

АКРИЛАМИД ВА КАЛЦИЙ АСОСИДА ОЛИНГАН МОНОМЕРИНИНГ МОЛЕКУЛЯР ТУЗУЛИШИ

Феруза Ҳамдамова¹

(*hamdamova feruza@mail.com*),

97-429-13-63

¹Тошкент кимё-технология
институте, Тошкент, Ўзбекистон

Максумова Ойтура

E-mail: *omaksumovas@mail.ru*

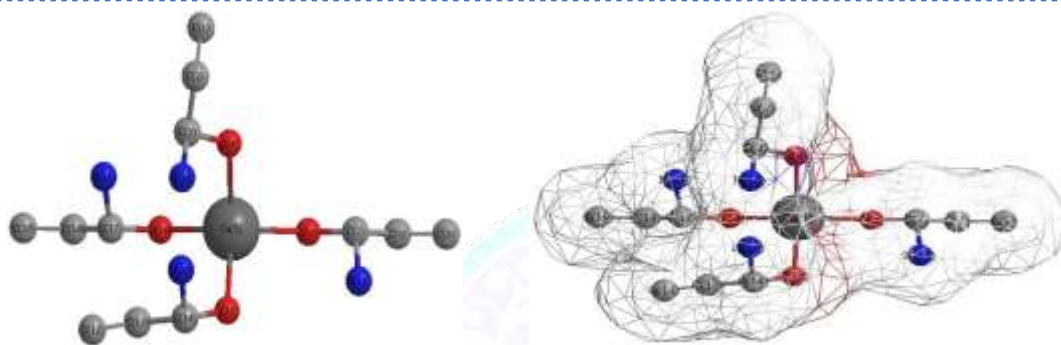
²Тошкент кимё-технология
институте, Тошкент, Ўзбекистон

Калит сўзлар: Акриламид, ГХ

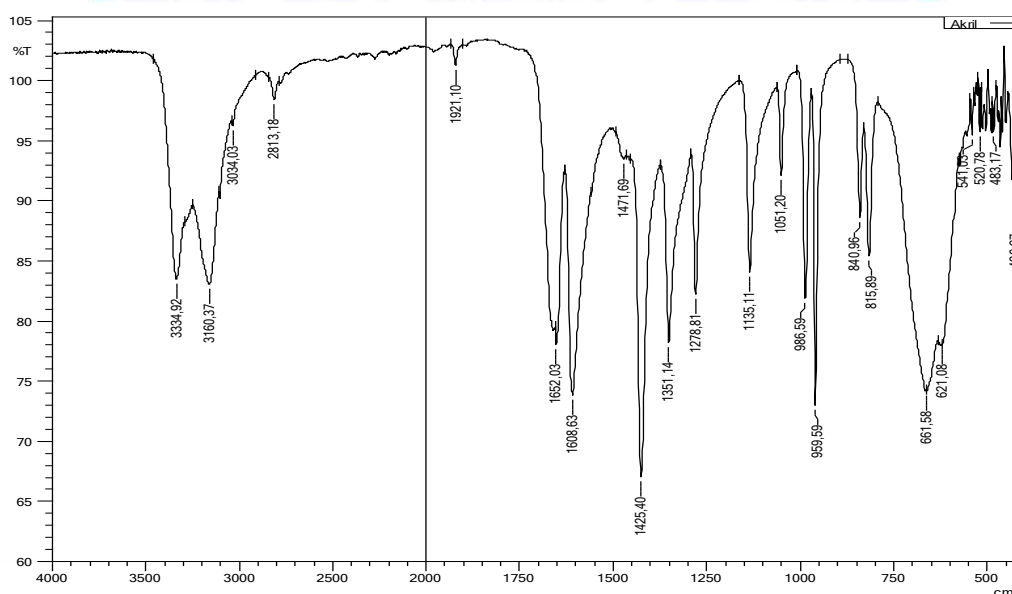
Кириш

Акриламид ва калций хлорид мономерини кристалл ва молекуляр тузулмаларини ўргандик [1,2] ва молекулаларнинг эгзотсиклик фаол жойлари кўрсатилди. Ичида молекулалараро характердаги турли хил водород алоқаларни ҳосил қилишга мойилдирлар. Тадқиқотни давом эттириб Тетраакриламидкалций синтез қилинди олинган комплекс бирикма таркибида хлор аниони кумуш нитрат иштирокида чўктирилди синтез қилиш ишлари олиб борилди ва унинг тузулиши ўрганилди. Акриламид таркибидаги кислород ҳисобига реакция кетади ва рух ички сефирада комплекс ҳосил қилади [3]. Маълумки, акриламид ҳосилаларининг юқори биологик фаоллиги уларга катта қизиқиш қизиқиш уйғотади, жумладан фунгитсидлар, гербитсидлар, ўсиш регуляторлари [4] топилган. Аралаш изоморфнинг кислород кристаллида молекулалароро заиф ўзаро тасирлар сақланиб қолади, чунки кислород ва олтингугурт атомларнинг табиати яқин. Кучсиз ўзаро тасирларнинг табиатини очиб бериш учун тетраакриламиднинг табиати ўрганилди.

Рентген нурлари эксперимент тажрибаси. Кристалларнинг бирлик хужайра параметрлари Cu Ka нурланиши ($T=300$ K, графит монохроматор) ёрдамида CCD Xcalibur Ruby кўп каналли дифрактометрда аниқланди. Ушбу дифрактометрда мос равишда кристаллардан уч ўлчамли кўзгулар тўплами олинган [5].



Расм. Тетраакриламидкалций молекуласидаги зарядларнинг тақсимланиши ва фазода жойлашиши.



2-расм. Тетраакриламидмарганицнинг ИҚ-спектри

ТМ ИҚ-спектрида куйидаги ютилиш чизиқлари намоён бўлди: 1652cm^{-1} соҳада $\text{C}=\text{O}$ гуруҳига тегишли кучли тебраниш частоталари кузатилади, $3334,92\text{cm}^{-1}$ соҳада эса $\text{C}-\text{N}$ гуруҳига тегишли валент тебранишларини жойлашганлигини кузатиш мумкин.

Фойдаланилган адабиётлар

1. Ж. М. Ашуров, Н. С. Мухамедов, Б. Ташходжаев, Б. Т. Ибрагимов. -ЖСХ №6, С.1201-1207.
2. Ж. М. Ашуров, Н. С. Мухамедов, Б. Ташходжаев, Б. Т. Ибрагимов, ЖСХ (2014 в печ.).
3. Душамов Д.А., Якубов У.Х., Афлятунова Р.Г., Жонхожаева Ф.Б., Алиев Н.А. // Узб. хим. журн. -2003. -№6. –С.7.
4. Пат. США 3050526; РЖХ. -1964. -4Н380П.
5. Пат. Англия 1379754. РЖХ. -1975. -23. 0407П
6. Sheldrick G.M. Program for Empirical Absorption Correction of Area Detector Data. –Goettingen: University of Goettingen, 1996