

Рабочая программа практикума «Решение задач повышенной сложности по химии» - 11 класс

1. Планируемые результаты

Учащиеся смогут иметь широкий взгляд на предмет – химия

Научатся решать задачи повышенной сложности

Получат более глубокие знания и умения по работе в лаборатории

Смогут самостоятельно идентифицировать органические и неорганические вещества

Смогут подготовиться к экзаменам на высоком уровне

Получат представление о химических профессиях

2. Содержание включает вопросы из 6 тематических блоков.

Первый блок «теоретические основы химии» - это вопросы, связанные с особенностями строения атома, анализом строения и прогнозирования свойств атомов, знания о строении вещества, о различных механизмах образования веществ. – 7 часов

Второй блок «Химические реакции» включает вопросы о направлении и протекание химических реакций, о скорости и химическом равновесии, о факторах, влияющих на скорость реакции и химическом равновесии; затрагивает вопросы теории электролитической диссоциации, гидролиза солей, содержит вопросы о различных типах окислительно-восстановительных реакций, об электролизе органических и неорганических соединений, о способах расстановки коэффициентов в ОВР – 7 часов

В третий блок «неорганические вещества» включены задания, направленные знание классификации, номенклатуры и свойств неорганических веществ, на понимание генетической связи различных классов – 7 часов

В четвертый блок «органические вещества» включены задания, направленные знание классификации, номенклатуры и свойств неорганических веществ, на понимание генетической связи различных классов – 5 часов

Пятый блок «Методы познания в химии. Химия и жизнь» - экспериментальные основы химии, химия и промышленность – 3 часа

Шестой блок «Решение количественных задач» составляют задачи повышенного и высокого уровня сложности – 4 часа

3. Тематическое планирование

№ п/п	Дата	№ задания	Тема
1		1	Электронная конфигурация атома.
2		2	Следствия из периодического закона. Характеристика элемента
3		3,4	Химическая связь. Зависимость свойств веществ от их состава и строения
4		19	Химические реакции, классификация
5		20	Скорость реакции
6		24	Химическое равновесие
7			Пробное тестирование
8		5	Классификация и номенклатура неорганических веществ
9		6-10	Свойства неорганических веществ
10		6-10	Свойства неорганических веществ
11		6-10	Свойства неорганических веществ
12		31	Реакции в растворах. Ионные уравнения
13		23	Реакции в растворах. Гидролиз солей
14		21	Окислительно-восстановительные реакции
15		30	Окислительно-восстановительные реакции
16		22	Электролиз растворов и расплавов
17			Пробное тестирование
18		27-29	Решение расчетных задач
19		27-29	Решение расчетных задач
20		32	Взаимосвязь различных классов неорганических соединений
21		32	Взаимосвязь различных классов неорганических соединений
22		11	Классификация и номенклатура органических соединений
23		12-18	Свойства органических веществ
24		12-18	Свойства органических веществ
25		12-18	Свойства органических веществ
26		33	Взаимосвязь органических соединений
27			Пробное тестирование
28		25	Качественные реакции органических и неорганических веществ
29		26	Химическая лаборатория
30		26	Химическое производство
31		34-35	Решение расчетных задач высокого уровня сложности
32		34-35	Решение расчетных задач высокого уровня сложности
33			Итоговое тестирование