

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

**19 марта 2017 года. Время: 11.00 - 15.00.**

**Регистрация в холле главного корпуса в 10.30.**

**Адрес: Москва, 1-ая Миусская ул., дом 3**

**8 класс**

№	Фамилия	Имя	Отчество	Школа	Тема реферата
1	Гуревич	Павел	Евгеньевич	1571	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
2	Деркач	Яна	Владленовна	237	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
3	Зырянова	Полина		827	Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
4	Короткова	Юлия	Александровна	1601	Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере). Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
5	Кочкина	Анна	Ивановна	853	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
6	Кравцов	Игорь	Дмитриевич	1056	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
7	Мищенко	Станислав	Денисович	179	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
8	Остапович	Дмитрий	Сергеевич	853	Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
9	Смирнов	Даниил	Олегович	853	Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
10	Стариков	Даниил	Алексеевич	315	Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.

**9 класс**

№	Фамилия	Имя	Отчество	Школа	Тема реферата
1	Брусенцев	Михаил	Дмитриевич	218	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
2	Гарина	Ольга	Викторовна	3	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.

3	Еремчук	Ксения	Ильинична	1599	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
4	Ибрагимхалил	Руслан	Абдуллаевич	218	Анализ силикатных продуктов.
5	Киселева	Марьяна	Сергеевна	1571	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
6	Колиев	Илья	Сергеевич	218	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
7	Коньков	Даниил	Вячеславович	1583	Способы перевода пробы в раствор.
8	Левин	Максим	Геннадиевич	218	Анализ силикатных продуктов.
9	Леонтьева	Александра	Евгеньевна	1950	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
10	Матвейчева	Екатерина	Петровна	218	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
11	Митурич	Василий	Саввич	1303	Хроматографический анализ как метод разделения веществ.
12	Муравьева	Светлана	Сергеевна	218	Способы перевода пробы в раствор.
13	Павлова	Мария	Алексеевна	1599	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
14	Попов	Георгий	Владимирович	218	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
15	Романова	Татьяна	Андреевна	4	Способы отбора проб твердых веществ ( в том числе и сыпучих), жидкостей и газов
16	Сариков	Шахзод	Якубжанович	218	Хроматографический анализ как способ концентрирования веществ.
17	Садекова	Алиса	Алиевна	4	Анализ силикатных продуктов.
18	Труфанова	Виталия	Вадимовна	218	Способы перевода пробы в раствор.
19	Панасенко	Даниил		853	Анализ силикатных продуктов.
20	Панасенко	Леонид	Сергеевич	853	Способы перевода пробы в раствор.

## 10 класс

№	Фамилия	Имя	Отчество	Школа	Тема реферата
1	Галимская	Дарья Иоанна	Вячеславовна	218	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
2	Ефремов	Андрей	Николаевич	853	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
3	Жолобов	Илья	Александрович	1571	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
4	Львов	Леонид	Олегович	1580	Реакция конденсации карбонильных соединений.
5	Мадан	Арина	Геннадьевна	1599	Реакция конденсации карбонильных соединений.
6	Миронов	Юрий	Юрьевич	1599	О – ацилирование органических соединений.
7	Потапов	Денис	Вячеславович	1	Реакция конденсации карбонильных соединений.
8	Поцелеев	Владислав	Владимирович	318	О – ацилирование органических соединений.
9	Синельников	Артём		1502	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
10	Тимашев	Владимир	Игоревич	1574	Н – ацилирование органических соединений.
11	Чаплыгин	Денис	Кириллович	318	Реакции нуклеофильного замещения в алифатическом ряду.
12	Черных	Иван	Сергеевич	179	Реакция электрофильного замещения в ароматическом ряду.
13	Шикина	Мария	Александровна	1503	Н – ацилирование органических соединений.
14	Китаева	Алёна	Романовна	1517	О – ацилирование органических соединений.

