

**O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY VA O'RTA MAXSUS TA'LIM VAZIRLIGI**

GULISTON DAVLAT UNIVERSITETI

**O'SIMLIKLAR FIZIOLOGIYASI
FANIDAN LABORATORIYA MASHG'ULOTLARINI
BAJARISH UCHUN USLUBIY QO'LLANMA**



GULISTON-2019

Ushbu uslubiy qo'llanma amaldagi dasturlar asosida tayyorlanib, 5630100-ekologiya va atrof muhit muhofazasi ta'lim yo'nalishida ta'lim olayotgan talabalarga mo'ljallangan.

O'simliklar ekofiziologiyasi fanini nazariy asoslarini o'zlashtirishda tajriba hamda laboratoriya topshiriqlarini talabalar mustaqil amalga oshirishi katta ahamiyatga ega hisoblanadi.

Uslubiy qo'llanmaga namunaviy va ishchi dasturlarida berilgan laboratoriya mashg'ulotlari davomida bajarilishi lozim bo'lgan barcha ishlar kiritildi.

Uslubiy qo'llanma Guliston davlat universiteti Biologiya kafedrasining _____ sanadagi № _____ yig'ilishi bayonnomasi bilan o'quv jarayonida foydalanishga tavsiya qilingan.

Tuzuvchi: Biologiya kafedrasi dosenti, b.f.n. L.A.Botirova

Taqrizchi: Biologiya kafedrasi kafedra mudiri b. f. n., dosent Z.Abduqulov

© Universitet

Kirish

O'simliklar fiziologiyasi o'simliklarda bo'ladigan hayotiy jarayonlarni o'rganadigan fandir. O'simliklar hujayralarida kechadigan barcha hayotiy jarayonlarni o'rganish, ularning meyorda o'tishini ta'minlash va shuningdek olib boriladigan barcha agrotexnik tadbirlarqishloq xo'jalik ekinlaridan olinadigan hosildorlikning keskin oshishiga va mahsulot sifatining sezilarli darajada ko'tarilishiga olib keladi. Bu jarayonlarni o'rganishda fiziologik-biokimyoviy usullardan keng qo'llaniladi. O'simliklar fiziologiyasi, yashil o'simliklarning hujayralari, to'qimalari va organlarida boradigan fiziologik-biokimyoviy jarayonlar va ushbu jarayonlar mexanizmlari hamda organizmlarni tashqi muhit bilan o'zaro munosabatlari qonuniyatlarini, o'simliklarning o'sishi, rivojlanishining asosiy qonuniyatlarini mineral oziqlanish, fotosintez, nafas olish, suv almashinuv jarayonlari, tashqi omillarga chidamliligini o'rganish bilan birga bu jarayonlarni o'zgartirish orqali qishloq xo'jaligi o'simliklaridan sifatli yuqori hosil olishning asoslarini o'rgatadi.

Uslubiy ko'rsatmada o'simliklarning hujayra fiziologiyasi, suv almashinuvi, fotosintez, nafas olish, mineral oziqlanish, o'sish, rivojlanish va o'simliklarda moddalar almashinuvi bo'yicha laboratoriya ishlari 2 soatga mo'ljallangan ayrim ishlarning natijalarini olish esa cho'zilishi mumkin, bunday sharoitida talaba darsdan tashqari vaqtida laboratoriyaga kelib tajribani yakunlashi va olingan natijalar asosida xulosalar qiladi.

Uslubiy ko'rsatmada laboratoriya mashg'ulotlarini bajarish uchun zarur bo'lgan kerakli jihoz va materiallar, isjni bajarish tartibi, rasm va jadvallar ham keltirilgan.



1-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

Plazmolizni shakli va vaqtiga tuzlar kationi va anionlari ta'siri

O'simliklar hujayrasidagi hodisalarni o'rganishda biz plazmoliz hodisasi, turgor hamda deplozmoliz mohiyatini tushunib olishimiz lozim.

Tirik hujayraga gipertonik, ya'ni so'rish kuchi hujayra shirasining so'rish kuchidan ortiq bo'lgan eritmalar ta'sir qilinganda protoplazma bilan vakuoladagi suvning bir qismi chiqib ketishi sababli protoplast hujayra devoridan qochadi va plazmoliz hodisasi ro'y beradi.

Plazmoliz bir necha xil bo'ladi. Boshlang'ich botiq va qavariq shaklda, bular protoplazmaning hujayra po'stidan ajralish darajasi bilan farqlanadi.

Protoplazma juda ham yopishqoq bo'lib, hujayra devoridan asta-sekin ajrala boshlaydi va buning natijasida botiq plazmoliz hosil bo'ladi, ya'ni protoplast yuzining ba'zi bir qismlari hujayra devoriga yopishgan holda boshqa qismlari hujayra devoridan ajraladi, ayni vaqtda notejis bo'lib qolgan yuzasining botiq tomoni hujayra devoriga qarab turadi, shuning uchun ham botiq polizmoliz deyiladi.

Hujayra shirasining hujayra po'stidan to'liq ajralib, o'rtaga to'planib qolishiga qavariq plazmoliz deyiladi.

Deplazmoliz plazmolizlashgan hujayraga suv qayta shimilishi natijasida hujayralarning dastlabki (turgor) holatga qaytishidir.

Turgor-hujayra qobig'ining taranglik holati. Bu hujayra ichidagi suyuqlikning va tashqi eritmaning osmotik bosimi hamda hujayra qobig'ining elastikligi tufayli ro'y beradi. Turgor tufayli o'simlik to'qimalari tarang va mustahkam bo'ladi. Avtolizning hamma jarayonlari, o'simlikning so'lishi va qarishi turgorning pasayishi tufayli sodir bo'ladi.

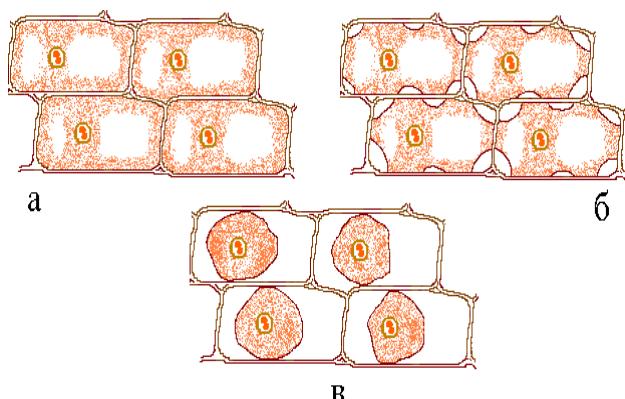
O'simlik hujayrasidagi plazmoliz hodisasini o'rganish uchun asosan ob'ekt sifatida qizil piyoz epidermisi ishlatiladi, chunki, hujayrani maxsus bo'yoqlar yordamida bo'yash talab qilinmaydi. Bunda hujayra va uning plazmolizi mikroskop ostida qaralganda juda yaxshi ko'rindi. Hujayraga ta'sir etuvchi eritma sifatida KC1 yoki NaCl va saxarozaning bir normal eritmasidan foydalaniladi.

▲Kerakli jihoz va materiallar. Mikroskop, qizil piyoz, buyum oynasi, qoplagich oyna, ustara, qisqich, suvli stakan, pipetka, osh tuzining bir normal eritmasi.

▲Ishning bajarilish tartibi: Plozmaliz va deplozmolizni kuzatish uchun qizil piyoz po'stidan ustara yoki igna yordamida yupqa kesma olinadi. So'ngra bu kesma buyum oynasiga qo'yilib, ustiga distillangan suv tomiziladi va usti qoplagich oyna bilan yopiladi. Bu preparat mikroskop stolchasida kichik (8^x li) ob'ektiv bilan kuzatiladi. Peperatdagagi hujayralar bir tekis bo'yalgan va tarang holda bo'ladi (turgor holatda). Bu holatni chizib olib, kuzatishni davom ettirib, qoplagich oynanining bir chekkasiga NaCl ning bir normal eritmasidan pipetka yordamida bir tomchi tomiziladi. Peperatdagagi suv esa qoplagich oynanining

tomonidan filtr qog’ozi shimdirlib olinadi. Bir necha daqiqadan so’ng protoplazma hujayra po’sidan ajarilib (burchaklaridan) ichkariga tortila boshlaydi, ya’ni boshlang’ich plazmoliz boshlanadi. Kuzatuvni davom ettirib, protoplazmaning ko’plab ajrala boshlanganligini, botiq plazmolizni va nihoyat hujayra markaziga quyuqlashib, ya’ni qavariq plazmoliz ro’y berganligi kuzatiladi.

Oradan bir oz vaqt o’tgach, shu qoplagich oynaning bir chekkasidan (dastlabki suvni shimdirligani tomnidan) bir necha tomchi toza suv tomizilib, ikkinchi tomondan (dastlabki eritmasi tomizilgan) filtr qog’ozi yordamida, qoplagich oyna ostidagi eritma shimdirlilib olinadi. Natijada kesma hujayralari qayta suvni shimb oladi va turgor holatiga qaytadi, ya’ni deplozmoliz jarayoni sodir bo’ladi.



1-rasm. Plazmoliz shakllari:

- boshlang’ich shakllari;
- botiq plazmoliz;
- qavariq plazmoliz.

❖ 2-LABORATORIYA MASHG’ULOTI

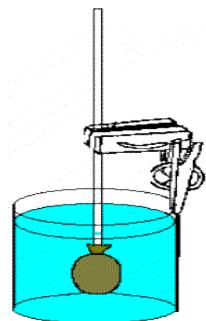
❖ *Hujayraga moddalarning kirishi va vakuolada to’planishi*

▲ **Kerakli jihoz va materiallar.** Selofan qog’oz, anor po’chog’idan tayyorlangan eritma, FeCl_3 ning och sariq eritmasi, stakan.

▲ **Ishni bajarilish tartibi.** Selofan xaltachaga 2% kraxmal kreysteri quyilib, uni KJ eritmasi solingen stakanga botiriladi. Oradan bir oz vaqt o’tgach ,xaltacha ichidagi kraxmal eritmasi ko’kara boshlaydi. Bu hodisa chala o’tkazuvchi parda orqali sof eritma ionlarini o’tishini ko’rsatadi. Buni quydagicha tushunish kerak, kraxmal mitsellari chala o’tkazuvchi parda orqali tashqariga o’taolmaydi. Yod ionlari va molekulalari xaltacha ichiga bemalol o’tib,kraxmal bilan qo’shilish natijasida boshqa turdagи birikmaga aylanadi,ya’ni yod tashqariga chiqmasdan xaltacha ichidan to’planadi.

