Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение "Абрикосовская школа" Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО на заседании МО учителей

естественно-математического

направления

Е.В. Жданова Протокол заседания №1

от 18. 08. 2021 г.

СОГЛАСОВАНО

заместитель директора по УВР

А. Майко

<u>20</u>. <u>08</u>. 20<u>21</u> г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор школы

А.А. Демидова

Приказ №<u>194-од</u> от <u>30</u>. <u>08</u>. 2021 г.

Календарно-тематическое планирование

по _____ХИМИИ_____

для _____8___

2021/2022 учебный год

Составитель:

Жданова Елена Валентиновна Учитель <u>первой</u> квалификационной категории

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

ХИМИЯ. **8 класс**. В соответствии с Φ ГОС OOO – 68 ч. (2 ч/нед)

Ŋoౖ	Да	ama	T	Кол-во
n/n	план	факт	Тема урока	часов
	Te	ма 1. Пер	овоначальные химические понятия (19 ч.)	
1	02.09.		Предмет химии. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. Д/з с. 3, §1, упр. 2,5 с. 6,7	1
2	07.09.		Тела и вещества Д/з §2	1
3	09.09.		Практическая работа №1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории. Д/з. §1-2, правила ТБ, эл. прил. к §3	1
4	14.09.		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Д/з §4	1
5	16.09.		Практическая работа №2. Очистка загрязненной поваренной соли. Д/з с. 4-20 определения, §5	1
6	21.09.		Физические и химические явления. Д/з §6, упр. 2 с. 24, определения. ЛО№1. Изучение физических свойств сахара и серы. ЛО№2. Разделение смеси с помощью магнита. ЛО№3. Примеры химических и физических явлений.	1
7	23.09.		Практическая работа №3. Признаки протекания химических реакций.	1
8	28.09.		Атом. Молекула. Д/з §7, тесты 1-2 с. 28	1
9	30.09.		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток. Д/з §8, тесты 1,2 с 32	1
10	05.10.		Химические элементы. Простые и сложные вещества. Д/з §9, тесты 1-3 с. 36 ЛО№4. Ознакомление с образцами простых и сложных веществ, минералов и горных пород, металлов и неметаллов.	1
11	07.10.		Химические элементы. Относительная атомная масса химических элементов. Знаки химических элементов. Д/з §10-12, определения, знаки 23 хим. элементов	1
12	12.10.		Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Индексы. Относительная молекулярная масса. Д/з §13-14, упр. 6(а), 7 с. 50.26-28	1
13	14.10.		Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении. Д/з §15, упр. 3-4 с. 53. 26-28	1

