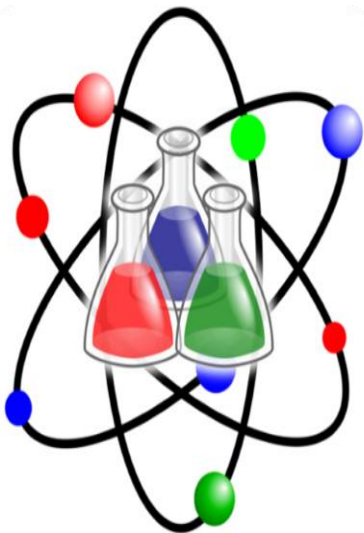
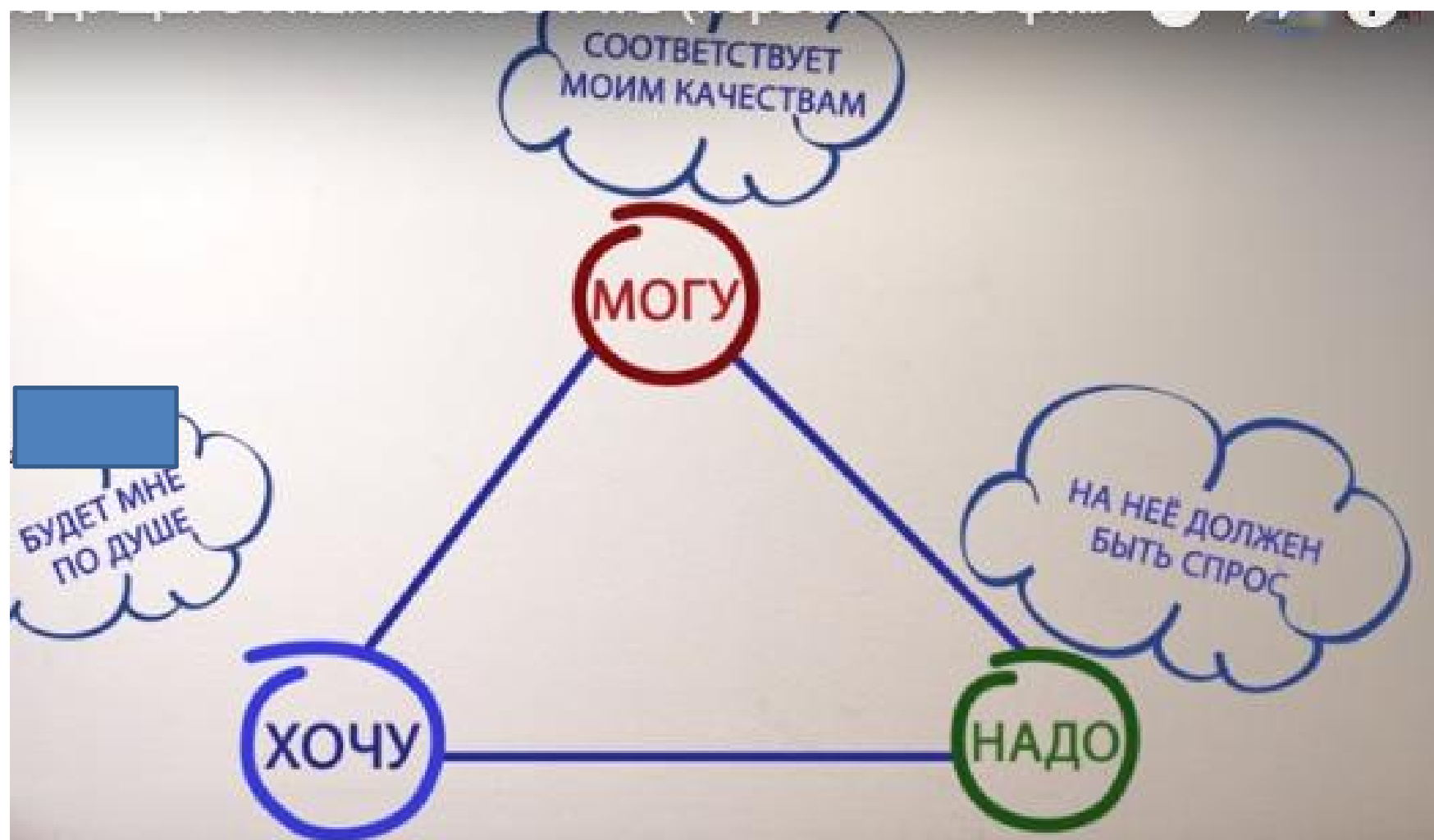