# 11 класс \*\*

№	Фамилия	Имя	Отчество	Школа	Тема реферата
1	Авагян	Асмик	Самсоновна	1303	Методы определения порядка реакции.
2	Белоусов	Михаил	Сергеевич	199	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
3	Биняковский	Артём	Александрович	1303	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе в приближении идеальных растворов.
4	Бокова	Евгения		237	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
5	Борщев	Никита	Алексеевич	78	Влияние температуры на скорость химической реакции. Определение энергии активации по уравнению Аррениуса.
6	Бураков	Илья	Алексеевич	1599	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.
7	Буркин	Константин	Максимович	1303	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
8	Генин	Александр	Кириллович	1303	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
9	Григорьева	Мария	Олеговна	1553	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
10	Джабирова	Зулихан	Вахаевна	141	Основные особенности каталитических реакций. Примеры ферментативных реакций.
11	Ёлтышева	Анна	Сергеевна	1599	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.
12	Захаров	Клим	Витальевич	115	Методы определения порядка реакции.
13	Зверев	Денис	Вадимович	1574	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
14	Зиганшина	Динара	Олеговна	106	Основные особенности каталитических реакций. Автокатализ.
15	Иванов	Алексей	Викторович	318	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
16	Иванов	Дмитрий	Андреевич	1505	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.
17	Иткин	Александр	Ильич	228	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
18	Камышенко	Дарья	Андреевна	218	Основные особенности каталитических реакций. Примеры ферментативных реакций.

19	Козлов	Макарий	Игоревич	318	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе в приближении идеальных растворов.
20	Корнилов	Владимир	Эдуардович	78	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
21	Леонтьев	Николай	Владимирович	318	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.
22	Литвиненко	Вероника	Владимировна	1599	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.
23	Лобанчукова	Юлия	Валерьевна	1468	Экспериментальные методы определения скоростей химических реакций. Метод избытка (изоляции) Оствальда.
24	Мещеряков	Николай	Вадимович	318	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
25	Митина	Анна	Константиновна	1288	Понижение температуры замерзания разбавленных растворов как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
26	Москаленко	Ульяна	Дмитриевна	1599	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе в приближении идеальных растворов.
27	Нагибович	Александр	Олегович	78	Методы расчета константы скорости простых односторонних реакций
28	Новикова	Варвара	Дмитриевна	1574	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в однокомпонентной системе. Уравнение Клапейрона - Клаузиуса как основа расчета температурной зависимости давления насыщенного пара.
29	Орлов	Артем	Романович	78	Влияние температуры на скорость химических реакций. Температурный коэффициент константы скорости реакции, приближенное правило Вант-Гоффа.
30	Орлова	Дарья	Александровна	1303	Влияние температуры на скорость химических реакций. Температурный коэффициент константы скорости реакции, приближенное правило Вант-Гоффа.
31	Пашанова	Анна	Вячеславовна	1506	Фотохимические реакции. Особенности их протекания. Основные законы фотохимии.
32	Рог	Ирина	Сергеевна	218	Фотохимические реакции. Особенности их протекания. Основные законы фотохимии.
33	Рябов	Иван	Алексеевич	46	Методы расчета константы скорости простых односторонних реакций
34	Смирнов	Алексей	Владимирович	1599	Экспериментальные методы определения скоростей химических реакций. Метод избытка (изоляции) Оствальда.
35	Степанова	Валерия	Алексеевна	320	Основные особенности каталитических реакций. Примеры ферментативных реакций.
36	Стребков	Дмитрий	Андреевич	318	Основные особенности каталитических реакций. Автокатализ.
37	Тазин	Игорь	Иванович	218	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.
38	Татарин	Сергей	Владимирович	1519	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.

39	Троицкий	Артем	Александрович	1599	Влияние температуры на скорость химической реакции. Определение энергии активации по уравнению Аррениуса.
40	Урбанович	Ксения	Георгиевна	962	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.
41	Устименко	Ольга	Олеговна	1599	Повышение температуры кипения разбавленных растворов как метод определения молярной массы нелетучего растворенного вещества и его состояния в растворе.
42	Фалькенштерн	Мадина	Хамидовна	851	Основные особенности каталитических реакций. Автокатализ.
43	Федорова	Марья	Дмитриевна	1518	Фазовое равновесие в многокомпонентной системе на примере взаимной растворимости трех жидкостей, две из которых ограничено растворимы друг в друге.
44	Черемисов	Юлий	Константинович	1574	Фазовое равновесие "жидкость - пар" в двухкомпонентной системе в приближении идеальных растворов.
45	Юделевич	Дарья	Алексеевна	141	Относительное понижение давления насыщенного пара растворителя как метод определения молярной массы растворенного вещества и его состояния в растворе.

**11 класс \*\***

Реферат необходимо выслать не позднее 15.00. пятницы 17 марта на электронный адрес [moschem@olimpiada.ru](mailto:moschem@olimpiada.ru)

19 марта принести : распечатанный реферат, калькулятор, карандаш, ручку, линейку, миллиметровки А4 2-3 листа и лабораторный халат; а также документ, удостоверяющий личность, распечатанные бланки из личного кабинета.



