

ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ГОРОДА МОСКВЫ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 75

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания
методического
объединения учителей

от 28.08. 2014 года
№ 1

подпись руководителя МО
Ф.И.О.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УМР

Ю. Н. Голошапова _____
Ф.И.О

подпись 28.08. 2014 года

УТВЕРЖДАЮ

И. О. директора ГБОУ Школа
№ 75

Ю. Н. Голошапова _____

«28» 08 2014 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

По химии

11 класс

Количество часов 2 ч/нед (68 ч/год)

Учитель Марченко Татьяна Сергеевна

Календарно – тематическое планирование по химии 11 класс
На 2014-2015 учебный год
Учитель: Марченко Татьяна Сергеевна
(2 часа в неделю, 68 часов за год)

№ урока	Тема урока	Календарные сроки	Вид занятия	Наглядные пособия и технические средства	Задания для учащихся	Вид контроля
Раздел № 1 «Теоретические основы химии» (36 часов)						
Тема № 1. Современные представления о строении атома (6 часов)						
1/2	Атом. Изотопы. <i>Атомные орбитали.</i> Электронная классификация элементов	1 неделя сентября	Урок изучения нового материала		Домашнее задание: § 3-5 упр.1-6 стр. 22	Вид контроля – входной Форма контроля – письменный тест
3/4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	2 неделя сентября	Комбинированный урок		упр. 13, стр.23 Домашнее задание: § 3-5 упр.7,11,17 стр. 22	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос
5/6	Основные законы химии	3 неделя сентября	Комбинированный урок		Домашнее задание: Записи в тетради	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос
Тема № 2. Химическая связь (6 часов)						
6/7	Ионная связь	4 неделя сентября	Урок изучения нового материала		схема 2 стр.28, упр. 4, стр. 43 Домашнее задание: § 6,7 упр.1-3 стр. 41	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос
8/9	Ковалентная связь, <i>Электроотрицательность.</i>	1 неделя октября	Комбинированный		схема 2 стр.28, упр. 4, стр. 43 Домашнее задание: § 6,7 упр.4,7,8 стр. 41	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос
10/11	Металлическая связь.	3 неделя	Комбинированный		схема 2 стр.28	Вид контроля –

	Водородная связь С. Р. № 1 «Типы химической связи»	октября	ный урок		Домашнее задание: § 6,7	тематический Форма контроля – письменная СР
Тема № 3. Вещество (10 часов)						
12/13	Качественный и количественный состав вещества. Причины многообразия веществ <i>Изомерия, гомология, аллотропия</i>	4 неделя октября	Комбинированный урок	Д. О. №1 Модели молекул изомеров и гомологов. Получение аллотропных модификаций серы и фосфора	Домашнее задание: § 9, з. 1.2, с. 41	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос
14/15	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки	1 неделя ноября	Урок изучения нового материала	Д.О. № 2 Модели ионных, атомных, молекулярных и металлических кристаллических решеток	упр.13, стр.43 Домашнее задание: § 8, упр.7,8, с. 41	Вид контроля входной Форма контроля - УО
16/17	Чистые вещества и смеси <i>Диффузия, диссоциация, гидратация.</i>	2 неделя ноября	Комбинированный урок	Д. О. № 3 Растворение окрашенных веществ в воде (сульфата меди (II), перманганата калия, хлорида железа (III))	Домашнее задание: § 10, упр.10,12, с. 41	Вид контроля текущий Форма контроля - тест
18/19	Истинные растворы. Способы выражения концентрации растворов С. Р. № 2 «Концентрация растворов»	3 неделя ноября	Комбинированный урок		упр.2-5, стр. 44 Домашнее задание: § 10, з. 1,2, с. 42	Вид контроля текущий Форма контроля - СР
20/21	Диссоциация электролитов в водных растворах <i>Понятие о коллоидах и их значение (золи, гели)</i>	5 неделя ноября	Урок изучения нового материала	Д. О. № 4 Образцы пищевых, косметических, биологических и медицинских золей и гелей. Эффект Тиндаля	Домашнее задание: § 15 упр.1-6, стр. 68 ИЗ по карточкам	Вид контроля текущий Форма контроля - ДПР
Тема № 4. Химические реакции (14 часов)						