Специализированный  
класс  
естественнонаучной  
направленности  
МАУО «Лицей №8»  
г. Назарово





# Профессии, для которых необходимо знание биологии и химии

- Агрономия
- Агрохимия и агропочвоведение
- Антропология и этнология
- Биология
- Ветеринария
- Ветеринарно-санитарная экспертиза
- Водные биоресурсы и аквакультура
- Зоотехния
- Лечебное дело
- Медико-профилактическое дело
- Педиатрия
- Почвоведение
- Садоводство
- Сестринское дело
- Стоматология
- Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции
- Фармация

# Профессии для тех, кто любит физику

- Русский язык
- Математика (профильный уровень)
- Физика

Найдено специальностей: 144

- Авиастроение
- Автоматизация технологических процессов и производств
- Агроинженерия
- Астрономия
- Атомные станции: проектирование, эксплуатация и инжиниринг
- Аэронавигация
- Баллистика и гидроаэродинамика
- Безопасность информационных технологий в правоохранительной сфере
- Биотехнические системы и технологии
- Биотехнология
- Боеприпасы и взрыватели
- Высокотехнологические плазменные и энергетические установки
- Геодезия и дистанционное зондирование
- Геология
- Двигатели летательных аппаратов
- Землеустройство и кадастры
- Инноватика
- Интегрированные системы летательных аппаратов
- Инфокоммуникационные технологии и системы связи
- Инфокоммуникационные технологии системы специальной связи

# Рейтинг специальностей вузов

Рейтинг формируется на основании интереса пользователей портала [moeobrazovanie.ru](http://moeobrazovanie.ru)  
При расчете рейтинга учитываются поисковые запросы пользователей.

Место	Название специальности	Рейтинговый балл
1	<a href="#">Государственное и муниципальное управление</a>	100.0%
2	<a href="#">Менеджмент</a>	98.7%
3	<a href="#">Экономика</a>	77.3%
4	<a href="#">Бизнес-информатика</a>	72.6%
5	<a href="#">Юриспруденция</a>	71.0%
6	<a href="#">Реклама и связи с общественностью</a>	68.5%
7	<a href="#">Международные отношения</a>	68.3%
8	<a href="#">Управление персоналом</a>	66.3%
9	<a href="#">Информатика и вычислительная техника</a>	63.7%
10	<a href="#">Экономическая безопасность</a>	61.5%
11	<a href="#">Гостиничное дело</a>	58.2%
12	<a href="#">Лечебное дело</a>	58.2%
13	<a href="#">Туризм</a>	57.9%
14	<a href="#">Таможенное дело</a>	55.4%
15	<a href="#">Судебная экспертиза</a>	54.9%
16	<a href="#">Информационные системы и технологии</a>	53.4%
17	<a href="#">Правовое обеспечение национальной безопасности</a>	52.9%

# РОССИЙСКАЯ ФЕДЕРАЦИЯ

МАСШТАБ 1: 14 500 000

С. -Петербург

Адлер

Томск

Новосибирск

Сочи

Красноярск



# При приёме в специализированный класс учитывается:

1. Результаты обучения по предметам химия, биология, физика
2. Результаты экзаменов за 9 класс по профильным предметам
3. Достижения в конкурсах, олимпиадах по профильным предметам



В 2018-2019г.г. конкурсный отбор в первый специализированный класс прошли 19 человек.

*Это выпускники 9-х классов школ города*

Биология -13 человек.

Химия – 15 человек.

Физика – 7 человек.

В 2019-2020 г.г. в специализированный класс были приняты 22 человек.

*Это выпускники 9-х классов школ города*

Биология -12 человек.

Химия – 16 человек.

Физика – 9 человек.

***В 2019-20120 г.г. лицей провел пятый набор в специализированный класс естественнонаучной направленности.***



# В неделю

- Химия –  
3 часа - уроки,  
1 час – элективный курс  
3 час консультации, дополнительные и индивидуальные занятия.
- Биология-  
3 часа уроки  
2 часа элективный курс  
2 час консультации, дополнительные и индивидуальные занятия.
- Физика –  
5 часов уроки,  
2 час - консультации  
4 часа - дополнительные и индивидуальные занятия.

