



ДОКУМЕНТЫ КРУЖКА

ПО ХИМИИ ДЛЯ 8-9 КЛАССА

ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ШКОЛЫ № _____

*ПРИ ОТДЕЛЕ ДОШКОЛЬНОГО И ШКОЛЬНОГО
ОБРАЗОВАНИЯ _____*

*УПРАВЛЕНИИ ОТДЕЛЕ ДОШКОЛЬНОГО И
ШКОЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ*

2024-2025 УЧЕБНЫЙ ГОД

Информация о членах кружка

<i>n/n</i>	Имя фамилия	Год рождения	Класс	Адрес	Родители	Номер телефони	Прим.
<i>1.</i>							
<i>2.</i>							
<i>3.</i>							
<i>4.</i>							
<i>5.</i>							
<i>6.</i>							
<i>7.</i>							
<i>8.</i>							
<i>9.</i>							
<i>10.</i>							
<i>11.</i>							
<i>12.</i>							
<i>13.</i>							
<i>14.</i>							
<i>15.</i>							

<i>16.</i>							
<i>17.</i>							
<i>18.</i>							
<i>19.</i>							
<i>20.</i>							
<i>21.</i>							
<i>22.</i>							
<i>23.</i>							
<i>24.</i>							
<i>25.</i>							
<i>26.</i>							
<i>27.</i>							
<i>28.</i>							
<i>29.</i>							
<i>30.</i>							

«Утверждаю»
Директор школы:

« ____ » _____ 20__ г

«Согласован»
Зам директора школы:

« ____ » _____ 20__ г

ПЛАН

кружка « _____ » на 2024-2025 учебный год

п/п	Темы	часы	число	прим
1.	Природные семейства химических элементов	1		
2.	Периодическая таблица химических элементов	1		
3.	Изотопы. Изобары	1		
4.	Энергетические подуровни	1		
5.	Описание элементов по их местоположению в периодической таблице и строению атомов	1		
6.	Виды химической связи	1		
7.	Кристаллическая решетка	1		
8.	Общие свойства неметаллов	1		
9.	Хлор	1		
10.	Закон Авогадро. Молярный объем	1		
11.	Соляная кислота	1		
12.	Сера	1		
13.	Скорость химических реакций	1		
14.	Промышленное производство серной кислоты	1		
15.	Азот	1		
16.	Фосфор	1		
17.	Минеральные удобрения	1		
18.	Виды химической связи: ковалентная (полярная и неполярная), ионная и металлическая	1		
19.	Диссоциация кислот, щелочей и солей	1		
20.	Ионообменные реакции	1		
21.	Общая характеристика элементов группы углерода	1		
22.	Важнейшие соединения углерода	1		
23.	Свойства кремния. Важнейшие соединения	1		
24.	Распространение металлов в природе, получение и применение	1		
25.	Физические и химические свойства металлов	1		
26.	Щелочные металлы	1		
27.	Жесткость воды и способы её смягчения	1		
28.	Свойства алюминия	1		
29.	Серебро и золото. Свойства. Применение	1		
30.	Хром. Расположение в периодической таблице	1		
31.	Марганец. Расположение в периодической таблице	1		
32.	Важнейшие соединения железа. Применение	1		
33.	Производство стали	1		
34.	Защита атмосферы и гидросферы	1		

Дата: “__” _____ 20____ год. Классы: _____. Руководитель кружка: _____

Тема: Природные семейства химических элементов

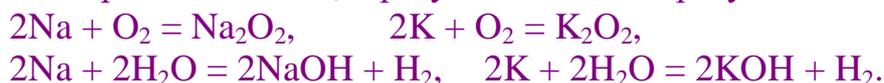
Цели:

- Познакомить учеников с предметом химии, подготовить учащихся к изучению учебного предмета химия в 7 классе и сформировать устойчивый познавательный интерес к данному предмету;
- развить познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельность приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- формирование умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые учителем; формировать умение работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности;

Учебное оборудование: наглядные пособия по теме, раздаточные материалы.

