

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

17 марта 2013 года. Начало в 11.00.

8 класс

| № | Фамилия | Имя | Отчество | школа, лицей | Тема реферата |
|---|-----------|--------------|----------------|----------------------------|---|
| 1 | Афанасьев | Роман | Александрович | ГБОУ гимназия №1583 | Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении. |
| 2 | Батаева | Виктория | Константиновна | ФГКОУ МКК Пансион воспитан | Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов. |
| 3 | Гаджиев | Магомедгаджи | Шамилович | ГБОУ лицей № 1574 | 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 | ГБОУ ЦО № 218 | Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra. |
| 6 | Ефремов | Сергей | Владимирович | ГБОУ ЦО № 218 | Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении. |
| 7 | Захарова | Татьяна | Максимовна | ГАОУ ЦО №548 "Царицыно" | Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов. |
| 8 | Ким | Виктория | Сергеевна | ГОУ лицей № 1553 | Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения. |
| 9 | Кусайло | Елена | Дмитриевна | ФГКОУ МКК Пансион воспитан | Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение. |

| | | | | | |
|----|-------------|------------|----------------|----------------------------|---|
| 10 | Лебедев | Дмитрий | Константинович | ГБОУ СОШ № 2038 | Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra. |
| 11 | Марейчев | Евгений | Андреевич | ГБОУ СОШ № 155 | Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении. |
| 12 | Мокров | Пётр | Владимирович | ГБОУ ЦО № 218 | Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов. |
| 13 | Накропина | Анастасия | Сергеевна | ГБОУ ЦО № 218 | Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения. |
| 14 | Огородников | Владимир | Александрович | ГБОУ ЦО № 218 | Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение. |
| 15 | Павловская | Александра | Ильинична | ФГКОУ МКК Пансион воспитан | Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra. |
| 16 | Пичужкина | Полина | Дмитриевна | ГБОУ лицей № 1574 | Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении. |
| 17 | Попов | Владимир | Александрович | ГБОУ ЦО | Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов. |
| 18 | Пронина | Екатерина | Романовна | ГБОУ гимназия №1583 | Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения. |
| 19 | Рачинская | Мария | Алексеевна | ГБОУ ЦО № 218 | Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение. |
| 20 | Романенков | Егор | Сергеевич | ГБОУ лицей №1557 | Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra. |
| 21 | Федурова | Юлия | Вадимовна | ФГКОУ МКК Пансион воспитан | Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении. |
| 22 | Чистяков | Кирилл | Антонович | ГБОУ ЦО № 1631 | Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra. |

| № | Фамилия | Имя | Отчество | школа, лицей | Тема реферата |
|----|------------|------------|---------------|----------------------|---|
| 1 | Агабабян | Даниил | Патрикович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов |
| 2 | Антропов | Сергей | Михайлович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Способы переведения пробы в раствор. |
| 3 | Ануфриев | Илья | Павлович | ГБОУ СОШНО № 367 | Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов |
| 4 | Бабкова | Анна | Сергеевна | ГБОУ ЦО № 218 | Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов |
| 5 | Бабкова | Юлия | Сергеевна | ГБОУ ЦО № 218 | Способы переведения пробы в раствор. |
| 6 | Баранова | Анастасия | Игоревна | | Способы переведения пробы в раствор. |
| 7 | Богачев | Михаил | Александрович | ГБОУ СОШ № 853 | Анализ силикатных продуктов. |
| 8 | Буркин | Глеб | Максимович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Анализ силикатных продуктов. |
| 9 | Буров | Александр | Валерьевич | ГБОУ ЦО № 218 | Анализ силикатных продуктов. |
| 10 | Гордеева | Александра | Михайловна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Хроматографический анализ как метод разделения веществ. |
| 11 | Горин | Игорь | Олегович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ. |
| 12 | Зуев | Антон | Петрович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов |
| 13 | Иванов | Илья | Николаевич | ГБОУ ЦО № 218 | Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов |
| 14 | Изосимов | Алексей | Михайлович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Способы переведения пробы в раствор. |
| 15 | Карабанова | Анна | Александровна | ГБОУ ЦО № 218 | Способы переведения пробы в раствор. |
| 16 | Касимова | Анастасия | Алексеевна | ГБОУ Гимназия № 1587 | Анализ силикатных продуктов. |
| 17 | Ким | Илья | Сергеевич | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Анализ силикатных продуктов. |
| 18 | Кириченко | Артем | Викторович | ГБОУ СОШ № 853 | Хроматографический анализ как метод разделения веществ. |
| 19 | Костина | Юлия | Геннадьевна | ГБОУ гимназия №1583 | Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ. |
| 20 | Павлов | Кирилл | Геннадьевич | ГБОУ ЦО № 218 | Хроматографический анализ как метод разделения веществ. |
| 21 | Репина | Ольга | Владимировна | ГБОУ лицей № 1574 | Хроматографический анализ как метод разделения веществ. |
| 26 | Романова | Анна | Алексеевна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Анализ силикатных продуктов. |
| 22 | Трубицын | Сергей | Александрович | ГБОУ ЦО № 218 | Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ. |
| 23 | Шашкова | Татьяна | Михайловна | ГБОУ лицей № 1574 | Хроматографический анализ как метод разделения веществ. |

