



_____ hokimligi
maktabgacha va maktab ta'limi
boshqarmasi

_____ maktabgacha va
maktab ta'limi bo'limi tasarrufidagi
____-umumiy o'rta ta'lim maktabi
kimyo fani o'qituvchisi

_____ning
20__-20__-o'quv yilida
8-9-10-11-sinflar uchun

TO'GARAK
HUJJATLARI

To'garak a'zolari haqida ma'lumot

[illegible]

O'tkazilgan xona _____

“_____” To‘g‘arak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari

To'garak rahbari _____

[illegible]

“_____” To‘garak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari

To'garak rahbari

[illegible]

“_____” To‘garak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari

To'garak rahbari

[illegible]

“_____” To‘g‘arak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari

To'garak rahbari

[illegible]

20__-20__-o‘quv yili uchun tuzilgan “_____” to‘garagining
ISH REJASI

№	Yillik ish reja mavzulari	Soat	Sana	Izoh
1.	Dastlabki kimyoviy tushuncha va qonunlar.	1		
2.	Kislotalar.	1		
3.	Kimyoviy elementlarning davriy qonuni.	1		
4.	Atom yadrosi tarkibi.	1		
5.	Izotoplar.	1		
6.	Kichik davr elementlarining atom tuzilishi.	1		
7.	Elementlarning davriy sistemadagi o‘rni va atom tuzilishiga qarab tavsiflash.	1		
8.	Donor-akseptor bog‘lanish.	1		
9.	Ionli bog‘lanish.	1		
10.	Kristall panjaralar	1		
11.	Metallmaslarning kimyoviy elementlar davriy sistemadagi o‘rni.	1		
12.	Metallmaslarning umumiy xossalari.	1		
13.	Vodorod xlorid.	1		
14.	Ftor , brom, yod.	1		
15.	Kislrorod guruhchasi elementlari.	1		
16.	Oltingugurtning vodorodli birikmalari.	1		
17.	Kimyoviy reaksiyalarning tezligi.	1		
18.	Natriy va kaliyning xossalari va eng muhim birikmalari.	1		
19.	Soda ishlab chiqarish.	1		
20.	Alyuminiy birikmalari. Ishlatilishi.	1		
21.	I guruh yonaki guruhcha metallarining davriy jadvaldagi o‘rni. atom tuzilishi. Xossalari. Mis .	1		
22.	II guruh yonaki guruhcha elementlarining davriy jadvaldagi o‘rni.	1		
23.	Xromning II, III, VI valentli birikmalari	1		
24.	Marganesning birikmalari va ularni ishlatilishi.	1		
25.	Temirning eng muhim birikmalari. Ishlatilishi.	1		
26.	O‘zbekistonda metallurgiya.	1		
27.	Cho‘yan ishlab chiqarish.	1		
28.	Po‘lat ishlab chiqarish.	1		
29.	Kimyoviy ishlab chiqarish istiqbollari	1		
30.	Takrorlash.	1		
31.	Noorganik kimyodan olgan bilimlarni umumlashtirish	1		
32.	Takrorlash.	1		
33.	Atmosfera va gidrosferani muhofaza qilish.	1		
34.	Davriy qonun va elementlar davriy sistemasining ahamiyati.	1		
35.	Organik kimyo tarixi.	1		
36.	Organik kimyo noorganik kimyodan qanday farqi.	1		
37.	Izomeriya va uning turlari.	1		
38.	Kislrorodli organik birikmalar.	1		