# Занятия по физике



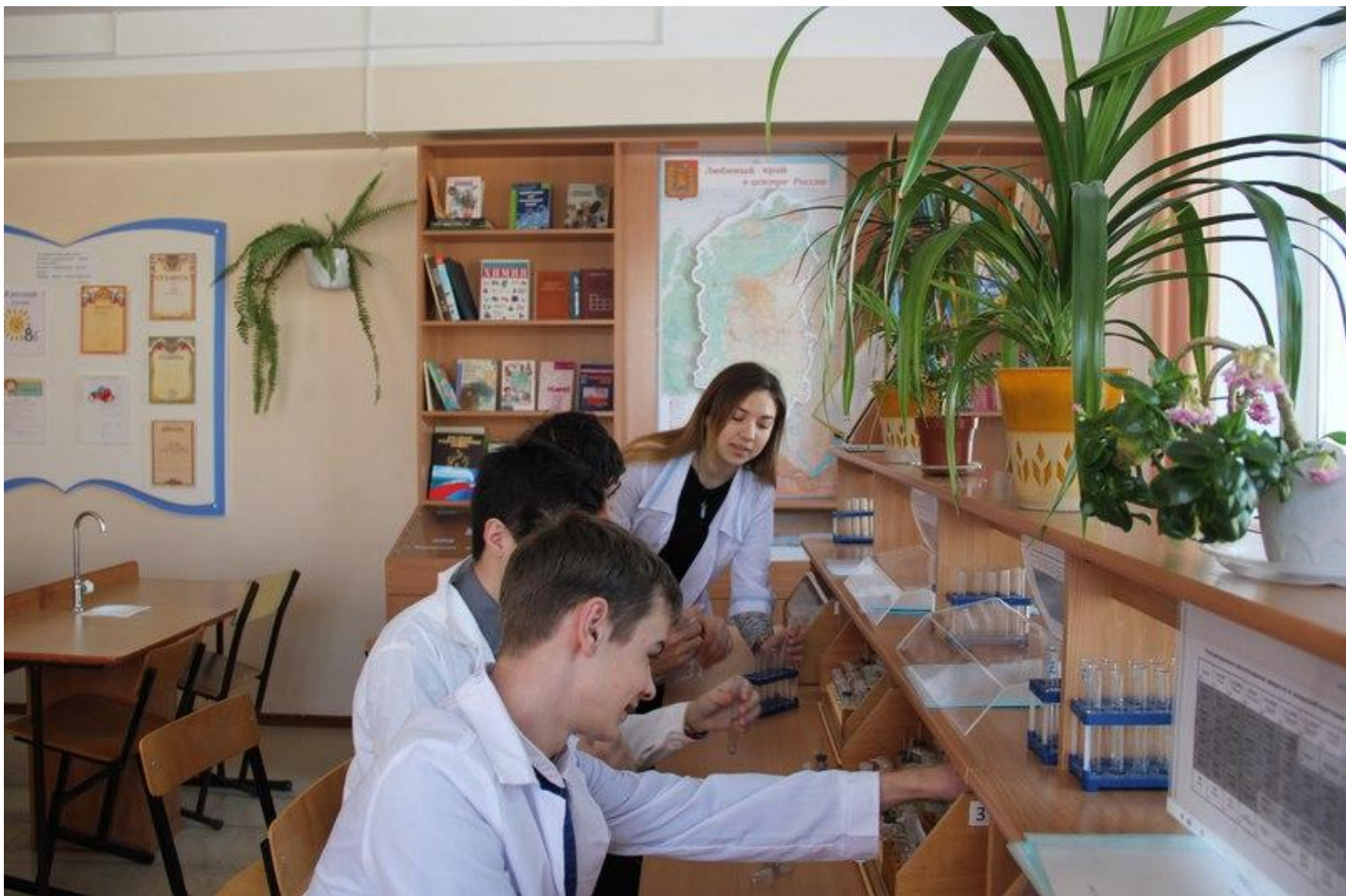
# Практические занятия



# Биология



# ХИМИЯ



# На конференции в СФУ



# Интенсивная школа в СФУ



# Форум в СФУ





# Экскурсии

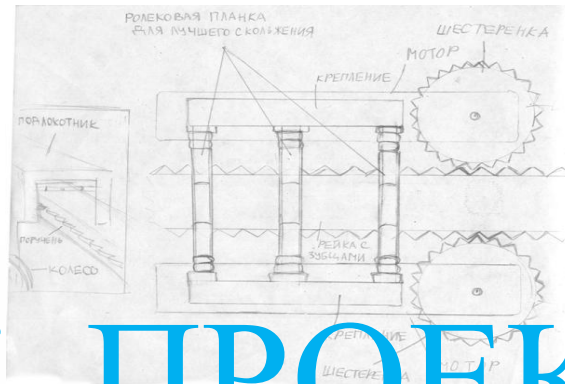


# Красноярский медицинский университет

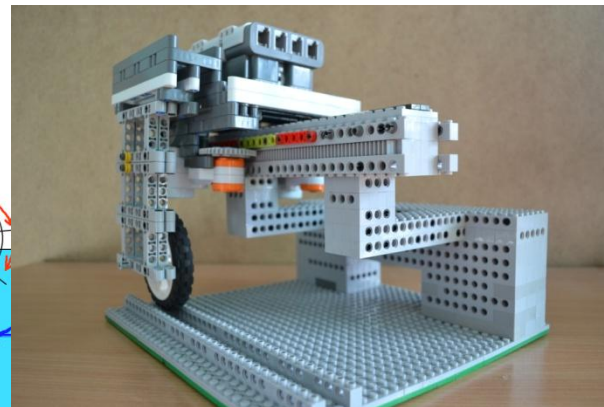
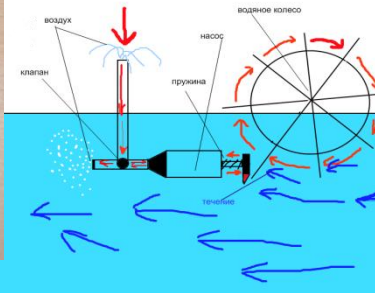


