



<https://interscience.uz/>

ISSN 2181-1709 (P)

ISSN 2181-1717 (E)

SJIF: 3,546 (2020)

2022/№5

ТАЪЛИМ ВА ИННОВАЦИОН ТАДҚИҚОТЛАР

ОБРАЗОВАНИЕ И ИННОВАЦИОННЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ

EDUCATION AND INNOVATIVE RESEARCH

ТАЪЛИМ ВА ИННОВАЦИОН ТАД҆ҚИҚОТЛАР
ОБРАЗОВАНИЕ И ИННОВАЦИОННЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ
EDUCATION AND INNOVATIVE RESEARCH



№ 5, 2022
май

07.00.00 – ТАРИХ ФАНЛАРИ		
Бухоро давлат университети Фан ва таълим МЧЖ	Ражабов К. К. Бухорода Чорикулбой ва бошқа мулқорларнинг қатағон этилиши	7
<u>Бош мухаррир:</u> Маъмуроў Баҳодир Бахшуллаевич	Амоқова Ф. С. Пахтачилиқда бозор тамойиллари жорий этилишига оид ислоҳотлар (Бухоро амирилиги мисолида)	13
<u>Жамоатчилик кенгапи раиси:</u> Хамидов Обиджон Хафизович, Бухоро давлат университети ректори	Отаҳӯжаев А. “Бухоро” атамаси хусусида тарихчи сүғдшунос олимнинг янги мұлоҳазаларий	21
<u>Таҳририят кенгапи раиси:</u> Махмудов Мэлс Ҳасанович	Элизимов Л. Ш. Евпорада ренессанснинг пайдо бўлиши ва унга Шарқийнинг таъсири	25
<u>Масъул котиб:</u> Акрамова Гулбахор Ренатовна	Райимов Ф. У. Темурийлар даврига оид меъморий обидаларнинг “Туркистон тўпламида” акс этиши	31
<u>Техник мухаррир:</u> Давронов Исмоил Эргашевич	Пронин Р. О. Представления о зрительных иллюзиях: история и современность	36
<u>Таҳририят манзили:</u> Бухоро шаҳар, Қ.Муртазов кўчаси, 16-ўй	Boltayev B. B. “Jasorat” muzeyi: tarix va talqin	40
Телефон: +998(90)744-00-22	Юлдошева Б. М. Пахта монополиясининг Бухоро шаҳар атроф-муҳитига таъсири (XX аср давомида)	46
E-mail: eirjurnal2020@gmail.com	10.00.00 – ФИЛОЛОГИЯ ФАНЛАРИ	
<u>Журналнинг электрон сайти:</u> www.interscience.uz	Шарипова Л. Боқий мавзуда битилган шеърлар	52
Журнал ОАК Раёсатининг 2021 йил 30 сентябрдаги 306/6-сон Карори билан ПЕДАГОГИКА, ПСИХОЛОГИЯ, ФИЛОЛОГИЯ, ТАРИХ ФАНЛАРИ бўйича фалсафа доктори (PhD) ва фан доктори (DSc) илмий даражасига талабгорларнинг диссертация ишлари юзасидан асосий илмий натижаларини чоп этиши тавсия этилган илмий нашрлар рўйхатига киритилган	Toirova G. I.. So'zlashuv uslubida tejamlilikning pragmatik xususiyatlari	57
Босишига руҳсат этилди: 30.05.2022 й. Қоғоз бичими 60x84 1/8. б/т.12,5. Буюртма рақами 12 «FAN VA TA'LIM» нашриётида чоп этилди. Бухоро шаҳар	Амороў U.. S. Jadidchilik harakati va «Buxoroyi sharif» ro'znomasi	62
Журнал 28.07.2021 йилда 9305 рақами билан Ўзбекистон Оммавий ахборот воситалари давлат рўйхатидан ўтган	Мавлянова Т. Б. Специфика мусульманского и европейского Ренессансов	68
Журнал 2020 йилда ташкил топди ва 2 ойда 1 марта чоп этилди. 2021 йил ноябрь ойидан бошлаб ҳар ойда 1 марта ўзбек, рус ва инглиз тилларида чоп этилади	Темирова Ф. О. Болалар латифалари – таржимашуносликда тадқиқот обьекти сифатида	74
«Таълим ва инновацион тадқиқотлар» халқаро илмий-методик журналидан кўчириб босиши таҳририятнинг розилиги билан амалга оширилади	Тўйлиева Л. А., Хикматова Д. П. Трактовка исторических личностей в произведении Захириддина Мухаммада Бабура «Бабурнаме»	78
Маколада келтирилган фактларнинг тўғрилиги учун муаллиф масъуллар	Nojiyeva Nigina Hayot qizi O'zbek poetik matnlarida meva nomlaridan ramz sifatida foydalanish	86
	13.00.00 – ПЕДАГОГИКА ФАНЛАРИ	
	Jo'rayev H. O., Jamolova Sh. Q., Xudoyberdiyev Sh. B. Fizika darslarida mobil dasturiy vositalardan foydalanish imkoniyatlari	91
	Еримбетов Б. К. Кураш спорт тури оммавийлигини ошириш муаммолари	96
	Ходжаев Б. Қ., Хожиева М. Ш. Фуқаролик маданиятигининг инсон ҳаёти ва жамият тараққиётидаги ўрни	101
	Кинжава Г. С. Талабаларни маънавий-маърифий ишларни ташкил этишга тайёрлашнинг педагогик концептуал моҳияти	109