39.	Azotli organik birikmalar.	1		
40.	Organik birikmalarga xos reaksiya turlari.	1		
41.	Oksidlanish reaksiyalari.	1		
42.	Uglerod atomlarining turlari.	1		
43.	Nomenklatura.	1		
44.	Alkanlarning olinishi.	1		
45.	Sikloalkanlarning umumiy formulasi. Gomologik qatorzi.	1		
46.	Stirol, uning olinishi, xossalari va ishlatilishi.	1		
47.	Toshko'mir.	1		
48.	To'yingan bir atomli spirtlarning kimyoviy xossalari, olinishi va ishlatilishi.	1		
49.	Ketonlar. Olinishi va xossalari.	1		
50.	O'simliklar tarkibidagi murakkab efirlar.	1		
51.	Yog'lar. Olinishi va xossalari.	1		
52.	Atom va molekulalarning tuzilishi haqida tushunchalar.	1		
53.	Davriy qonun. D.I. Mendeleyevning davriy sistemasi.	1		
54.	Modda miqdori.	1		
55.	Eritma haqida tushuncha.	1		
56.	Eruvchanlik.	1		
57.	Foiz konsentratsiya.	1		
58.	Foiz va molyar konsentratsiya o'rtasidagi bog'lanish.	1		
59.	Foiz va normal konsentratsiya o'rtasidagi bog'lanish.	1		
60.	Reaksiya tezligiga ta'sir etuvchi omillar	1		
61.	Tezlik bo'yicha masalalar va ularning yechimlari.	1		
62.	Reaksiya tezligiga bosim, hajm va haroratning ta'siri. Katalizator haqida tushuncha.	1		
63.	Qaytar va qaytmas reaksiyalar. Kimyoviy muvozanat.	1		
64.	Kimyoviy muvozanat mavzusiga oid masalalar va ularning yechimi.	1		
65.	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini yarim reaksiya usuli bilan tenglashtirish	1		
66.	Oksidlanish va qaytarilish reaksiyalarini eritma muhitiga bog'liqligi.	1		
67.	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarida moddalarning ekvivalent og'irliklarini aniqlash.	1		
68.	Elektroliz mavzusiga doir masalalar va ularning yechimi.	1		

Sana: “ ” 20__-yil. Sinflar: ____ To‘garak rahbari: ____

Mavzu: Dastlabki kimyoviy tushuncha va qonunlar.

Maqsadlar:

- a) o‘quvchilarga mavzu bo‘yicha ma’lumotlar berish, bilim, malaka va ko‘nikmalarni hosil qilish.
- b) o‘quvchilarni vatanparvarlik ruhida tarbiyalash, komil inson sifatida voyaga yetkazish, to‘garakka va kimyo faniga bo‘lgan qiziqishini oshirish.
- v) o‘quvchilarning xotirasini shakllantirish, dunyoqarashini kengaytirish, ularni mantiqiy fikrlashga o‘rgatish, masalalar yechishdagi qobiliyatni shakllantirish.

O‘quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiyalar elementlari:

Kommunikativ kompetensiya:

jamiyatda o‘zaro muloqotga kirishish uchun kundalik hayotda uchraydigan kimyoviy moddalarning nomini ona tilida va xorijiy tillarda bilish.

Milliy va umummadaniy kompetensiyalar:

kimyo fanining rivojlanish tarixi, Vatanimiz kimyo sohasining taraqqiyoti, o‘zbek kimyogarlarning olib borayotgan ishlaridan xabardor bo‘lish.

Mashg‘ulot turi: yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

Mashg‘ulot jihozi: mavzuga oid ko‘rgazmali qurollar, tarqatma materiallar.

I. Tashkiliy qism: Salomlashish, yo‘qlama qilish, o‘quvchilarni mashg‘ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

II. Yangi mavzu bayoni:

Atomlarning o‘lchamlari hamda ularning nisbiy va absolut massalari to‘g‘risida atroflicha bilimga ega bo‘lish uchun quyidagi eng muhim tushunchalarni bilish talab etiladi.

-  *Kimyoviy hodisalarda moddaning bo‘linmaydigan eng kichik zarrasi atomlardir.*
-  *«Atom» so‘zi qadimgi yunon tilida bo‘linmas degan ma‘noni anglatadi.*
-  *Hozirgi vaqtda atom bir qator yanada kichik zarralardan iborat ekanligi isbotlangan.*
-  *Kimyoviy element — atomlarning muayyan turidir. Masalan, kislorod atomlari kislorod elementini bildiradi (1- jadval).*

III. Mustahkamlash: Ba’zi kimyoviy elementlarning ko‘rsatkichlari

Kimyoviy element nomi	Belgisi	Atomning haqiqiy massasi (g)	Nisbiy atom massasi, A_r	1 mol dagi atomlar soni
Vodorod	H	$1,674 \cdot 10^{-24}$	1,008	$6,02 \cdot 10^{23}$
Kislorod	O	$26,567 \cdot 10^{-24}$	15,999	$6,02 \cdot 10^{23}$
Uglerod	C	$19,93 \cdot 10^{-24}$	12,011	$6,02 \cdot 10^{23}$

IV. Uyga vazifa:

1. Atomning nisbiy massasini absolut massaga, absolut massasini nisbiy massaga aylantirish uchun qanday amallarni bajarish kerak?
2. 3 g uglerodda qancha atom bo‘ladi? ($1,505 \cdot 10^{-23}$)

Maktab MMIBDO ‘ _____ sana _____ 20__yil

Sana: “ ” 20 __-yil. Sinflar: ____ To‘garak rahbari: _____

Mavzu: Kislotalar.

