

<p align="center">Изучаемые вопросы</p>	<p>Нахождение материала на CD 1С образ. Коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p>
<p>Тема 1 «Строение атома, распределение электронов в атоме»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Автор атомной гипотезы и её сущность (1) 2. Ученые, внесшие вклад в развитие учения о строении атома (2) 3. Разные модели строения атома и в чем их сходство (2) 4. Планетарная модель её сущность и автор. (2) 5. Протоны, нейтроны, электроны, изотопы. (3) Электронные оболочки (5), формула макс. кол-ва электронов на слое (4), распределение электронов в атомах: азота, калия, железа, курчатовия (5) 	<p>1С образовательная коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p> <p>Раздел «Первоначальные химич. понятия» Тема 2 «Атомы хим элементов»</p>
<p>Тема «Электроотрицательность. Степень окисления»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Элемент с самой большой и самой маленькой электроотрицательностью. (6) 2. Чем объяснить такие электроотрицательности у этих элементов. 3. У каких элементов нет электроотрицательности. Почему? 4. Что такое степень окисления (11) <p align="center">Тема «Виды связей»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Ионная связь(7) 2. Ковал. полярная и неполярная связи (8) 3. Особенность металлической связи (12) 4. Кратные связи (10) 	<p>1С образовательная коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p> <p>Раздел «Первоначальные химич. понятия» Тема 2 «Атомы хим элементов»</p>
<p align="center">Тема «Растворы. Растворение»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Значение р-ров (1) 2. Физическая теория : сущность и автор (2) 3. Химическая теория : сущность и автор (3) 4. Физико-хим теория: сущность и автор (4) 5. Что такое - «гидраты» ? (3)(5) 6. Электролиты неэлектролиты (8) 7. Диссоциация Ассоциация (9) 8. Стадии диссоциации (10) 9. Степень диссоциации (11) 10. Сильные, слабые электролиты (12) 	<p>1С образовательная коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p> <p>Раздел «Первоначальные химич. понятия» Тема 6 «Растворение Растворы»</p>

<p style="text-align: center;">Тема «Реакции ионного обмена»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. При каких условиях протекают до конца реакции ионного обмена ? Напишите уравнение реакции в показанном вам опыте. (1) 2. Чем обусловлены общие св-ва кислот ? (2) 3. Какие св-ва характерны для кислот ? Опишите показанные вам опыты. (3) и составьте ур-я реакций. Какие св-ва характерны для оснований ? Опишите показанные вам опыты. (4) и составьте ур-я реакций 4. Какие св-ва характерны для солей ? Опишите показанные вам опыты. (5) и составьте ур-я реакций 5. Какие св-ва характерны для оксидов ? Опишите показанные вам опыты. (6) и составьте ур-я реакций 6. Что такое генетическая связь ? (7) 7. Генетический ряд металлов ? Опыты и ур-ия реакций (8) 8. Генетический ряд неметаллов ? Опыты и ур-ия реакций (9) 	<p>1С образовательная коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p> <p>Раздел «Первоначальные химич. понятия» Тема 7 «Реакции ионного обмена»</p>
<p style="text-align: center;">Тема «Окислительно-восстановительные реакции»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Окисление. Восстановление (1,2) 2. Окислители. Восстановители (4) 3. Окислительно –восстановительные реакции (3) 4. Электронный баланс (5) 	<p>1С образовательная коллекция. ХИМИЯ базовый курс 8-9 класс. ЗАО 1С</p> <p>Раздел «Первоначальные химич. понятия» Тема 8 «Окислительно-восстановительные реакции»</p>