Ushbu mashg’ulotni bajarishda chala o’tkazuvchi parda sifatida kollo diy xaltacha o’rniga selofan qog’ozdan, kraxmal kreysteri o’rniga anor po’chog’idan tayyorlangan eritmadan, yod eritmasi o’rniga FeCl_3 ning och sariq eritmasidan foydalanish mumkin. Anor po’chog’idan tarkibidagi suv ajralib chiqqan oshlovchi modda-tannin kolloid eritmasi sifatida ishlataladi. Kolloid xaltacha yoki selofan qog’oz orqali o’tgan yod ionlari xaltachadagi sarg’ish anor suvi bilan qo’shib,

qora siyox hosil qiladi. Bu mashg'ulot hujayrada moddalarning to'planishini o'rghanishga yordam beradi.



2-rasm. Chala o'tkazuvchi parda, kollodiy xaltacha.

❖ 3-LABORATORIYA MASHG'ULOT.

❖ *Hujayraning shikastlanish belgilari. Tirik va o'lik protoplazmaning hujayra shirasiga nisbatan o'tkazuvchanligi.*

Protoplazmaning plazmolemma va tonoplast qavatlari (zararlanmagan tirik hujayralardagi) hujayra shirasida bo'lган moddalarni tashqariga chiqarmaydi. Agar hujayra nobud bo'lsa, protoplazmaning bu qavatlarining o'tkazuvchanlik xususiyati buziladi va hujayra shirasidagi moddalar osonlik bilan tashqi eritmaga chiqadi va bo'yaladi.

Avvalo, biz protoplazma va uni o'rabi turuvchi plozmolemma, tonoplast qavatlari bilan tanishaylik. Protoplazma – tirik hujayra ichidagi yarim suyuq, yadro va tsitoplazma protoplazma tarkibiga kirib, hayotning asosiy substrati hisoblanadi. Plazmolemma – hujayra po'sti bilan tsitoplozmaning ichki qismlarini uzviy bog'lab, ularning o'zaro munosabatlarini ta'minlaydi. Elektron mikroskop ostida kuzatishlardan plozmolemma 7,5-9,5 nm qalinlikdagi yupqa membrana ekanligi aniqlanadi. Ko'ndalang kesimida u silliq bo'lib ko'rindi, ust tomondan qaraganda granulali tuzilishga ega, uning tarkibi ikkita oqsil va bitta ichki lipid kavatidan iborat. Plazmolemma hujayrada bo'lib turadigan o'tkazuvchanlik jarayonini va moddalarning shimalishini tartibga solib turadi.

O'simlik hujayrasining markazida ko'pincha hujayra shirasi bo'lib, tashqi tomondan tonoplast bilan o'ralgan. Dastlab tonoplast ko'pincha plazmolemmaga qaraganda birmuncha zich va mustahkamroq tuzilgan bo'ladi. Tonoplast membranasimon bo'lib, qalinligi jihatdan plazmolemmaga o'xshaydi. Tonoplast ham plazmolemma singari yarim o'tkazuvchanlik xususiyatiga ega va hujayra hayot faoliyatida muhim rol o'ynaydi.

Demak, tirik hujayraga turli xil fizik-ximiyaviy ta'sir ko'rsatganimizda hujayraga moddalarning shimalishi va uning o'tkazuvchanligi buziladi. Ular shikastlanib, hujayradan shira chiqib ketadi.

▲Kerakli jihoz va materiallar: Qizil lavlagi, probirkalar, spirt, xloroform, suv, shtativ va menzurka.

▲Ishning borishi: Qizil lavlagidan to'rtburchak qilib (0,5-1,0 sm) kesib olinadi. Olingan kesmalar vodoprovod suvida tiniq bo'lguncha yuviladi. SHu tarzda tayyorlangan lavlagi bo'lakchasiдан shtativdagi 5 ta probirkaga 2 yoki 3 tadan solib chiqiladi va probirkalarga umumiylajmi 5ml dan quyidagilar solinadi: 1- sovuq suv, 2-3 minut davomida suvda qaynatiladi va suvi to'kib tashlanadi, sovuq suv solib quyiladi, 3-30 % sirka kislota, 4-50 % etil spirti, 5-sovuq suv va 10 tomchi xloroform. hamma probirkalar bilan berkitilib, 30 minut kuzatiladi. So'ngra ular yaxshilab chayqatilib, shtativga qo'yiladi va har biri jadvalga yozilib, kerakli xulosa bilan yakunlanadi.

Q1-jadval

Probirka raqami	Tajriba sharti	Tashqi eritmaning bo'yalish darajasi
1	Sovuq suv	
2	Qaynatilgan lavlagi bo'lakchasi sovuq suvgaga solinadi	
3	30% sirka kislota	
4	50% etil spirti	
5	10 tomchi xloroform va suv	



4- LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ Hujayraning osmotik bosimini plazmoliz usuli bilan aniqlash

Hujayra shirasiniig osmotik bosimi tirik o'simliklarning muhim ahamiyatiga ega bo'lgan fiziologik jarayonidir. Hujayra shirasi – o'simlikning tirik hujayrasidagi tsitoplama ajratadigan suyuqlik. U vakuolalarni to'ldiradi. Hujayra shirasi suv va kolloid eritma ko'rinishidagi turli organik va mineral moddalardan iborat. Hujayra shirasining tarkibi o'simlik turiga uning o'sish sharoitiga, yoshiga va ba'zi boshqa omillarga bog'liq bo'lib, u hujayraning osmotik xususiyatiga va turgor holatiga sharoit yaratib beradi. Osmotik bosim – suyuqlikda erigan muddaning diffuziyali harakati tufayli yuazaga chiqarilayotgan bosimi. Osmotik bosim qonunlari De-Friz, V.P. Pfeffer hamda Vant-Gof kashf etganlar. Osmotik bosim bir xil bo'lgan eritmalar izotonik yoki izoosmotik eritmalar, agar bir eritmaning osmotik bosimi boshqasini kiga nisbatan yuqori bo'lsa gepertonik, pastroq bo'lsa gipotonik eritma deyiladi. O'simlik hujayra suyuqligining osmotik

bosimi ularning suyuq muhitda erigan moddalarning kontsentratsiyasiga bog'liq. O'simlik shirasining osmotik bosimi ularning o'sish sharoitiga bog'liq.

▲Kerakli jihoz va materiallar. Mikroskop, buyum oynasi, qoplagich oyna, ustara, igna, qizil piyoz, bir normal NaCl eritmasi, shtativ va probirkalar, suvli stakan, pipetkalar, 10 ml o'lchagich probirkalari.

▲Ishning bajarilish tartibi: O'simlik shirasining osmotik bosimini aniqlash uchun oldingi mavzudagidek qizil piyoz ishlataladi. So'limagan qizil piyozning po'sti sekinlik bilan igna yoki ustara yordamida ajratib olinib, 2-jadvalda ko'rsatilanidek tayyorlangan turli kontsentratsiyali eritmaga solinadi.

Toza va quruq probirkalarga avval osh tuzining jadvalda ko'rsatilgan miqdorlari solib chiqiladi. So'ngra uning ustiga (javadalda ko'rsatilgan miqdorda) suv solib chiqiladi va aralashtiriladi. Har bir probirkadagi eritmaning miqdori bir xil, ya'ni 10 ml bo'ladi. Ana shu tayyorlangan eritmada qizil piyozdan tayyorlangan kesma 20-25 minut saqlanadi, vaqt tugagandan so'ng har bir probirkadagi kesmalardan alohida preparatlar tayyorlanadi va ustini qoplagich oyna bilan yopib, mikroskopning (8xli) ob'ektivi orqali kuzatiladi. Har bir probirkadagi piyoz epidermasidan pereparat tayyorlanadi, 5 minut vaqt ketadi. Ko'rildigan pereparatda plazmoliz hodisasi ro'y berganligi, ya'ni tsitoplazma hujayra po'stidan ajrala boshlangan vaqt boshlang'ich plazmolizni aniqlash kerak.

Ω 2-jadval

Turli xil kontsetratsiyali eritmalar tayyorlash (normal eritmadan).

Probirkalarning tartib raqami	Eritmalar kontsentratsiyasi	1 normal (ml hisobida)	H ₂ O ning miqdori (ml hisobida)
1	0,1	1	9
2	0,2	2	8
3	0,3	3	7
4	0,4	4	6
5	0,5	5	5
6	0,6	6	4
7	0,7	7	3
8	0,8	8	2
9	0,9	9	1
10	1,0	10	-

Agarda hujayra shirasining kontsentaratsiyasi eritmaning kontsentratsiyasiga teng bo'lsa, plazmoliz hodisasi yuz bermaydi. Shu eritmaning kontsentratsiyasi izotonik kontsentratsiya deyiladi. Masalan, 0,3 n eritmada plazmoliz yuz beradi, 0,4 n eritmada esa plazmoliz boshlanganligini ko'rsak, unda izotonik eritma ana shu ikkita 0,3-0,4 n eritmaning oraliq nuqtasi bo'ladi. Demak, izotonik eritma 0,35 ga teng bo'ladi. Kuzatuv quyidagi jadvalga yozib boriladi.

Ω 3-jadval

Eritmaning kontsentra- tsiyasi	Kesmaning eritmada turish vaqtisi		Plazmoliz darajasi	Hujayraning rasmi
	Eritmaga solish vaqtisi	Kuzatish vaqtisi		
0,1				
0,2				
0,3				
0,4				
0,5				
0,6				
0,7				
0,8				
0,9				
1,0				

Izotonik eritmaning kontsentratsiyasi aniqlangandan so'ng quyidagi formulaga muvofiq hujayra shirasining osmotik bosimi aniqlananadi.

$$P = RTCi$$

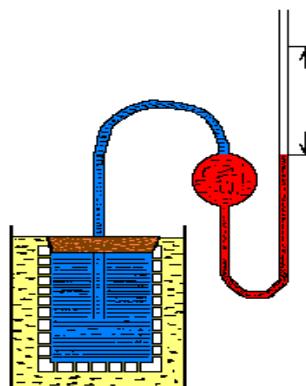
Bu yerda: P -hujayra shirasinnig bosimi (atmosfera hisobida)

R-gazlar konstantasi (o'zgarmas son-0,0821)

T-absolyut harorat (273 + xona harorati)

C- izotonik kontsentrasiya

i-izotonik koeffitsenti (osh tuzi uchun 1,5 ga teng)



3-rasm. Osmometr



5-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

 **Hujayraning so'rish kuchini Shardakov uslubida aniqlash**

O'simlik xujayrasining kolloid va osmotik xususiyatlari hujayraga tashqi muhitdan suv o'tish qonunlarini belgilaydi.