Maqsadlar:

- a) o‘quvchilarga mavzu bo‘yicha ma‘lumotlar berish, bilim, malaka va ko‘nikmalarni hosil qilish.
- b) o‘quvchilarni vatanparvarlik ruhida tarbiyalash, komil inson sifatida voyaga yetkazish, to‘garakka va kimyo faniga bo‘lgan qiziqishini oshirish.
- v) o‘quvchilarning xotirasini shakllantirish, dunyoqarashini kengaytirish, ularni mantiqiy fikrlashga o‘rgatish, masalalar yechishdagi qobiliyatni shakllantirish.

O‘quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiyalar elementlari:

Axborotlar bilan ishlash kompetensiyasi:

axborot manbalaridan kimyoga oid ma‘lumotlarni topish, axborot xavfsizligi qoidalariga amal qilish.

O‘zini-o‘zi rivojlantirish kompetensiyasi:

kimyo bo‘yicha bilimlarni mustaqil ravishda oshirib borish, kundalik faoliyatda kimyoviy hodisa, jarayonlar haqidagi bilimlarni to‘g‘ri qo‘llash.

Mashg‘ulot turi: yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

Mashg‘ulot jihozi: mavzuga oid ko‘rgazmali qurollar, tarqatma materiallar.

I. Tashkiliy qism: Salomlashish, yo‘qlama qilish, o‘quvchilarni mashg‘ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

II. Yangi mavzu bayoni:

-  Molekulasi tarkibida metallarga o‘z o‘rnini bera oladigan vodorod atomlari va kislota qoldig‘idan tarkib topgan murakkab moddalar **kislotalar** deyiladi.
-  Kislotalar molekulasi tarkibida kislorod atomining bo‘lishi yoki bo‘lmasligiga ko‘ra ikki guruhga bo‘linadi:
 - a) kislorodli kislotalar: HNO_3 , H_2CO_3 , H_2SiO_3 ;
 - b) kislorodsiz kislotalar: H_2S , HBr , HI .
-  Kislotalar tarkibidagi metallga o‘rnini beradigan vodorod atomlari soniga ko‘ra quyidagi guruhlariga bo‘linadi:
 - 1. Bir negizli kislotalar: HCl , HBr , HNO_3 .
 - 2. Ikki negizli kislotalar: H_2SO_4 , H_2SO_3 , H_2S .
 - 3. Uch negizli kislotalar: H_3PO_4 .

III. Mustahkamlash:

Quyidagi jadvalda belgilangan moddalarning o‘zaro ta’sirlashuv reaksiyasi tenglamalarini yozing:

Kislota	Zn	Cu	CuO	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	CaCO_3
HCl	1		2	3	4
H_2SO_4 (kons)	5	6	7	8	9
H_2SO_4 (suyul)	10		11	12	13

IV. Uyga vazifa:

Quyidagi oksidlarga muvofiq keladigan kislotalarning formulalarini yozing va nomlang: SiO_2 , As_2O_5 , CrO_3

Maktab MMIBDO ‘ _____ sana _____ 20 __yil

Sana: “__” _____ 20__-yil. Sinflar: ____ To‘garak rahbari: _____

Mavzu: Kimyoviy elementlarning davriy qonuni.

Maqsadlar:

- a) o‘quvchilarga mavzu bo‘yicha ma‘lumotlar berish, bilim, malaka va ko‘nikmalarni hosil qilish.
- b) o‘quvchilarni vatanparvarlik ruhida tarbiyalash, komil inson sifatida voyaga yetkazish, to‘garakka va kimyo faniga bo‘lgan qiziqishini oshirish.
- v) o‘quvchilarning xotirasini shakllantirish, dunyoqarashini kengaytirish, ularni mantiqiy fikrlashga o‘rgatish, masalalar yechishdagi qobiliyatni shakllantirish.

O‘quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiyalar elementlari:

Ijtimoiy faol fuqarolik kompetensiyasi:

atrof-muhitni muhofaza qilish, tabiiy resurslardan oqilona foydalanish.

Milliy va umummadaniy kompetensiyalar:

kimyo fanining rivojlanish tarixi, Vatanimiz kimyo sohasining taraqqiyoti, o‘zbek kimyogarlarning olib borayotgan ishlaridan xabardor bo‘lish. **Mashg‘ulot turi:** yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

Mashg‘ulot jihozi: mavzuga oid ko‘rgazmali qurollar, tarqatma materiallar.

