

YUQORI MOLEKULYAR BIRIKMALARNING UMUMIY XOSSALAR

Tursunova Baxora Toxir qizi

Samarqand viloyati, Samarqand shahri 42- maktab kimyo fani o'qituvchisi

ANNOTASIYA Quyidagi ilmiy maqolada kimyo fanidagi muhim tushunchalardan biri yuqori molekulyar birikmalarning fizik va kimyoviy xossalari ilmiy tahlil etilgan.

Kalit so‘zlar: nuklein kislotalar, tabiiy polimerlar, sintetik, modda tuzulishi, tarkib, kauchuk, polimer, chiziqli.

Yuqori molekulali birikmalar (polimerlar) — molekulalari o‘zaro kimyoviy bog‘lar bilan bog‘langan 100 ming va, hatto millionlab atomlardan tashkil topgan moddalar. [[**Polimerlar**] yoki oligomerlar zanjiri tarkibiga kiradigan har qanday atom yoki atomlar guruhi tarkibiy zveno deyiladi. Ko‘pchilik Yuqori molekulali birikmalarb. ning tavslifi xususiyatlari shundaki, ularning molekulalari ko‘p marta qaytariladigan bir xil yoki bir necha xil zvenolardan tashkil topgan bo‘ladi. Tabiiy YMB larga o‘simplik va hayvonot dunyosida keng tarqalgan va ularning hayoti uchun muhim ahamiyatga ega bo‘lgan selluloza, kraxmal, oqsillar, nuklein kislota va tabiiy kauchuklar va boshqalar kiradi. Sun’iy YMB tabiiy yuqori molekular birikmalarni kimyoviy qayta ishlash natijasida hosil qilinadi. Sintetik YMB larga sintetik-plastik massalar, kauchuklar va sintetik tolalar kiradi. Sintetik YMB tabiatda uchramaydigan kichik molekulali birikmalardan, polimerlanish va polikondensatlanish reaksiyalari asosida sintez qilib olinadi. Masalan, quyidagi reaksiyada: $n\text{CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow (\text{CH}_2=\text{CH}_2)_n$ Etilen(monomer) polietilen(polimer) Polimer molekulalani makromolekula ham deyiladi. Makromolekulada ko‘p marta takrorlanadigan atomlar guruhini elementar zveno deyiladi. Polimer molekulasidagi n qiymati monomerning necha molekulasi birikib, makromolekula hosil qilishini ko‘rsatadigan son bo‘lib, polimerlanish darajasi deyiladi. Polimerning molekular massasi (M) uning elementar zvenosining molekular massasi (m) bilan polimerlanish darajasi (n) ning ko‘paytmasiga teng, yani $M = m \cdot n$ YMB