19.10 Решение расчетных задач. Установление простейней формулы вещества по массовым долям 1 3лементов Валентность. Определение валентности элементов 1 1/3 21.10	<i>№</i>	<u>i</u>		Tours up our	Кол-во	
19.10.	n/n	план	факт	Тема урока	часов	
3лементов Валентность. Определение валентности элементов по формулам их соединений. 1 1 1 1 1 1 1 1 1				Решение расчетных задач. Установление простей-		
15 21.10. Валентность. Определение валентности элементов по формулам их соединений. Д/з §16, табл. №3 16 02.11. Д/з §16, табл. №3 17 09.11. Закон сохранения массы веществ. Кимические уравнения массы веществ. Кимические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Д/з §18, комснект, §19 тесты 1,2 18 11.11. Д/з §18, комснект, §19 тесты 1,2 19 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 10 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 10 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 10 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 10 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 10 17 17 17 17 17 17 17	14	19.10.		шей формулы вещества по массовым долям	1	
15 21.10. по формулам их соединений. Д/3 \$16, табл. №3 16 02.11. Составление формул соединений по валентности. Д/3 \$17, упр. 6-7, тесты 1-2 с. 60 3акон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Д/3 \$18, конспект, §19 тесты 1,2 Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/3 \$18, конспект, §19 тесты 1,2 Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/3 \$20,21, упр. 3 с. 71 19 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» Тема 2. Кислород (6 ч.) Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/3 \$22, тесты 1-4 с. 76, с. 77 физ. св-ва Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/3 \$23, упр. 5, 6(б) с. 80, \$24: упр. 4 с. 83 Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из \$22-24 22 25.11. Изическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из \$22-24 23 30.11. Д/3 \$27, тесты 1-5 с 92, №5 с. 91 ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 \$28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещество. Физические свойства водорода в промышленности. Д/3 \$29-30 Практическия свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 \$29-30 Практическия свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 \$29-30 Практическия работа №5. Получение водорода и промышленности.				элементов		
Д/3 §16, табл. №3 Составление формул соединений по валентности. Д/3 §17, упр. 6-7, тесты 1-2 с. 60 Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Д/3 §18, копслект, §19 тесты 1.2 Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/3 §20,21, упр. 3 с. 71 Д/3 §20,21, упр. 4 с. 76, с. 77 физ. св-ва Д/3 §22, тесты 1-4 с. 76, с. 77 физ. св-ва Д/3 §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 Д/3 §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 определения из §22-24 Д/3 определения из §22-24 Д/3 определения из §22-24 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §26, повторить определения 22-26 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §27, тесты 1-5 с. 92, №5 с. 91 Д/3 §28, упр. 5, стать узымические свойства. Получение водород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 §29-30 Црактические работа №5. Получение водорода и прамышленности. Д/3 §29-30 Црактические водорода. Применение водорода и прамышленности. Д/3 §29-30 Црактические водорода. Применение водорода и прамышление водорода. На вещества (кислород, водород) Д/3 §29-30 Црактические водорода. Применение водорода и прамышление водорода и				Валентность. Определение валентности элементов		
16 02.11.	15	21.10.		по формулам их соединений.	1	
17 17 18 17 19 19 19 19 19 19 19				Д/з §16, табл. №3		
17 17	16	00 11		Составление формул соединений по валентности.	1	
17 17 17 17 17 17 17 18 18 11.11 11.11 17 18 18 11.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 19 16.11 10	10	02.11.		Д/з §17, упр. 6-7, тесты 1-2 с. 60	1	
1 протекания химических реакций. Д/» §18, конспект, §19 тесты 1,2 Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/» §20,21, упр. 3 с. 71 19 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первопачальные химические понятия» Тема 2. Кислород (6 ч.) Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/» §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Применение кислорода. Применение кислорода. Применение кислорода. Применение кислорода. Применение кислорода. Ц/» §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/» определения из §22-24 23 30.11. Д/» §26, повторить определения 22-26 Состав воздуха. Д/» §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СисО₃ · Си(ОН)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/» §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещество (Кислород, водород) Л/» §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и вещество (Кислород, водород)				Закон сохранения массы веществ. Химические		
Протекания химических реакций. Д/з §18, конспект, §19 тесты 1,2 Химических реакций. Д/з §20,21, упр. 3 с. 71 Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 1 Кислород (6 ч.) Кислород (6 ч.) Кислород (6 ч.) Кислород (6 ч.) Кислород (7 кимические понятия» 1 1 1 1 1 1 1 1 1	17	00.11		уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки	1	
18 11.11. Д/3 \$20,21, упр. 3 с. 71 19 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химический элемент и простое вещество. Получение кислород (6 ч.) 20 18.11. Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические евойства. Д/3 \$22, тесты 1-4 с. 76, с. 77 физ. св-ва 1 21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/3 \$23, упр. 5, 6(6) с. 80, \$24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из \$22-24 1 23 30.11. Озон. Д/3 \$26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Состав воздуха. Д/3 \$27, тесты 1-5 с 92, №5 с. 91 1 30.№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз · Си(ОН)2. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз · Си(ОН)2. ЛО№5. Разложение с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 \$28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 \$29-30 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и вещества (кислород, водород) 1	1 /	09.11.		протекания химических реакций.	1	
18 11.11. реакций. Д/з \$20,21, упр. 3 с. 71 19 16.11. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные кимические понятия» 1 20 18.11. Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з \$22, тесты 1-4 с. 76, с. 77 физ. св-ва 1 21 23.11. Кислорода. Д/з \$22, тесты 1-4 с. 76, с. 77 физ. св-ва 1 22 23.11. Кислорода. Д/з \$23, упр. 5, 6(6) с. 80, \$24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из \$22-24 1 23 30.11. Озон. Д/з \$26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Озон. Д/з \$27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 30.15. ЛО№5. Разлюжение основного карбоната меди (II) сисОз. Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з \$28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 14.12. Водород. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з \$29-30 1 28 16.19				Д/з §18, конспект, §19 тесты 1,2		
Д/3 §20,21, упр. 3 с. 71				Химические уравнения. Типы химических		
Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» Тема 2. Кислород (6 ч.) 20 18.11. Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з \$22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва 1 21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з \$23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из \$22-24 1 23 30.11. Д/з \$26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Состав воздуха. Д/з \$27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 30.11. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СисСоз • Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 25 07.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з \$28, упр. 5, тест 5 с. 96 26 09.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з \$29-30 1 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и промышленна водородода и практическая работа №5. Получение водорода и практическая работа №5. Получение водо	18	11.11.		реакций.	1	
Тема 2. Кислород (6 ч.) Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва 21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(б) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 24 02.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 30.№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз · Си(ОН)г. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 38 16 12 Практическая работа №5. Получение водорода и				Д/з §20,21, упр. 3 с. 71		
Тема 2. Кислород (6 ч.) 20 18.11. Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва 1 21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 24 02.12. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз • Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и практическая ра	10	16 11		Контрольная работа №1 по теме	1	
20 18.11. Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва 1 21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Ирактическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Озон. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 30.№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСО3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) 26 09.12. Водород - химические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Кимические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) 1 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и пра	19	10.11.		«Первоначальные химические понятия»	1	
20 18.11. Вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(б) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1				Тема 2. Кислород (6 ч.)		
20 18.11. свойства. Д/3 §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/3 §23, упр. 5, 6(б) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из §22-24 23 30.11. Д/3 §26, повторить определения 22-26 Состав воздуха. Д/3 §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) сисОз · Си(ОН)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (З ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физический элемент и простое вещество. Физический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и						
21 23.11. Д/3 §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/3 §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из §22-24 23 30.11. Д/3 §26, повторить определения 22-26 Состав воздуха. Д/3 §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСО₃ · Си(ОН)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	20	10 11		вещество. Получение кислорода. Физические	1	
21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Д/з \$26, повторить определения 22-26 1 24 О2.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСо3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1	20	18.11.		свойства.	1	
21 23.11. Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(6) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Д/з \$26, повторить определения 22-26 1 24 О2.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСо3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1				Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва		
21 23.11. кислорода. Д/3 §23, упр. 5, 6(б) с. 80, §24: упр. 4 с. 83 1 22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/3 определения из §22-24 1 23 30.11. Озон. Д/3 §26, повторить определения 22-26 1 24 02.12. Состав воздуха. Д/3 §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 ДО№5. Разложение основного карбоната меди (П) СиСО3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 26 09.12. Водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/3 §29-30 1 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и 1						
22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 1 24 О2.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 24 О2.12. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз · Си(ОН)г. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и	21	23.11.			1	
22 25.11. Практическая работа №4. Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24 1 23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 1 24 О2.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 24 О2.12. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСОз · Си(ОН)г. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и				<u> </u>		
22 25.11. и изучение его свойств. 1 Д/з определения из §22-24 Озон. 1 Д/з §26, повторить определения 22-26 1 Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) 1 СиСОз · Си(ОН)2. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и						
Д/з определения из §22-24 Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСО3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	22	25.11.			1	
23 30.11. Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26 1 24 О2.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСО₃ · Си(ОН)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 1 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и						
Д/3 §26, повторить определения 22-26 Состав воздуха. Д/3 §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СиСО3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) 1 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и	22	00.11		_	1	
24 02.12. Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 1 ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) СuCO3 · Cu(OH)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 09.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в паборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 1 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и	23	30.11.		Д/з §26, повторить определения 22-26	1	
24 02.12. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) CuCO₃ · Cu(OH)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 О9.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 1 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1						
24 02.12. ЛО№5. Разложение основного карбоната меди (II) CuCO₃ · Cu(OH)₂. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. 1 25 07.12. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» 26 О9.12. Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 1 27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1		02.12.		Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91	1	
СиСО3 · Си(ОН)2. ЛО№6. Реакция замещения меди железом. ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/3 §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) 1 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и	24					
ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов. Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 28 16.12	24		02.12.		$CuCO_3 \cdot Cu(OH)_2$.	1
Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 26 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 27 14.12. Практическая работа №5. Получение водорода и 1				ЛО№6. Реакция замещения меди железом.		
Оксиды» Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 26 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 27 14.12. 16 Практическая работа №5. Получение водорода и				ЛО№7. Ознакомление с образцами оксидов.		
Тема 3. Водород (3 ч.) Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 27 14.12. 28 16.19 Практическая работа №5. Получение водорода и	25	07.10		Контрольная работа №2 по теме «Кислород.		
Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	23	07.12.		Оксиды»		
Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и				Тема 3. Водород (3 ч.)		
26 09.12. вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 1 27 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1						
промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и				вещество. Физические свойства. Получение		
промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96 Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	26	09.12.		водорода в лаборатории. Получение водорода в	1	
27 14.12. Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 1 28 16.12 Практическая работа №5. Получение водорода и 1						
27 14.12. водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) 1 Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и 1				Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96	<u> </u>	
14.12. вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и				Химические свойства водорода. Применение		
вещества (кислород, водород) Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	27	1/10			1	
Д/з §29-30 Практическая работа №5. Получение водорода и	21	14.12.		вещества (кислород, водород)	1	
	20	16 10		Практическая работа №5. Получение водорода и	1	
,	28	10.12.		изучение его свойств.	1	