I.Tashkiliy qism: Salomlashish, yo‘qlama qilish, o‘quvchilarni mashg‘ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

II. Yangi mavzu bayoni:

1869-yilda rus olimi D.I. Mendeleyev kimyoviy elementlarning Davriy qonuniga quyidagicha ta‘rif berdi:

“Oddiy jismlarning, shuningdek, elementlar biri kmalarining shakli va xossalari elementlar atom massasining qiymatiga davriy ravishda bog‘liq bo‘ladi”.

Buyuk rus olimi. Davriy qonun kashfiyotchisi. Elementlar davriy sistemasining foydalanish uchun qulay bo‘lgan dastlabki namunasini taklif etgan.

III. Mustahkamlash:

Elementlarni atom massalari va xossalari orasidagi bog‘liqlik

Elementlarning nomi va belgilanishi	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Nisbiy atom mas-sasi, A_r	23	24	27	28	31	32	35,5	40
Yuqori valentli oksidi	Na_2O	MgO	Al_2O_3	SiO_2	P_2O_5	SO_3	Cl_2O_7	-
Element valentligi	I	II	III	IV	V	VI	VII	-
Uchuvchan vodo-rodli birikmasi	-	-	-	SiH_4	PH_3	H_2S	HCl	-
Element valentligi	-	-	-	IV	III	II	I	-
Asoslari	NaOH	Mg(OH)_2	Al(OH)_3	-	-	-	-	-
Kislotalari	-	-	HAlO_2	H_2SiO_3	H_3PO_4	H_2SO_4	HCl	-
Metallik xossasi	Kamayib boradi →							
Metallmaslik xossasi	Ortib boradi →							

IV. Uyga vazifa:

1. Davriy qonunga D.I. Mendeleyev bergan ta‘rifni ayting.
2. Davriy qonunning hozirgi zamon ta‘rifini ayting va izohlang.

Maktab MMIBDO‘ _____ sana _____ 20__yil

veb-saytimiz: Zokirjon.com

Zokirjon.com veb-sayti orqali o'zingiz uchun kerakli ma'lumotlarni yuklab oling.

+99890-530-00-68 nomerga telegramdan yozishingiz yoki telegramdan nza4567 izlab telegramga murojaat qilishingiz so'raladi.

Telegramda murojaatingizga o'z vaqtida javob beriladi.

Hujjat word variant doc formatda beriladi.

77 listdan iborat kimyo fanidan 8-11-sinf 68 soatli to'garakni to'liq holda olish uchun telegramdan yozing.



Telegram kanalimiz:

@Maktablar_uchun_hujjatlar

To'lov uchun: HUMO 9860230104973329

Plastik egasi Nabiyev Zokirjon



DIQQAT!!!

Sizga bu **OMONAT** qilib beriladi.
To'liq holda olganingizdan so'ng:
Faqat o'zingiz uchun foydalaning.
Hech kimga bermang hattoki eng yaqin insoningizga ham.
Internet orqali veb-saytlarga joylamang.
Kanal va gruppalariga tarqatmang.

**OMONATGA
HIYONAT QILMANG.**

Bizni hizmatdan foydalanib qulay imkoniyatga ega bo'ling!

Bizda maktablar uchun quydagi hujjatlar mavjud

- 1. 1-11-Sinflar uchun sinf soati ish reja va konspektlari**
- 2. 1-11-Sinflar uchun barcha fanlardan to'garak hujjatlari**
- 3. Sinf rahbar hujjatlari**
- 4. Metodbirlashma hujjatlari**
- 5. Ustama hujjatlari**
- 6. 1-11-Sinflar uchun barcha fanlardan konspektlar**
- 7. 1-11-Sinflar uchun Ish rejalar (Taqvim mavzu rejalar)**
- 8. Maktab ish hujjatlari**
- 9. Direktor ish hujjatlari**
- 10. MMIBDO' ish hujjatlari**
- 11. O'IBDO' ish hujjatlari**
- 12. Psixolog hujjatlari**
- 13. Xotin-qizlar qo'mitasi ish hujjatlari**
- 14. Kutubxona mudirasi ish hujjatlari**
- 15. Besh tashabbus hujjatlari**
- 16. Ochiq dars ishlanmalar, taqdimotlar, slaydlar**