Quruq urug'larga suvning shimalishi ulardagi zaxira organik modda-larning kolloid mitsellalarining bo'rtishi natijasida sodir bo'ladi.Oqsil moddalari eng ko'p kraxmal kamroq bo'rtish qobiliyatiga ega.Shuning uchun ham tarkibida Oqsil yoki kraxmal bo'lgan quruq urug'lar bo'rtgan vaqtida suvni juda katta kuch bilan tortadi.Bu kuch 1000 atmosferagacha yetadi.Lekin urug'hujayralari suv bilan ta'minlanish jarayonida ularning suv tortish kuchi kamaya boradi.Ururlarning bu qobiliyati ularning unib chiqishini ta'minlashda katta ahamiyatga ega.

Yosh nihollarning va o'simliklarning suv bilan ta'minlanishiga hujayradagi osmotik bosim sababchi bo'ladi. Hujayraning suvni so'rish kuchi uning osmotik bosimiga tug'ri proportionaldir.Ya'nihujayraga suvning kirish kuchi hujayraning so'rish kuchi deyiladi. Bu kuch hujayra shirasining osmotik va turgor bosimlari munosabati bilan belgilana-di.

▲Kerakli jihoz va materiallar: Bug'doyning yangi uzilgan bargi, shtativ probirkalari bilan, NaCl ning 1 normallik eritmasi, distillangan suv, namuna olish parmasi, rezina plastinka, metilen, singka kristallari, pintset, shishaga yozuvchi qalam, graudrlangan 10 mlilik pipetka, kapillyar naycha.

▲Ishning borishi: Berilgan 1 n lik NaCl eritmasidagi shtativdagi 1 chi Qatordagi 10 probirkaga 1,2,3,4,5,6,7,8,9,10 ml solib chiqiladi. SHundan keyin birinchi probirkadan boshlab 9 probirkaga 9,8,7,6,5,4,3,2,1 ml dan suv solib eritmalar hajmi hamma probirkada 10 ml ga yetkaziladi. Har xil (0,1; 0,2;0,3;0,4; 0,5; 0,6; 0,7; 0,8; 0,9 va 1 n) kontsentratsiyalik eritma tayyor bo'ladi. Har bir probirkadan 2 ml olib ikkinchi qatordagi ro'parasida turgan probirkaga solib chiqiladi. Namuna oluvchi parma yordamida bug'doy bargi tagiga rezina plastinka qo'yib doiracha qirqib olinadi va ikki ml lik ritmalik probirkalarga 10 tadan tashlab ritmaga botirilib probirkaga chayqatililib obdon aralashtirilib 30 minut qoldiriladi. Shu barg solingan probirkalar Har biriga 1-2 dona metilen sinka kristallari tashlab probirkaga chayqatilsa eritma ko'k ranga bo'yaladi.Shu eritmadan kapillyar naycha yoki mikropipetka yordamida olinib qarshisida turgan 8 ml lik eritma qoldirilgan probirkadagi ritma o'rtasiga sekin tomchi yuboriladi ko'k rangli tomchining ritmadagi harakatiga qarab baog kontsentratsiyasini bilib olamiz. Agarda barg hujayralarni shirasi kontsentratsiyasi u tushirilgan eritma kontsentratsiyasidan yuqori bo'lsa, barg eritmadan suvni shimadi, rangli eritma kontsentratsiyasi ko'payadi va rangli tomchi pastga qarab harakatlanadi va aksincha.

Barg hujayra shirasi va ritmi kontsentratsiyasi teng bo'lsa barg eritmadan, eritma bargdan suvni shimmaydi. Shu eritma kontsentratsiyasi o'zgarishsiz qoladi. Bu probirkadan olingan rangli ritmadan olinib qarshidagi probirkaga yuborilgan tomchi harakatsiz qoladi. Ana shu ritmaning kontsentratsiyasi barg hujayra shirasi kontsentratsiyasiga teng deb olinib,formula yordamida barg hujayralarining shimish kuchi kattaligi topiladi.

S=RTCi

S- shimish kuchi,

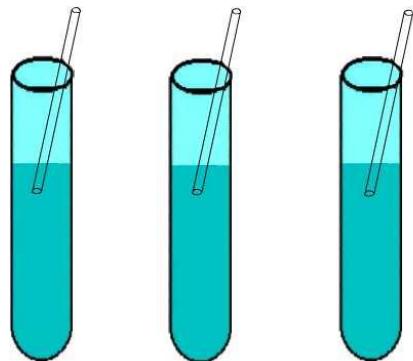
R-gazlar doimiyligi, 0,0821 ga teng;

T-absolyut harorat(273-xona harorati),

C-siz topgan kontsentratsiya (barg hujayra shirasiga teng kontsentratsiya), i-izotonik koeffitsent NaCl uchun 1,5 ga teng. Natija quyidagi jadvalga qayd etiladi

Ω 4-jadval

Probirka №	Barg doirachalari eritma kontsentratsiyasi	Yuborilgan tomchi harakati yo'nalishi ↓↑	Kontsentratsiyasi o'zgarmay qolgan eritma ↔	Shimish kuchi kattaligi
1	0,1			S=RTCI=atm
2	0,2			
3	0,3			
4	0,4			
5	0,5			
6	0,6			
7	0,7			
8	0,8			
9	0,9			
10	1n			



4-rasm. So'rish kuchini aniqlash



6-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ Barg pigmentlarining kimyoviy xossalalarini aniqlash

Xloroplast tarkibida uchraydigan pigmentlar fotosintez jarayonida asosiy rol o'ynaydi. O'simlik pigmentlarini o'rganishda M.S.Svetning 1901-1913 yillarda kashf etgan adsorbsion xromatogafiya usuli juda katta ahamiyatga ega. M.S.Svet shu usuldan foydalanib, 1910 yilda xlorofill "a" va "b" hamda sariq pigmentlarning guruhlari mavjud ekanligini aniqladi.

Xloroplastlar tarkibida uchraydigan pigmentlar asosan uchta sinfga bo'linadi: 1) xlorofilllar, 2) karotinoidlar, 3) fikobilinlar.

▲Kerakli jihoz va materiallar: Biror o'simlikning quruq yoki xo'l barglari, etil spirti, benzin, kristall holdagi ishqor, HCl kislotasi, CaCO₃, sirka kislotaning mis

tuzi yoki sirka kislotaning ruh tuzi kristallari, kvarts qumi, chinni havoncha, filtr qog’ozi, voronka, shisha tayoqcha, qaychi, spirt lampa, vazelin, spektoroskop, shtativ va probirkalar, pipetka, rangli qalam.

▲Ishning bajarilish tartibi. Pigmentlar eritmasini tayyorlash uchun o’simlikning quruq yoki xo’l bargi olinadi. Agar barg quruq bo’lsa, u ezilib kolbadagi spirtga solib quyiladi. Bu pigmentlarni ajralib chiqishini tezlashtiradi. So’ngra pigmentlarning spirtdagi to’q yashil eritmasi filtrlab olinadi. Xo’l bargdan pigmentlarni ajratib olish uchun 4-5 g barg qaychida mayda qilib qirqiladi (bunda yirik tomirlari va barg bilan olib tashlanadi). So’ngra chinni havonchaga solib barg yaxshi ezilishi uchun kvarts qumi sepiladi, hujayra shirasining kislotasini neytrallash uchun ozroq CaCO₃ qo’shib eziladi. Bargni ezish davomida oz-ozdan etil spirti quyib turiladi. So’ngra bu ezilgan massa toza probirkalarga (filtr qog’ozi orqali) filtrlab olinadi. Chinni havochadan eritma oqib ketmasligi uchun havonchaning chetlariga vazelin surkab qo’yish kerak.

Olingan yashil filtratda xlorofil “a” xlorofil “b” karotin, ksantrofill pigmentlari bo’ladi. Filtratni to’rtta probirkaga bo’lib, quyidagi ishlar bajariladi:

1. Pigmentlarni ajratish.

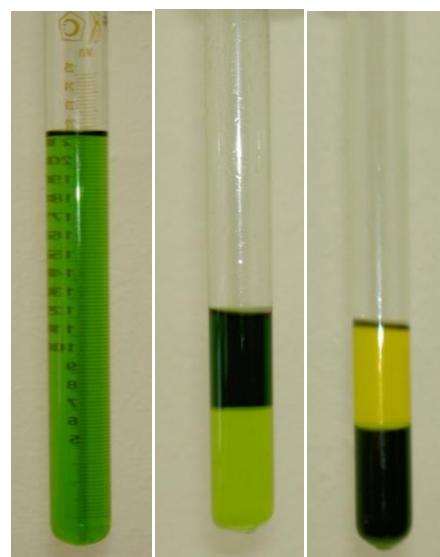
a) *Kraus usuli.* Pigmentlarni ajratishda ularning spirt va benzinda turlichayish xossasidan foydalaniladi. Buning uchun bitta probirkaga pigmentlarning spirtdagi eritmasidan 4 ml olib, uning ustiga (o’zidan ko’proq miqdorda) 6 ml benzin quyiladi, probirkaning og’zi probka bilan yoki barmoq bilan berkitilib, yaxshilab chayqatiladi va tinish uchun bir necha minut shtativga qo’yib qo’yiladi. Bir necha minutdan so’ng probirkaning yuqoriga benzin qavatida yashil rangli xlorofill “a” va “b” hamda pastki spirtli qavatida sarg’ish rangli ksantrofil pigmenti ajralib chiqadi. Agar pigmentlarning ajralish yaxshi bo’lmasa, u holda yana 3-4 tomchi suv tomizilib qaytadan aralashtiriladi. Agar suv ko’prok ko’shilib ketsa, pastki qavat loyqalanib qoladi, Bu xolni spirt qo’shish yo’li bilan yaxshilash mumkin. b) *filtr qog’ozi yordamida (xromogramma usulida) pigmentlarni ajratish.*

Rus fitofiziologi M.S.Svet tomonidan ishlab chiqilgan bu usul pigmentlarni xromogramma usulida ajratish, pigmentlar aralashmasini adsorbentga, ya’ni so’ruvchi-shimuvchi qog’ozga o’tkazishga asoslangandir. Har xil pigmentlarning bir xil erituvchida erish darajasi har xil bo’ladi va ularning bir xil adsorbentda shimalishi ham har xildir. Erituvchidagi pigmentlarning adsorbent yuzasida so’rilib darajasiga qarab, ular har xil joyda so’rilib qoladi. Erituvchida pigmentlarning erish xussuiyati qancha yuqori bo’lsa, u shu adsorbent tomonidan shuncha sekin so’riladi. Bunda pigmentning harakati tez bo’lib, uning adsorbent yuzasida joylashish yuqoriroq bo’ladi. Buning uchun uzunligi 20 sm, eni bir sm li filtr qog’ozi olinib, uning bir uchi pigmentlarning spirtli eritmasiga botirilib qo’yiladi. Suzma filtr qog’ozi bo’ylab yuqoriga qarab ko’tarila boshlaydi. Yashil pigmentlar kuchiliroq so’riladi. Shuning uchun filtr qog’ozida dastlab yashil qatlama-xlorofill “a” va “b” ularning yuqorisida esa sariq pigmentlar-karotin va ksantofil dog’lari paydo bo’ladi. Eng yuqori qatlama esa rangiz bo’ladi. SHu rangli qatlamlarning rasmi chizib olinadi (rangli qalam bilan).

