«Рассмотрено»

Методическим советом МОУ «СШ №5» Протокол № от 26.08.2020г.

«Утверждено»

Директор МОУ «СИ М

В.Б. Оспатаев си

Приказ № 282 од 6 г 31.08 2020г.

РАБОЧАЯ АДАПТИРОВАННАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПРОГРАММА

по предмету

«Химия»

для обучающихся с умственной отсталостью (интеллектуальными нарушениями)

8-9 класс

Составила программу: Панова Татьяна Викторовна

2020-2021 учебный год

город Ачинск

Рабочая адаптированная общеобразовательная программа учебного предмета «Химия» для 8-9 классов составлена на в соответствии с основной адаптированной образовательной программой для детей с ограниченными возможностями здоровья (детей-инвалидов и детей с нарушениями интеллекта лёгкой и умеренной степени умственной отсталости) МБОУ «СШ№5» (2-9классы), Методических рекомендаций по формированию учебных планов для организации образовательного процесса детей с ограниченными возможностями здоровья в Красноярском крае, учебного плана МБОУ «СШ№5» (2-9классы) для детей с нарушением интеллекта (лёгкая степень умственной отсталости).

Цель: обеспечение планируемых результатов по химии в рамках программы 8-9- го классов для учащихся с умственной отсталостью.

Содержание программы ориентировано на реализацию следующих задач:

- Расширять и систематизировать знания учащихся о единстве живой и неживой природы.
- Формировать знания о составе химических веществ, свойствах, их применении в быту и на производстве.
- Формировать умения обращаться с химическими веществами, простейшими приборами, оборудованием.
- Формировать умения применять знания из области химии в практической и трудовой деятельности.
- Формировать умения связно излагать свои мысли в устном и письменном виде, характеризуя, сравнивая химические вещества по составу, свойствам и применению, делать элементарные выводы и обобщения.
- Воспитывать экологическую культуру и навыки здорового образа жизни.

Программа рассчитана на учащихся, с легкой степенью умственной отсталости, имеющих смешанное специфическое расстройство психического, психологического развития, поэтому при ее составлении учитывались следующие психические особенности детей: неустойчивое внимание, малый объем памяти, неточность и затруднения при воспроизведении материала, несформированность мыслительных операций анализа, синтеза, сравнения, обобщения, нарушения речи.

Виды деятельности: интеллектуально-познавательная, игровая, творческая, практическая.

Формы организации работы на уроке: фронтальная, индивидуальная, групповая.

Методы обучения: словесные, практические, наглядные.

Рабочая адаптированная общеобразовательная программа «Химия.8-9 класс» составлена с учётом возрастных и психофизических особенностей развития учащихся, уровня их знаний и умений.

Особенности предмета «Химия»

Курс химии 8-9 классов знакомит с основными понятиями химии. Отбор материала выполнен на основе принципа минимального числа вводимых специфических понятий и с учетом интересов обучающихся, их потребностей и возможностей, на основании психолого-медико-педагогических

рекомендаций.

Учебный материал отобран таким образом, чтобы можно было объяснить на доступном для учащихся уровне современные представления о химической стороне явлений окружающего мира: применять полученные знания и умения для объяснения разнообразных явлений и свойств веществ, безопасной работы с веществами в быту и на производстве, предупреждать явления, наносящие вред здоровью человека и окружающей среде.

Рабочая адаптированная общеобразовательная программа «Химия.8-9 класс» определяет содержание общеобразовательного предмета, последовательность изучения тем в 8-9классах, детально раскрывает содержание изучаемого курса, определяет общую стратегию обучения, воспитания и развития учащихся средствами учебного предмета в соответствии с учебным планом. Предусматривается изучение элементарных сведений, доступных умственно отсталым школьникам, об органических и неорганических веществах. Изучаемый курс химии практико-ориентирован: все понятия, вещества и материалы даются в плане их практического значения, применения веществ в повседневной жизни и их роли в живой и неживой природе.

