

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 воспитанниц МО РФ	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 воспитанниц МО РФ	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.

10	Лебедев	Дмитрий	Константинович	ГОУ 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 воспитанниц МО РФ	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 воспитанниц МО РФ	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
22	Чистяков	Кирилл	Антонович	ГОУ ЦО № 1631	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.

9 класс

№	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		Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
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	Швиркова	Анастасия	Александровна		Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
25	Юдакова	Светлана	Вячеславовна		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 =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 =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 мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
9	Цыплёнова	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 уровне
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 уровне
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 уровне