Общие рекомендации по изучению курса химии 9 класса при переходе с УМК О.С.Габриеляна на УМК Н.Е.Кузнецовой. (2 ч в неделю, всего – 70 часов, из них 3 ч – резервное время)

Рекоме ндуемо е автора ми кол- во часов	Рекомен дуемое кол-во часов при переходе с УМК О.С.Габр	Рекомендуемое содержание раздела по темам	Комментарии
-	иеляна 4	1.Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева 2. Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды	Материал раздела с одной стороны является повторением ранее изученного в 8 классе, с другой стороны, включает материал, который в курсе Н.Е.Кузнецовой изучается в 8 классе, а в курсе О.С.Габриеляна – в 9 классе.
14	10	1.Химические реакции и закономерности их протекания (3 ч) 2.Растворы. Теория электролитической диссоциации (7 ч)	Тема «Растворы. ТЭД» 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
31	31	3.Общая характеристика неметаллов 4.Водород – рождающий воду и энергию 5. Галогены 6.Подгруппа кислорода и ее типичные представители 7. Подгруппа азота и ее типичные представители 8.Подгруппа углерода	Раздел изучается полностью
12	12	9.Общие свойства металлов 10.Металлы главных и побочных	Раздел изучается полностью
8	8	11.Углеводороды 12.Кислородсодержащие органические соединения 13.Биологически важные органические соединения (жиры, углеводы, белки)	Раздел изучается полностью Раздел изучается
	ндуемо е автора ми кол-во часов - 14	ндуемо е кол-во часов при переходе с УМК О.С.Габр иеляна 14 10 12 12 8 8	ндуемо е кол-во часов при переходе с УМК О.С.Габр иеляна - 4 1.Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева 2. Характеристика химического элемента по кислотно-осно́вным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды 14 10 1.Химические реакции и закономерности их протекания (3 ч) 2.Растворы. Теория электролитической диссоциации (7 ч) 31 31 3.Общая характеристика неметаллов 4.Водород – рождающий воду и энергию 5. Галогены 6.Подгруппа кислорода и ее типичные представители 7. Подгруппа азота и ее типичные представители 8.Подгруппа углерода 12 12 9.Общие свойства металлов 10.Металлы главных и побочных подгрупп 8 8 11.Углеводороды 12.Кислородсодержащие органические соединения 13.Биологически важные органические соединения (жиры, углеводы, белки)

	13.Производство неорганических	полностью
	веществ и их применение	