

МБОУ «Болоховская ООШ №3»
администрации муниципального образования
Киреевский район

«Рассмотрен на заседании МО учителей естественнонаучного цикла,
протокол № _____ от _____ года.»

Председатель МО _____ (_____)
Зам.директора по УВР _____ (_____)

Рекомендовано к утверждению на заседании педагогического совета,
протокол № _____ от _____ года

Утверждаю.
приказ № _____ от _____ года
Директор школы _____ (_____)

ЭЛЕКТИВНЫЙ КУРС
ПРИКЛАДНАЯ ХИМИЯ

**«РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ ПО ХИМИИ
ПОВЫШЕННОГО
УРОВНЯ СЛОЖНОСТИ»**

УЧИТЕЛЬ:

С.А.Жигулёва

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Элективный курс «Решение задач по химии повышенного уровня сложности» предназначен для учащихся 8 (9) классов и носит предметно-ориентированный характер. На изучение данного курса предполагается 17 часа, по 0,5 часа в неделю.

Содержание курса поможет ученикам подготовиться к поступлению на избранный профиль, получить реальный опыт решения сложных задач и ответить на вопросы: «Могу ли я?», «Хочу ли я?»

Цели данного элективного курса:

- ❖ проверить готовность учащихся, ориентированных на химический профиль обучения, к усвоению материала повышенного уровня сложности по данному предмету;
- ❖ устранить пробелы в знаниях;
- ❖ познакомить учащихся с видами деятельности, необходимыми для успешного усвоения профильной программы.

Формами отчетности по изучению данного элективного курса могут быть:

- ❖ конкурс (количественный) числа решенных задач;
- ❖ составление сборников авторских задач учащихся по разделу, теме (с решениями);
- ❖ составление творческих расчетных задач по различным темам (например, «Медицина», «Экология»);
- ❖ зачет по решению задач.

Пройдя данный курс учащиеся смогут решать задачи повышенного уровня сложности из сборников задач (см. список литературы) на базе знаний выпускника основной школы.

ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

№	Название тем	Количество часов/дата проведения	Виды деятельности
1	2	3	4
1.	Основные типы расчетных задач по химии. Основные физические и химические величины	1 2 3 4	Лекция. Входной контроль
2.	Задачи с использованием газовых законов: Закон Авогадро, законы Гей-Люссака и Бойля-Мариотта. Закон кратных отношений.	5 6	Решение задач
3.	Вывод формул химических соединений различными способами.	7 8	Решение задач
4.	Способы выражения концентрации растворов. Процентная концентрация. Молярная и нормальная концентрация. Задачи на смешивание растворов. Объемная доля растворенного вещества.	9 10 11	Решение задач
5.	Решение задач алгебраическим способом	12 13 14 15	Решение задач
6.	Итоговое занятие. Защита проектов	16 17	Зачет. Защита проектных работ.

Итого: 17 часов

Литература и другие информационные источники

1. Хомченко Г.П., Хомченко И.Г. Задачи по химии. М. Высшая школа, 1986, 1990, 1997.
2. Хомченко Г.П., Хомченко И.Г. Сборник задач и упражнений по химии для средней школы. М. Новая Волна, 2002
3. Хомченко Г.П., Хомченко И.Г. Сборник задач по химии для поступающих в вузы. М. Новая Волна, 2002
4. Свитанько И.В. Нестандартные задачи по химии. М. МИРОС, 1994.
5. Решение задач по химии алгебраическим способом. М. 1992.
6. Будруджак П. Задачи по химии. М. Мир, 1989
7. Неорганическая химия. Решебник.
8. Химия. 1С репетитор.
9. Сайт в интернете: www/newwave.msk.ru