2. Pigmentlarning ximiyaviy xossalari.

a) *xlorofillning Sovunlanishi*. Xlolrofill tarkibidagi organik moddalarning ishqor ta'sirida parchalanish sovunlanish deyiladi. O'zining ximiyaviy tuzilishiga ko'ra xlorofill murakkab efirlarga kiradi. Uni ishqor yordamida sovunlash mumkin. Buning uchun pigmentlarning spirtdagi eritmasi solingan probirkaga o'zidan biroz ko'proq miqdorida benzin qo'shib chayqatilsa, pigmentlar bir-biridan ajraladi. (Kraus usuli). So'ngra probirkadagi eritma ustiga ikkita-uchta ishqor kristalli donachasidan solinadi va chayqatiladi. Bir necha minut tinch qoldirilsa, probirkadagi eritmaning yuqori benzin qavatida sariq rangli karotin pigmenti, pastki spirt katvatida esa yashil rangli xlorofill pigmenti to'planadi. Ksantrofill pigmenti xlorofill bilan birgalikda eritmaning pastki qavatida qoladi. Xlorofillni eritmaning pastidagi spirt qavatiga o'tib qolishini quyidagicha tushuntirish kerak. Xlorofill xlorofillin dikarbon kislotasi bilan metil va fitol spirtlarning birkmasidan hosil bo'lgan. Shuning uchun xlorofill murakkab efirlar guruhiga kiradi. Xlorofillga ishqor ta'sir etganda, u sovunlanish reaktsiyasiga kirishib, dikarbon kislotasi tuzlariga, erkin metil va fitol spirtlariga parchalanib ketadi.

Xlorofill sovunlanish reaktsiyasida o'z rangini saqlab qoladi, ammo benzinda bu xususiyati yo'qotadi. Probirkadagi eritmalar qavatining rasmini chizib, spirtda qaysi modda va benzinda qaysi modda eriganligi yozib qo'yiladi.



5-rasm. Kraus usuli.



6-rasm. Filtr qog’ozi yordamida pigmentlarni ajratish.

❖ 7-LABORATORIYA MASHG’ULOTI.

❖ ***Feofitinni olish va ishgor ta’sirida xlorofillni sovunlanishi.***

1906-1914 yillarda nemis kimyog’ari R.Vilshtetter xlorofillning kimyoviy tarkibini har tomonlama o’rganish natijasida uning elementar tarkibini aniqladi xlorofill "a" – $C_{55}H_{72}O_5N_4Mg$ va xlorofill "b" - $C_{55}H_{70}O_6N_4Mg$. Nemis biokimyog’ari G.Fisher esa 1930- 1940 yillarda xlorofillning tuzilmaviy formulasini aniqladi.

Xlorofillar asosan to’rtta pirrol halqasini birlashtirgan porfirin birikmalar bo’lib, ular tarkibida magniy va fitol qismi bor.

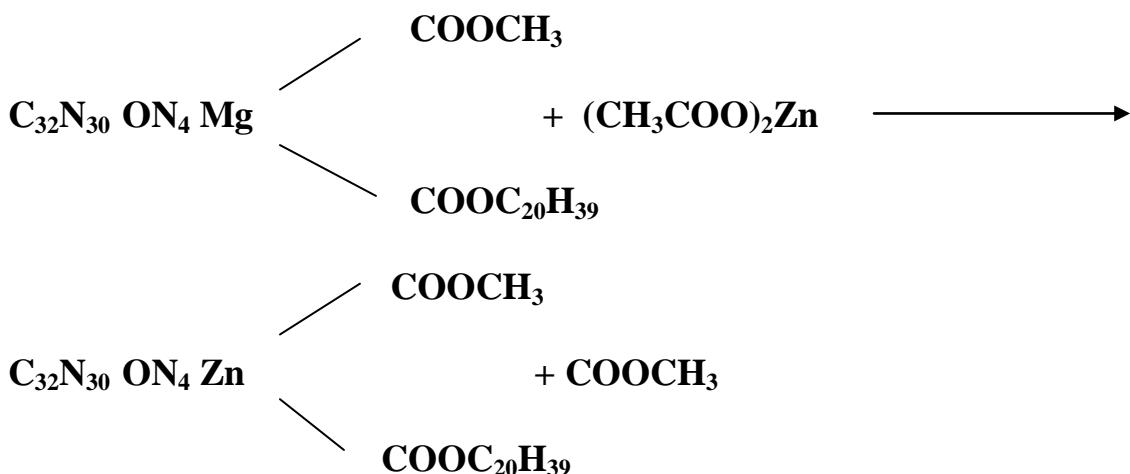
Fitol asosan to’rtta to’ymagan izopren uglevodorod molekulasiidan tuzilgan. Umuman, xlorofill xlorofillin dikarbon kislotasi bilan metil hamda fitol spirtlarining birikmasidan hosil bo’ladi va murakkab efirlar guruhiba kiradi. Shuning uchun ham natriy ishqori ta’sir etsa, u xlorofillin kislotasining natriy tuzi, metil va fitol spirtlariga parchalanadi

▲Kerakli jihoz va materiallar: Biror o’simlikning quruq yoki xo’l barglari, etil spirti, benzin, kristall holdagi ishqor, HCl kislotasi, $CaCO_3$, sirka kislotanining mis tuzi yoki sirka kislotanining ruh tuzi kristallari, kvarts qumi, chinni havoncha, filtr qog’ozi, voronka, shisha tayoqcha, qaychi, spirt lampa, vazelin, spektroskop, shtativ va probirkalar, pipetka, rangli qalam.

▲Ishning bajarilish tartibi. a) Feofitin olish. Xlorofill tuzilishiga ko’ra metall-organik birikma, chunki uning molekulasi markazida magniy metalli bor. Xlorofillga yashil rang berib turish, asosan, uning molekulasi dagi markaziy o’rinni egallab turgan ikki valentli metall-magniyning xususiyatidir. Buni feofitinning hosil bo’lishi va vodorod atomining metall bilan o’rin almashishidan bilib olamiz.

Buning uchun toza probirkaga pigmentlarning spirtli eritmasidan 4-5 ml solib, uning ustiga 2-3 tomchi kontsentratsiyali xlorid kislotasi tomiziladi. Shu payt xlorofillning yashil rangi o'rniga ko'ng'ir rang hosil bo'ladi. Reaktsiya vaqtida xlorofill molekulasi tarkibidagi magniy metalli vodorod bilan o'rinnal mashadi va feofitin hosil bo'ladi. Agar shu ko'ng'ir rangli eritmaga sirkas kislotaning mis yoki ruxli $Zn(CH_3COO)_2$ tuzi kristallaridan qo'shib, asta-syokin spirt lampasida qizdirilsa, ko'ng'ir rangli eritma qaytadan yashil rangga kiradi.

Bu reaktsiya kuyidagicha o'tadi:



Tajriba shuni ko'rsatadiki, xlorofill rangining yashilligi uning molekulasi metall borligidan dalolat beradi. Bu reaktsiyada xlorofill molekulasi metallo-organik birikma ekanligi isbotlanadi. Bunda sirkas kislotasi katalizatorlik vazifasini bajaradi.

b) *xlorofillning sovunlanishi*. Xlolrofill tarkibidagi organik moddalarning ishqor ta'sirida parchalanish sovunlanish deyiladi. O'zining ximiyaviy tuzilishiga ko'ra xlorofill murakkab efirlarga kiradi. Uni ishqor yordamida sovunlash mumkin. Buning uchun pigmentlarning spirtdagi eritmasi solingan probirkaga o'zidan biroz ko'proq miqdorida benzin qo'shib chayqatilsa, pigmentlar bir-biridan ajraladi. (Kraus usuli). So'ngra probirkadagi eritma ustiga ikkita-uchta ishqor kristalli donachasidan solinadi va chayqatiladi. Bir necha minut tinch qoldirilsa, probirkadagi eritmaning yuqori benzin qavatida sariq rangli karotin pigmenti, pastki spirt katvatida esa yashil rangli xlorofill pigmenti to'planadi. Ksantrofill pigmenti xlorofill bilan birgalikda eritmaning pastki qavatida qoladi. Xlorofillni eritmaning pastidagi spirt qavatiga o'tib qolishini quyidagicha tushuntirish kerak. Xlorofill xlorofillin dikarbon kislotasi bilan metil va fitol spirtlarning birkmasidan hosil bo'lgan. Shuning uchun xlorofill murakkab efirlar guruhiya kiradi. Xlorofillga ishqor ta'sir etganda, u sovunlanish reaktsiyasiga kirishib, dikarbon kislotasi tuzlariga, erkin metil va fitol spirtlariga parchalanib ketadi.

Xlorofill sovunlanish reaktsiyasida o'z rangini saqlab qoladi, ammo benzinda bu xususiyati yo'qotadi. Probirkadagi eritmalar qavatining rasmini chizib, spirtda qaysi modda va benzinda qaysi modda eriganligi yozib qo'yiladi.

⇓ 8-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

☼ *Tashqi muhit omillarining fotosintez jarayoniga ta'siri*

Fotosintez eng muhim fiziologik jarayonlaridan biri bo'lib, o'simliklar tomonidan boshqariladi va ularning boshqa funksiyalariga ham ta'sir etadi. Shuning uchun ham bu jarayonga tashqi va ichki omillarning ta'sirini o'rganish katta ahamiyatga ega. Fotosintez ekologiyasi deganda, fotosintez mahsuldorligiga tashqi sharoit omillarining ta'siriga bog'liq ekanligi tushuniladi. Bu omillarning ta'siri va o'simliklarning bu ta'sirlarga moslashuvi o'simlikshunoslikda katta ahamiyatga ega. Chunki fotosintez jadalligi va maqsuldorligi shu munosabatga bog'liq. Fotosintez jadalligi deb bir metr kvadrat yoki dm^2 barg yuzasi hisobiga bir soat davomida o'zlashtirilgan CO_2 yoki hosil bo'lган organik modda miqdoriga aytildi.

Fotosintezning sof mahsuldorligi deb bir kecha-kunduz davomida o'simlik quruq massasining barglari yuzasi hisobiga ortish nisbatiga aytildi.

▲ Kerakli jihoz va materiallar. Oq ekran, suv o'simligi, 0,25%li ichimlik soda, shisha tayoqcha, probirka, silindr, sekundamer.

