	Кавун	Алексей	Михайлович	Реакция конденсации карбонильных соединений.
6	Капитонова	Мария	Андреевна	N – ацилирование органических соединений.
7	Косарева	Мария	Сергеевна	O – ацилирование органических соединений.
8	Косилин	Никита	Андреевич	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
9	Луппов	Александр	Николаевич	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
10	Макулова	Софья	Алексеевна	Реакция конденсации карбонильных соединений.
11	Роганов	Сергей	Дмитриевич	Реакция конденсации карбонильных соединений.
12	Рэм	Георгий	Сергеевич	N – ацилирование органических соединений.
13	Сербиллов	Алексей	Леонидович	O – ацилирование органических соединений.
14	Федотов	Михаил	Юрьевич	N – ацилирование органических соединений.
15	Швед	Евгений	Сергеевич	O – ацилирование органических соединений.

## 11 класс

1	Андреянов	Фёдор	Александрович	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.
2	Гаврилова	Мария	Владимировна	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.
3	Илларионова	Юлия	Андреевна	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
4	Кокуркина	Мария	Павловна	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограниченно растворимы друг в друге.
5	Корягина	Алена	Александровна	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
6	Ненашева	Мария	Владимировна	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
7	Петров	Игорь	Геннадьевич	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
8	Хребтов	Глеб	Олегович	Парциальные молярные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости молярных объемов.
9	Цыплёнок	Анна	Викторовна	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.