22/23	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии по различным признакам. Тепловой эффект химической реакции	1 неделя декабря	Урок изучения нового материала		Домашнее задание: § 11 упр.2,3,8, стр. 48	Вид контроля текущий Форма контроля - СР	
24/25	Реакции ионного обмена в водных растворах	2 неделя декабря	Комбинированный урок	Л. О. №1 Проведение реакций ионного обмена для характеристики свойств электролитов	Домашнее задание: § 17 упр.1-3, стр. 74	Вид контроля – текущий Форма контроля – устный опрос	
26/27	Гидролиз неорганических и органических соединений <i>Водородный показатель (рН) раствора.</i>	3 неделя декабря	Комбинированный урок	Л. О. № 2 Определение характера среды с помощью универсального индикатора	упр.16, стр.57 тесты в формате ЕГЭ по теме Домашнее задание: § 18 упр.4-10, стр.74	Вид контроля текущий Форма контроля - СР	
28/29	Окислительно-восстановительные реакции <i>Электролиз растворов и расплавов.</i>	4 неделя декабря	Комбинированный урок		упр.5, стр. 57, схема 5, стр. 47, Домашнее задание: § 11 (повт.) домашняя СР	Вид контроля текущий Форма контроля - СР	
I полугодие: 15 недель, 30 уроков.			К. р. – 0	П. р. – 0	Л. о. – 2	Д. о. - 4	С. р. - 2
30/31	Скорость химической реакции <i>Катализаторы и катализ.</i>	2 неделя января	Комбинированный урок	Д. О. № 5 <i>Зависимость скорости реакции от концентрации и температуры.</i> Разложение пероксида водорода в присутствии катализатора (оксида марганца (IV) и фермента (каталазы)	упр.10, 15, стр. 57 Домашнее задание: § 12 упр.1 - 6, стр. 62	Вид контроля текущий Форма контроля - УО	
32/33	Обратимость реакций. Химическое равновесие и способы его смещения	3 неделя января	Комбинированный урок		упр.8, стр. 57 Домашнее задание:	Вид контроля текущий Форма контроля -	

					§ 13 упр.7,8, стр. 58	УО
34/35	К. Р. № 1 по теме: «Теоретические основы химии»	4 неделя января	Урок проверки знаний и умений			Вид контроля итоговый Форма контроля - тест в формате ЕГЭ.
Раздел № 2 «Неорганическая химия» 8 часов Тема № 5. Основные классы неорганических соединений (16 часов)						
36/37	Классификация неорганических соединений	5 неделя января	Урок изучения нового материала	Д. О. № 6 Образцы металлов и неметаллов	Домашнее задание: §17, упр. 1, стр.190	Вид контроля текущий Форма контроля - Тест
38/39	Химические свойства основных классов неорганических соединений. Оксиды и гидроксиды металлов	1 неделя февраля	Комбинированный урок		№10 (а), стр. 150 Домашнее задание: § 31, с. 130-134, упр. 5-7, с. 138	Вид контроля текущий Форма контроля – УО, диктант
40\41	Химические свойства основных классов неорганических соединений. Оксиды неметаллов и кислородосодержащие кислоты	2 неделя февраля	Комбинированный урок	Л. О. №3 Взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей	Домашнее задание: § 31, с. 130-134, упр. 8-10, с. 138 повторение по теме	Вид контроля текущий Форма контроля – УО, диктант
42/43	Химические свойства основных классов неорганических соединений.	3 неделя февраля	Комбинированный урок		Домашнее задание: § 29	Вид контроля текущий Форма контроля – УО, диктант
44/45	Химические свойства основных классов неорганических соединений. Соли	1 неделя марта	Комбинированный урок	Л. О. №4 Распознавание хлоридов и сульфатов	Домашнее задание: § 31, с. 130-134, упр. 13(а,б), с. 138	Вид контроля текущий Форма контроля – УО, диктант
46/47	Генетическая связь между	2 неделя	Урок		Домашнее	Вид контроля

