

Календарно - тематическое планирование 11 класс - химия

О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова. Химия-11 класс. Дрофа, 2005.

2018-2019 учебный год

№п/п	Тема урока	Дата	Д/задание
<i>1 полугодие</i>			
1	Научные методы познания веществ и химических явлений. Роль эксперимента и теории в химии. Моделирование химических процессов. Атом. Изотопы. Атомные орбитали. S, P – элементы. Особенности строения электронных оболочек атомов переходных элементов. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Ионная связь. Катионы и анионы. Металлическая связь. Ковалентная связь, её разновидности и механизм образования. Степень окисления и валентность Электроотрицательность. Водородная связь.	10.09.2018	с.3-56 упр.3 с.23 упр.5 с.25 упр.6 с.25 упр.5 с.56
2	Качественный и количественный состав веществ. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Причины многообразия веществ. Изомерия, гомология, аллотропия. Полимеры. Химические вещества как строительные и отделочные материалы. Вещества, используемые в полиграфии, живописи, скульптуре, архитектуре. Явления, происходящие при растворении веществ. Чистые вещества и смеси. Истинные растворы. Растворение как физико-химический процесс.	08.10.2018	с.57-99
3	Диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты. Дисперсные системы. Золи, гели, понятие о коллоидах. Реакции, идущие без изменения состава вещества. Аллотропия и аллотропные видоизменения. Причины аллотропии на примере модификации кислорода, углерода и фосфора. Озон, его биологическая роль. Изомеры и изомерия. Реакции, идущие с изменением состава вещества. Реакция соединения, разложения, замещения и обмена в неорганической химии. Реакции, идущие с изменением состава вещества.	12.11.2018	с.100-115 с.148-156 упр.3 с.156 упр.8 с.156

	Реакция соединения, разложения, замещения и обмена в неорганической и органической химии.		
4	<p>Реакции экзо- и эндотермические. Реакции горения, как частый случай экзотермических реакций. Тепловой эффект химической реакции и термохимические уравнения. Скорость химической реакции. Зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ, концентрации, температуры, площади поверхности соприкосновения и катализатора. Реакции гомо- и гетерогенные. Понятие о катализаторе и катализаторах. Ферменты как биологические катализаторы, особенности их функционирования. Необратимые и обратимые химические реакции. Состояние химического равновесия для обратимых химических реакций. Способы смещения химического равновесия на примере синтеза аммиака. Понятие об основных научных принципах производства на примере синтеза аммиака или серной кислоты. Роль воды в химической реакции. Истинные растворы. Растворимость и классификация веществ по этому признаку: растворимые, малорастворимые и нерастворимые вещества. <i>Тест №1 за 1 полугодие.</i></p>	10.12.2018	с.116 -147 упр.2 с.147 упр.3 с.147 Повторить конспекты

Вопросы для изучения в 1 полугодии:

Строение атома.

Строение вещества.

Классификация реакций.

Расчетные задачи:

Расчет по ТХУ (термохимическим уравнениям).

Расчет на избыток и недостаток.

Вычисление массовой доли и массы вещества в растворе.

Решение задач на вывод формул.

Лабораторный практикум (для ознакомления)

- Практическая работа №1 по теме «Получение и соби́рание газов».