



*hokimligi  
maktabgacha va maktab ta'lifi  
boshqarmasi*

*maktabgacha va  
maktab ta'lifi bo'limi tasarrufidagi  
—umumi o'rta ta'lim maktabi  
fizika fani o'qituvchisi*

*ning  
20\_\_-20\_\_-o'quv yilida 9-sinf bo'sh  
o'zlashtiruvchi o'quvchilar uchun  
fizika fanidan*

**TO'GARAK  
HUJJATLARI**

## To‘garak a’zolari haqida ma’lumot

<b>№</b>	<b>Familiya ismi va sharifi</b>	<b>Tug‘ilgan sanasi</b>	<b>Sinfi</b>	<b>Manzili (to‘liq)</b>	<b>Ota-onasi (Ismi sharifi)</b>	<b>Telefon (uy yoki mobil)</b>	<b>Izoh</b>
<b>1.</b>							
<b>2.</b>							
<b>3.</b>							
<b>4.</b>							
<b>5.</b>							
<b>6.</b>							
<b>7.</b>							
<b>8.</b>							
<b>9.</b>							
<b>10.</b>							
<b>11.</b>							
<b>12.</b>							
<b>13.</b>							
<b>14.</b>							

15.							
16.							
17.							
18.							
19.							
20.							
21.							
22.							
23.							
24.							
25.							
26.							
27.							
28.							
29.							
30.							

*O'tkazilgan xona* \_\_\_\_\_

“\_\_\_\_\_” To‘garak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari To‘garak rahbari \_\_\_\_\_

“ ” To‘garak mashg‘ulotlar o‘tkazilish sanalari To‘garak rahbari \_\_\_\_\_

**20\_\_-20\_\_-o‘quv yilida bo‘sh o‘zlashtiruvchi o‘quvchilar uchun tuzilgan  
“Yosh fizik” to‘garagining  
ISH REJASI**

<b>№</b>	<b>Yillik ish reja mavzulari</b>	<b>Soat</b>	<b>Sana</b>	<b>Izoh</b>
1.	Broun harakati	1		
2.	Molekulalarning o‘lchami va massasi	1		
3.	Ideal gaz	1		
4.	Temperatura	1		
5.	Izotermik jarayon	1		
6.	Izobarik jarayon	1		
7.	Masalalar yechish	1		
8.	Ichki energiya	1		
9.	Issiqlik miqdori	1		
10.	Issiqlik balansi tenglamasi	1		
11.	Laboratoriya ishi-1: Qattiq jismlarning solishtirma issiqlik sig‘imini aniqlash	1		
12.	Yoqilg‘ining solishtirma yonish issiqligi	1		
13.	Adiabatik jarayon	1		
14.	Masalalar yechish	1		
15.	Laboratoriya ishi-2: Turli temperaturali suv aralashtirilganda issiqlik miqdorlarini taqqoslash	1		
16.	Ichki yonuv dvigatellari	1		
17.	Issiqlik dvigatelining foydali ish koeffitsiyenti	1		
18.	Masalalar yechish	1		
19.	Suyuqlikning xossalari	1		
20.	Sirt taranglik hodisasi	1		
21.	Masalalar yechish	1		
22.	Laboratoriya ishi-3: Suyuqlikning sirt taranglik koeffitsiyentini aniqlash	1		
23.	Qattiq jismlarning mexanik xossalari	1		
24.	Masalalar yechish	1		
25.	Bug‘lanish va kondensatsiya	1		
26.	Atmosferadagi hodisalar	1		
27.	Yorug‘lik tezligini aniqlash	1		
28.	Yorug‘likning qaytish va sinish qonunlari	1		
29.	Masalalar yechish	1		
30.	Laboratoriya ishi-5: Shishaning nur sindirish ko‘rsatkichini aniqlash	1		
31.	Masalalar yechish	1		
32.	Optik asboblar	1		
33.	Olamning yagona fizik manzarasi	1		
34.	Fizika va texnika taraqqiyoti. O‘zbekistonda fizika sohasidagi tadqiqotlar	1		

Sana: " " 20 -yil. Sinflar: \_\_\_\_\_. To 'garak rahbari: \_\_\_\_\_

**Mavzu:** Broun harakati

**Maqsadlar:**

a) atrofimizda sodir bo'layotgan hodisa va jarayonlarni hamda fizika fani ko'plab sohalar rivojlanishida jiddiy ahamiyatga ega ekanligi tushuntirish, ular mavzu asosida kerakli bilim va ko'nikmalar hosil qilish, mavzuga oid tarqatilgan topshiriqlarni yakka va guruh holatida o'rganib, o'zlashtirishga erishish.

