

**KIMYO DARSLARIDA TABIIY ILMIY SAVODXONLIK ASOSIDA KIMYOVİY
TUSHUNCHALAR VA MATNLARNI O'RGANISH**

Ergashova Nigora Mahamattalipovna

Toshkent Davlat Nizomiy nomidagi Pedagogika Universiteti Tabiiy Fanlar fakulteti
magistranti.

<https://doi.org/10.5281/zenodo.6599811>

Annotatsiya. Ushbu maqolada kimyo darslarida tabiiy-ilmiy savodxonlik, tabiiy-ilmiy savodxonlikning axamiyati yoritilgan. Bundan tashqari tabiiy ilmiy savodxonlikni oshirishga asoslangan kreativ fikrlash, o'quvchilarida kimyoga oid bilimlarni yangicha g'oya va fikrlar bilan birlgilikda tushunish imkoniyati xususida ma'lumotlar berilgan. Jumladan, ozonning kreativ fikrlash asosidagi savol va topshiriqlar keltirilgan.

Kalit so'zlar: Tabiiy-ilmiy savodxonlik, kreativ fikrlash, ziddiyatli vaziyat, baholash mezonlari, tafovutli fikrlash.

**ИЗУЧЕНИЕ ХИМИЧЕСКИХ ПОНЯТИЙ И ТЕКСТОВ НА ОСНОВЕ
ЕСТЕСТВЕННОНАУЧНОЙ ГРАМОТНОСТИ НА УРОКАХ ХИМИИ.**

Аннотация. В этой статье обсуждается важность естественнонаучной грамотности на уроках естествознания. Он также предоставляет информацию о творческом мышлении, основанном на естественнонаучной грамотности, а также дает возможность учащимся понять химические знания наряду с новыми идеями и мыслями. В частности, есть вопросы и задания, основанные на творческом мышлении озона.

Ключевые слова: естественнонаучная грамотность, творческое мышление, конфликтная ситуация, критерии оценки, иномышление.

**EXPLORING CHEMICAL CONCEPTS AND TEXTS BASED ON NATURAL
SCIENCE LITERACY IN CHEMISTRY CLASSES.**

Abstract. This article discusses the importance of natural science literacy in science lessons. It also provides information on creative thinking based on natural science literacy, as well as opportunities for students to understand chemistry knowledge along with new ideas and thoughts. In particular, there are questions and assignments based on creative thinking of ozone.

Keywords: Natural science literacy, creative thinking, conflict situation, evaluation criteria, different thinking.

KIRISH

Respublikamiz shiddatli rivojlanib borayotgan bir davrda bizning kelajagimiz hisoblangan yosh avlodni ijodkorliklarini har tomonlama qo'llash, ularning bilimlarini belgilangan Davlat ta'lif standartiga mos holatda shakllantirish va rivojlangan horijiy davlatlarning tajribalari, hamda xalqaro talablar bo'yicha baholash tizimini yo'lga qo'yish muhim sanaladi.

Bugungi kunda insonlarni oziq-ovqatga bo'lgan ehtiyojining kattaligiga, energiya sarflanishing ko'pligiga bo'lgan ehtiyojlarining ortib borishi va shu bilan birlgilikda iqlimning o'zgarishiga moslashishi zarur bo'lgan bir vaqtida ta'lif va tarbiyaga bo'lgan ehtiyoj ortib bormoqda. Bu ehtiyojlarning biri sifatida tabiiy-ilmiy savodxonlik ham yuqoridagilar kabi muhim rol o'yamoqda. Shu bilan birlgilikda ilm-fan yutuqlarini yanada rivojlanishiga olib keladi. Shu barobarida Yevropada tashkil etilgan komisssianing fikricha, agar rivojlanib

