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

20 марта 2016 года. Начало в 11.00. Продолжительность тура 11.00-15.00

Регистрация в холле главного корпуса в 10.30.

Адрес: ул. 1-я Миусская, д.3

8 класс

№	ВУЗ, где выполнен теор. тур	Фамилия	Имя	школа (логин)	Тема реферата
1	РХТУ	Волок	Альберт	827	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
2	РХТУ	Вурзель	Наталья	1571	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
3	РХТУ	Киселева	Марьяна	1571	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
4	РХТУ	Клюев	Фёдор	1303	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
5	РХТУ	Колюпанова	Наталия	1293	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебастра.
6	РХТУ	Коньков	Даниил	1583	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
7	РХТУ	Окладников	Илья	ЛГК на Юго-Востоке	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
8	РХТУ	Остапович	Дмитрий	853	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
9	РХТУ	Павлова	Мария	1028	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
10	РХТУ	Панасенко	Даниил	853	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
11	РХТУ	Панасенко	Леонид	853	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебастра.
12	РХТУ	Пинский	Марк	1583	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебастра.
13	РХТУ	Смирнов	Даниил	853	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
14	РХТУ	Субач	Максим	1517	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.

9 класс

№	ВУЗ, где выполнен теор. тур	Фамилия	Имя	школа (логин)	Тема реферата
1	РХТУ	Абдуллина	Василя	ГБОУ СОШ № 1095	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
2	РХТУ	Аветисян	Лилиана	ГБОУ СОШ №1412	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
3	РХТУ	Билая	Олеся	МКК ПВ МО РФ	Анализ силикатных продуктов.
4	РХТУ	Войтик	Алексей	ГБОУГимназия№ 1519	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
5	РХТУ	Голубина	Елизавета	МКК ПВ МО РФ	Анализ силикатных продуктов.
6	РХТУ	Гудкова	Анастасия	ГБОУ СОШ № 1388	Анализ силикатных продуктов.
7	РХТУ	Ефремов	Андрей	ГБОУ Школа №853	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
8	РХТУ	Жолобов	Илья	ГБОУ Лицей № 1571	Анализ силикатных продуктов.
9	РХТУ	Инжиевская	Елизавета	ГБОУ лицей №1574	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
10	РХТУ	Кирпаль	Юлия	ГБОУ лицей №1303	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
11	РХТУ	Китаева	Алёна	ГБОУ Гимназия № 1517	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
12	РХТУ	Кравченко	Антон	ГБОУ лицей №1574	Способы переведения пробы в раствор.
13	РХТУ	Кучерявый	Моника-Мэдэли	ГБОУ лицей №1574	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
14	РХТУ	Лейчинская	Дарья	ГБОУ лицей №1574	Способы переведения пробы в раствор.
15	РХТУ	Мадан	Арина	ЛГК на Юго-Востоке	Способы переведения пробы в раствор.
16	РХТУ	Малеева	Алена	ГБОУ Школа №1353	Способы переведения пробы в раствор.
17	РХТУ	Мельникова	Анна	ЛГК на Юго-Востоке	Способы переведения пробы в раствор.

18	РХТУ	Никитина	Арина	ГБОУ лицей №1535	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
19	РХТУ	Никольская	Арина	ГБОУ лицей №1574	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
20	РХТУ	Подчуфарова	Полина	МКК ПВ МО РФ	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
21	РХТУ	Пучкова	Ксения	ГБОУ лицей №1303	Анализ силикатных продуктов.
22	РХТУ	Срослова	Виктория	ГБОУ Школа №853	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
23	РХТУ	Степанов	Глеб	ГБОУ Школа №853	Анализ силикатных продуктов.
24	РХТУ	Федосова	Анна	ГБОУ лицей №1303	Анализ силикатных продуктов.
25	РХТУ	Худолеев	Артем	ГБОУ лицей №1303	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
26	РХТУ	Черкасова	Анастасия	ЛГК на Юго-Востоке	Анализ силикатных продуктов.
27	РХТУ	Шикина	Мария	ГБОУ Гимназия № 1503	Способы переведения пробы в раствор.
28	РХТУ	Шикина	Елизавета	ГБОУ лицей №1303	Способы отбора проб твердых веществ (в том числе и сыпучих), жидкостей и газов