Suhbat-muhokama orqali o'quvchilarning ongi mavzuni qay darajada o'zlashtirganligini nazorat qilish.

b) o'quvchilarda qiziquvchanlik, topqirlik, hozirjavoblik, ijodiy qobiliyatni shakllantirish, mustaqillikka va ijodkorlikka o'rgatish, past o'zlashtiruvchi o'quvchilarning fikrlash qobiliyatini o'stirish.

v) O'zbekiston Respublikasida sog'lom, jismonan baquvvat, bilimli, ma'naviy-axloqiy yetuk, har tomonlama kamol topgan shaxsni shakllantirish.

**O'quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiylar elementlari:**

**Ijtimoiy faol fuqarolik kompetensiysi:**

sinfda, maktabda, oilada, mahallada o'tkaziladigan tadbirlerda faol ishtirok etish, o'zining fuqarolik burch va huquqlarini bilish, jamiyat rivojlanishi uchun shaxsiy ma'suliyatni his etish, o'zaro munosabatlarda muomala va huquqiy madaniyatga ega bo'lish.

**Matematik savodxonlik, fan va texnika yangiliklaridan xabardor bo'lish hamda foydalanish**

**kompetensiysi:**

aniq hisob-kitoblarga asoslangan holda shaxsiy rejalarini tuza olish, fizikani o'rganishda turli formulalar, grafiklar, jadvallardan foydalanib, masalalar yecha olish;

inson mehnatini yengillashtiradigan ishlab chiqarish faoliyatining zamonaliv usullar bilan qulay shart-sharoitga olib keladigan, fan-texnika intensiv rivojlanib borayotgan sharoitda fizika fanidagi yutuqlarning muhimligini anglash va texnika yangiliklaridan foydalana olish.

**Mashg'ulot turi:** mavzuga oid yangi ma'lumotlarni o'quvchilarga yetkazishda yangi texnologiyalardan foydalanish, yozma, og'zaki, ko'rgazmali aralash amaliy mashg'ulot, baxs munozara, fikr almashuv, suhbat, noananaviy, "Aqliy hujum", Savol-javob, "Fikrlay olasanmi?", jamaoa va yakka tartibda ishslash, yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

**Mashg'ulot jihizi:** mavzuga oid ko'rgazmali qurollar, tarqatma materiallar, mavzuga oid jadvallar, mavzuga oid video roliklar, slaydlar, guruhlar uchun rag'bat kartochkalari.

**I.Tashkiliy qism:** salomlashish, yo'qlama qilish, o'quvchilarni mashg'ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

**II.Yangi mavzu bayoni:**

Ingliz tabiatshunosi R.Broun 1827-yilda navbatdagi kuzatishlardan so'ng mikroskopni uyining ayyonida qoldirgan. Yomg'ir ostida qolgan mikroskopning ishlashini tekshirayotib, okular orqali qandaydir narsa to'xtovsiz

harakatlanayotganini ko'rgan. Avvaliga bu narsani biror mayda jonzot deb o'yagan.

Harakatlanayotgan narsa nimaligini va bunday harakat sabablarini aniqlash uchun

Broun qator tajribalar o'tkazgan. Ma'lum bo'lishicha, mikroskop oynachasida avvaldan chang zarralari bo'lgan. Okular orqali ko'rning harakatdagi narsalar yomg'ir tomchisiga qo'shilib ketgan chang zarralari, degan xulosaga kelgan.