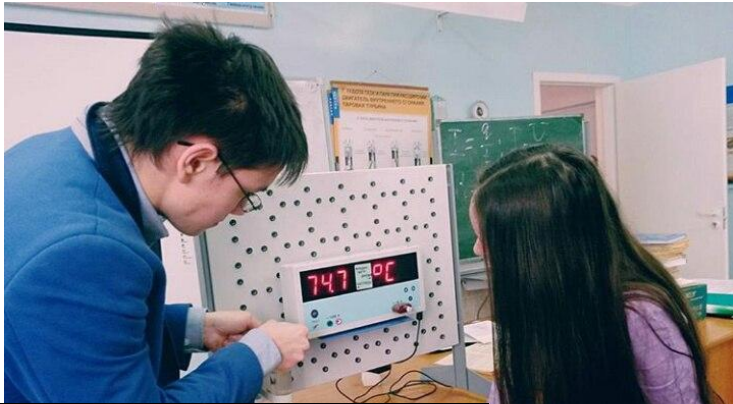
# День открыты дверей в КрасГМУ

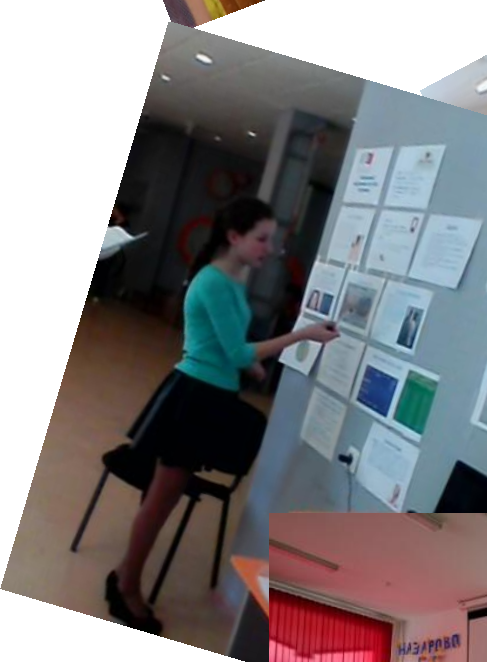




# А теперь ПРОЕКТ, ПРОЕКТ, ПРОЕКТ, ПРОЕКТ!!! и ИССЛЕДОВАНИЕ тоже





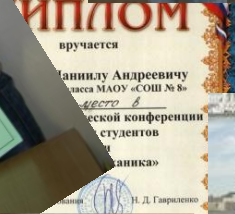




Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Красноярский государственный аграрный университет» Алтиский филиал

