

## Календарно-тематическое планирование по химии

### 11 класс

Количество часов: 35 часов; в неделю 1 час

Планирование составлено на основе программы

О.С.Габриелян «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений» Дрофа 2010год

«Химия 11» учебник О.С.Габриелян Дрофа 2009год

№ урока	Тема урока	Лабораторные опыты и практические работы	Дата проведения	
			план	Фактич.
<b>Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И. Менделеева (3 часа).</b>				
1	Техника безопасности. Основные сведения о строении атома.			
2	Периодический закон Д.И.Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	Л.О.№1. Конструирование периодической таблицы элементов с использованием карточек		
3	Положение водорода в периодической системе.			
<b>Тема 2. Строение вещества (14 часов).</b>				
4(1)	Ионная химическая связь.	Л.О.№2.Определение типа кристаллической решетки вещества и описание его свойств.		
5(2)	Ковалентная химическая связь.			
6(3)	Металлическая химическая связь.			
7(4)	Водородная химическая связь.			
8(5)	Полимеры, Пластмассы. Волокна.	Л.О.№3. Ознакомление с коллекцией полимеров «Пластмассы и волокна. Изделия из них»		
9(6)	Газообразное состояние вещества.			
10(7)	Представители газообразных веществ: водород, кислород, аммиак, углекислый газ и этилен.			
11(8)	<b>Практическая работа №1. Получение, собиране и распознавание газов.</b>	Практическая работа №1. Получение, собиране и распознавание газов.		

12(9)	Жидкое состояние вещества. Вода.	Л.О.№4. Испытание воды на жесткость. Устранение жесткости воды. Л.О.№5. Ознакомление с минеральными водами.		
13(10)	Твердое состояние вещества.			
14(11)	Дисперсные системы.	Л.О.№6. Ознакомление с дисперсными системами.		
15(12)	Состав вещества и смесей.			
16(13)	Понятие «доля» и ее разновидности.			
17(14)	Контрольная работа №1 по темам «Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева» и «Строение вещества»			
<b>Тема 3.Химические реакции (8 часов).</b>				
18(1)	Реакции, идущие без изменения состава веществ. Реакции, идущие с изменением состава веществ.	Л.О.№7. Реакция замещения меди железом в растворе медного купороса. Л.О.№8. Реакции, идущие с образованием осадка, газа и воды. Л.О.№10. Получение водорода взаимодействием кислоты с цинком.		
19(2)	Скорость химической реакции.			
20(3)	Понятие о катализе и катализаторах.	Л.О.№9. Получение кислорода разложением пероксида водорода с помощью оксида марганца и каталазы сырого картофеля.		
21(4)	Обратимость химических реакций.			
22(5)	Роль воды в химической реакции. Растворы.			
23(6)	Гидролиз органических и неорганических соединений.	Л.О.№.11. Различные случаи гидролиза солей.		
24(7)	Окислительно – восстановительные реакции.			
25(8)	Электролиз как окислительно – восстановительный процесс. Применение электролиза.			
<b>Тема 4. Вещества и их свойства (9часов)</b>				

26.(1)	Металлы.	Л.О.№18а. Ознакомление с коллекцией металлов		
27.(2)	Коррозия металлов.			
28.(3)	Неметаллы.	Л.О.№18б. Ознакомление с коллекцией неметаллов.		
29(4)	Кислоты неорганические и органические.	Л.О.№12. Испытание растворов кислот индикаторами. Л.О.№13. Взаимодействие соляной и уксусной кислот с металлами. Л.О.№14. Взаимодействие соляной и уксусной кислот с основаниями. Л.О.№15. Взаимодействие соляной и уксусной кислот с солями.		
30.(5)	Основания неорганические и органические.	Л.О.№12. Испытание растворов оснований индикаторами. Л.О.№16. Получение и свойства нерастворимых оснований. Л.О.№18г. Ознакомление с коллекцией оснований.		
31.(6)	Соли, их классификация. Представители солей и их значение.	Л.О.№17. Гидролиз хлоридов и ацетатов щелочных металлов. Л.О.№18д. Ознакомление с коллекцией минералов и биологических материалов, содержащих некоторые соли.		
32.(7)	Генетическая связь между классами неорганических и органических соединений.			
33.(8)	Контрольная работа №2 по темам «Химические реакции» и «Вещества и их свойства».			
34.(9)	<b>Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений.</b>	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений		
35.	Обобщение и повторение по темам			