Tomchidagi suv molekulalari chang zarrasiga turli tomonidan urilib, uni to'xtovsiz va tartibsiz harakat qilishga majbur qilgan. Mikroskopda faqat chang zarrisini ko'rinish, unga urilayotgan molekulalar ko'rinnagan.

Suyuqlik yoki gazlarda zarraning to'xtovsiz va tartibsiz harakati xaotik harakat deyiladi

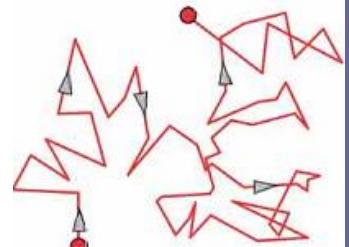
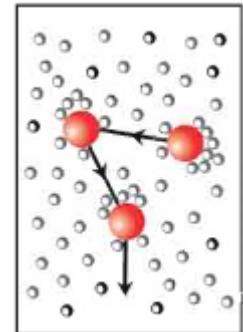
«Xaotik» so'zi lotincha «xaos» so'zidan olingan bo'lib, «tartibsiz» degan ma'noni bildiradi. Zarralarning xaotik harakati R.Broun tomonidan kashf etilgani uchun u Broun harakati deb ham ataladi. Chang zarrisasi — Broun zarrasining to'xtovsiz va tartibsiz harakat qilishining sababini tahlil qilaylik.

Broun zarrasiga bir tomonidan urilayotgan molekulalar soni boshqa tomonidan urilayotgan molekulalar sonidan farq qiladi. Shu bilan birga, molekulalarning zarb kuchlari ham bir xil emas. Broun zarrasiga ta'sir etuvchi natijaviy kuch zarrani harakatlantiradi

**III. Mustahkamlash:**

1. Xaotik harakat deb qanday harakatga aytildi?
2. Broun zarrisasi nima sababdan to'xtovsiz va tartibsiz harakat qiladi?

**IV. Uyga vazifa:** Takrorlash



Sana: " " 20 -yil. Sinflar: \_\_\_\_\_. To 'garak rahbari: \_\_\_\_\_

### Mavzu: Molekulalarning o'chamini va massasi

#### Maqsadlar:

a) atrofimizda sodir bo'layotgan hodisa va jarayonlarni hamda fizika fani ko'plab sohalar rivojlanishida jiddiy ahamiyatga ega ekanligi tushuntirish, ular mavzu asosida kerakli bilim va ko'nikmalar hosil qilish, mavzuga oid tarqatilgan topshiriqlarni yakka va guruh holatida o'rganib, o'zlashtirishga erishish.

Suhbat-muhokama orqali o'quvchilarining ongi mavzuni qay darajada o'zlashtiriganligini nazorat qilish.

b) o'quvchilarda qiziquvchanlik, topqirlik, hozirjavoblik, ijodiy qobiliyatni shakllantirish, mustaqillikka va ijodkorlikka o'rgatish, past o'zlashtiruvchi o'quvchilarining fikrlash qobiliyatini o'stirish.

v) O'zbekiston Respublikasida sog'lom, jismonan baquvvat, bilmili, ma'naviy-axloqiy yetuk, har tomonlama kamol topgan shaxsni shakllantirish.

#### O'quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiyalar elementlari:

##### Axborotlar bilan ishslash kompetensiyasi:

turli axborot manbalari va ommaviy axborot vositalari hamda internetsaytlardan fizikga oid kerakli ma'lumotlarni izlab topa olish, ulardan samarali foydalana olish hamda tahlil qila olish;

fizik birliklarni boshqa ulushli va karrali birliklarga, jadval ko'rinishdagi ma'lumotlarni, grafik ko'rinishga (va aksincha) aylantira olish.

##### Milliy va umummadaniy kompetensiya:

vatanga sadoqatli, insonlarga mehr-oqibatlari hamda umuminsoniy va milliy qadriyatlarga e'tiqodli bo'lish, fizika sohasi rivojlanishiga ulkan hissa qo'shgan allomalarning ibratli hayotini bilish va o'rnak olish hamda ularning fikrlarini fan sohasida muhimligini anglay olish.