С целью получения и закрепления основных навыков работы с химическими веществами, посудой и оборудованием в курсе предусмотрено выполнение учащимися 14 лабораторных опытов и 10 практических работ.

В Программе определяется уровень требований, учитывающий умственные и возрастные особенности школьников с умственной отсталостью. Весь программный материал представляется концентрически, что позволяет постепенно углублять умения и навыки, формировать осознанные способы деятельности.

2.Место курса «Химия» в учебном плане.

На курс «Химия» базисным учебным планом выделяется **68** ч. В 8-9 классах на изучение курса отводится по 34 ч (1ч в неделю, 34 учебные недели в каждом классе).

Количество часов в І четверти – 8 часов

Количество часов во II четверти –8 часов

Количество часов в III четверти - 10 часов

Количество часов в IV четверти - 8 часов

3. Ценностные ориентиры.

Рабочая адаптированная общеобразовательная программа «Химия. 8-9класс» учитывает особенности познавательной деятельности умственно отсталых детей. Она направлена на коррекцию недостатков умственного развития учащихся. Программа содержат материал, помогающий учащимся достичь того уровня общеобразовательных знаний и умений, который необходим им для социальной адаптации.

Содержание курса «Химия. 8-9класс» имеет практическую направленность. Школа готовит своих воспитанников к непосредственному включению в жизнь, в трудовую деятельность в условиях современного производства.

4.Предметные результаты освоения программы по химии 8-9 класса.

Основные требования к знаниям и умениям учащихся				
8класс	9класс			
 Учащиеся должны знать химическую символику: знаки химических элементов; важнейшие химические понятия: атом, молекула, вещество и его агрегатные состояния; основные законы химии: сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон; Учащиеся должны уметь называть: знаки химических элементов; характеризовать: химические элементы; определять: состав веществ по их формулам; обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием; распознавать опытным путем: кислород, водород, углекислый газ, аммиак; использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для: безопасного обращения с веществами и материалами; экологически грамотного поведения в окружающей среде, школьной лаборатории и быту. 	 Учащиеся должны знать •важнейшие вещества: основные металлы и неметаллы; органические и неорганические вещества, минеральные удобрения этанол, жиры, мыла, глюкоза, крахмал, белки, искусственные и синтетические волокна; Учащиеся должны уметь • объяснять химические явления, происходящих в природе, быту и на производстве; • экологически грамотного вести себя в окружающей среде; • оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы; • безопасно обращаться с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием; • готовить растворы заданной концентрации в быту; 			

II. Календарно-тематическое планирование по химии

8 класс

№	Дата	Факти	Тема	Знать/понимать		Уметь
Π/Π	по	чески				
	плану					
			Тема 1 Ввеление Первона	। чальные химические понятия (7	uacob)	
1.	2. 09.		Учебный предмет химия.	Определения понятий:	Отличать физичес	кие авпениа и
2.	9. 09.		Вещества, их физические свойства.	вещество, свойство, смеси,	_	льзовать полученные
3.	16. 09.		Практическая работа №1. «Правила	явления.		сного обращения с
J.	10. 07.		безопасности при работе в кабинете	ABJICHIAN.	веществами.	спого обращения с
			химии. Ознакомление с		вещеетвами.	
			лабораторным оборудованием».			
4.	23. 09.		Чистые вещества и смеси. Способы			
	23. 07.		разделения смесей.			
5.	30. 09.		Практическая работа №2. «Очистка			
] 3.	30. 07.		загрязненной соли»			
6.	7. 10.		Физические и химические явления.			
7.	14. 10.		Обобщение по теме:			
			«Первоначальные химические			
			понятия»			
		•	Тема 2. Химия-наука	о превращениях веществ (6часог	3)	
8.	21. 10.		Признаки и условия течения	Определение понятия	Уметь	
			химических реакций.	«химическая реакция»,	определять	
9.	28. 10.		Практическая работа №3	признаки и условия течения	признаки	
			«Химические реакции,	химических реакций.	химических	
			протекающие с выделением газа и		реакций.	
			выпадением осадка»			
10.	11. 11.		Химические реакции, протекающие			
			с выделением газа и выпадением			
			осадка			
11.	18. 11.		Практическая работа №4			
			«Химические реакции,			