Приведите примеры элементов со схожими химическими свойствами

При изучении свойств водорода, кислорода и воды вы познакомились с элементами, которые проявляют одинаковые свойства. Например, металлы натрий и калий мягкие, легче воды, в обычных условиях интенсивно реагируют с кислородом и водой, в результате чего образуют одновалентные соединения:



Металлы Li, Rb, Cs и Fr по своим свойствам также похожи на Na и K. Все они составляют одно семейство — семейство щелочных металлов

Свойства щелочных металлов

Элемент	Химический символ	Относительная атомная масса A_r	Валентность	Оксид	Гидроксид	Соль
Литий	Li	6,9	I	Li_2O	LiOH	LiCl, Li_2SO_4
Натрий	Na	23	I	Na_2O	NaOH	NaCl, Na_2SO_4
Калий	K	39,1	I	K_2O	KOH	KCl, K_2SO_4
Рубидий	Rb	85,5	I	Rb_2O	RbOH	RbCl, Rb_2SO_4
Цезий	Cs	132,9	I	Cs_2O	CsOH	CsCl, Cs_2SO_4

Водородные соединения галогенов представляют собой летучие газообразные соединения, хорошо растворимые в воде. Водные растворы галогенов — это кислоты: HF — фтороводородная, HCl — соляная (хлороводородная), HBr — бромоводородная, HI — йодоводородная

Домашнее задание: Запишите уравнения реакций, отражающих химические свойства калия и рубидия, относящихся к семейству щелочных металлов

Зам директора школы _____ дата _____ 20__ год

Дата: “__” _____ 20____ год. Классы: _____. Руководитель кружка: _____

Тема: Периодическая таблица химических элементов

Цели:

- Познакомить учеников с предметом химии, подготовить учащихся к изучению учебного предмета химия в 7 классе и сформировать устойчивый познавательный интерес к данному предмету;
- развить познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельность приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- формирование умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые учителем; формировать умение работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности;

Учебное оборудование: наглядные пособия по теме, раздаточные материалы.

Чем отличаются друг от друга большой и малый периоды?

Все химические элементы в периодической таблице химических элементов распределены по периодам, рядам и группам. Горизонтальные ряды в периодической таблице образуют периоды, которые делятся на большие и малые. Каждый малый период включает один ряд, а каждый большой — два ряда. Период состоит из ряда химических

элементов, начинающегося щелочным металлом и оканчивающегося инертным газом.

Запишем все существующие химические элементы в порядке возрастания их атомных масс. При этом наблюдается постепенное убывание металлических свойств и усиление неметаллических свойств, которые переходят к типичным

неметаллам. Девятый после лития элемент натрий — типичный металл, который повторяет свойства лития. Девятый после натрия элемент калий — типичный металл, который повторяет свойства лития и натрия.

Горизонтальный ряд элементов, начинающийся щелочным металлом и оканчивающийся инертными газами, называется периодом.

В периодической таблице химических элементов Д.И.Менделеева имеется семь периодов. В первом периоде расположены только два элемента — водород и гелий. Второй и третий периоды содержат по восемь элементов.

1, 2, 3 периоды называют малыми периодами.

4-, 5-, 6-, 7- периоды — большими.

Домашнее задание: Повторение

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2																		
H	He																		
3	4	5	6	7	8	9	10												
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne												
11	12	13	14	15	16	17	18												
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar												
19	20																		
K	Ca																		

Рис. 1.
Разделение
элементов по
периодам

Зам директора школы _____ дата _____ 20__ год

Дата: “__” _____ 20____ год. Классы: _____. Руководитель кружка: _____

Тема: Изотопы. Изобары

Цели:

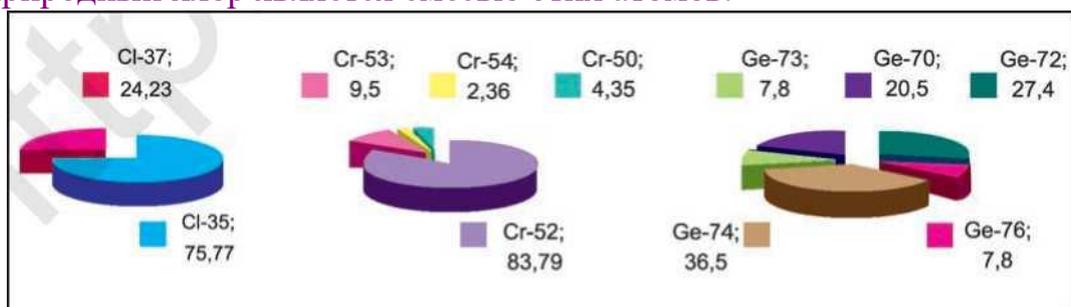
- Познакомить учеников с предметом химии, подготовить учащихся к изучению учебного предмета химия в 7 классе и сформировать устойчивый познавательный интерес к данному предмету;
- развить познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельность приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- формирование умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые учителем; формировать умение работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности;

Учебное оборудование: наглядные пособия по теме, раздаточные материалы.

Могут ли атомы водорода и гелия быть одинаковыми по атомным массам?

Вы уже ознакомились с сущностью таких понятий, как протон, нейтрон, атомная масса. У вас, естественно, может возникнуть вопрос: почему атомные массы элементов, определяемые суммой масс протонов и нейтронов, выражаются дробными числами, тогда как массы протонов и нейтронов близки к целым числам? Например, атомная масса хлора — 35,453, кислорода — 15,9994, водорода — 1,00787 и т.д. В действительности в природе нет ни одного атома хлора с такой массой. Согласно утверждению А.М.Бутлерова, если атомные массы элементов выражаются дробными числами, то и массы атомов, составляющих элементы, должны иметь среднее значение. Атомы одного и того же элемента, отличающиеся друг от друга по массе, но имеющие одинаковые химические свойства, называются изотопами. Хотя массы таких атомов различны, они занимают одно и то же место в периодической таблице. Почти все существующие в природе элементы представляют собой смесь изотопов, поэтому атомная масса элемента равна среднеарифметическому значению масс его изотопов. В природе существуют две разновидности атомов хлора, имеющих атомные массы, равные 35 и 37.

Природный хлор является смесью этих атомов.



Домашнее задание: Дайте определение понятия “химический элемент”. Чем, с точки зрения строения атома, изотопы отличаются от химического элемента?

Зам директора школы _____ дата _____ 20__ год

веб-сайтимиз: Zokirjon.com

***Zokirjon.com* веб-сайти орқали ўзингиз учун керакли маълумотларни юклаб олинг.**

Зокиржон Админ билан

***90-834-22-66* номердаги телеграм орқали боғланишингиз *пза234* излаб телеграмдан ёзишингиз сўралади.**

Телеграмда мурожаатингизга ўз вақтида жавоб берилади

***40* листдан иборат *химия 8-9* класс *34* часа кружокни тўлиқ ҳолда олиш учун телеграмдан ёзинг.**

Телеграм каналимиз:

[@maktablar_uchun_hujjatlar](https://t.me/maktablar_uchun_hujjatlar)

Тўлов учун: ХУМО 9860230104973329

Пластик эгаси Набиев Зокиржон



ДИҚҚАТ!!!

Бу ҳужжатни ҳеч кимга тарқатмаслик шарти билан олишингиз мумкин.
Сизга бу **ОМОНАТ** қилиб берилади.
Тўлиқ ҳолда олганингиздан сўнг:
Фақат ўзингиз учун фойдаланинг.
Ҳеч кимга берманг ҳаттоки энг яқин инсонингизга ҳам.
Интернет веб-сайтларга жойламанг.
Телеграм орқали канал ва группаларга тарқатманг.
ОМОНАТГА ҲИЁНАТ ҚИЛМАНГ.