Сапарниязов С. К. Талаба-ёшларни спорт мусобақаларига тайёрлаш тизимини такомиллаштиришда тадбирлар ташкиллаштиришнинг аҳамияти	115
Pazilova M. E. Ajdodlarimiz merosini o'rganish jarayonida talabalarning o'quv-bilish faoliyatini rivojlantirish	120
Narzullaeva B. Mahallalarda millatlararo do'stlik aloqasini rivojlantirish mexanizmlari takomillashtirish	125
Namazbayeva L. Bolalarni tabiat bilan tanishtirish usullari va texnologiyalar	132
Сайдова Н. М. O'qituvchi-amaliyotchi talabalarning amaliyot jarayonida immanent va kontekst yondashuvlaridan keng foydalaniishi	141
Умаров А. Т. Жисмоний тарбия инсоният маданий тараққиётининг ажралмас қисмиидир	146
Mo'minova D. K. Bo'lajak "texnologiya" fani o'qituvchilarining raqamlashtirish ta'lim muhitida ishlash bo'yicha muhim kasbiy sifatlarini shakllantirishning pedagogik sharoitlari	152
Давронова фотима пирназаровна замонавий методлар асосида хорижий тилларни ўргатишнинг методик хусусиятлари	159
Юлдашев А. А. Халқ ўйинлари орқали ўқувчиларининг жисмоний сифатларини ривожлантириш	164
Гафурова М. Ю. Волейбол ўйинида маҳсус жисмоний сифатларни тарбиялаш усуслари	168
Mansurov Sh. Sh. maktabgacha ta'lim tashkilotlarida jismoniy tarbiya mashg'ulotlarini tashkil etishda qo'llaniladigan ta'lim metodlari	172
Nurullayev A. R. Jismoniy tarbiya dars mashg'ulotlarini tashkil qilishda ta'lim metodlarining ahamiyati	176
Худайберганов О. Э., Якубов А. М Возможности и перспективы применения средств и специфики волейбола для формирования педагогических умений	179
Халилов Ф. Sharq mutafakkirlarining tarbiyaga oid qarashlari o'quvchilar tarbiyasida asosiy manba	185
Alqorov Q.X. Kompetensiyaviy yondoshuv asosida fizikadan sinfdan tashqari ishlarni o'tkazishning o'ziga xos xususiyatlari	190
Зайнитдинова М.А. Математика дарсларида ўқувчиларнинг мантиқий фикрлаш қобилияtlарини ривожлантиришга инновацион ёндашув	195
Чутбаева А. Б. Трансформация русских и узбекских паремий	198
Ибрагимов А. К. Jismoniy tarbiya darslari jarayonida o'quvchilarni harakat faoliyatiga o'rgatish usullari	202
Xudoynazarova G. A., Murodova Sh. I. Umumta'lim o'rta maktablarda kimyo fanidan masalalarni zamonaviy ta'lim texnologiyalar asosida yechish uslubiyoti	208
Bozorova M. Sh. Kompetensiyaviy yondashuvlar asosida metrologiya, standartlashtirish va sertifikatlashtirish fanini o'qitish	212

UMUMTA'LIM O'RTA MAKtablarda KIMYO FANIDAN MASALALARNI ZAMONAVIY TA'LIM TEXNOLOGIYALAR ASOSIDA YECHISH USLUBIYOTI

*Xudoynazarova Gulbahor Akievna,
Buxoro davlat universiteti, Umumiy va noorganik kimyo kafedrasi dotsenti*

*Murodova Shaxnoza Ibod qizi
Buxoro davlat universiteti, Umumiy va noorganik kimyo kafedrasi magistranti*

Annotasiya: Maqolada umumta'lism o'rta maktablarda kimyo fanidan masalalarni zamonaviy ta'limg texnologiyalar, ya'ni "Miqdorni oshir" va "Zinama - zina" asosida yechish uslubiyoti ko'rsatilgan.