**Mashg'ulot turi:** mavzuga oid yangi ma'lumotlarni o'quvchilarga yetkazishda yangi texnologiyalardan foydalanish, yozma, og'zaki, ko'rgazmali aralash amaliy mashg'ulot, baxs munozara, fikr almashuv, suhbat, noananaviy, "Aqliy hujum", Savol-javob, "Fikrlay olasanmi?", jamoa va yakka tartibda ishslash, yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

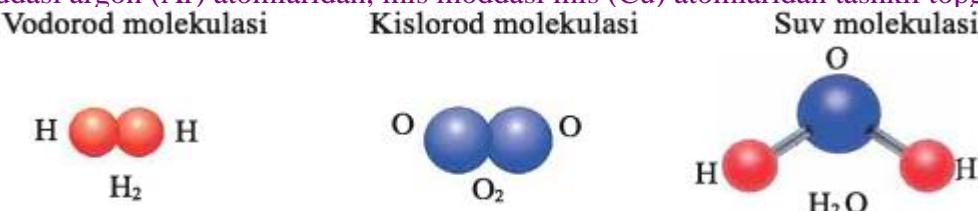
**Mashg'ulot jihizi:** mavzuga oid ko'rgazmali qurollar, tarqatma materiallar, mavzuga oid jadvallar, mavzuga oid video roliklar, slaydlar, guruhlar uchun rag'bat kartochkalari.

**I.Tashkiliy qism:** salomlashish, yo'qlama qilish, o'quvchilarni mashg'ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

##### II.Yangi mavzu bayoni:

Moddalar mayda zarrachalardan – molekula va atomlardan tashkil topganligini bilib oldingiz. Vodorod gazi vodorod ( $H_2$ ) molekulalaridan, har bir vodorod molekulasi esa 2 ta vodorod (H) atomidan iborat (6-rasm). Havodagi kislород moddasi kislород ( $O_2$ ) molekulalaridan, har bir kislород molekulasi 2 ta kislород (O) atomidan tuzilgan. Suv moddasi suv ( $H_2O$ ) molekulalaridan tashkil topgan. Har bir suv molekulasi 2 ta vodorod (H) va 1 ta kislород (O) atomidan iborat. Osh tuzi moddasi osh tuzi ( $NaCl$ ) molekulalaridan, ularning har biri 1 ta natriy (Na) va 1 ta xlor (Cl) atomidan tashkil topgan.

Inert gazlar va metallar molekulalardan emas, balki to'g'ridan to'g'ri atomlardan tuzilgan. Masalan, argon moddasi argon (Ar) atomlaridan, mis moddasi mis (Cu) atomlaridan tashkil topgan.



Bundan buyon modda molekulasi haqida so'z yuritilganda to'g'ridan to'g'ri atomlardan tashkil topgan moddalarining atomlari ham ko'zda tutiladi. Odatta kimyo fanida molekula quyidagicha ta'riflanadi: Molekula — moddaning kimyoviy xossalari o'zida saqlab qoluvchi shu moddaning eng kichik zarrasi. Molekulalar o'chamini aniqlashning quyidagi eng oddiy usulini ko'rib chiqaylik. Idishdagi suvga moy tomchisini tomizsak, u suvning taxminan  $S = 0,5 \text{ m}^2$  yuzasini egallab, yupqa parda hosil qiladi. Bunda moy molekulalari suv yuzasida bir qavat bo'lib tekis yoyilgan deb hisoblash mumkin. Rasmning yuqori qismida pardaning ko'ndalang kesim yuzi kattalashtirib ko'rsatilgan

##### III. Mustahkamlash:

1. Molekulaga ta'rif bering va misollar orqali tushuntiring.
2. Eng oddiy usul bilan molekulalar o'chamini qanday baholash mumkin? Molekulalar o'chami taqriban qanchaga teng bo'ladi?