kelayotgan yosh avlodimiz tabiiy fanlarda bohabar bo‘lmasalar, hozirgi kungi rivojlangan texnologiyalar bilan bog‘liq bo‘lgan muammolarni hal qila olmaydilar. Lekin, bu degani barcha yoshlар shu sohani egallashlari zarur degani emas, balki yoshlар o‘zlarini o‘rab turgan borliqda bo‘layotgan o‘zgarishlarni his qilishlari va shu o‘zgarishlarga javob bera olishlari zarur demakdir. Bu bilimga egaliklari esa shu sohadagi mutaxassislarining fikrlarini anglashlari va shu fikrlarga mos holatda o‘z fikrlarini bayon qila olishlariga imkon beradi. Hozirgi rivojlangan asrimizdagи muammolarning barchasi chuqur ilmiy tafakkur hamda ilmiy kashfiyotlarga asoslangan yechimlarni talab etadi. Jamiyatimizga esa har tomonlama yetuk, ham iqtisodiy, ham ijtimoiy, ham ekologik muammolarni hal qila oladigan, bartaraf etadigan olim va olimalar zarur.

TADQIQOT MATERIALLARI VA METODOLOGIYASI

Tabiiy-ilmiy savodxonlik deganda o‘quvchining tabiiy fanlarga oid terminlarni bilishi, idrok qila olishi, mustaqil fuqaro sifatida esa sshu fanlarga oid bo‘lgan barcha muammolarga fikr bildira olishi, hamda bu muammolarni bartaraf qila olishlari tushuniladi.

Tabiiy-ilmiy savodxonlikka ega bo‘lgan shaxs esa tabiiy fanga oid ziddiyatli vaziyatlarni, texnologiyaga oid muammolarni o‘zlarida bor bilimlariga asoslangan holatda muhokamalarda qatnasha oladi va bunday vaziyatlarda qanday ish ko‘rish zarurligini biladilar.

Tabiiy ilmiy savodxonlik jamoat miqyosidagi ta’sir doirasiga ega bo‘lgan o‘ziga hos soha hisoblanishi bilan birgalikda, biror kim ishonishi mumkin bo‘lganidanda universal va umumlashgan xodisadir. Ya’ni, keng yoki nisbatan tor ma’noda olib qaralganda, har bir inson tabiiy ilmiy savodxonlik imkoniyatiga egadir. Bundan tashqari psixologlar va o‘qituvchilar orasida keng tarqalgan umumiy tushunchaga ko‘ra, ijodkorlik bilan chambarchas bog‘langan va fikrlash jarayonlarida ishtirok etish deb tushuniladigan fikrlash boshqa alohida bir qator fikrlash qobiliyatlarini takomillashtiradi. Jumladan, metakognitiv qobiliyatlarini o‘zaro va shahsiy muammoni yechish ko‘nikmalarini, tenglik tushunchasini rivojlantirilishini, fanlarning o‘zlashtirilishini, kelajakda kasbiy muvaffaqiyatlarga erishishni va jamiyat bilan uyg‘unlashuvini yaxshilaydi. [2]

Tafovutli fikrlash – bu yangi yondashuvlarni qo‘llash va mavjud ma’lumotlardan kutilmagan kombinatsiyalarni shakllantirish, shuningdek, bog‘lanishlar, fikrlash va o‘zgartirishning ma’no jihatdan o‘zgaruvchanlik va ravonlik kabi layoqatlarini qo‘llash yo‘li bilan orginal g‘oyalarni ishlab chiqish qobiliyatidir (Copley, 2006).

Tafovutli fikrlash, shuningdek, tayyor ko‘rsatmalardan voz kecha bilish, muammoga boshqacha yechimlarni qidirish, qolgan barcha vositalar kop bo‘limganda, kutilmagan choralarga murojaat qilish, muammolarga boshqa nuqtayi nazardan qarash, tayyor uslublardan voz kechib, yangilarini sinab ko‘rish qobiliyati deb tavsiflangan. Umuman olganda, tafovutli fikrlash aksariat hollarda yangicha, noodatiy hamda kutilmagan javoblarni hosil qilishdir.