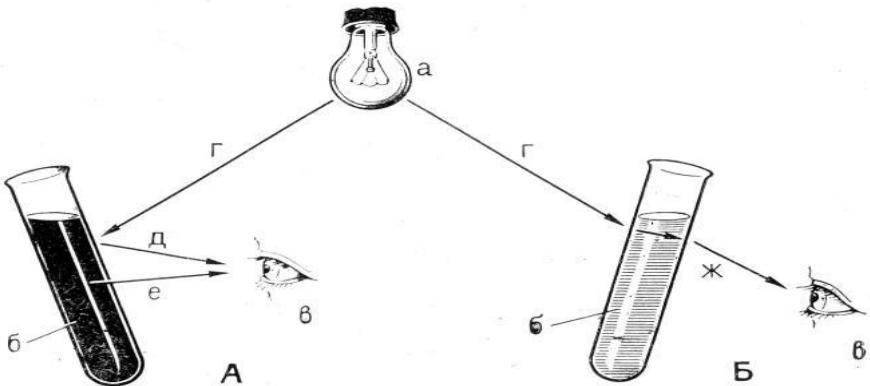
▲ Ishning bajarilishi. Normal o'sayotgan elodeya o'simligini olib, shisha tayoqchaga bog'lanadi va stakandagi qaynatib, sovitilgan suvgaga tushiriladi. Keyin esi uning uchki qismidan ozroq kesib tashlanadi. O'simlik 200-500 vattli elektr chirog'i bilan yoritiladi.

Oradan ma'lum vaqt o'tishi bilan o'simlik navdasining kesilgan joyidan pufakchalar chiqa boshlaydi. Pufakchalarning chiqishi fotosintez jarayonini boshlanganligidan darak beradi. Yorug'lik kuchining fotosintez intensivligiga bo'lган ta'sirini o'rganish uchun stakandagi elodeya o'simligi yorug'lik manbaidan har xil (50, 75, 100, 125 sm) uzoqlikdagi masofalarga joylashtiriladi va har 5 daqiqada ajralib chiqayotgan pufakchalar soni sanaladi.

Har bir masofa oralig'ida o'simlikdan ajralib chiqayotgan pufakchalar soni yozuv daftariga qayd qilib boriladi. Tajriba asosida olingan ma'lumotlarga qarab, yorug'lik kuchining fotosintez intensivligiga qay darajada ta'sir qilganligi haqida hulosa qilinadi.

Ω 5-jadval

Masofa, sm	P u f a k c h a l a r s o n i			
	1-sanashda	2- sanashda	3- sanashda	o'rtacha
50				
75				
100				
125				

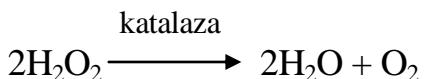


7-rasm. Yorug'lik kuchining fotosintez intensivligiga ta'siri

❖ 9-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ O'simliklarda katalaza faolligini aniqlash

Katalaza fermenti ikki komponentdan tuzilgan, ya'ni u oqsil va aktiv guruxdan iborat. Katalaza parchalovchi guruxlar qatoriga kiradi. O'simliklarning nafas olish protsessida hosil bo'lgan zaharli vodorod peroksid (H_2O_2) katalaza fermenti ta'sirida zararsizlantiriladi, ya'ni suv va molekulyar kislorodgacha parchalanadi. Bu jarayon quyidagi reaksiya asosida boradi:



▲ Kerakli jihoz va materiallar. Katalaznik, xovoncha, qisqich, tarozi (o'lchov toshlari bilan). Toza qum, distillangan suv, bo'r. 3% li vodorod peroksid (H_2O_2). sekundomer, o'simlik to'qimalari. Qaychi.

▲ Ishning borishi. 1. Tajribani boshlashdan oldin o'simlik qismlari ildiz poya va barglaridan namunalar tayyorlanib olinadi. Katalaza aktivligi aniqlanadigan o'simlik to'qimasi namunadan 2 gr. olib, chinni xovonchaga solinadi, ustiga 20 ml distillangan suvni bir qismi quyiladi. Muhitni neytrallash maqsadida bir chimdim bo'r va toza qum hamda distillangan suvni uchdan bir qismi qo'shib o'simlik to'qimasi astoydil eziladi. Ezilgan massa keng og'izli shisha idish katalaznik ichiga quyiladi. Chinni xovoncha va dastaga ilashgan to'qima zarrachalari distillangan suvning qolgan qismi bilan chayqatilib katalaznikka quyiladi. 2. Kichik idishga 2 ml 3% vodorod peroksiddan quyib, ehtiyyotlik bilan to'kmasdan katalaznik ichidagi ezilgan massaga botiriladi. 3. Uch yo'lli shisha nayga ulangan kauchuk nay temir qisqich bilan bekitilgandan so'ng, uch yo'lli shisha nay o'rmatilgan probka bilan katalaznikni og'zi germetik bekitiladi. Natijada idish ichidagi havo siqiladi. Siqilish hisobiga suv byuretkadan 0 belgidan pastga tushadi. Rangli eritma O (nol) belgisiga ko'tarilishi

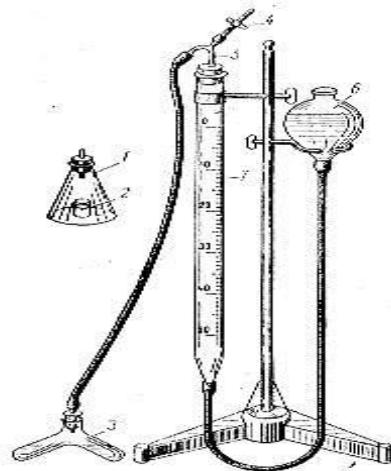
uchun temir qisqich asta-sekinlik bilan bo'shatiladi. Suv byuretkaning nol' nuqtasiga yetishi bilan kauchuk nay temir qisqich vositasida germetik bekitiladi. **4.** Vodorod peroksid solingan idishni ag'darib, vodorod peroksid ezilgan to'qimaga qo'shilgan zaxoti sekundomer ishga tushiriladi. Shu vaqtida katalaznikni bir tekisda aylantirgan holda idish ichidagi eritma tinmasdan 5 minut davomida aralashtirilib turiladi. To'qimadagi katalaza fermenti ta'sirida vodorod peroksid parchalanadi. Parchalanishdan hosil bo'lgan kislород suvni byuretka bo'y lab pasayishini ta'minlaydi. **5.** Har minutda rangli eritmaning byuretka bo'y lab pasayish masofasini aniqlab, quyidagicha jadvalga yozib boriladi.

Ω 6-jadval

O'simlik turi	To'qima ning vazni, g	Tajriba ning takrorlanishi	Ajralib chiqqan O ₂ miqdori sm.kub. 5 min.					100 g ho'l to'qima hisobiga ajratilgan O ₂ miqdori, sm.kub
		1						
		2						
		3						

6. 5 minutdan so'ng bo'shagan idishlar yuvilib quritilgach, shu o'simlik to'qimasidan o'lchab olingan namuna bilan bu ish yana ikki uch marta takrorlanadi. Uch takrorlanishdan olingan sonlar bir-biriga yaqin tursa, tajribani tugatib, o'simlikning boshqa organlaridan olingan to'qimalardagi katalaza faolligi aniqlanadi. Agar olingan sonlar bir-biridan keskin farq qilsa, tajriba yana 1-2 marta takrorlanadi.

8-rasm. Katalaza fermentini aniqlovchi asbob.



❖ 10-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ Nafas olish koeffisentini aniqlash

O'simliklarning nafas olish jarayonida ajralib chiqqan karbonat angidridning yutilgan kislородга bo'lgan nisbatiganafas olish koeffisienti deyiladi (NK): Biologik oksidlanish jarayonida uglevodlardan tashqari boshqa organik moddalar (yog'lar, yog' kislotalari, Oqsillar va boshqalar) ham ishtirok etishi mumkin. Shuning uchun nafas olish jarayonida ishtirok etadigan organik moddaturiga qarab nafas olish koeffisientining darajasi ham har xil bo'ladi.

▲Kerakli jihoz va materiallar. Undirilgan chigit, 20% ishqor eritmasi, nafas olishni hisoblash uchun uskuna, shtativ, fil'tr qog'ozi, chinni kosacha,pinset, qum soat.

▲Ishning borishi. Probirkaga yarmidan kamroq qilib undirilgan chigit solinadi. Probirkka ikkita egilgan graudirlangan (shkalalarga bo'lingan)

Shisha naycha o'rmatilgan tiqin bilan berkitiladi. Oradan 2 minut o'tgach naychaning ikkinchi uchini rangli suyuqlik turgan probirkaga tushiriladi. Naychadagi suyuqlik ko'tarilgan sathi belgilab qo'yiladi va yozib qo'yiladi. Oradan 5 minut o'tgach suyuqlik ko'tarilgani sathni kuzatib yozib olinadi va farqi topiladi.

$$(A=O_2-CO_2)$$

Urug' turgan prbirkadan tiqin olinib, probirkani shamollatiladi va pinset yordamida ishqor shimdirlgan fil'tr qog'ozi probirkaning yuqorigi qismiga quyiladi. Tiqinni bekitib oldingidek, naychaning uchini suyuqlik turgan probirkaga tushiriladi. Naychadagi suyuqlik sathi yozib olinadi. Oradan 5 minut o'tgach naychadagi suyuqlik sathini ko'rib yozib olibfarqini topiladi. Topilgan farq urug' yutgan kislород miqdorini bildiradi.

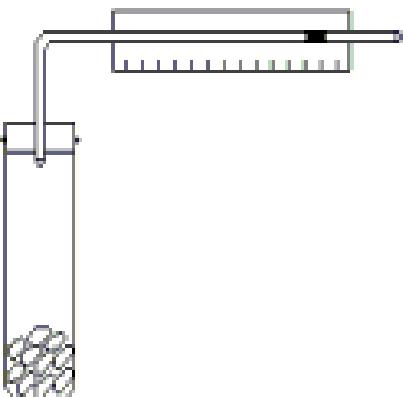
$$(B=O_2)$$

Chunki ajralib chiqqan karbonat angidridni fil'tr qog'oziga shimdirlgan kuchli ishqor eritmasi yutadi.A va B qiymatini bilgan holda nafas olishdaajralib chiqqan karbonat angidrid miqdorini bilamiz.

$$CO_2 = B - A$$

Shundan so'ng nafas olish koeffisenti topiladi.

$$H_{ok} = \frac{CO_2}{O_2} = \frac{B - A}{B} .$$



9-rasm. Nafas olish koeffisentini aniqlash jarayoni



11-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

☀ Transpiratsiyani hajm usuli bilan aniqlash

Ma'lumki, transpratsiya tezligi ikki xil usulda - miqdoriy va hajmiy usulda aniqlanadi. Transpratsiyani aniqlashning 2 chi usuli ham amaliyotda keng qo'llaniladigan usullardan hisoblanadi. Hajmiy usul, ma'lum sathga ega bo'lgan barglarning qisqa vaqt birligida bug'latgan suv miqdorini hisobga olishga asoslangan.