larning fizik va mexanikaviy xossalari ko‘p jihatdan ularning molekular massasiga va tabiatiga bog‘liq. Molekular massaning ortib borishi bilan quyi molekular moddalar uchun xarakterli bo‘lgan diffuziya, uchuvchanlik singari xossalari asta-sekin yo‘qolib, makromolekulalarning o‘ziga xos (bo‘kish, yuqori qovushqoqlik, qizdirilganda haydalmasdan parchalanish kabi) xususiyatlari paydo bo‘ladi. Monomer, polimer, elementar zveno, polimerlanish darajasi. Polietilen, diyen uglevodorodlar haqida tushuncha. Tabiiy kauchuk, uning tuzilishi va xossalari. Sintetik kauchuk. Sun’iy tolalar haqida tushuncha. Yuqori molekulyar birikmalar haqida tushuncha. Yuqori molekulyar birikmalar kimyosi minglab va bir necha yuz minglab atomlardan tuzilgan makromolekulalarni kimyoviy xossalari, tuzilishi sintezi va analizini, ularda kuzatiladigan qonuniyatlarni yuqori molekulalar haqidagi eng muhim tushunchalarni o‘rganadi. Yuqori molekulyar birikmalar molekulyar massasi juda katta bir necha mingdan bir necha milliongacha bo‘ladigan tabiiy va sintetik moddalar. Organik yuqori molekulyar birikmalar jonli tabiatning asosini tashkil qiladi. Tabiiy yuqori molekulyar birikmalar kraxmal va selluloza, lignin, pektin, oqsillar, garmonlar, fermentlar, o’simliklar va hayvon organizmlarining asosiy tarkibiy qismidir. O’simlik va hayvon organizmlarining hayoti yuqori molekulyar birikmalarining hosil bo’lish, bir turdan boshqa turga o’tish va parchalanish jarayonlari bilan uzlusiz bog‘liq. Kimyo fanining nazariy va amaliy yutuqlarini chuqur o‘rganish yuqori molekulyar birikmalarning muhim xususiyatlarini o‘rganishga imkon beradi. Yuqori molekulyar birikmalar kimyosini yanada rivojlantirishda chet el olimlari qatorida o’zbek olimlaridan O. D. Sodiqov, X. U. Usmonov, M. A. Asqarov, A. Yu. Yo’lchiboyev, U. M. Musayev, A. Aloviddinov, I. I. Ismoilov va boshqalarning xizmatlari juda kattadir. Tabiatda polimerlarning hosil bo’lishi hamda parchalanish oddiy sharoitda uzlusiz ravishda maxsus tartib bilan sodir bo’lib turadi. Bunday o’zgarishlar maxsus regulyatorlar, murakkab organik katazilatorlar, fermentlar, vitaminlar ishtirokida amalga oshadi. Ammo ularinng ta’sir etish mexanizmi xozirga qadar yaxshi o‘rganilmagan. Shunga qaramasdan kimyoning bu sohasi jadal rivojlanmoqda. Hozir yangi – yangi yuqori molekulyar materiallar: plastmassalar, sun’iy tolalar va kauchuklar, loklar, bo’yoqlar,

sun’iy charm va plyonkalar ishlab chiqarish yildan – yilga ko’payib bormoqda va ularning ishlatalish sohasi ham ko’payib bormoqda. Sintetik tolalarning ba’zilari juda barqaror, mustahkam, qatiqligi olmosga yaqinlashadi. Ulardan konstruksion materiallar, ion almashtiruvchi sorbentlar, yengil va chiroyli qurilish materiallari, mashinalarning detallari, kimyoviy apparatlar tayyorlashda keng foydalanilmoqda. Tabiatda uchraydigan ko‘plab moddalar orasida boshqalaridan o‘zining fizikaviy xossalari bilan keskin farq qiluvchi, eritmalarining yuqori qovushqoqligi tufayli tolalar, pardalar va h.k. lar hosil qilaoladigan moddalar mavjud. Bu guruhga o‘simlik va hayvonot organizmi hayot faoliyatida hosil bo‘luvchi sellyuloza, lignin, pentozanlar, kraxmal, oqsillar va nuklein kislotalar kiradi. Tabiiy polimerlar deb ataluvchi turli xil tolalar, teri va kauchukdan foydalanib kelingan [1].

Barcha yuqori molerkulyar birikmalar kelb chiqishiga qarab quyidagicha sinflanadi.

1. Sintetik polimerlar – quyi molekulyar birikmalardan sitez yo‘li bilan olinadi;
2. Tabiiy polimerlar –tabiiy materiallardan olinadi ;
3. Sun’iy polimerlar – tabiiy polimerlarni kimyoviy modifikatsiyalash orqali olinadi;
4. Biopolimerlar – biologik faollikka ega tabiiy polimerlar, oqsillar , nuklein kislotalar, ba’zi polisaxaridlar va arlash polimerlar.