TADQIQOT NATIJALARI

Masalan, yangicha va qiymatli g‘oyalarni berish qobiliyati avval boshqa, muammoni jo‘yali ta’riflash kabi jarayonlarni amalga oshirishga bog‘liq bo‘lishi mumkin. Darhaqiqat, Getzels va Csikszentmihalyi (1976) aniqlashicha, rassomchilik bo‘yicha talabalarning muammoni ta’riflashdagi muvaffaqiyatlari ular chizgan rasmlarning estetik qiymati hamda o‘ziga xosligining mezonlari bilan chambarchas bog‘liqdir. Bu mezonlar, o‘z navbatida, ushbu talabalarning uzoq

muddatda rassom sifatidagi muvaffaqiyatiga ham bo‘gliq bo‘lgan. [1]

Kimyo darslarini o‘qitishda tabiiy-ilmiy savodxonlikning o‘rni beqiyos hisoblanadi. Uni bir nechta misollar bilan ko‘rib chiqishimiz mumkin.

“Olti shlyapa” usuli. Edvard de Bono taklif etgan “Olti rangli shlyapa usuli”da biror mavzu tanlanadi. Navbatma-navbat shapkalar kiyiladi: oq — diqqat bilan, hech qanday emotsiyasiz barcha faktlar tekshiriladi; qora — kamchiliklar aniqlanadi; sariq — mavjud holat tahlil etiladi; yashil — yana yangi bir necha g‘oyalar qo‘shiladi; qizil — emotsiyal munosabat bildiriladi; ko‘k — ish xotimalanadi. [5]

Masalan, Anorganik kimyo kursida kimyoviy boglanishlar mavzusi ko‘rilayotgan bo‘lsa, avval kimyoviy bog‘lanishlar mavzusi mukammal o‘rganiladi, ya’ni kimyoviy bog‘lanishlar o‘zi nima, kimyoviy bog‘lanishlar deb nimaga aytildi? Kimyoviy bog‘lanishlarning necha turlari bor? Har bir turlariga qanday moddalar misol bo‘la oladi? Kabi savollarga javob beradigan xolatda bilimga ega bo‘lishlari kerak. So‘ngra, barcha fikrlar tekshiriladi. Tekshirilgan vaqtida qanday kamchiliklari borligi aniqlanadi. Mavzu bo‘yicha barcha tushunchalar taxlil qilinadi. Agar o‘quvchilarda qo‘srimcha xolatda fikr va g‘oyalar bo‘lsa ularni ham qo‘srimcha sifatida kiritiladi. O‘quvchilarning fikr va mulohazalari tekshiriladi. Berilgan yangi fikrlarning qanchalik to‘g‘riliği va mavzuga mosligiga qarab mavzuni tez va oson o‘rganishga takliflar kiritiladi. Bu takliflarning qay darajadagi samarasi bir nechta fikrlar bilan izohlanadi. Taklif loyiha shaklida rasmiylashtiriladi.

Ozon

Atmosfera – bu havo okeani va yerda hayotni ta’minlovchi bebafo tabiiy resurs. Afsuski, insonning shaxsiy manfaatiga asoslangan faoliyati umumiy resursga zarar yetkazmoqda, bu yerdagi hayotni himoya qiluvchi ozonning yupqa qobig‘i yemirilishi bilan ifodalanadi.

