

Название курса	<b>Химия</b>																				
Класс	8																				
Количество часов	на 70 часов (2ч в неделю)																				
Составители	Чиркина Лариса Николаевна																				
Цель курса	<p><i>Изучение химии в основной школе направлено на достижение следующих целей:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>освоение важнейших знаний</b> об основных понятиях и законах химии, химической символике;</li> <li>• <b>овладение умениями</b> наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;</li> <li>• <b>развитие</b> познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;</li> <li>• <b>воспитание</b> отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;</li> <li>• <b>применение полученных знаний и умений</b> для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.</li> </ul>																				
Структура курса	<table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 80%;">1. Первоначальные химические понятия</td> <td style="text-align: right;">18 ч</td> </tr> <tr> <td>2. Кислород. Оксиды. Горение</td> <td style="text-align: right;">5 ч</td> </tr> <tr> <td>3. Водород. 3ч</td> <td></td> </tr> <tr> <td>4. Вода. Растворы. Основание</td> <td style="text-align: right;">8 ч</td> </tr> <tr> <td>5. Основные классы неорганических веществ</td> <td style="text-align: right;">9 ч</td> </tr> <tr> <td>6. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.</td> <td style="text-align: right;">8 ч</td> </tr> <tr> <td>7. Химическая связь. Строение вещества.</td> <td style="text-align: right;">9 ч</td> </tr> <tr> <td>8. Галогены</td> <td style="text-align: right;">8 ч</td> </tr> <tr> <td>9. Обобщение</td> <td style="text-align: right;">2ч</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">Всего</td> <td style="text-align: right;">70 часов</td> </tr> </table>	1. Первоначальные химические понятия	18 ч	2. Кислород. Оксиды. Горение	5 ч	3. Водород. 3ч		4. Вода. Растворы. Основание	8 ч	5. Основные классы неорганических веществ	9 ч	6. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.	8 ч	7. Химическая связь. Строение вещества.	9 ч	8. Галогены	8 ч	9. Обобщение	2ч	Всего	70 часов
1. Первоначальные химические понятия	18 ч																				
2. Кислород. Оксиды. Горение	5 ч																				
3. Водород. 3ч																					
4. Вода. Растворы. Основание	8 ч																				
5. Основные классы неорганических веществ	9 ч																				
6. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.	8 ч																				
7. Химическая связь. Строение вещества.	9 ч																				
8. Галогены	8 ч																				
9. Обобщение	2ч																				
Всего	70 часов																				

Название курса	<b>Химия</b>
Класс	9
Количество часов	на 70 часов (2ч в неделю)
Составители	Чиркина Лариса Николаевна
Цель курса	<p><b><i>Изучение химии в основной школе направлено на достижение следующих целей:</i></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>освоение важнейших знаний</b> об основных понятиях и законах химии, химической символике;</li> <li>• <b>овладение умениями</b> наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;</li> <li>• <b>развитие</b> познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;</li> <li>• <b>воспитание</b> отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;</li> <li>• <b>применение полученных знаний и умений</b> для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.</li> </ul>
Структура курса	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Электролитическая диссоциация 10 ч</li> <li>2. Кислород и сера 9 ч</li> <li>3. Азот и фосфор 10 ч</li> <li>4. Углерод и кремний 7 ч</li> <li>5. Общие свойства металлов 14 ч</li> <li>6. Первоначальные представления об органических веществах 2 ч</li> <li>7. Углеводороды 4 ч</li> <li>8. Спирты 2 ч</li> <li>9. Карбоновые кислоты. Жиры. 3 ч</li> <li>10. Углеводы. 2 ч</li> <li>11. Белки. Полимеры. 5 ч</li> </ol> <p>Итого 68 ч</p>

Название курса	<b>Химия</b>
Класс	10-11 класс
Количество часов	70 учебных часов 10 кл и 70 ч в 11 кл. (2 часа внеурочно)
Составители	Чиркина Лариса Николаевна
Цель курса	<p><i>Изучение химии в старшей школе на базовом уровне направлено на достижение следующих целей:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>✓ <b>освоение знаний</b> о химической составляющей естественно-научной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;</li> <li>✓ <b>овладение умениями</b> применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;</li> <li>✓ <b>развитие</b> познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;</li> <li>✓ <b>воспитание</b> убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;</li> <li>✓ <b>применение полученных знаний и умений</b> для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.</li> </ul>
Структура курса	<p><b>10 класс</b></p> <p>Тема 1. Теория строения органических соединений 6ч</p> <p>Тема 2. Углеводороды и их природные источники 21ч</p> <p>Тема 3. Кислородсодержащие органические соединения и их нахождение в живой природе 16ч</p> <p>Тема 4. Углеводы. 7ч</p> <p>Тема 5. Азотсодержащие органические соединения 7ч</p> <p>Тема 6. Высокмолекулярные соединения. Искусственные и синтетические органические соединения 9ч</p> <p>Итого 70 (66+ 4 резерв)ч</p> <p><b>11 класс</b></p> <p>Повторение 1ч</p> <p>Тема 1. Важнейшие понятия и законы химии 2ч</p> <p>Тема 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов в свете учения о строении атома 6ч</p> <p>Тема 3. Строение вещества 9ч</p> <p>Тема 4. Химические реакции 16ч</p>

Тема 5. Металлы 16ч

Тема 6. Неметаллы 10ч

Тема 7. Генетическая связь неорганических и органических веществ  
8ч

Итого 70 (68+ 2 резерв)