

МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ

«Общеобразовательный лицей - интернат а.Хабез имени Хапсироковой
Е.м.»

«Рекомендовано»

«Утверждаю»

Руководитель кафедры
ОЛИ а. Хабез»

Д.И.Гозгешева/
Ж.А.Сидакова/
(Ф.И.О.)

(Ф.И.О.)

Протокол № 5 от
«28» августа 2020г.
2020г.

«Согласовано»

Заместитель директора по УВР

Е.Р.Китова /
(Ф.И.О.)

(Ф.И.О.)

«31» августа 2020г.

Директор «МКОУ



Приказ № 157
От «31» августа

Рабочая программа

ПО ХИМИИ

9медицинский класс

Учитель химии
первой квалификационной категории
Кохова И.А.

а.Хабез
2020-2021гг.

9 мед. кл

3ч в неделю, 96ч

Литература:

1. Гара Н.Н. Химия. Рабочие программы 8-9 классы (пособие для учителя)
2. Рудзитис Г.Е; Фельдман Ф.Т. Химия 9кл. Учебник М. «Просвещение» 2016г.
3. Радецкий А.М. Химия(дидактический материал 8-9 классы) М. «Просвещение» 2016г.
4. Новошинский И.И. Новошинская Н.С. Типы химических задач и способы их решения 8-11кл. М. , Оникс, Мир и образование 2010г.
5. Новошинский И.И. Новошинская Н.С. Самостоятельные работы по химии, 9кл. М. Оникс. Мир и образование.2010г.

Пояснительная записка.

Особенности программы состоят в нетрадиционном подходе к изложению материала (от простого к сложному, от общего к частному), в оригинальном структурировании курса, что позволяет стимулировать уроки увеличивать их эффективность.

Важно включение в содержание проблемного материала, стимулирующего творческую деятельность учащихся, в том числе и заданий исследовательского характера.

Фактологическая часть программы охватывает фундаментальные представления общей и неорганической химии с углублением материала по некоторым темам.

В результате изучения курса рассматриваются все типовые задачи химии: «избыток» и «недостаток»; с содержанием примесей; на выход продукта реакции; на растворы; на смеси.

Контрольных работ-8

Практических работ-7

1.Теория электролитической диссоциации . Классы неорганических веществ. (17).

Дата	Тема урока	Хим.эксперемен т	Д/З
	1.Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.		§§6-8; тесты с 32.
	2.Диссоциация кислот, солей, оснований.		§7; тесты с 29.
	3.Реакция ионного обмена и условия их протекания.	Дем: Взаимодействия CaO и CO ₂ с H ₂ O	§9; тесты с 37.
	4.Оксиды, классификация, химические свойства.		Повтори ть 8кл §40
	5.Кислоты, классификация, химические свойства.	Дем: Взаимодействие кислот с основаниями, Me, солями.	§44 ; 8 кл повтори ть.
	6.Основания, классификация , химические свойства.	Дем: Получение Zn /ОН/2 и его свойства.	§§41-42; 8 кл повтори ть.
	7.Соли, классификация, химические свойства.	Дем: Взаимодействие солей с Me ,друг с другом.	§46; 8кл повтори ть. §47 8 кл.
	8.Генетическая связь между классами неорганических веществ.		лекция
	9.Итоговый урок.		Сб.сам.р . Р-1; В- 1.
	10.Решение экспериментальных задач.	Практическая работа №1.	§11; стр 41.
	11.Контрольная работа №11 по теме 1.		

2.Окислительно-восстановительные реакции.(5)

	12.Основные положения окислительно-восстановительных реакций.		§4 (16) упр 1 , с 7.
	13.Окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность.	Взаимодействие HCl с Zn , CaO.	§4 (26) упр 4 , с 7; Тесты №1 с 8.
	14.Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.		§4 (до конца) Тесты 2, с 8; упр 5 стр7.
	15.Итоговый урок.		Сб.сам. р.Р1 В3.
	16.Проверочно-самостоятельная работа.		

3.Периодический закон и периодическая система химических элементов(6).

	17.Первые попытки классификация хим.элементов. Периодический закон.	Лаб.оп.1. Сущность явления периодичности.	§§49-50. 8кл повторить.
	18.Характеристика хим.элемента на основе положения в периодической системе.		Лекция+задания на запись
	19.Распределение электронов по энергетическим уровням.		§53 8 кл. повторить
	20.Структура периодической системы хим.элементов. Значение периодического		§51 8 кл повторить.