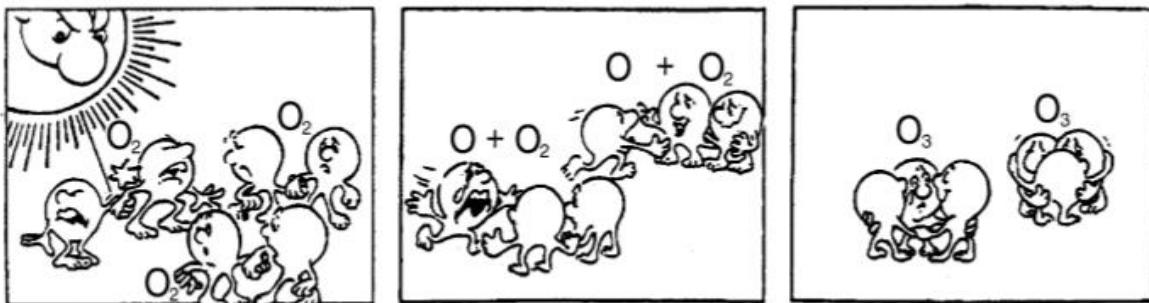
Ozon molekulalari ikki atomli kislород molekulalaridan farq qilib, kislородning uchta atomida tashkil topadi. Ozon molekulalari nihoyatda siyrak: havoning bir million molekulasida o‘ntadan kamroq bo‘ladi. Biroq, qariyb milliard yillar davomida ozonning atmosferada bo‘lishi yerda hayot saqlanishida katta ahamiyatga ega. Ozon qayerda joylashishiga qarab yerdagi hayotni himoya qilishi yoki unga zarar yetkazishi mumkin. Troposferadagi ozon (Yer yuzasidan 10 km gacha bo‘lgan balandlikda) “yomon” ozon bo‘lib, u o‘pka to‘qimalari va o‘simpliklarga zarar yetkazishi mumkin. Ammo stratosferadagi (Yer yuzasidan 10 km dan 40 km gacha bo‘lgan balandlik) 90 % ga yaqin ozon “yaxshi” bo‘lib, quyoshdan kelayotgan zararli ultrabinafsha nurlarni tutib qolishi bilan foydalidir.

Bunday foydali ozon qatlami bo‘lmaganda edi, odamlarda Quyoshdan kelayotgan ultrabinafsha nurlar bilan bog‘liq kasalliklar yanada ko‘proq yuzaga kelardi. Oxirgi o‘n yilliklarda ozon miqdori kamaydi. 1974 yilda bunga Freon (chlorofluorocarbons – CFCs) sabab ekani taxmin qilindi. 1987 yilga qadar ilmiy tadqiqotlarda ozonning yemirilishiga freonning aloqadorligi ishonchli dalillar bilan tasdiqlanmagan. Ammo 1987 yilda jahoning turli mamlakatlarining rasmiy vakillari Montreal (Kanada)da uchrashib, 44oppi (CFCs) dan foydalanishga qat’iy cheklov qo‘yishdi.[7]

Ozonga oid tabiiy ilmiy savodxonlik asosidagi kreativ savollar.

1-savol

Yuqorida keltirilgan matnda atmosferada ozonning paydo bo‘lishi haqida hech qanday ma’lumot berilmagan. Haqiqatda esa har kuni ozonning qanchadir qismi paydo bo‘ladi va qanchadir qismi yo‘qoladi. Ozonning paydo bo‘lishi quyidagi hajviy rasmlarda ko‘rsatilgan:



Aytaylik, sizning amakingiz bor, u rasmlarning ma’nosini tushunishga urinyapti. Ammo u maktabda tabiiy fanlar bo‘yicha hech qanday ta’lim olmagan va rasm muallifi nimani tushuntirayotganini anglay olmayapti. U atmosferada odamchalar bo‘lmasligini biladi, ammo odamchalar hamda O₂ va O₃ kabi g‘alati yozuvlar nimani ifodalashi, rasmlarda qaysi jarayon aks etganiga qiziqyapti. Amakingiz hajviy rasmni tushuntirib berishingizni so‘radi. Faraz qiling, amakingiz quyidagilarni biladi:

O – kislородning belgisi ekanini;
atom va molekulalar nima ekanini.

MUHOKAMA

Tushuntirayotganingizda “atomlar” va “molekulalar” so‘zlarini 5- va 6-qatorlarda ishlatilgani kabi qo‘llang.

TOPSHIRIQ BAJARILISHINI BAHOLASH

Javob to‘liq qabul qilinadi – 2 ball.

Javob uch qismdan iborat:

1-qism: kislород molekulasi yoki kislород molekulalari (har qaysisi ikkitadan kislород atomlaridan tashkil topgan) ikkita kislород atomiga parchalanadi (1-rasm).