	классами неорганических и органических соединений	марта	обобщения и систематизации знаний		задание: § 33, с. 130-134, упр. 143 повторение по теме, конспект, задание по карточкам	тематический Форма контроля – СР, УО
48/49	П. Р. № 1 «Получение, соби́рание и распознавание газов»	3 неделя марта	Урок комплексного применения знаний	П. Р. № 1 «Получение, соби́рание и распознавание газов»	Домашнее задание: оформление работы, с. 145 - 146	Вид контроля тематический Форма контроля – практическая работа
50/51	П. Р. № 2 «Идентификация неорганических соединений»	4 неделя марта		П. Р. № 2 «Идентификация неорганических соединений»	Домашнее задание: оформление работы, стр. 144, ПР № 3, таблица, с. 148	Вид контроля итоговый Форма контроля – практическая работа
Тема № 6 Металлы и неметаллы (12 часов)						
52/53	Металлы. Электрохимический ряд напряжений металлов	5 неделя марта	Комбинированный урок	Л. О. № 5 Знакомство с образцами металлов и их рудами (работа с коллекциями) Д. О. № 7. Образцы металлов и их соединений: взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой; взаимодействие меди с кислородом и серой.	§18, упр.13 (3-5), стр. 224 Домашнее задание: с. 77 § 19, упр. 5-10, с. 88-89	Вид контроля текущий Форма контроля – УО
54/55	Общие способы получения металлов <i>Понятие о коррозии</i>	1 неделя апреля	Изучение нового материала		упр.4,5, стр. 113 Домашнее задание: с. 77 § 19, 20, 21	Вид контроля текущий Форма

	<i>металлов. Способы защиты от коррозии</i>				упр. 5-10, с. 88-89	контроля –ДСР
56/57	Неметаллы и их свойства	3 неделя апреля	Комбинированный урок	Л. О. № 6 Знакомство с образцами неметаллов и их природными соединениями (работа с коллекциями) Д. О. № 8 Возгонка йода; изготовление йодной спиртовой настойки. Взаимное вытеснение галогенов из растворов их солей. Горение серы, фосфора, железа, магния в кислороде.	упр. 14(б,в), стр. 86 Домашнее задание: § 30, конспект, задание по группам	
58/59	Общая характеристика подгруппы галогенов. Благородные газы	4 неделя апреля	Комбинированный урок		упр. 14(а), стр. 86 Домашнее задание: § 30, конспект, задание по группам табл. 16-18, стр. 124-127	Вид контроля текущий Форма контроля – СР (заполнение таблицы)
60/61	П. Р. №3 «Решение экспериментальных задач по теме: «Металлы и неметаллы»	1 неделя мая	Урок комплексного применения знаний	П. Р. № 3 «Решение экспериментальных задач по теме: «Металлы и неметаллы»	Домашнее задание: оформление работы, стр. 144, ПР № 4, таблица, с. 148	Вид контроля тематический Форма контроля – практическая работа
62/63	К. Р. № 2 по теме «Неорганическая химия»	2 неделя мая	Урок проверки знаний и умений		Домашнее задание: упр.14, стр. 86; упр. 19, стр. 113	Вид контроля итоговый Форма контроля – КР

Раздел 3. Химия и жизнь (4 часа)						
1/33	Промышленное получение химических веществ на примере производства серной кислоты.	3 неделя мая	Первичного восприятия и закрепления знаний			
2/34	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	4 неделя мая	Комбинированный урок			
II полугодие: 19 недель, 38 уроков.		К. р. – 2	П. р. – 3	Л. о. – 4	Д. о. – 4	С. р. – 0
I полугодие: 15 недель, 15 уроков. К. р. – 0 П. р. – 0 Л. о. – 2 Д. о. – 4 С. р. – 2		II полугодие: 19 недель, 19 уроков. К. р. – 2 П. р. – 3 Л. о. – 4 Д. о. – 4 С. р. – 0			За год: 19 недель, 19 уроков. К. р. – 2 П. р. – 3 Л. о. – 6 Д. о. – 8 С. р. – 2	