Kalit so'zlar: ta'limg texnologiyalar, ta'limg tizimi, "Miqdorni oshir", "Zinama - zina" usullari.

Аннотация: В статье показана методика решения вопросов химии в общеобразовательных средних школах на основе современных образовательных технологий, то есть «Увеличивай размер» и «По ступенькам».

Ключевые слова: Образовательные технологии, система образования, методы «Увеличивай размер», «По ступенькам»

Abstract: The article shows the methodology for solving chemistry issues in secondary schools based on modern educational technologies, that is, «Increase the size» and «By steps»

Keywords: educational technologies, education system, methods «Increase size», «By steps»

Mamlakatimizda kimyo va biologiya fanlarini rivojlantirish, ushbu yo'naliishlarda ta'limg sifati va ilm-fan natijadorligini oshirish maqsadida 2020 yil 12 avgustda Prezident Shavkat Mirziyoev «Kimyo va biologiya yo'naliishlarida uzlusiz ta'limg sifatini va ilm-fan natijadorligini oshirish chora-tadbirlari to'g'risida»gi Qarorini qabul qildi. Qarorda ta'kidlaganidek, «Umumta'lim maktablaridagi kimyo va biologiya fanlarini o'qitish sifati bugungi davr talablariga javob bermasligini, o'qitish metodologiyasi va laboratoriylar ma'nан eskirganligini, o'qituvchilarning mehnatini munosib rag'batlantirish mexanizmlari joriy qilinmaganligini alohida qayd etish zarur» [1-3].

Ta'limg tizimini tubdan isloh etish o'quvchi – yoshlarmizning ongi tafakkur va dunyoqarashini o'zgartirish, kelajagiga bo'lgan ishonchini oshirishning eng muhim omili va mustahkam asosiga aylantirishda o'qituvchilarning ham hissasi katta hisoblanadi.

Umumta'lim o'rta maktablarning 7 sinf kimyo fanidan masalalarini zamonaviy ta'limg texnologiyalar asosida yechish uslubiyotini yaratdik. 7 sinf kimyo fanining 1 bobi «Kimiying asosiy tushuncha va qonunlar»ga bag'ishlangan bo'lib, dastlab o'qituvchi o'quvchilarga shu bob bo'yicha nazariy bilimlarni beradi. So'ngra bobga doir masalalar yechish darsini tashkil etadi. Buning uchun kimyo darsligida berilgan masalalarni o'qituvchining o'zi echib ko'rsatish jarayonida «Miqdorni oshir» va «Zinama - zina» ta'limg texnologiyalardan foydalananadi. Masalan, quyidagi masalani yechishda «Miqdorni oshir» ta'limg texnologiyasini qo'llash mumkin.

1- masala. Quyidagi moddalarning molyar massalari ortib borish tartibida joylashtiring.

Fe₂O₃, Fe₃O₄, CaCO₃, Na₂SO₄

Yechish:

Buning uchun har bir moddaning molekulyar massalari hisoblab topiladi.

$$M_r(Fe_2O_3) = 56 \cdot 2 + 16 \cdot 3 = 112 + 48 = 160$$

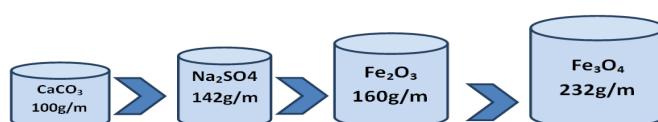
$$M_r(Fe_3O_4) = 56 \cdot 3 + 16 \cdot 4 = 168 + 64 = 232$$

$$M_r(CaCO_3) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 40 + 12 + 48 = 100$$

$$M_r(Na_2SO_4) = 23 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 46 + 32 + 64 = 142$$

Har bir moddaning molekulyar massalari hisoblab topilgach “Miqdorni oshir” ta’lim texnologiyasi asosida moddalarni tartib bilan qo‘yib chiqiladi.

