

**Общие рекомендации по изучению курса химии 9 класса
при переходе с УМК О.С.Габриеляна на УМК В.В.Лунина-В.В.Еремина.
(2 ч в неделю, всего – 70 часов, из них 2 ч – резервное время)**

Раздел рабочей программы	Рекомендуемое авторами кол-во часов	Рекомендуемое кол-во часов при переходе с УМК О.С.Габриеляна	Рекомендуемое содержание раздела по темам	Комментарии
Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	-	4	1. Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева – 2 часа 2. Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды – 2 часа	Материал раздела с одной стороны является повторением ранее изученного в 8 классе, с другой стороны, включает материал, который в курсе В.В.Лунина-В.В.Еремина изучается в 8 классе, а в курсе О.С.Габриеляна – в 9 классе.
Стехиометрия. Количественные отношения в химии	10	7	3. Моль и молярная масса – 1 час 4. Расчеты по уравнениям реакций – 2 часа 5. Закон Авогадро. Молярный объем – 1 час 6. Расчеты по уравнениям химических реакций с участием газов – 2 часа 7. Контрольная работа №1	Материал раздела в курсе О.С.Габриеляна изучается в 8 классе. Поэтому при переходе целесообразно повторить ранее изученный материал с акцентом на наиболее трудные вопросы с учетом содержания КИМ ОГЭ
Химическая реакция	17	11	8. Свойства важнейших классов неорганических соединений в свете теории электролитической диссоциации – 3 часа 9. Решение задач на составление ионных уравнений - 1 час 10. Практическая работа №1 11. Окисление и восстановление - 1 час 12. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций - 2 часа 13. Электролиз - 1 час 14. Тепловые эффекты химических реакций 15. Скорость химических реакций 16. Контрольная работа №2	Материал раздела в курсе О.С.Габриеляна изучается в 8 классе. Поэтому при переходе целесообразно повторить ранее изученный материал с акцентом на наиболее трудные вопросы с учетом содержания КИМ ОГЭ Указано только отличающееся от авторского варианта количество часов на изучение темы.
Неметаллы	22	28	17. Общая характеристика неметаллов	Раздел изучается полностью в соответствии с

			<p>18.Водород .Химические свойства водорода и его получение - 2 часа</p> <p>19.Кислород. Химические свойства кислорода. Получение кислорода в лаборатории и в промышленности - 2 часа</p> <p>20.Воздух. Горение веществ. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни – 2 часа</p> <p>21. Хлор.</p> <p>22.Хлороводород и соляная кислота</p> <p>23.Галогены</p> <p>24.Сера и ее соединения</p> <p>25.Серная кислота</p> <p>26.Азот</p> <p>27.Аммиак</p> <p>28.Практическая работа №2</p> <p>29.Азотная кислота и ее свойства</p> <p>30.Фосфор</p> <p>31.Фосфорная кислота</p> <p>32.Углерод</p> <p>33.Уголь</p> <p>34.Угарный и углекислый газ</p> <p>35.Практическая работа №3</p> <p>36.Угольная кислота и ее соли</p> <p>37.Круговорот углерода в природе</p> <p>38.Кремний и его соединения</p> <p>39.Практическая работа№4</p> <p>40.обобщающее повторение по теме «Неметаллы»</p> <p>41.Контрольная работа№3</p>	<p>рабочей программой к УМК В.В.Лунина-В.В.Еремина. Для устранения рассогласования в изучении материала по курсу О.С.Габриеляна рекомендуется включить выделенные курсивом темы из учебника химии В.В.Лунина-В.В.Еремина за 8 класс</p>
Металлы	9	9		Раздел изучается полностью
Обобщение сведений об элементах и неорганических веществах	4	4		Раздел изучается полностью
Начальные сведения об органических соединениях	5	5		Раздел изучается полностью