Ŋoౖ	Да	ıma	T	Кол-во
n/n	план	факт	Тема урока	часов
			Д/з §28, 29 повтор.	
			Тема 4. Вода. Растворы (6 ч.)	
29	21.12.		Вода в природе. Круговорот воды в природе. Д/з §31	1
30	23.12.		Физические и химические свойства воды. Д/з §32, С.109 тесты	1
31	28.12.		Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. Д/з §33, схема 3, тесты к §33	1
32	11.01.		Массовая доля растворенного вещества в растворе. Д/з §34, тесты 1-3 с. 117, Подг к ПР	1
33	13.01.		Практическая работа №6. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества. Д/з повтор §31-34	1
34	18.01.		Обобщение знаний по темам: «Кислород. Водород. Вода. Растворы».	1
	T	ема 5. Ко	личественные отношения в химии (6 ч.)	l.
35	20.01.		Моль - единица количества вещества. Молярная масса. Д/з §36, упр. 3,4 с. 122	1
36	25.01.		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по химическим формулам. Д/з §37	1
37	27.01.		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по хим. уравнениям.	1
38	01.02.		Закон Авогадро. Молярный объем газов. Д/з §38, выучить формулы	1
39	03.02.		Относительная плотность газов. Д/з §38, упр. 3 с. 128	1
40	08.02.		Объемные отношения газов при химических реакциях. Д/з §39, повторить все формулы	1
	Тема 6.	Основни	ые классы неорганических соединений (12	ч.)
41	10.02.		Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства. Получение. Применение. Д/з §40 (табл. 7,8, схема 6, конспект), все упр на стр 135-136	1
42	15.02.		Основания: классификация, номенклатура, физические свойства, получение. Д/з §41 упр. 3(б) с. 139	1
43	17.02.		Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации, применение оснований. Д/з §42, табл. 10 с. 143, упр. 2 с. 144 ЛР№8 Свойства нерастворимых и растворимых оснований	1
44	22.02.		Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1