▲Kerakli jihoz va materiallar: O'simlik navdalari, byuretka, temir shtativ, kauchuk nay, qisqich, qaynatib sovutilgan suv, rezina tiqin, parma, soat.

▲Ishning borishi. Buning uchun 25 yoki 50 ml hajmdagi byuretkalardan 2-3 ta olib qaynatilib sovutilib suv bilan to'lg'aziladi. So'ngra, 2-3 ta kauchik tiqin olib, ularga har xil o'simlik navdalari o'rnatiladi va byuretkalar og'ziga tig'iz qilib o'rnatiladi. Tiqinlarga o'rnatilgan navdalarni byuretka og'ziga tiqilganda, ulardan suv chiqib ketishiga yo'l ko'ymaslik kerak. Eslatib o'tamiz, navdalarni tiqinlarga o'rnatishga ularni kesilgan uch tomoni byuretkadagi suvga 2-3 sm botib turadigan qilib jipslashtirish kerak, aks holda kesilgan poyadagi naylarga havo kirib qolishi mumkin. Bu esa o'z navbatida novdaning kesilgan joyidan suvning kirishiga xalaqit berishi mumkin.

Tiqinga o'rnatilgan novda byuretka og'ziga joylashtirilishi bilan byuretka to'ncarilibr shtativga mahkamlanadi. Byuretkaning ikkinchi uchiga esa suv parlanib ketmasligi uchun kauchuk nay kirgaziladi va qisqich bilan qisib qo'yiladi. Tajriba harorati 25-30°C bo'lgan yorug' xonalarda 30-60 daqiqa davomida olib boriladi. Ma'lum daqiqalar o'tishi bilan byuretkadagi suv sathi kamaya boradi. Bu holat transpiratsiya jarayonining boshlanganligidan dalolat beradi.

Tajribaga ajratilgan vaqt tugashi bilan byuretkadagi suv sathi belgilab olinadi va ilgarigi (birinchi) boshlang'ich holatdagi suv sathidan, tajribadan keyingi holat chegirilib tashlanadi. Shu usul bilan ma'lum davr ichida shimilgan

yoki o'simlik barglari tomonidan bug'langan suv miqdori millilitr hisobida topiladi. Transpiratsiya tezligini aniqlash uchun tajribaga olingan barglarning umumiy sathi topiladi. Buning uchun tajribaga olingan barglarning shakli oq qog'ozga chiziladi. So'ngra har bir bargning shakli qaychi bilan qirqib olinadi va vazni aniqlanadi. Ilgaridan sathi va vazni ma'lum bo'lgan qog'oz yordamida barglarning umumiy shakli topib olinadi. Barglarning umumiy sathi topilgach, transpiratsiya tezligi yuqoridagi ishlarda ko'rsatilganidek aniqlanadi.



10-rasm. Transpratsiya tezligini aniqlash

❖ 12-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ *Barg og'izchalari va hujayra oraliqlarini Molish bo'yicha aniqlash*

Ikki pallali o'simliklarda barg og'izchalari 2 ta loviyasimon hujayralardan tashkil topgan bo'lsa, bir pallalilarda boshqacharoq tuzilgan. Barg og'izchalarining ochiq-yopiqligini tekshirish o'simlikning suvgaga talabini aniqlashda katta ahamiyatga ega. Barg og'izchasing holati tashqi muhit sharoitiga va o'simlik to'qimalarida bo'ladigan jarayonlarga bog'liq bo'ladi. Barglarning ustki tuzilishi va ularda barg og'izchalarining joylanishi har xil o'simliklarda xar xil bo'lganligi sababli ham ularning holatini aniqlash bir nechta usullardan foydalilaniladi. Barg labchalarining holatini gortenziya, geran, tradeskantsiya va plyush o'simliklarida o'rganish maqsadga muvofiq.

▲Kerakli jihoz va materiallar. O'sayotgan o'simlik bargi, spirt, benzol, ksilol, pipetka, mikroskop, shisha tayoqcha.

▲Ishning borishi. Bu ishni bajarish uchun o'simliqdan barg qirqib olinadi. So'ngra shu barg plastinkasi ustida uchta nuqta olib, ularning birinchisiga bir tomchi benzol, ikkinchisiga ksilol, uchinchisiga spirt tomiziladi. Eslatib o'tamiz, har bir eritma uchun alohida pipetka yoki shisha tayoqcha ishlatish kerak. Agar barg og'izchasi to'la ochiq bo'lsa, tomizilgan spirt og'izcha orqali o'tib

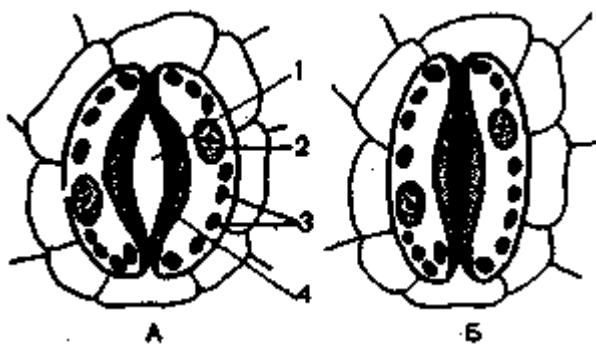
xujayralararo bo'shliqda tiniq dog' xosil qiladi. Mabodo, og'izchaning ochilishi kam bo'lsa, u holda dog' hosil bo'lmaydi.

Ω 7- jadval

Molish usulida barg holatini aniqlash

O'simlik turi	Tajriba o'tkazilgan vaqt (qaysi soatlarda)			Barg og'izchasingin ochilish darajasi			
	ertalab	tushda	Kechki	spirit	benzol	ksilol	Xulosa
	06-07	13-14	18-19				
	06-07	13-14	18-19				

Agar barg og'izchasingin ochilishi o'rtacha bo'lsa ham, plastinka ustiga tomizilgan benzol, hujayra va to'qimalarga o'tganligi sababli, u erda tiniq dog'lar hosil bo'ladi. Agar og'izchaning ochilish darajasi haddan tashqari kam bo'lsa, benzol o'ta olmaydi, natijada hech qanday dog' hosil bo'lmaydi. Eng oxirida ksilol tomizilgan nuqtani kuzatamiz. Ksilol moddasi juda ham kichik teshiklarda o'tish hususiyatlariga ega bo'lganligi sababli, shu nuqtada tiniq dog' hosil bo'lgangini ko'rish mumkin. Bu tajriba ertalabki soatlarda, tush paytida va kechk soatlarda olib boriladi. Tajribaga 2-3 xil o'simlik bargidan olib, ular bir-birlari bilan solishtiriladi, Olingan natijalarini yuqoridagi jadvalga yozib olinadi va ulardan tegishli xulosalar qilinadi.



11-rasm. Barg og'izchalari



13-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

☀ Transpiratsiya jadalligi va nisbiy transpiratsiyani texnik tarozlari yordamida aniqlash

Ma'lumki, o'simlikdan yangi uzib olingan barg, 5-10 daqiqa davomida xuddi normal o'simliqda turganidek transpiratsiya qiladi. Shuning uchun ham

o'simliqdan yangi uzib olingan barglarda bo'ladigan transpiratsiyani qisqa muddatlarda normal sharoitda aniqlash muhim ahamiyatga ega. Qisqa muddatlar ichida transpiratsiya intensivligini aniqlashning eng oddiy aniqlash usullaridan biri torsion tarozidan foydalanish hisoblanadi.

▲Kerakli jihoz va materiallar: O'simlikdan yangiuzib olingan barg, torsion tarozi, parma, kaychi, millimetrik qog'oz, qum soat.

▲Ishning borishi: Bu ishni amalga oshirish uchun avvalo torsion tarozining 0 nuqtasini topib olish kerak. 0 nuqtani topib olgach, arretir berkitiladi va tarozi qutichasidagi ilgakka o'rnatilgan pallachaga o'simlik bargidan parma yordamida yumaloq (doira) shaklida kesib olingan material qo'yiladi. So'ngra tarozi eshigi berkitilib arretir ochiladi. Arretir ochilishi bilan tsiferblatning pastki tomonidagi strelka chap tomonga siljiydi. Tsiferblat pastidagi strelkani 0 ga keltirish uchun o'simlik vaznini ko'rsatuvchi strelka dastasi o'ngdan chapga ko'tariladi. Pastdagi strelka 0 ga kelishi bilan arretir berkitiladi, vazn joylashtiradigan quticha eshigi ochiladi. So'ngra esa buyum vaznini ko'rsatuvchi strelka holatiga qarab, shkala bo'yicha barg og'irligi topiladi.

Quticha eshigini ochib qo'yilishiga sabab, bargdan normal suv bug'lanishiga imkoniyat yaratib berishdir. Barg og'irligining o'zgarishini har 2 daqiqada olib borilganligi sababli ham, kuticha eshigi 2 daqiqaga ochib qo'yiladi.

Vaqt o'tishi bilan quticha eshigi yopiladi va arretir ochiladn. Arretir ochilishi bilan pastki strelka o'ng tomonga siljiydi. Bu transpiratsiya natijasida, o'simlik vaznining kamayganligini ko'rsatadi. Bunday paytda og'irlilikni ko'rsatuvchi strelka qaytadan nolga keltiriladi. Strelkani nolga keltirish bilan arretir berkitiladi va quticha eshigi ochiladi. Barg og'irligining o'zgarilishini yuqoridagi tartibda yana 2-3 marta o'lhash bilan aniqlanadi.

Shunday qilib, 10 daqqa davomida barg og'irligining o'zgarishini 5 marta tarozida tortib ko'rish orqali transpiratsiya tezligi anikdanadi. Tajriba davomida olingan ma'lumotlar quyidagi jadvalga yoziladi.

Traspiratsiya intensivligini aniqlash uchun tajribaga olingan doiralar sathi aniq bo'lishi kerak, Doiralar sathi $S = \pi r^2$ formulasi orqali topiladi.

Ω8- jadval

O'simlik nomi	Bargning boshlang'ich og'irligi, mg	Barg og'irligining o'zgarishi, mg			Umumiy yo'qotilgan suv ma	Transpiratsiya tezligi
		2 daqqa	4 daqqa	6 daqqa		

$$S = \pi r^2$$

Bu erda:

S - barg yuzasi

$\pi \cdot o'zgarmas son (3,14)$

r - doira radiusi

❖ 14- LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ *Kulning mikrokimyoviy analizi*

O'simliklar suv va barcha mineral elementlarni ildiz orqali tuproqdan qabul qiladilar. Mineral moddalar tuproqeritmasida, chirindida, organik va anorganik birikmalar tarkibida va tuproq kolloidlariga adsorbsiyalangan holatda uchraydi. Ionlarning o'zlashtirilishi faqat o'simliklarga borliq bo'lmay, balki shu ionning tuproqdagi kontsentratsiyasiga, uning tuproqdagi siljishiga va tuproq reaktsiyalariga bog'liq.