Agar O va/yoki O₂ “zarrachalar” yoki “kichik zarrachalar” deb tasvirlansa, javobda to‘g‘ri deb qabul qilinmaydi;

2-qism: (kislород molekulasi) parchalanish Quyosh nurlari ta’sirida amalga oshadi. Agar Quyosh ta’sirida ozon molekulasi kislород atomlari yoki kislород molekulalaridan hosil bo‘lganligi haqida gap ketsa, javob to‘g‘ri deb qabul qilinmaydi (2- va 3-rasmlar). Diqqat qiling: 1-va 2-qismlar bitta jumla bilan ifodalanmoqda.

3-qism: kislород atomlari kislородning boshqa molekulalari bilan birikib, ozon molekulalarini hosil qiladi (2- va 3-rasmlar). Agar ozon O (uchta alohida) atomlarining paydo bo‘lishidan hosil bo‘lganligi aytilgan bo‘lsa, javob to‘g‘ri deb qabul qilinmaydi. Agar O₃ molekula yoki molekulalar emas, balki “atomlar guruhi” deb aytilsa, bu qism uchun javobnni to‘g‘ri deb qabul qilish mumkin.

Javob qisman qabul qilinadi – 1 ball.

1-3-qismlardan ikkitasi yoki bittasi to‘g‘ri bo‘lsa

Javob qabul qilinmaydi.

Birorta qism to‘g‘ri bo‘lmasa.

Javob yo‘q.

2-savol

Ozon momaqaldiroq bo‘lganda ham hosil bo‘ladi. Bunda momaqaldiroqdan so‘ng o‘ziga xos hid hosil bo‘ladi. Muallif yuqorida keltirilgan matnning 9-14-qatorlarida “yomon” va “yaxshi” ozonning o‘rtasidagi farqni tushuntirib bergan.

Maqlolada keltirilgan atamalarni qo‘llagan holda savolga javob yozing. Momaqaldiroq paytida “yaxshi ozon” yoki “yomon ozon” hosil bo‘ladimi?

Yuqorida keltirilgan matnga mos keladigan javob va izohlarni tanlang.

	Yomon ozon yoki yaxshi ozon	Izoh
	Yomon	Yomon ob-havo sharoitida hosil bo‘ladi.
	Yomon	Troposferada hosil bo‘ladi.
	Yaxshi	Stratosferada hosil bo‘ladi.
	Yaxshi	Hidi yoqimli.

TOPSHIRIQ BAJARILISHINI BAHOLASH

Javob qabul qilinadi – 1 ball.

To‘g‘ri javob: B.

Javob qabul qilinmaydi.

Boshqa javoblar.

Javob yo‘q.

Kompetensiya: ma’lumotlar va dalillarni ilmiy talqin qilish

Mazmuni: Yer va fazo sistemalari

Kontekst: glob

3-savol

Yuqorida keltirilgan matnning 15-16-qatorlarida quyidagilar yozilgan: “Bunday foydali ozon qatlami bo‘lmaganda edi, odamlarda Quyoshdan kelayotgan ultrabinafsha nurlar bilan bog‘liq kasalliklar yanada ko‘proq yuzaga kelardi”.

Bunday kasalliklardan birini yozing.

TOPSHIRIQ BAJARILISHINI BAHOLASH

Javob qabul qilinadi – 1 ball.

Teri saratoni yoki Quyosh radiatsiyasi bilan bog‘liq boshqa kasalliklar
teri saratoni

melanoma

katarakta

Javob qabul qilinmaydi.

Saratonning boshqa xillari keltirilgan bo‘lsa o‘pka saratoni
shunchaki saraton deb javob berilgan bo‘lsa saraton

Boshqa javoblar.

Javob yo‘q.

Kompetensiya: hodisalarни илмий жиҳатдан тушунтириш

Mazmuni: Tirik системалар

Kontekst: global, sihat-salomatlik

4-savol: Yuqorida keltirilgan matnning oxirida Monrealdagi xalqaro konferensiya haqida so‘з boradi. Mazkur konferensiyada ozon qavatining yemirilishi bilan bog‘liq ko‘plab savollar muhokama qilingan. Quyidagi jadvalda shunday savollardan ikkitasi keltirilgan.