**БЛАГОДАРСТВЕННОЕ ПИСЬМО**

вручается  
 Быковская Татьяна Николаевна,  
 как научному руководителю за подготовку участников к Всероссийской (аочной) научной конференции «Будущее России»



Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Красноярский государственный аграрный университет» Алтиский филиал

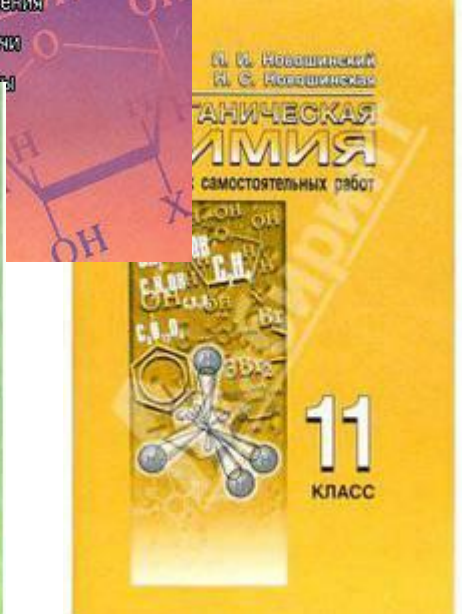
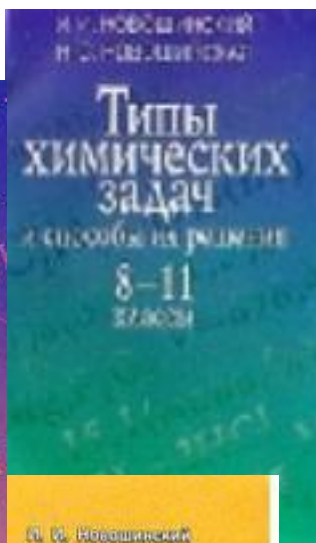
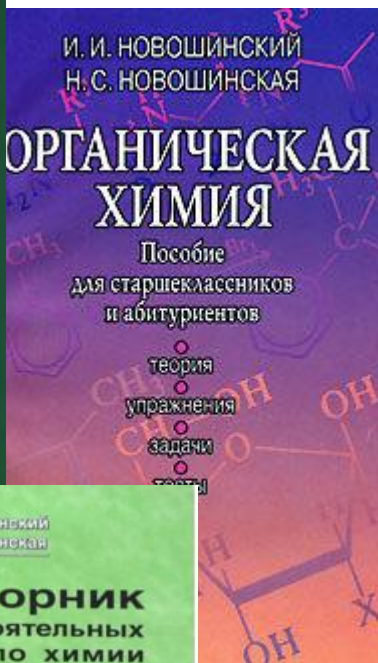
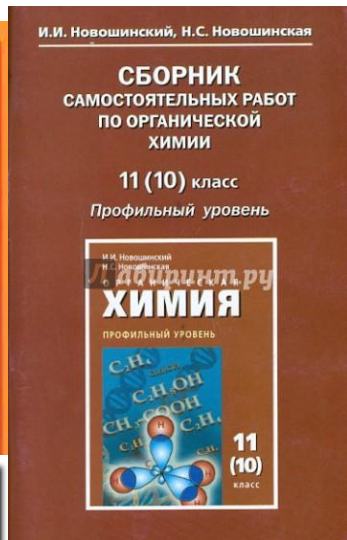
**СЕРТИФИКАТ**

подтверждает, что  
 Барковская Мария Александровна  
 участнице(и) в Всероссийской научной конференции «Будущее России»