##### IV. Uyga vazifa:

Savollarga javob yozing

Sana: " " 20 -yil. Sinflar: \_\_\_\_\_. To 'garak rahbari: \_\_\_\_\_

### Mavzu: Ideal gaz

#### Maqsadlar:

a) atrofimizda sodir bo'layotgan hodisa va jarayonlarni hamda fizika fani ko'plab sohalar rivojlanishida jiddiy ahamiyatga ega ekanligi tushuntirish, ular mavzu asosida kerakli bilim va ko'nikmalar hosil qilish, mavzuga oid tarqatilgan topshiriqlarni yakka va guruh holatida o'rganib, o'zlashtirishga erishish.

Suhbat-muhokama orqali o'quvchilarning ongi mavzuni qay darajada o'zlashtirganligini nazorat qilish.

b) o'quvchilarda qiziquvchanlik, topqirlik, hozirjavoblik, ijodiy qobiliyatni shakllantirish, mustaqillikka va ijodkorlikka o'rgatish, past o'zlashtiruvchi o'quvchilarning fikrlash qobiliyatini o'stirish.

v) O'zbekiston Respublikasida sog'lom, jismonan baquvvat, bilimli, ma'naviy-axloqiy yetuk, har tomonlama kamol topgan shaxsni shakllantirish.

#### O'quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiylar elementlari:

##### O'zini o'zi rivojlantirish kompetensiysi:

doimiy ravishda o'zini o'zi jismoniy, ma'naviy, ruhiy, intellektual va kreativ rivojlantirish, hayot davomida mustaqil o'qib-o'rganish, o'z xattiharakatini va kompetentligi adekvat baholash va mustaqil qaror qabul qila olish.

##### Milliy va umummadaniy kompetensiya:

vatanga sadoqatli, insonlarga mehr-oqibatli hamda umuminsoniy va milliy qadriyatlarga e'tiqodli bo'lish, fizika sohasi rivojlanishiga ulkan hissa qo'shgan allomalarning ibratli hayotini bilish va o'rnak olish hamda ularning fikrlarini fan sohasida muhimligini anglay olish.

**Mashg'ulot turi:** mavzuga oid yangi ma'lumotlarni o'quvchilarga yetkazishda yangi texnologiyalardan foydalanish, yozma, og'zaki, ko'rgazmali aralash amaliy mashg'ulot, baxs munozara, fikr almashuv, suhbat, noananaviy, "Aqliy hujum", Savol-javob, "Fikrlay olasanmi?", jamoa va yakka tartibda ishslash, yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

**Mashg'ulot jahozi:** mavzuga oid ko'rgazmali qurollar, tarqatma materiallar, mavzuga oid jadvallar, mavzuga oid video roliklar, slaydlar, guruqlar uchun rag'bat kartochkalari.

**I.Tashkiliy qism:** salomlashish, yo'qlama qilish, o'quvchilarni mashg'ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

#### II.Yangi mavzu bayoni:

Siyrak gazlarda molekulalar orasidagi o'rtacha masofa molekulalar o'lchamidan juda katta bo'ladi.

Molekulalar orasidagi o'zaro ta'sir kuchlari ular bir-biriga juda yaqin kelgandagina namoyon bo'lib, qolgan hollarda juda kichikdir. Siyrak gaz molekulasi bir to'qnashishdan keyingi to'qnashishgacha erkin va tekis harakatlanadi, deb olish mumkin. Shuning uchun siyrak gazni shartli ravishda ideal gaz deb qarasa bo'ladi

Molekulalari bir-biri bilan o'zaro ta'sirlashmaydigan hamda molekulalari moddiy nuqtalar deb qaraladigan gaz ideal gaz deb ataladi.

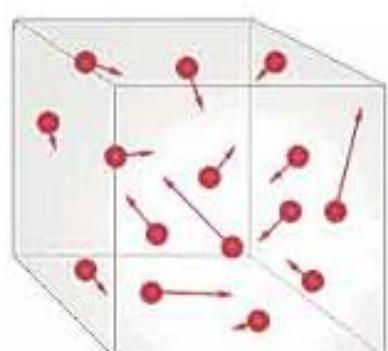
Tabiatda mutlaq ideal gaz uchramaydi. Mavjud gazlarning barchasi real gazlardir.

Xossalari molekulalarining o'zaro ta'siriga bog'liq bo'lган gaz real gaz deb ataladi.