Demak,



Mustaqil yechish uchun masalalar:

1. Al₂O₃, MnO₂, H₂SO₄, Ca(OH)₂
2. Ca₃(PO₄)₂, (NH₄)₂SO₄, P₂O₅, KNO₃
3. Cu₂O, H₂CO₃, KClO₃, SiO₂
4. KMnO₄, NaNO₃, ZnS, CuSO₃

O‘qituvchi guruhamni 4 ta guruhga bo‘lib, mustaqil yechish uchun masalalar guruhlarga tarqatadi.

2 - masala. 19,6 g sulfat kislota, natriy nitrat, kaliy permanganat, alyuminiy oksid va baryi gidroksidlarning modda miqdorlarini oshib borish tartibida joylashtiring.

Yechish:

Dastlab har bir moddaning molekulyar massalari hisoblab topiladi va masala shartiga binoan berilgan massa orqali moddaning miqdori aniqlanadi.

$$M_r(H_2SO_4) = 98 \quad n = \frac{19,6}{98} = 0,2 \text{ мол}$$

$$M_r(NaNO_3) = 85 \quad n = \frac{19,6}{85} = 0,23 \text{ мол}$$

$$M_r(KMnO_4) = 158 \quad n = \frac{19,6}{158} = 0,12 \text{ мол}$$

$$M_r(Al_2O_3) = 102 \quad n = \frac{19,6}{102} = 0,19 \text{ мол}$$

$$M_r(Ba(OH)_2) = 171 \quad n = \frac{19,6}{171} = 0,114 \text{ мол}$$

Demak, miqdorni oshir bo'yicha quyidagi tartibda joylashtiriladi:
 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (0,114mol) → KMnO_4 (0,12 mol) → Al_2O_3 (0,19 mol) → H_2SO_4 (0,2 mol) → NaNO_3 (0,23 mol)

Mustaqil yechish uchun masalalar:

1. 20 g mis (I) – oksid, bertole tuzi, kalsiy gidroksid, kaliy nitrat, alyuminiy gidroksid
2. 15 g kalsiy fosfat, marganets (IV) – oksid, ammoniy xlorid, bariy oksid, rux gidroksid
3. 25 g ammoniy sulfat, mis(II)- xlorid, kremniy (IV)- oksid, temir (II)-fosfat, natriy gidroksid
4. 30 g karbonat kislotasi, kaliy fosfat, bariy nitrat, oltingugurt (VI)- oksid, temir (III)-gidroksid

Murakkab moddalar tarkibidagi elementlarni massa ulushini hisoblashga doir masala

3 - masala. Quyidagi mineral o'g'itlarning qaysi birida azotning foiz ulushi ko'pligini aniqlab, miqdorning ortishi bo'yicha joylashtiring.

NaNO_3 , KNO_3 , NH_4NO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, карбамид ($\text{CO}(\text{NH}_2)_2$)

Yechish:

Dastlab har bir moddaning molekulyar massalari hisoblab topiladi.

$$M_{r(\text{NaNO}_3)} = 85 \quad \omega = \frac{14}{85} \cdot 100 = 16,47\%$$

$$M_{r(\text{KNO}_3)} = 101 \quad \omega = \frac{14}{101} \cdot 100 = 13,86\%$$

$$M_{r(\text{NH}_4\text{NO}_3)} = 80 \quad \omega = \frac{28}{80} \cdot 100 = 35\%$$

$$M_{r((\text{NH}_4)_2\text{SO}_4)} = 132 \quad \omega = \frac{28}{132} \cdot 100 = 21,21\%$$

$$M_{r(\text{CO}(\text{NH}_2)_2)} = 60 \quad \omega = \frac{28}{60} \cdot 100 = 46,46\%$$

Demak,

KNO_3 (13,86%) → NaNO_3 (16,47%) → $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (21,21%) → NH_4NO_3 (35%) →, karbamid ($\text{CO}(\text{NH}_2)_2$) (46,66%)

Mustaqil yechish uchun masalalar:

1. Quyidagi fosforli o'g'itlarning tarkibidagi fosforning foiz miqdorini toping
Fosforit uni ($\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$)
Oddiy superfosfat ($\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaSO}_4$)
Qo'sh superfosfat (CaHPO_4)
Pretsipitat ($\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)
2. Quyidagi kaliyli o'g'itlarning tarkibidagi kaliyning foiz miqdorini toping
Silvinit $\text{KCl} \cdot \text{NaCl}$
Kaliy xlorid KCl
Kaliy sulfat K_2SO_4
3. Quyidagi kompleks o'g'itlarning tarkibidagi kaliy, fosfor va azotning foiz miqdorlar yig'indisini toping
Ammofos – $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$, $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$, $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
Nitrafoska – CaHPO_4 , NH_4NO_3 , KCl

Moddalar tarkibidagi elementlarning miqdoriy nisbatlari aniq bo‘lganda modda formulasini topish bo‘yicha masalalarni “Zinama - zina” usulidan foydalanish mumkin.