Директор К.Б.И. Алтиский

19 января Алтиский-2017







# Индивидуальные планы ИУПы

## Индивидуальный план ученика \_\_\_\_\_

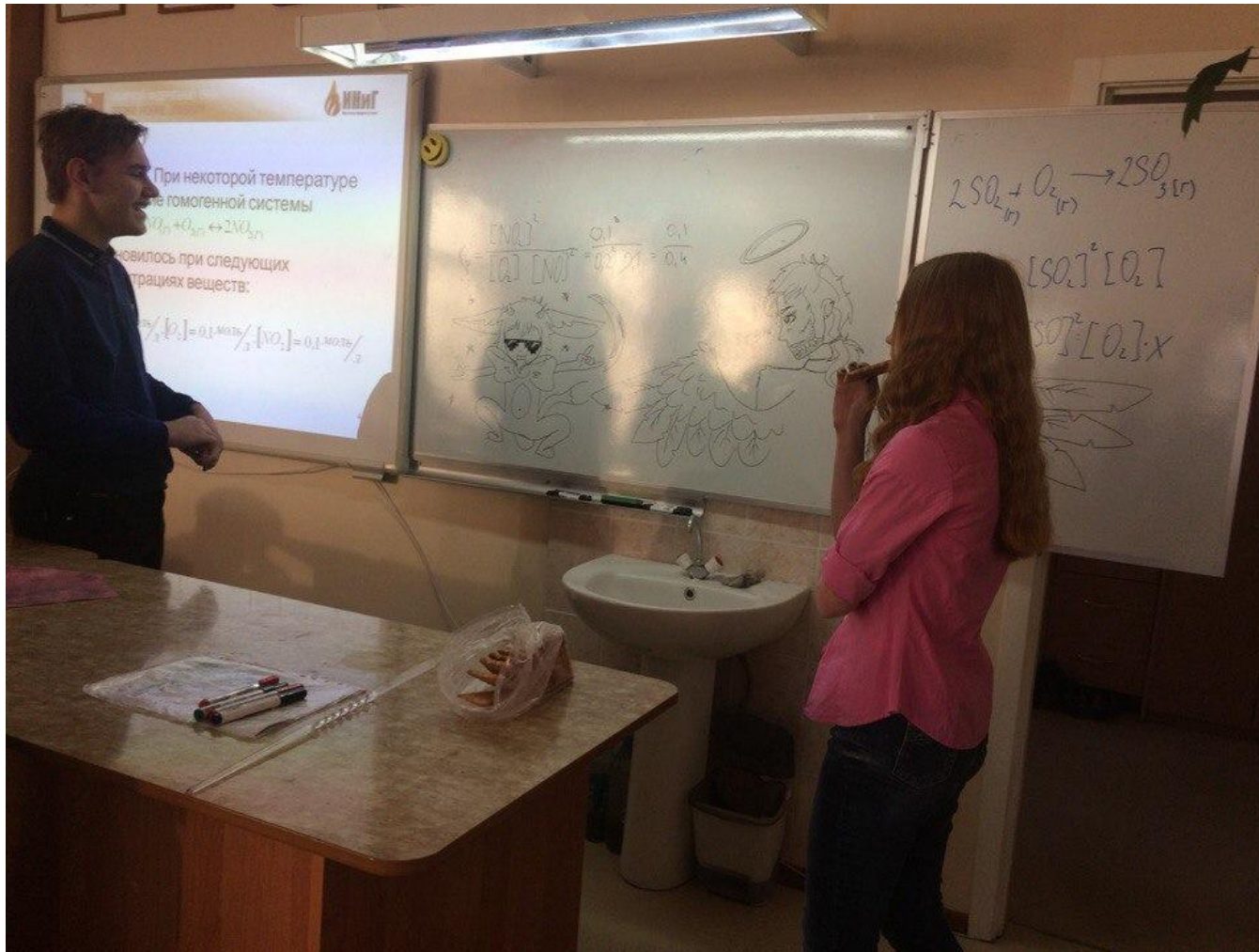
Наименование разделов учебного курса	Фрагменты-задания			индивидуальное задание	оценка подпись
	1 уровень или 3	2 уровень или 4	3 уровень или 5		
<p><b>Основные сведения о строении атома</b></p> <p>- Движение электронов в атоме;</p> <p>- Двойственная природа электрона;</p> <p>- Квантовые числа электронов;</p> <p>- Электронные конфигурации атомов.</p> <p>Принцип наименьшей энергии;</p> <p>- Электронная и электронографическая формулы атомов;</p>	<p>1. Определить число протонов, нейтронов и электронов в атомах водорода, серы и калия. Какими свойствами обладают эти элементы?</p> <p>2. Сколько электронов в ионе железа <math>Fe^{2+}</math>? Ответ поясните.</p> <p>3. Что называют орбиталью? Какие формы орбиталей бывают?</p> <p>4. Определите, какие элементы представлены формулами:  <math>...3s^23p^3</math>  <math>...3s^23p^5</math>  <math>...4s^23d^5</math>  <math>...4s^24p^2</math></p> <p>4. Составьте электронную схему, электронную и электронно-графическую формулу элементов №12 и 24. К каким электронным семействам они относятся?</p> <p>5. Элемент с электронной конфигурацией внешнего уровня <math>...3s^23p^3</math> образует водородное соединение состава:            1) <math>ЭН_4</math> 2) <math>ЭН</math> 3) <math>ЭН_3</math> 4) <math>ЭН_2</math>            Ответ поясните.</p>	<p>1. В чём сущность двойственности природы электрона?</p> <p>2. Какому атому и каким ионам соответствует электронная конфигурация <math>s^22s^22p^63s^23p^6</math>?</p> <p>3. Составьте электронную схему, электронную и электронно-графическую формулу элементов №26 и 29 и на этих примерах проиллюстрируйте принцип наименьшей энергии, принцип Паули, правило Хунда, проскок электрона.</p> <p>4. Сравните строение и свойства атома <math>Cl^0</math> и иона <math>Cl^-</math>. Сколько полностью заполненных энергетических уровней, подуровней и орбиталей у иона хлора?</p> <p>5. Атом металла, высший оксид которого <math>Me_2O_3</math>, имеет электронную формулу внешнего энергетического уровня            1) <math>ns^2np^1</math> 2) <math>ns^2np^2</math> 3) <math>ns^2np^3</math> 4) <math>ns^2np</math>            Ответ поясните.</p>	<p>1. Как с помощью квантовых чисел можно охарактеризовать состояние орбиталей и электронов в атоме? Ответ поясните примером.</p> <p>2. Какой инертный газ и ионы каких элементов имеют одинаковую электронную конфигурацию с частицей, возникающей в результате удаления из атома кальция всех валентных электронов?</p> <p>3. Природный магний представляет собой смесь изотопов с массовыми числами 24, 25 и 26. Их распространенность в природе составляет соответственно 79; 10 и 11%. Вычислите на основании этих данных относительную атомную массу магния.</p>		
Итоговые задания по курсу	Тест «Строение атома»	Собеседование по теме	Составление теста по теме		