O'simliklar tanasidagi elementlarning 95 foizini to'rtta element: uglerod, vodorod, kislorod va azot tashqil etadi. Bu elementlar organogenlar ham deyiladi. Chunki ular o'simlik tanasidagi organik moddalarning (Oqsillar, yog'lar, uglevodlar) asosini tashqil etadi.

Qolgan barcha elementlar 5 foizni tapkil etadi va ular o'simlik kuli tarkibiga kiradi, ya'ni o'simliklar kuydirilganda ma'lum miqdorda kul holida qoldik qoladi.

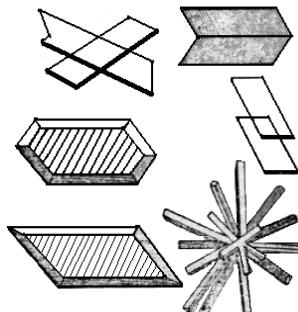
▲ Kerakli jihoz va materallar. Kul, distillangan suvli stakan, ammiak, 10% li xlorid kislotasi, 1% li sulfat kislotasi, 1%-li Na_2HPO_4 1% -li 12 $(NH_4)_2MoO_4$, 1% -li $S(NO_3)_2$ sariq qon tuzi (kaliy ferrinit sad) erimasi shisha tayoqcha, igna, filtr qog'ozi, buyum oynasi, probirkalar, kichik daxanak, mikroskop, havochalar, o'lchovli probirka.

▲ Ishning borishi. Tajriba uchun o'simliklarning kuli ishlataladi. Probirkaga tekshirilayotgan o'simlik kulidan ozroq solib, ustiga 2 ml NCI kislotasi quyiladi. Reaktsiya tugagandan so'ng probirkadagi aralashma filtrlanadi. Shu filtrdan o'tgan eritmada kaliy, kaltsiy, magniy, fosfor, oltingugurt va temir elementlari boryo'qligi buyum oynasi ustida o'tadigan turli reaktsiyalar yordamida aniqlananadi.

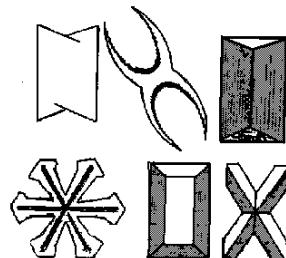
Buning uchun buyum oynasining bir chekkasiga filtrdan pipetka yordamida bir tomchi tomiziladi. So'ngra buyum oynasining ikkinchi chekkasiga kul elementini aniqlash uchun qo'llaniladigan reaktivdan bir tomchi tomiziladi (ikkala tomchi bir-biridan 1-2 sm oraliqda bo'lishi kerak). Oyna ustidagi bu ikki xil tomchilar igna yordamida bir-biriga yoy shaklida qo'shiladi. Buyum oynasi ustidagi tomchilarning shu qo'shilgan joyi qurigandan keyin mikroskop ostida ko'rildi. Bunda har qaysi reaktsiyaning o'tishida elementlarning o'ziga xos tuzilgan kristallari hosil bo'lganligi kuzatiladi. Oyna ustidagi bu ikki xil tomchilar igna yordamida bir-biriga yoy shaklida qo'shiladi. Buyum oynasi ustidagi tomchilarning shu qo'shilgan joyi qurigandan keyin mikroskop ostida

ko'rildi. Bunda har qaysi reaktsiyaning o'tishida elementlarning o'ziga xos tuzilgan kristallari hosil bo'lganligi kuzatiladi.

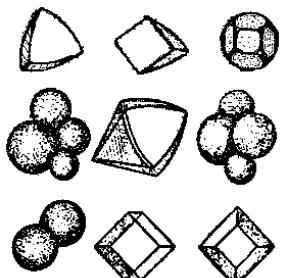
1.Kaltsiyni aniqlash uchun filtratdan o'tgan eritmaga bir tomchi sulfat kislotasi tomiziladi. Reaktsiya natijasini gipsning ninasimon va boshqa shakllardagi kristallari hosil bo'ladi. Bu kul tarkibida kaltsiy borligini ko'rsatadi. Reaktsiya quyidagicha boradi:



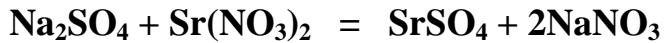
2.Magniyni aniqlash uchun filtratdan o'tgan eritmadan bir tomchi olib, buyum oynasi ustiga tomizilib, ammiak bilan neytrallanadi. So'ngra bu tomchiga natriy gidrofosfatning 1% li eritmasidan bir tomchi olib, bir-biri bilan qo'shilsa, yulduzsimon va patsimon kristallar hosil qiladi. Bu kul tarkibida magniy elementi borligini ko'rsatadi. Reaktsiya quyidagicha boradi:



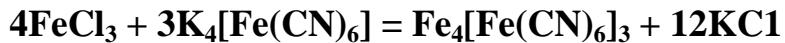
3.Fosforni aniqlash uchun filtratdan o'tgan eritma ammoniy molibdatning nitrat kislotada tayyorlangan 1% li eritmasidan bir tomchi tomizilsa, yashil rangli dumaloq, to'rt va uch qirrali kristallar hosil bo'ladi. Bu kul tarkibida fosfor borligini ko'rsatadi.



4.Oltingugurtni aniqlash uchun filtratdan o'tgan eritmaga 1 % li nitrat kislotasining strontsiy nitrat tuzi qo'shilganda mayda sariq rangli dumaloq kristallar hosil bo'ladi. Bu oltingugurt borligini ko'rsatadi.



5.Temirni aniqlash uchun rangli reaktsiyadan foydalaniladi. Reaktsiya toza oyna ustida olib boriladi. Buning uchun filtratdan o'tgan kul eritmasiga 1 % li sariq qon tuzi eritmasi qo'shsa, kul rang (berlin lazuri) hosil bo'ladi.



⇓ 15-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

☼ *Bug'doy ildizini toza (tuzsiz) va tuzlar aralashmasining eritmalarida o'sishi (ionlar ontoganizimi)*

O'simliklarni sof tuz eritmasida o'stirish bilan olib borilgan juda ko'p ibalar sof tuz tarkibidagi kationlarning o'simlikka ta'sir qilishini ko'rsatgan. Sof tuz tarkibidagi mavjud bittagina element katioonlarga ham salbiy ta'sir ko'rsatgan. Dengiz suvida mavjud kontsentratsiyasidagi NaCl eritmasida baliq parvarishlanganda mayib, bir ko'zli baliqlar tug'ilgan, dengiz kirpisida esa partenogenez kuzatilgan. Sof tuz eritmasiga ikkinchi bir tuz eritmasi ko'shilishi natijasida sof tuzdagi kation zaharli ta'siri kuchayishi ionlar sinergizmi deyiladi. Sof tuz eritmasiga ikkinchi tuz ko'shilganda uning zaharli ta'siri kamayishi ionlar antoganizmi deyiladi.

O'simliklarni sof CaCl₂ eritmasida yoki sof HC1 eritmasida o'stirilsa ildiz yaxshi rivojlanmaydi. Shu tuzlarning har ikkalasi eritmasida esa eng yaxshi rivojlanadi. Eritmaga kaliy ko'shsa yanada yaxshi o'sadi. Tajribalar 40 kunlik bug'doy maysasi ildizi uzunligiga 0,12 mm, HC1 eritmasida 39mm, KCl da 68mm, MgCl da 7mm va CaCl₂ da 70 mm o'sganligini ko'rsatgan. NaCl: CaCl : KCl eritmalar 1000: 10:22 hissa nisbatdagi aralashmada 324 mm ga etgan. Shu sababli xam o'simliklarni sun'iy o'stirishda muvozanatlashtirilgan eritmalar qo'llaniladi. Bunday eritmalar har xil sharoitda xar xil o'simlik talabi hisobga olib tayyorланилади.

▲Kerakli jihoz va materiallar: 100 ml lik kolbalar, bug'doy o'sintasi, doka, parafin, elektroplitka, 0,12 molyarlik kimyoviy toza NaCl: CaCl₂ : KC1 eritmalar, 50 ml lik byuretka, graduirlangan pipetkalar.

▲Ishning borishi. Uchta kolbaga alohida-alohida 100 ml dan 0,12 molyarlik CaCl: CaCl₂: KC1 eritmalaridan quyiladi. To'rtinchi kolbaga shu eritmalarining aralashmasidan (100 ml NaCl +1 ml: CaCl₂ +2,2 : KC1) qo'yiladi. Kolbalarni

parafinlangan doka bilan berkitiladi va undirilgan bug'doy ildizi o'tishi uchun teshikchalar qilinadi. Shu teshikchalarga (har bir kolbada 4 ta dan) undirilgan bug'doy o'tkaziladi. Bug'doy ildizi eritmaga tushib turishi lozim. Oradan ikki hafta o'tkazib, tegishln o'lchashlar o'tkazib, yozib olinadi va xulosa chiqariladi.

Ω 9 –jadval

Eritma	Usimta uzunligi, sm		Ildiz uzunligi, sm		Ildizlar soni, dona	
	Tajri ba boshida	Tajri ba oxirida	Tajri ba boshida	Tajri ba oxirida	Tajri ba boshida	Tajri ba oxirida
NaCl						
KC1						
CaCl ₂						
NaCl:CaCl ₂ : KCl						

⇓ 16-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

☼ O'simlikning turli xil qismlarida kulning miqdori va tarkibi

O'simliklar tanasidagi elementlarning 95 foizini to'rtta element: uglerod, vodorod, kislород va azot tashqil etadi. Bu elementlar organogenlar ham deyiladi. Chunki ular o'simlik tanasidagi organik moddalarning (Oqsillar, yog'lar, uglevodlar) asosini tashqil etadi.

Qolgan barcha elementlar 5 foizni tapkil etadi va ular o'simlik kuli tarkibiga kiradi, ya'ni o'simliklar kuydirilganda ma'lum miqdorda kul holida qoldiqloladi, bu mineral elementlardan iborat. Uning miqdori o'simlik turiga va organlariga bog'liq.

Masalan, o'tsimon o'simliklarda (foiz hisobida):

Donlarda-3 Poyasida-4

Ildizida-5 Barglarida-15.

Yog'ochsimono'simliklarda (foiz hisobida):

Poyasida-3 Yog'ochsimon qismida-1

Tana po'stlog'ida-7 Barglarida-11

bo'lishi mumkin. Moddaalmashinuvjarayoni faol barglarda kul miqdori eng ko'p (2-15 foiz) bo'lishi mumkin.