		протекающие с изменением цвета»						
12.	25. 11.	Химические реакции вокруг нас.						
13.	2. 12.	Обобщение по теме: «Химические						
		реакции».						
	Тема З. Язык химии. Кислород (8часов)							
14.	9. 12.	Химические элементы. Символы	Знаки некоторых химических	Определять				
		химических элементов.	элементов, молекулярную	положение				
15.	16.12.	Периодическая система химических	формулу кислорода, его	химического				
		элементов Д.И. Менделеева.	свойства и способы получения.	элемента в				
		Относительная атомная масса.		периодической				
16.	23.12	Вещества простые и сложные.		системе,				
		Свойства веществ.		называть				
17.		Относительная молекулярная масса.		химические				
18.		Кислород как химический элемент		элементы.				
		и простое вещество.						
19.		Свойства кислорода. Получение						
		кислорода.						
20.		Практическая работа №5.						
		«Получение кислорода и изучение						
		его свойств»						
21.		Обобщение по теме: «Язык химии.						
		Кислород»						
			ода. Водород (6часов)		_			
22.		Вода в природе и жизни человека.	Молекулярную формулу	Готовить раствор				
		Получение чистой воды.	водорода, его свойства и	с заданной				
23.		Практическая работа №6.	способы получения. Понятие	массовой долей				
		«Приготовление раствора с	«кислота».	растворенного				
		заданной массовой долей		вещества.				
<u> </u>		растворенного вещества»						
24.		Водород: получение, свойства,						
		применение.						
25.		Практическая работа №7.						
		«Получение водорода и изучение						
		его свойств»						

26.	Понятие о кислотах.						
27.	Обобщение по теме: «Водород.						
	Вода»						
	Тема 5. Химия и жизнь (7часов)						
28.	Отравления бытовыми химикатами	Влияние наркотических и	Оказывать				
	(растворы аммиака, уксусной	токсических веществ на	первую помощь				
	кислоты, перманганат калия).	организм.	при отравления				
	Оказание первой помощи при		и ожогах.				
	отравлениях и ожогах.		Хранить и				
29.	Практическая работа №8 «Способы		применять				
	оказания первой медицинской		лекарственныепр				
	помощи при отравлениях и ожогах»		епараты.				
30.	Домашняя аптечка. Правила						
	хранения и применения химических						
	препаратов.						
31.	Практическая работа №9.						
	«Ознакомление с правилами						
	хранения и применения химических						
	препаратов в домашней аптечке»						
32.	Влияние токсических и						
	наркотических веществ на организм						
	человека.						
33.	Итоговая проверочная работа						
34	Итоговый урок						

9 класс

№	Дата	Дата	Тема	Знать/понимать	Уметь
п/п	по	факти			
	плану	чески			
	Тема 1. Вещества (11часов)				
1.	4. 09.		Элементы химии в быту	Основные понятия-кислоты,	Применять кислоты, щелочи, соли в
2.	11.09.		Кислоты, щелочи и соли в нашем	щелочи, соли, раствор,	быту.
			доме. Их состав и области	растворитель. Минералы,	Обнаруживать с помощью индикаторов
			применения их в быту	стекло, керамика.	кислоты.