# Интенсивные школы



# Интенсивные школы



# Олимпиады



Рейтинг участников регионального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии 9 класс

№	Шифр 1	Теоретический тур					Итого теоретического тура	Статус
		1	2	3	4	5		
1	X09-05	18	2	5	6,5	18	49,5	Продолжит в экспериментальном туре
2	X09-01	18	0	8	19	0	45	
3	X09-06	18	7	5	4	1	35	
4	X09-17	2	1	10	6	7	26	
5	X09-28	4	16	0	1	0	21	
6	X09-103	18	0	0	2	0	20	
7	X09-04	0	0	13	3,5	2		
8	X09-12	10	0	3,5	4	1	11	
9	X09-18	14	0	1,5	1,5	1	18	
10	X09-23	10	0	2	6	0	18	
11	X09-26	4	0	9	2	2	17	
12	X09-30	7	0	1,5	0	7	15	
13	X09-15	4	0	4	4	2		
14	X09-20	4	0	0	4	4	12	
15	X09-31	4	0	4,5	2	0	10,5	
16	X09-09	4	0	0	5	0	9	
17	X09-25	4	0	1,5	2	0	7,5	
18	X09-29	4	0	0	3,5	0	7,5	
19	X09-08	4	0	2	1	0	7	
20	X09-19	6	0	0	0	0	6	
21	X09-24	4	0	0	2	0	6	
22	X09-14	4	0	0	0	1	5	
23	X09-32	3	0	0	2	0	5	
24	X11-29	4	0	1	0	0	5	
25	X09-10	4	0	0	0	0,5	4,5	
26	X09-02	4	0	0	0	0	4	
27	X09-03	4	0	0	0	0	4	
28	X09-11	4	0	0	0	0	4	
29	X09-18	4	0	0	0	0	4	
30	X09-21	4	0	0	0	0	4	
31	X09-27	0	0	1	0	0	1	