▲ Kerakli jihoz va materiallar: g’o’zaning turli organlari (bargi, poyasi, chigiti, tolasi, tarozi toshlari, havoncha, skalpel, mufel pechkasi, elektrplitkasi, nina yoki to’g’nag’ich, pipetka, 10%li NN_4NO_3 eritmasi.

▲Ishning borishi. O’simlikning turli qismlaridan olingan namunalari maydalaniladi. Bargni qaychida qirqib maydalab havonchada eziladi, chigitni elektr tegirmonda maydalaniladi, poya va ildizni tutatib yondirilib maydalanadi. Harbir organdan olingan namunadan 0,01 aniqlikda ma’lum miqdorda olinadi. Olingan namunani sovutilgan, eksikatorda turgan og’irligi oldindan aniqlab qo’yilgan tigelarga solinadi va tortib og’irligi aniqlanadi. Poya va ildiz namunalari 3 grammdan, barg va urug’ namunalari 2 grammdan kam bo’lmagani ma’qul. Namuna solingan tigelni mufel pechiga qo’yib dastlabki 20-30 minut davomida o’rtacha issiqlikda, keyinchalik yuqori issiqlikda kuydiriladi.

Namuna to’liq kuyib bo’lgach, tigelni pechkadan olib (ko’mir qolmasdan to’liq kuyganini kuzatish lozim, ko’mir bor bo’lsa qayta kuydirish lozim), agar kul to’liq kukun holatga kelgan bo’lmasa tigelga 5-8 tomchi 10%lik NH_4NO_3 eritmadan qo’shib oksidlab, elektr plitada quritilib, qaytadan mufel pechida kuydiriladi. Namuna to’liq kuydirilgach tigelni olib eksikatorda sovutilib tortiladi. Olingan namunaning tigel bilan og’irligidan, kulning tigel bilan og’irligini farqini topiladi va kul miqdorini aniqlaniladi. Natijalarni quyidagi jadvalga qayd etiladi.

Ω 10-jadval

Ob’ekt namuna	Qaysi organdan olingan	Tigel №	Tigel og’irligi,g		Sof og’irlig,g		Kul miqdori, %
			Bo’sh tigel og’irligi	Tigel namuna og’irligi	Tigel va kul og’irligi	Namuna og’irligi	
1							
2							
3							
4							

❖ 17-LABORATORIYA MASHG’ULOTI.

❖ Belgilash usuli bilan o’sishni aniqlash

Barcha o’simliklarda o’sish jarayoni doimiy xarakterga ega bo’lib, u sistematik to’qimalar faoliyatiga bog’liqdir. Meristemalarni tashkil etuvchi hujayralarning bo’linib turishi natijasida o’simliklar buyiga va eniga usadi. Buyiga

o'sishni ta'minlovchi meristema birinchi meristema deyiladi va o'simliklarning er usti hamda ildiz sistemasining buyiga chuzilishini ta'minlaydi. Ikkilamchi meristema ya'ni kambiy hujayralarining bo'linishi natijasida asosan o'simliklarning yo'g'onlanishi sodir bo'ladi. Ildizning o'sishini quyidagi tajribada ko'rish mumkin.

▲Kerakli jihoz va materiallar. No'xat, loviya, kungabooqar, bodringning ungan urug'lari, tush, ingichka ip, millimetrlı lineyka, termostat, xo'l kamera uchun banka tiqini bilan, filtr qog'oz, ignalar.

▲Ishning borishi. Undirilgan no'xat, loviya, g'o'za yoki boshqa biror o'simlikning urug'i 1-1,5 sm uzunlikdagi to'g'ri o'sgan ildizi bilan olinadi. So'ng ildizga qora tush bilan har 1 mm da ip yoki ingichka pero bilan chiziqlar chiziladi. Shunday qilib chizilgan ildizlarning 4-5 tasini rasmda ko'rsatilgani singari nam kameraga joylashtiriladi.

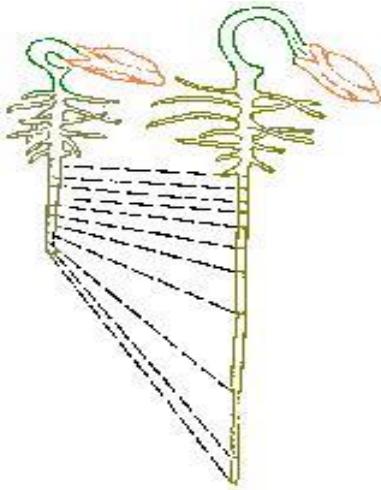
Nam kamera yasash uchun stakan yoki banka olinib, uchiga 1\3 dan qismiga suv solinadi hamda devorlariga filtr qog'oz yopishtiriladi. Urug'lar esa igna bilan idish tiqiniga mahkamlanadi. Bu nam kamera 20-25° S li termostatga qo'yiladi.

Oradan 24 soat o'tgandan so'ng ildizdagi chiziqlar orasi millimetr bilan o'lchanib, ularning qancha uzayganligi aniqlananadi va jadvalga yoziladi

Ω11-jadval

Maysalar soni	mm hisobida														
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
1															
2															
3															
4															
5															

Jadvaldagagi ma'lumotlardan foydalanib, ildizning qaysi qismida o'sish qanday tezlikda borishi aniqlanadi.



12-rasm. ildizning o'sish tezligini o'lchash

❖ 8-LABORATORIYA MASHG'ULOTI.

❖ *O'simlik barg to'qimalarini yuqori haroratga chidamliliginani aniqlash*

Yuqori temperaturaning o'simlikka zararli ta'siri har xil bo'ladi. Avvalo o'simliklarda moddalar almashuv jarayonining buzilishi natijasida zaxarli moddalar yig'ilishi va yuqori temperatura ta'sirida protoplazma oqsillarining ivishi, hujayralarning nobud bo'lishiga sabab bo'ladi.

▲ Darsning maqsadi. Talabalarga har xil o'simliklarning issiqlika chidamliliginini aniqlash ko'nikmalarini shakllantirish.

▲ Kerakli jihoz va materiallar. Har xil o'simlik barglari 0,2 n HCl eritmasi, suv hammomi, termometr, chinni idishlar, pinset, gaz plitasi.

▲ Ishning borishi. Bu mashg'ulotni o'tkazish uchun 5-6 xil o'simlikning har qaysisidan o'ntadan barg kesib olinadi. Suv hammomi 40°C istilib unga tekshiriladigan o'simliklarning barglari solinadi. Undan keyin barglarni suvdan olib, 20 minut yassi idishga quyilgan 0,2 n HCl eritmasiga solinadi. Bu vaqtida suvli hammom temperaturasi 5° Sga ko'tariladi, va 10 minut o'tgach idishdan yana bittadan barg olib sovuq suvgaga undan so'ng kislota eritmasiga solinadi, Suvning temperaturasi har 10 minut o'tishi bilan 50° - 55° - 60° - 65° - 70° - 75° - 80°C gacha oshirilib turiladi. Hammomdagi suvning temperaturasi har 5° gacha ko'tarilgan sari yuqorida o'tkazilgan ishlar takrorlanadi.(ya'ni bittadan barg olinadi). Kislota eritmasida barglar 20 minut turgandan so'ng, ular olinib qog'ozga yoyib qo'yiladi. tajriba natijalari jadvalga yoziladi.

O'simlik bargining issiliqqa chidamlilik darajasi bargda hosil bo'lgan qo'ng'ir dog'larga qarab quyidagi ballar bo'yicha aniqlanadi 1-ball-bargda kam dog'lar hosil bo'lgan bo'lsa, 2 ball-o'rtacha, 3 ball-kuchli, 4 ballda esa o'simlik bargi batamom nobud bo'lgan. O'simlik barglarining ko'ng'ir rangga kirishi

xlorofill molekulasidagi Mg metalli bilan xlorid kislotasining vodorod atomi almashinishi natijasidir.

Agar o'simliklarning hujayra shirasi nordon bo'lsa, barglar kislota eritmasiga solinmasa ham qo'ng'ir rangga o'tishi mumkin. Tajriba natijalari jadvalga yoziladi.

Ω12-jadval

O'simliklar nomi	Barglarning qo'ng'ir rangga kirish darajasi								
	40 ⁰	45 ⁰	50 ⁰	55 ⁰	60 ⁰	65 ⁰	70 ⁰	75 ⁰	80 ⁰

FOYDALANILGAN ADABIYOTLAR

1. Beknazarov B.O. O'simliklar fiziologiyasi. Т. “Aloqachi” 2009.
2. Мустақимов. Р.Д. Ўсимликлар физиологияси ва микробиологияси асослари. – Тошкент: Ўқитувчи, 1995.
3. Полевой В.В. Физиология растений. – М.: Высшая школа, 1989. – 450 с.
4. Хўжаев Ж. Ўсимликлар физиологияси. Т.: «Mehnat» 2004. 223 с.
5. Кузнецов В.В., Дмитриева Г.А Физиология растений “Высшая школа”, 2005. 736 с.
6. Хўжаев Ж.Х., Келдияров Х.А.. Жўраева З.Ж., Атаева Ш.С. Ўсимликлар физиологияси фанидан лаборатория машғулотлари. Самарқанд, СамДу, 2005

MUNDARIJA

Kirish-----	3
Plazmolizni shakli va vaqtiga tuzlar kationi va anionlari ta'siri-----	4
Hujayraga moddalarning kirishi va vakuolada to'planishi-----	5
Hujayraning shikastlanish belgilari-----	6
Hujayra shirasining osmotik bosimini plazmoliz usuli bilan aniqlash -----	7
Hujayraning so'rish kuchini Shardakov uslubida aniqlash -----	9
Barg pigmentlarining kimyoviy xossalarii aniqlash-----	11
Feofitinni olish va ishgor ta'sirida xlorofillni sovunlanishi-----	14
Tashqi muhit omillarining fotosintez jarayoniga ta'siri-----	16
O'simliklarda katalaza faolligini aniqlash-----	17
Nafas olish koeffisentini aniqlash-----	19
Transpiratsiyani hajm usuli bilan aniqlash-----	20
Barg og'izchalari va hujayra oraliqlari holatlarini infiltratsiya usuli aniqlash-----	21
Transpiratsiya jadalligi va nisbiy transpiratsiyani texnik tarozlari yordamida aniqlash-----	22
O'simlik kulning mikrokimyoviy analizi-----	24
Bug'doy ildizini toza va tuzlar aralashmasining eritmalarida o'sishi-----	26
O'simlikning turli xil qismlarida kulning miqdori va tarkibini aniqlash-----	27
Belgilash usuli bilan o'sishni aniqlash-----	29
O'simlik barg to'qimalarini yuqori haroratga chidamliliginini aniqlash-----	30
Foydalanilgan adabiyotlar-----	31
Mundarija-----	32