| | | | | | |
|----|----------|-----------|---------------|-------------------|--|
| 24 | Швыркова | Анастасия | Александровна | ГБОУ лицей № 1574 | Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ. |
| 25 | Юдакова | Светлана | Вячеславовна | ГБОУ СОШ № 11 | Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ. |

10 класс

| № | Фамилия | Имя | Отчество | школа, лицей | Тема реферата |
|----|------------|-----------|--------------|-------------------|---|
| 1 | Басс | Дина | Юрьевна | ГБОУ ЦО № 218 | Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду. |
| 2 | Бережной | Георгий | Сергеевич | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду. |
| 3 | Голодухина | Светлана | Владимировна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду. |
| 4 | Инякин | Олег | Евгеньевич | ГБОУ СОШ № 1252 | Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду. |
| 5 | Кавун | Алексей | Михайлович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакция конденсации карбонильных соединений. |
| 6 | Капитонова | Мария | Андреевна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | N – ацилирование органических соединений. |
| 7 | Косарева | Мария | Сергеевна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | O – ацилирование органических соединений. |
| 8 | Косилин | Никита | Андреевич | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду. |
| 9 | Луппов | Александр | Николаевич | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду. |
| 10 | Макулова | Софья | Алексеевна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Реакция конденсации карбонильных соединений. |
| 11 | Роганов | Сергей | Дмитриевич | ГБОУ СОШ № 224 | Реакция конденсации карбонильных соединений. |
| 12 | Рэм | Георгий | Сергеевич | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | N – ацилирование органических соединений. |
| 13 | Сербилов | Алексей | Леонидович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | O – ацилирование органических соединений. |
| 14 | Федотов | Михаил | Юрьевич | ГБОУ ЦО № 218 | N – ацилирование органических соединений. |
| 15 | Швед | Евгений | Сергеевич | ГБОУ лицей № 1574 | O – ацилирование органических соединений. |

11 класс

| № | Фамилия | Имя | Отчество | школа, лицей | Тема реферата |
|---|-------------|-------|---------------|----------------------|---|
| 1 | Андреянов | Фёдор | Александрович | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения $p - x$ (при $T = \text{const}$) в приближении идеальных растворов. |
| 2 | Гаврилова | Мария | Владимировна | ГБОУ гимназия № 1274 | Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе с полной растворимостью компонентов друг в друге на примере расчета диаграммы кипения $T - x$ (при $p = \text{const}$) в приближении идеальных растворов. |
| 3 | Илларионова | Юлия | Андреевна | ГБОУ Гимназия №1527 | Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе. |
| 4 | Кокуркина | Мария | Павловна | ГБОУ ЦО № 1454 | Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге. |
| 5 | Корягина | Алена | Александровна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе. |
| 6 | Ненашева | Мария | Владимировна | ГБОУ ЦО № 1424 | Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе. |
| 7 | Петров | Игорь | Геннадьевич | ГБОУ СОШ № 618 | Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана. |
| 8 | Хребтов | Глеб | Олегович | ГБОУ СОШ № 627 | Парциальные молярные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости молярных объемов. |

| | | | | | |
|---|----------|------|------------|------------------|--|
| 9 | Цыплёнок | Анна | Викторовна | ГБОУ ЛИЦЕЙ №1303 | Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара. |
|---|----------|------|------------|------------------|--|

11 класс (дополнительно)

| | | | | | | |
|----|-----------|------------|----------------|----------------------|--|-----------------------------------|
| 10 | Гогичаева | Алания | Александровна | ГБОУ СОШ № 597 | 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 | Поскачей | Дарья | Сергеевна | ГБОУ Гимназия № 1579 | 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. | |
| 12 | Рожкова | Александра | Константиновна | ГБОУ ЦО № 654 | Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе. | в МГПУ была на теоретическом туре |
| 13 | Пучкова | Алина | Александровна | ГБОУ СОШ № 1937 | Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге. | в МГПУ была на теоретическом туре |
| 14 | Берсенева | Дарья | Артемовна | ГБОУ ЦО № 654 | Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе. | в МГПУ была на теоретическом туре |