Real gaz molekulalari o'zaro ta'sirlashadi. Ammo oddiy sharoitda molekulalarning o'zaro ta'siri tufayli hosil bo'lган potensial energiyaning o'rtachasi kinetik energiyasining o'rtachasidan ancha kichik bo'lganda bunday gazni ham ideal gaz deb hisoblash mumkin.

Ma'lumki, molekulaning tezligi qancha katta bo'lsa, shuncha qattiq zarb bilan uriladi va gazning idish devoriga bosimi shuncha katta bo'ladi.

Ya'ni bosim molekulalarning tezliklariga bog'liq



#### III. Mustahkamlash:

1. Usti ochiq turgan 1 l sig'imli idish ichida nechta molekula bor? Havo molekulalarining konsentratsiyasi  $2,7 \cdot 10^{25}$  m<sup>-3</sup> ga teng.

2. Molekulalar konsentratsiyasi  $6 \cdot 10^{24}$  m<sup>-3</sup> ga teng bo'lган idishdagi gazning bosimi  $5 \cdot 10^4$  N/m<sup>2</sup> ga teng. Bitta molekulaning o'rtacha kinetik energiyasini toping

**IV. Uyga vazifa:** 10 l sig'imli idishdagi gaz molekulalarining kinetik energiyalari yig'indisi 3 kJ ga teng bo'lsa, gazning idish devorlariga beradigan bosimini aniqlang.

Sana: " " 20 -yil. Sinflar: \_\_\_\_\_. To 'garak rahbari: \_\_\_\_\_

### Mavzu: Temperatura

#### Maqsadlar:

a) atrofimizda sodir bo'layotgan hodisa va jarayonlarni hamda fizika fani ko'plab sohalar rivojlanishida jiddiy ahamiyatga ega ekanligi tushuntirish, ular mavzu asosida kerakli bilim va ko'nikmalar hosil qilish, mavzuga oid tarqatilgan topshiriqlarni yakka va guruh holatida o'rganib, o'zlashtirishga erishish.

Suhbat-muhokama orqali o'quvchilarning ongi mavzuni qay darajada o'zlashtiriganligini nazorat qilish.

b) o'quvchilarda qiziquvchanlik, topqirlik, hozirjavoblik, ijodiy qobiliyatni shakllantirish, mustaqillikka va ijodkorlikka o'rgatish, past o'zlashtiruvchi o'quvchilarning fikrlash qobiliyatini o'stirish.

v) O'zbekiston Respublikasida sog'lom, jismonan baquvvat, bilmeli, ma'naviy-axloqiy yetuk, har tomonlama kamol topgan shaxsni shakllantirish.

#### O'quvchilarda shakllantiriladigan tayanch kompetensiylar elementlari:

##### Kommunikativ kompetensiya:

o'rganiladigan fizik atamalarni, qonunlarni, qoidalarni to'g'ri talaffuz qila olish, boshqalarga tushuntirib bera olish va yoza olish, fizik kattaliklarning xorijiy tilda aytishi va yozilishini bilish hamda guruhlarda ijodiy tarzda ishlay olish.

##### Milliy va umummadani kompetensiya:

vatanga sadoqatli, insonlarga mehr-oqibatli hamda umuminsoniy va milliy qadriyatlarga e'tiqodli bo'lish, fizika sohasi rivojlanishiga ulkan hissa qo'shgan allomalarning ibratli hayotini bilish va o'rnak olish hamda ularning fikrlarini fan sohasida muhimligini anglay olish.

**Mashg'ulot turi:** mavzuga oid yangi ma'lumotlarni o'quvchilarga yetkazishda yangi texnologiyalardan foydalanish, yozma, og'zaki, ko'rgazmali aralash amaliy mashg'ulot, baxs munozara, fikr almashuv, suhbat, noananaviy, "Aqliy hujum", Savol-javob, "Fikrlay olasanmi?", jamoa va yakka tartibda ishlash, yangi tushuncha va bilimlarni shakllantirish.

**Mashg'ulot jahozi:** mavzuga oid ko'rgazmali qurollar, tarqatma materiallar, mavzuga oid jadvallar, mavzuga oid video roliklar, slaydlar, guruhlar uchun rag'bat kartochkalari.