3.	18 .09.	Индикаторы в природе и быту.		Безопасно использовать средства
4.	27. 09.	Практическая работа №1 «Действие		бытовой химии и огнеопасные вещества.
		кислот на индикаторы»		
5.	2.10.	Правила безопасного хранения и		
		использования бытовой химии.		
6.	9.10.	Практическая работа №2		
		«Химические реакции с участием		
		соды и уксусной кислоты».		
7.	16.10.	Состав и практическое		
		использование растворов и		
		растворителей		
8.	23.10.	Меры предосторожности при		
		работе с огнеопасными веществами.		
9.	30. 10.	Минералы у нас дома.		
10.	13. 11.	Практическая работа №3		
		«Ознакомление с видами стекла»		
11.	20. 11.	Керамика. Разновидности		
		керамических материалов.		
Тема 2. Минеральные вещества (14часов)				
12.	27. 11.	Стекло, его состав, виды и	Понятие минеральные	Применять полученные знания в быту.
		получение.	вещества.	
13.	4. 12.	Виды и химический состав глин.	Химический состав глин.	
14.	11. 12.	Акварельные краски.	Графит. Целлюлоза. Древесина.	
			Мел. Гипс. Их состав и прим.	
15.	18.12.	Карандаши. Графит.		
16.	25.12.	Целлюлоза.		
17.		Спички.		
18.		Древесина.		
19.		Строительные материалы.		
20.		Практическая работа №4		
		«Ознакомление со свойствами		
		пластмасс и волокон».		
21.		Мел и гипс, их состав и свойства.		
22.		Практическая работа №5]

	«Ознакомление со свойствами]
	карбонатов»		
23.	Известняки, их состав и свойства.		
24.	Практическая работа №6		
	«Получение гашеной извести»		
25.	Проверочная работа по теме		
	«Минеральные вещества»		
	Тема 3. Хим	лия вокруг нас (9часов)	
26.	Полимеры и волокнистые	Основные понятия-полимеры,	Применять полученные знания в быту.
	материалы.	удобрения, средства гигиены.	
27.	Химия в сельском хозяйстве.		
28.	Минеральные и органические		
	удобрения.		
29.	Химчистка на дому.		
30.	Практическая работа №7.		
	«Удаление пятен»		
31.	Химические средства гигиены.		
32.	Практическая работа №8		
	«Наложение макияжа»		
33.	Итоговая контрольная работа.		
34.	Итоговое занятие.		

Сведения о материально-техническом оснащении учебно-наглядными пособиями и оборудованием

Учебно-наглядное	Количество / способ работы	Оборудование.	Количество / способ работы
пособие.			
Таблица «Правила безопасности при работе в химическом кабинете».	1шт, Д		
Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева; Табл. «Модели атомов некоторых элементов» Коллекция «Минералы	1шт, Д 1шт, Д 1шт, И	Химические модели	6шт, Г
и горные породы»		лабораторное оборудование: химический стакан, пробирки, воронки,	10шт,Г
	пособие. Таблица «Правила безопасности при работе в химическом кабинете». Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева; Табл. «Модели атомов некоторых элементов» Коллекция «Минералы	пособие. Таблица «Правила везопасности при работе в химическом кабинете». Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева; Табл. «Модели атомов некоторых элементов» Коллекция «Минералы 1шт, И	Пособие. Таблица «Правила безопасности при работе в химическом кабинете». Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева; Табл. «Модели атомов некоторых элементов» Коллекция «Минералы и горные породы» Табл. и порные породы» Табл. и порные породы поро

			держатель, спиртовки, предметные стекла, фильтровальная бумага,	
			мерные цилиндры.	
Явления, происходящие с веществами	Табл. «Химические явления и химические реакции»	1шт, Д	Реактивы для проведения демонстрационных опытов: Серная и соляная соляная кислота; гидроксид натрия; карбонат калия, хлорид	Д
			бария, медная проволока, азотная кислота.	
Химические вещества вокруг нас				
Вещества	Коллекции «Алюминий», «Черные и цветные металлы», «Чугун и сталь». Табл. «Коррозия металлов»	6шт, И 1шт, Д		
Лекарственные вещества и витамины				
Химия и питание человека				

Химические вещества	Коллекции волокон и	6шт, И	
вокруг нас	пластмасс.	1шт, И	
	Набор удобрений	1 ш1, И	

IV. Список литературы

- 1. Габриелян О. С. Химия 8 класс. Москва, «Дрофа» 2005г.
- 2.Габриелян О.С. Химия 9 класс. Москва, «Дрофа» 2011г.
- 3. Габриелян О.С. Химия 10 класс. Москва, «Дрофа» 2013г.