No॒	Дата		Tava unova	Кол-во
n/n	план	факт	Тема урока	часов
			Д/з §43, упр. 3,4 с 148	
			ЛО№ 9 Взаимодействие Zn(OH) ₂ с растворами	
			кислот и щелочей	
			Кислоты: состав, классификация, номенклатура.	
45	24.02.		Физические свойства и получение кислот.	1
			Д/3 §44	
4.6	01.00		Химические св-ва кислот и применение.	4
46	01.03.		ЛО№10 Действие кислот на индикаторы	1
			ЛО№11 Отношение кислот к металлам	
47	00.00		Соли. Состав, классификация, номенклатура,	1
47	03.03.		способы получения.	1
			Д/з §46, упр. 1 с. 159, упр. 3,5 с. 160 Физические и химические свойства солей.	
48	10.03.		Применение. Д/з §46 (физ. св-ва), §47, упр. 1 с. 164	1
40	10.05.		ЛО№12 Вытеснение одного металла другим из	1
			раствора соли.	
			Практическая работа №7. Решение	
49	15.03.		экспериментальных задач по теме «Важнейшие	1
77	10.00.		классы неорганических соединений».	1
			Обобщение знаний по теме «Важнейшие классы	
50	17.03.		неорганических соединений».	1
			Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие	
51	22.03.		классы неорганических соединений».	1
			Генетическая связь между классами	
			неорганических соединений. Проблема	
			безопасного использования веществ и химических	
52	24.03.		реакций в повседневной жизни. Токсичные,	
			горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая	
			химическая грамотность.	
			Д/з с. 163, 164 табл. 14	
7			атома. Периодический закон и периодичес	ская
	сис	тема хим	ических элементов Д.И. Менделеева (8 ч.)	T
			Классификация химических элементов. Понятие о	_
53	05.04.		группах сходных элементов.	1
			Д/з §49, т. 12 с. 168	
~ .	0 = 0 4		Периодический закон Д. И. Менделеева. Строение	
54	07.04.		атома: ядро, энергетический уровень.	1
			Д/з §50, упр. 3 с. 176	
			Периодическая таблица химических элементов	
			(короткая форма): А и Б группы, периоды.	
<i>E E</i>	10.04		Периодическая система химических элементов	1
55	12.04.		Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного	1
			(порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы.	
			Д/з §51, повторить определения §49-51.	
			Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы.	
56	14.04.		Периодический закон Д.И. Менделеева.	1
30	14.04.		Д/3 §52, повторить определения.	1
	l		La - 92-, manahara ambadananan	l .