# Интеллектуальные турниры



# Интеллектуальные турниры

,08,02,2018



# «Дорога к мастерству»

## С элементами соревнований Junior Skills по компетенции «Лабораторный химический анализ»





# Партнерство с СФУ



# Проведение внеклассных мероприятий



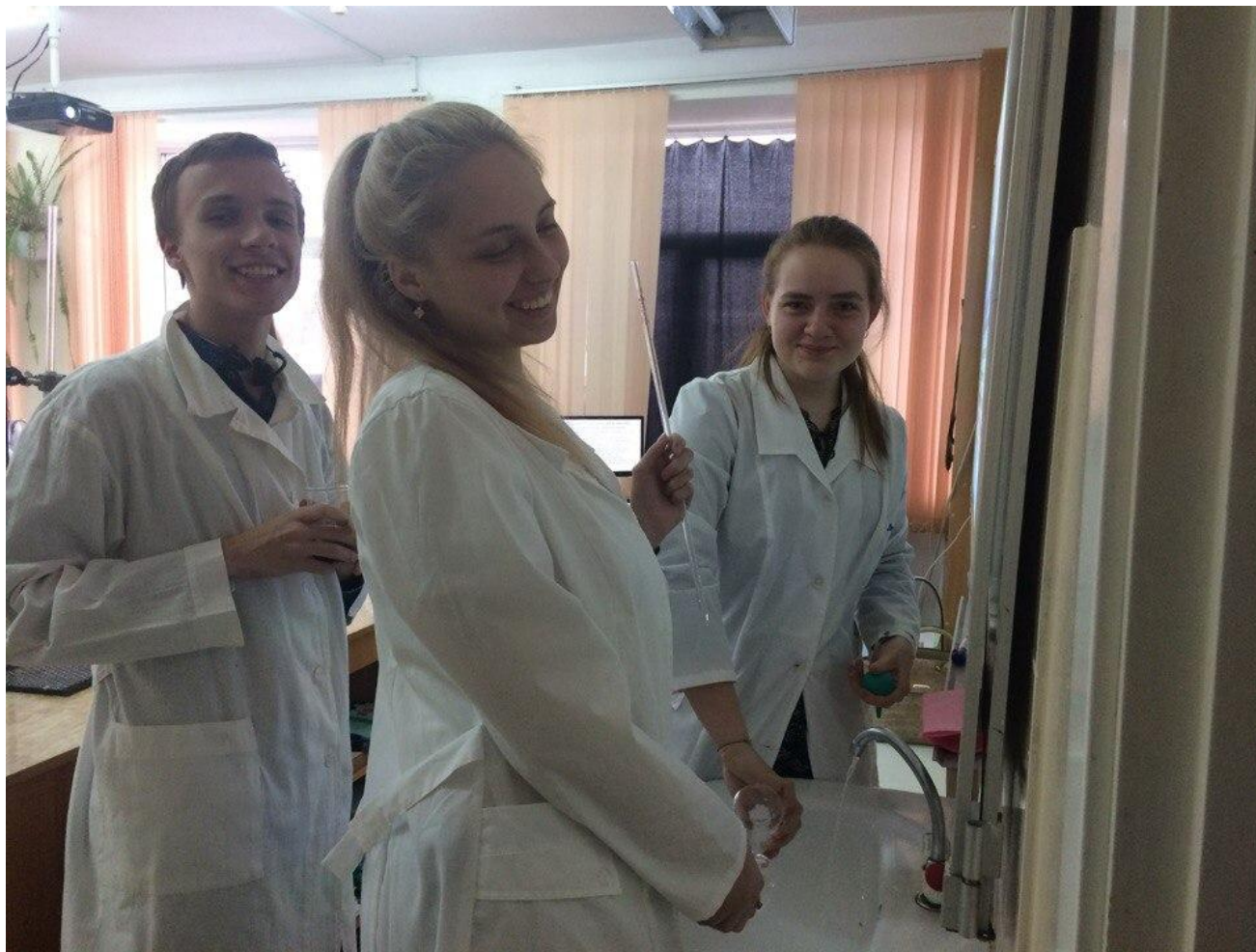
# Проведение внеклассных мероприятий



# Посвящение в ХИМИКИ



Просто отдыхаем ...



# Отдыхаем на природе



Ждём ВАС в  
нашем  
ЛИЦЕЕ !!!