	закона.		
	21.Итогово- обобщающий урок. Работа с КИМами.		На запись из КИМов
	22.Контрольная работа №2 по темам 2 и 3.		

4.Водород и его соединения (5).

	23.Водород, строение, получение, физические и химические свойства.	Дем: Получение H ₂ и изучение его состава.	§§ 28-29 8кл+лекции
	24.Молярный объем газов. Закон Авогадро. Решение задач.		На запись
	25.Вода, ее свойства, состав. Очистка питьевой воды.	Дем: 1) очистка воды 2) Модель молекулы воды.	§32 8кл+лекция.
	26.Решение задач.		№4,13; стр 13. Ново.
	27.Итоговый урок. Работа с заданиям ОГЭ		На запись из КИМов.

5.Галогены (8ч).

	28.Общая характеристика галогенов.	Дем: Образцы галогенов	§12 (16) тесты с 48.
	29.Хлор , строение, получение, физические и химические свойства.	Дем: Получение хлорной воды. Лаб.оп 2. Вытеснение хлором других галогенов.	§13; тесты с 53.
	30.Хлороводород. Соляная кислота, ее получение и свойства.	Дем: Получение HCl	§14-15; тесты с 58.
	31.Фтор, бром, йод.	Лаб.оп 3: Распознавание йода и анионов Cl, Br; I.	§12 (до конца)
	32.Решение задач на		Новошински

	«избыток» , «недостаток».		й №203;№228 с 71.
	33. «Галогены»	Практическая работа №2	§16 стр 59
	34.Итоговый урок. Работа с заданиями ОГЭ		На запись из КИМов.
	35.Контрольная работа №3 по темам 4;5.		

6.Скорость химической реакции (4).

	36.Скорость химической реакции. Факторы влияющие на скорость хим.реакции.	Дем: Взаимодействие Zn с H Cl в зависимости от концентрации	§ 3; тесты с 15.
	37.Классификация химических реакций.		§§2,5 упр4, с 11.
	38.Решение задач. Работа с кимами.		На запись из КИМов
	39.Итоговый урок.		Сб.сам.р Р3;В3(3);В1(3)

7.Подгруппа кислорода (10).

	40.Общая характеристика подгруппы кислорода.		§17, тесты с 64.
	41.Кислород, получение, свойства. Озон.	Дем: Получение O ₂ и его свойства.	§§22,23 8кл. повторить.
	42.Сера. Физические и химические свойства.	Дем: Взаимодействие серы с O ₂ , Me.	§18, тесты с 67.
	43.Сероводород, его получение и свойства.		§19, тесты с 70.
	44.Оксиды серы. (4) Сернистая кислота.		§20, тесты с 73.

	Получение и свойства.		
	45.Оксид серы (6) Серная кислота, ее получение и свойства.	Дем: Распознавание SO_4^{2-}	§21, упр2, с 78.
	46.Решение задач на содержание примесей.		Новошински й №296; с 88.
	47.Итоговый урок. Решение заданий по материалам ОГЭ		На запись из КИМОВ
	48.Решение экспериментальных задач по теме: «Подгруппа кислорода».	Практическая работа №3	§22 с 79.
	49.Контрольная работа №4 по темам 6;7.		

8.Подгруппа азота(13ч).

	50.Общая характеристика п/гр азота.		§23 (16)
	51.Азот и его свойства		§23(до конца) упр3; с 82.
	52.Аммиак, его получение, свойства. Соли аммония.	Дем: 1) Растворение NH_3 в воде. 2)Лаб.оп 5: Качественные р-ии на NH_4^+ -	§24; §26; тесты с 86.
	53.Получение аммиака и изучение его свойств.	Практическая работа №4.	§25 с 87.
	54.Азотная кислота, получение, свойства. Нитраты и их свойства.	Дем: Взаимодействие HNO_3 с медью	§27; §28; тесты с 96.
	55.Решение задач.		Новошински й №305 стр

			88.
	56.Итоговый урок.		Сб.сам.р. РЗ;В2(2).
	57.Фосфор и его соединения.	Лаб.оп 6: Качественные р-ии на PO ₄ ³⁻	§§29;30, упр 3,с 110.
	58.Минеральные удобрения.	Дем: Образцы удобрений.	Лекция.
	59.Ознакомление со свойствами минер.удобрений.	Практическая работа №5	Устно-демонстр.
	60.Решение задач с определением массовой доли выхода продукта.		Ново. с 247. Ново. №266,268.
	61.Итоговый урок. Решение заданий из материалов ОГЭ.		На запись из КИМов.
	62.Контрольная работа №5 по теме 8.		