**I.Tashkiliy qism:** salomlashish, yo'qlama qilish, o'quvchilarni mashg'ulotga tayyorgarliklarini tekshirish.

#### II.Yangi mavzu bayoni:

Turli idishdagi suvlarga barmog'imizni tiqib, ulardan qaysi biri issiqroq, qaysinisi sovuqroq ekanini sezsa olamiz. Issiq suvning temperaturasini yuqori, sovuq suvnikini esa past deymiz. Temperatura moddaning issiqlik holatini miqdor jihatdan aniqlaydigan fizik kattalikdir.

«Temperatura» lotinchada «holat» degan ma'noni bildiradi. Odam tanasining temperaturasini o'lchashda tana bilan termometr ichidagi simob orasida issiqlik muvozanati qaror topguncha ma'lum vaqt o'tadi. Issiqlik muvozanati qaror topgandan keyin termometr ko'rsatishi o'zgarmaydi.

Moddalarda issiqlik almashinishi natijasida ularning temperaturalari tenglashishiga issiqlik muvozanati deyiladi.

Turli temperaturali moddalar tashqi ta'sir bo'lmasa, vaqt o'tishi bilan issiqlik muvozanatiga keladi. Masalan, muzlatgichdan sovuq suvni olib, stol ustiga qo'ying. Ma'lum vaqt o'tgandan keyin uning temperaturasi xona temperaturasi bilan tenglashadi, ya'ni muvozanatlari holatga keladi.

Moddalarning temperaturasini termometr yordamida o'lchanadi. Odatda, ko'p foydalaniladigan termometr — simobli termometr. Bunday termometr rezervuarida simob bo'ladi. Temperatura ortganda rezervuardagi simob hajmi kengayadi va u naycha orqali yuqoriga ko'tariladi. Termometr shkalasi darajalangan bo'lib, simobning qancha ko'tarilganligiga qarab temperaturani bilib olish mumkin. Temperaturaning o'chov birligi qilib gradus olingan. Normal atmosfera bosimida muzning erish temperurasasi 0 gradus deb, suvning qaynash temperurasasi 100 gradus deb olingan.

#### III. Mustahkamlash:

1. Temperatura nima? Temperatura so'zi qanday ma'noni bildiradi?

2. Issiqlik muvozanati deb qanday hodisaga aytildi?

**IV. Uyga vazifa:** Molekular-kinetik nazariyasi asosiy tenglamasining temperaturaga bog'liqlik formulasi qanday ifodalanadi?



*veb-saytimiz: Zokirjon.com  
Hujjat Word variantda beriladi.*

*Zokirjon Admin bilan*

*90-530-00-68 nomerga murojaat qilishingiz, shu nomerdagi telegram orqali bog‘lanishingiz yoki nza4567 izlab telegramdan yozishingiz so‘raladi.*

*Telegramda murojaatingizga o‘z vaqtida javob beriladi*

**40 listdan iborat fizika fanidan 9-sinf bo‘sh o‘zlashtiruvchi o‘quvchilarga 34 soatli to‘garakni to‘liq holda olish uchun telegramdan yozing.**



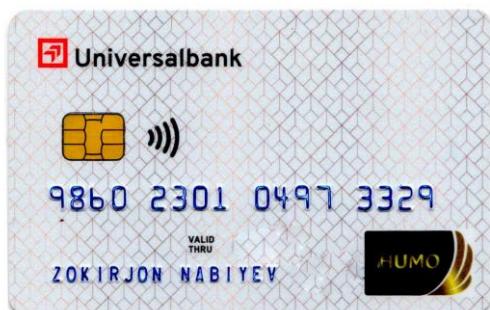
**Narxi: 20 ming so‘m**

**Telegram kanalimiz:**

**@Maktablar\_uchun\_hujjatlar**

**To‘lov uchun: UZCARD \*880\*9860230104973329\*summa#**

**Plastik egasi Nabihev 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 gruppalarga tarqatmang.

**OMONATGA  
HIYONAT QILMANG.**