Quyida keltirilgan savollarga ilmiy tadqiqotlar o‘tkazish yo‘li bilan javob 47oppish mumkinmi?

Savol	Ilmiy tadqiqotlar yordamida javob 47oppish mumkinmi?
Olimlarning ozon qavati yemirilishida freonning ta’siriga oid ikkilanishlari davlat rahbarlarining bu borada faoliyatsizligiga sabab bo‘ladimi?	Ha / Yo‘q
Agar freonlar atmosferaga hozirgidek miqdorda ajralib chiqqanda edi, 2002 yilda ularning atmosferadagi konsentratsiyasi nechaga teng bo‘lardi?	Ha / Yo‘q

TOPSHIRIQ TAVSIFI

Javob qabul qilinadi – 1 ball.

Belgilangan ketma-ketlikda ikkita to‘g‘ri javob: Yo‘q, Ha.

Javob qabul qilinmaydi.

Boshqa javoblar.

Javob yo‘q.

Kompetensiya: ilmiy tadqiqotlarni loyihalash va baholash

Mazmuni: Yer va fazo sistemalari

Kontekst: global

XULOSA

Bugungi rivojlangan davrga yetib kelguncha insoniyat asta-sekin rivojlanib kelgan. Bu rivojlanish jarayonida boshqa sohalar kabi kimyo ham o‘z mavqeiga ega hisoblanadi. Hozirgi kunga kelib esa ko‘plab boshqa sohalar uchun yetakchi fan sifatida o‘z o‘rniga ega hisoblanadi. Bu fanni yanada takomillashtirish va rivojlantirish zarur. Buning uchun esa mакtab ta’limidan boshlab o‘quvchilarni yuqori saviyada o‘qitish zarur bo‘ladi. O‘quvchilarning fikrlash qobiliyatları va fikrlash doirasi maktab darslaridagi interfaol usullar orqali shakllanishi va takomillanishi aniqlandi. Bu usullar kimyo fanlarini o‘rganishda ham o‘quvchilarga katta yordam beradi. Chunki ayni usul va metodlar orqali o‘quvchilarning bilim olish salohiyatlari ortadi va fikrlash qobiliyati rivojlanadi, hamda berilgan yangiliklarni osonlik bilan topadi. Bir-birlari bilan oson almashadi. Bu esa fanni o‘rganish jarayonini yanada mustahkamlaydi. O‘quvchilarning individual, ya’ni alohida ishlashlari esa o‘z ustida ko‘plab mehnat qilishlarini taqozo etadi. Bu esa kimyo fanini tezroq va samarali o‘rganishlari uchun zamin tayyorlaydi.

O‘quvchilarning shaxs sifatida yoki guruh bo‘lib fikrlashini kuzatish va baholash uchun maktablar qulay joydir. Sinfdag‘i ijodiy marralar va ilgarilash deb, ijodiy ifodaning shakllari (ya’ni, ichki dunyosi va kechinmalarini yozish, chizish, musiqa yoki boshqa san’at usullari orqali

ifodalash) bilimni orttirish (ya’ni, guruh uchun yangi bo‘lmish bilimni yaratish) yoki muammoni yechishga ijodiy yondashishga aytildi.

Foydalanilgan adabiyotlar

1. timssandpirls.bc.edu – TIMSS va PIRLS xalqaro baholash dasturlari sayti
2. oecd.org/pisa/ - PISA xalqaro baholash dasturi sayti
3. rtm.uz – Respublika ta’lim markazi rasmiy veb-sayti
4. uzedu.uz - O‘zbekiston Respublikasi Xalq ta’limi vazirligi rasmiy veb-sayti
5. centeroko.ru – Ta’lim sifatini baholash markazi (Центр оценки качества образования, Россия)
6. Г.С. Ковалева, Э.А. Красновский, Л.П. Краснокутская, К.А. Краснянская Результаты международного сравнительного исследования PISA в России
7. Connect, UNESCO International Science, Technology & Environmental Education Newsletter, Section from an article entitled ‘The Chemistry of Atmospheric policy’, Vol. XXII, No.2, 1997 (spelling adapted)