9.Подгруппа углерода (11).

	63.Общая характеристика п/гр углерода.	Лаб.оп 7. Адсорбционные свойства угля.	§31 (1-26)
	64.Углерод и его свойства.	Дем: Образцы природных соединений углерода.	§31(до конца); §32, тесты с 117.
	65.Кислородные соединения углерода. Круговорот углерода в природе.	Дем: Отношение солей угольной кислоты к сильным	§§33,34,36; тесты с 129.

		кислотам.	
	66.Получение CO ₂ и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	Практическая работа №6	§36; с 130.
	67.Решение задач.		Зад6 , с 129.
	68.Итоговый урок.		Саб.сам.р Р3 В10
	69.Кремний, получение, свойства.		§37(16) тесты с 131.
	70.Соединения кремния, получение, свойства. Силикатная промышленность.	Дем: Получение H ₂ SiO ₃	§37; §38; тесты с 137.
	71.Сравнение свойств водородных соединений 4-6 групп. Решение задач.		Лекция Новош №264
	72.Итоговый урок. Решение заданий по материалам ОГЭ		На запись из КИМов
	73.Контрольная работа №6 по теме 9.		

10.Металлы и их соединения (14ч).

	74-75.Общая характеристика Me. Строение, металлическая связь. Физические и химические свойства. Получение. Сплавы.	Дем: 1)Образцы минералов металлов. 2) Восстановительные свойства Me.	§§39-42; упр2 с 148
	76.Определение состава смеси. Решение задач на смеси .		Упр3 с 149
	77.Щелочные металлы, получение, свойства.	Дем: Взаимодействие Na с H ₂ .	§43 ; упр6,с 155
	78.Щелочноземельные металлы. Магний, кальций. Получение и	Дем: Взаимодействие Ca с H ₂ O.	§44, упр4 ,с 158.

	свойства.		
	79.Жесткость воды, способы ее устранения.	Лаб.оп 9: Жесткость воды и ее устранения.	§45;тесты с 164.
	80.Алюминий, его получение, свойства, соединения алюминия.	Дем: Получение Al(OH) ₃ и его амфотерность.	§46; §47;тесты с 167 стр167.
	81.Решение задач.		Задание 8,
	82.Железо, его получение, свойства, сплавы.	Дес: Получение Fe(OH) ₂ , Fe(OH) ₃ , и их свойства.	§48;тесты с 173.
	83.Соединения железа, их свойства. Коррозия металлов.	Лаб.о 10. Качество реакции на Fe ²⁺ ,Fe ³⁺ .	§49;тесты с 176.
	84. Решение задач по теме: Металлы	Практическая работа №7.	§50; с177.
	85..Итоговый урок. Решение заданий по материалам ОГЭ.		На запись КИМов
	86.Решение комбинированных задач.		Новош №342;№320
	87.Контрольная работа №7 по теме 10.		

11.Органические соединения (9ч).

	88.Взаимосвязь м/у /неорганическими и органическими веществами.		§51; тесты с 180.
	89.Углеводороды. Алканы.	Дем: Отношение алканов к O ₂ Br ₂ .	§52; тесты 183.
	90.Непредельные углеводороды. Алкены. Алкины.	Дем: Отношение алкенов к O ₂ Br ₂ .	§53;упр 5; с 186.
	91.Природные		§54.

	источники углеводов. Полимеры.		
	92.Спирты.	Дем: Горение спирта	§55;тесты с 191.
	93.Карбоновые кислоты.	Демб Свойства уксус к-ты	§56;упр3,с 195.
	94.Жиры. Углеводы.	Дем: Образцы жиров и углеводов.	§56; §57.
	95.Азотсодержащие органические вещества	Лаб.о 11. Качеств. реакции на белки.	§58;упр4;с 199.
	96.Итоговая контрольная работа по курсу 9 класса.		