4 - masala.Tarkibida 2,4% vodorod, 39,1% oltingugurt va 58,5% kislorod bo‘lgan birikmaning formulasini, tarkibidagi har bir elementning valentligini, modda qaysi sinfiga mansubligini, har bir elementning davriy sistemadagi o‘rnini va shu moddaning grafik formulasini yozib ko‘rsating.

Yechish:

$$1) \quad H - 2,4\% - x \quad x : y : z = \frac{2,4}{1} : \frac{39,1}{32} : \frac{58,5}{16} = \frac{2,4 : 1,22 : 3,65}{1,22} = 2 : 1 : 3$$

S – 39,1% - u Demak, moddaning formulasi H_2SO_3

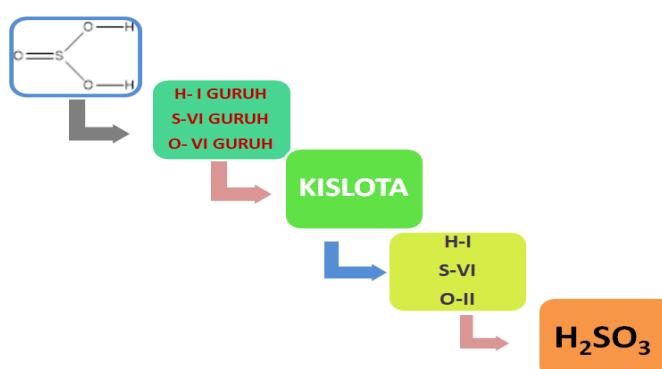
O – 58,5% - z

2) H – I valentli; S - IV valentli; O - II valentli;

3) Topilgan modda kislota sinfiga mansub

4) H – davriy sistemaning I guruh elementi, tartib raqami 1, atom massasi 1ga teng; S - VI guruh elementi, tartib raqami 16, atom massasi 32ga teng; O - VI guruh elementi, tartib raqami 8, atom massasi 16ga teng;

Masala echimlarini quyidagi “Zinama - zina” usuli bo‘yicha joylashtiriladi



Xulosa qilib aytganda, umumta’lim o’rta maktablarning 7 sinf kimyo darslarida kimyoviy masalalarni yyechishda “Miqdorni oshir” va “Zinama - zina” ta’lim texnologiyalaridan foydalanish o’quvchilarning masala yyechish qobiliyatlarni rivojlantirib, kimyo fanidan olgan nazariy bilimlarini mustahkamlashga imkon yaratadi.

Foydalaniman adabiyotlar

1. Sh.Miziyyoyev. Oliy va o’rta maxsus ta’lim tizimiga boshqaruvning tamoyillarini joriy etish chora – tadbirlari to’g’risida. O’zbekiston Respublikasi Prezidentining Qarori. Ma’rifat gazetasi, 2019 yil 13-iyul, №54

2. Kimyo: Umumiy o’rta ta’lim maktablarning 7 – sinfi uchun darslik/I. R.Asqarov, N.X.To’xtaboev., R.G.G’opirov: I. R.Asqarovning umumiy tahririysi ostida. – 2 nashr. – T.: “O’zbekiston milliy ensiklopediyasi” Davlat ilmiy nashriyoti, 2014.- 160b

3. Xudoynazarova G.A. Kimyo fanini o’qitishda qo’llaniladigan innavasion texnologiyalar. Uslubiy qo’llanma. Buxoro. “Durdona” 2020. 160 б

4. Худойназарова Г.А., Бозорова М.А. Худойназарова Ш.А. Кимё дарсларнинг самарадорлигини оширишда дидактик ўйинларнинг аҳамияти. Internatinal scientific conferense “Recent issuesof modern science” Сборный научных трудов. Выпук 10. Часть 2. Переяслав-Хмельницкий 2017. 26-27 феврал. С.107-110