Ν <u>ο</u>	Дата			Кол-во
n/n	план	факт	Тема урока	часов
			Строение энергетических уровней атомов первых	
57	19.04.		20 химических элементов периодической системы	1
			Д.И. Менделеева.	
			Закономерности изменения свойств атомов	
			химических элементов и их соединений на основе	
58	21.04.		положения в периодической системе Д.И.	1
			Менделеева и строения атома	
			Д/з §53, упр. 1 с. 188	
59			Значение периодического закона. Научные	
39	26.04.		достижения Д. И. Менделеева.	1
			Д/з §54, эл. приложение задание № 1, 2	
			Повторение и обобщение по теме "Периодический	
60	28.04.		закон и периодическая система химических	1
			элементов Д. И. Менделеева. Строение атома".	
	T	ема 8. Ст	роение веществ, химическая связь (8 ч.)	
			Электроотрицательность химических элементов.	
			Типы кристаллических решеток (атомная,	
61	03.05.		молекулярная, ионная, металлическая).	1
01	03.05.		Зависимость физических свойств веществ от типа	
			кристаллической решетки.	
			Д/з §55	
			Химическая связь. Ковалентная химическая связь:	
			неполярная и полярная. Ионная связь.	
62	05.05.		Металлическая связь. Понятие о водородной связи	1
02			и ее влиянии на физические свойства веществ на	1
			примере воды.	
			Д/з §56, конспект.	
			Валентность и степень окисления. Правила	
63	10.05.		определения степеней окисления элементов.	1
			Д/з §57, определения, правила с. 201	
64	12.05.		Окислительно-восстановительные реакции.	
	12.00.		Д/з конспект	
			Контрольная работа 4 по темам «Периодический	
65	15.05.		закон Д. И. Менделеева», «Строение атома»,	1
			«Строение вещества».	
66	17.05.		Анализ контрольной работы	1
67	19.05.		Окислительно-восстановительные реакции.	1
			Д/з конспект, подготовиться к к/р §55-57	
68	24.05.		Коррекция знаний по теме "Строение вещества,	1
	4 4.00.		химическая связь".	1