10 класс

№	ВУЗ, где выполнен теор. тур	Фамилия	Имя	Тема реферата	Тема реферата
1	РХТУ	Авагян	Асмик	1303	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
2	РХТУ	Биняковский	Артем	1303	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
3	РХТУ	Бураков	Илья	1303	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
4	РХТУ	Буркин	Константин	1303	N – ацилирование органических соединений.
5	РХТУ	Варламова	Виктория	ГБОУ лицеё 1574	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
6	РХТУ	Генин	Александр	ЛГК на Юго-Востоке	Реакция конденсации карбонильных соединений.
7	РХТУ	Дашевский	Дмитрий	853	Реакция конденсации карбонильных соединений.

8	РХТУ	Днепровский	Владимир	1303	Реакция конденсации карбонильных соединений.
9	РХТУ	Ёлтышева	Анна	ЛГК на Юго-Востоке	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
10	РХТУ	Иванов	Алексей	СУНЦ МГУ	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
11	РХТУ	Иванова	Марина	1583	О – ацилирование органических соединений.
12	РХТУ	Иткин	Александр	НОЧУ "Школа "Муми-Тролль"	О – ацилирование органических соединений.
13	РХТУ	Козлов	Макарий	СУНЦ МГУ	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
14	РХТУ	Кордина	Александра	141	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
15	РХТУ	Латыпова	Карина	827	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
16	РХТУ	Леонтьев	Николай	СУНЦ МГУ	N – ацилирование органических соединений.
17	РХТУ	Милевский	Никита	1303	Реакция конденсации карбонильных соединений.
18	РХТУ	Москаленко	Ульяна	1303	N – ацилирование органических соединений.
19	РХТУ	Новикова	Варвара	1574	N – ацилирование органических соединений.
20	РХТУ	Пинчук	Иван	1793	N – ацилирование органических соединений.
21	РХТУ	Пичугов	Андрей	1303	N – ацилирование органических соединений.
22	РХТУ	Пухов	Степан	1563	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
23	РХТУ	Рябченко	Анатолий		О – ацилирование органических соединений.
24	РХТУ	Тамбовцева	Татьяна	773	О – ацилирование органических соединений.
25	РХТУ	Татарин	Сергей	1519	Реакция конденсации карбонильных соединений.
26	РХТУ	Троицкий	Артем	ЛГК на Юго-Востоке	Реакция конденсации карбонильных соединений.
27	РХТУ	Украинцев	Максим	1506	О – ацилирование органических соединений.
28	РХТУ	Устименко	Ольга	1303	Реакция конденсации карбонильных соединений.
29	РХТУ	Федорова	Марья	1518	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
30	РХТУ	Феофанова	Варвара	1574	О – ацилирование органических соединений.

31	РХТУ	Юделевич	Дарья	141	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.

11 класс

№	ВУЗ, где выполнен теор. тур	Фамилия	Имя	Тема реферата	Тема реферата
1	РХТУ	Аксенова	Маргарита	141	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
2	РХТУ	Аюбжанов	Хусенджон	141	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнеение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
3	РХТУ	Бирюков	Клим	1303	Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
4	РХТУ	Бубнова	Анастасия	1535	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	РХТУ	Буйкин	Пётр	1303	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
6	РХТУ	Голубев	Никита	544	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
7	РХТУ	Гончарук	Дарья	141	Парциальные мольные величины и методы их расчета на примере расчета концентрационной зависимости мольных объемов.
8	РХТУ	Дмитриева	Вероника	1414	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.
9	РХТУ	Звездин	Всеволод	2092	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
10	РХТУ	Коростелев	Георгий	1303	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.
11	РХТУ	Красникова	Алина	МБОУ "Лицей №23"	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.

12	РХТУ	Макунин	Максим	1518	Уравнение Шредера как основа расчета диаграмм плавкости неизоморфных веществ. Треугольник Таммана.
13	РХТУ	Пилюс	Федор	1239	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
14	РХТУ	Саркисян	Баграт	293	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.
15	РХТУ	Старчиков	Николай	141	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
16	РХТУ	Судариков	Денис	ЛГК на Юго-Востоке	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнеение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
17	РХТУ	Шапуткин	Евгений	345	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
18	РХТУ	Шилин	Степан	141	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.