Yuqori molekulyar birikmalar uchun polimerlar kimyosini alohida fan sifatida shakllantiradigan ba’zi umumiy xossalari mavjud. Bu xossalari klassik kimyo tasavvurlari yordamida tushuntrilishi mumkin emas. Yuqori malekulyar birikmalarning xossalari tushuntirish uchun barcha sinf moddalarini uchun umimiy bo‘lgan mutlaqo yangi tushunchalar kiritilishi lozim. Bitta polimerning makromolekulalari bir xil kimyoviy tarkib, ya’ni bir xil elementar zvenolarga ega bo‘lib, bir–biridan o‘lchamlari bilan farqlanadi. Makromolekulalar o‘lchami bo‘yicha polimerning nojinsliliqi uning polidispersligi bilan xarekterlanadi [2]. Yuqori molekulyar birikmalar kimyosining eng avvalo, o‘ziga xos xususiyatlari molekulyar massanining butunlay yangi tushuncha ekanligi.

Yuqori molekulyar birikmalar makromolekulalarda monomer zvenolarining bir – biri bilan bog‘langanligiga ko‘ra chiziqli , tarmoqlangan va fazoviy to‘rsimon ko‘rinishda bo‘ladi. Yuqori assimmetrik darajali uzun zanjirsimon makromolekulalardan iborat polimerlar chiziqli polimerlar deyiladi va ulrni quyidagi sxema bilan ifodalash mumkin.



1-rasm. Makromolekulalar tuzilishi

Yon tarmoqlarga ega bo‘lgan va bu tarmoqlar soni hamda uzunligi juda kata oraliqda o‘zgarishi mumkin bo‘lgan zanjirsimon strukturali polimerlar tarmoqlangan polimerlar deyiladi;

Bir – biri bilan fazoda ko‘ndalang kimyoviy bog‘lar bilan bog‘langan uzun zanjirsimon makromolekulalardan iborat polimerlar fazoviy yoki to‘rsimon polimerlar deyiladi. Makromolekula tuzulishiga ko‘ra bunday polimerlar bir xil yoki har xil monomerlardan hosil bo‘lishi mumkin [3, 4].

Qattiq jismlar orqali gazlar o‘tishining ikki asosiy mexanizmi mavjud - fazaviy va diffusion o‘tkazuvchanlik.

Fazaviy o‘tkazuvchanlik – bu gaz yoki bug‘ning qattiq jismdagi doimo ikki yoqlama qandaydir kapillyarlar, masalan ikki yoqla teshik Sistema orqali oqimidir. Bunda o‘tuvchi gaz yoki bug‘ o‘zining fazaviy holatini saqlab qoladi.

Diffuzion o‘tkazuvchanlik – bu polimer namunasi tomonidan gaz yoki bug‘ning sorbilanishi murakkab jarayon bo‘lib, sorbilangan modda atomlari yoki malekularining butunqalinligi orqali o‘tib qarama – qarshi tomonidan chiqib ketishidan iborat.

Tirik organizmlar asosini ham yuqori malekulyar birikmalar tashkil etadi. Bular oqsillar bo‘lib, tirik organizmlarning deyarli barcha qismi – mushaklar, birlashtiruvchi to‘qimalar, miya, qon, teri, soch, jun, tirnoq, shox, tuyaq va boshqalarni tashkil etuvchi

yuqori molekulyar birikmalardan iborat [4, 5]. Xulosa shuki, organik yuqori malekulyuar birikmalar tririk tabiatda qanday muxim axamiyatga ega bo‘lsa onorganik yuqori malekulyar birikmalar ham shunday ro‘l o‘ynaydi va minerallar dunyosida shunday tarqalgan.

FOYDALANILGAN ADABIYOTLAR.

1. Asqarov M.A., Yoriyev O.M., Yodgorov N. Polimer fizikasi va kimyosi. - Т., 1993.
2. Аскаров М.А., Гафуров Б. Л. Радикальная полимераза.- Т., 1992.
3. Тагэр А.А. Физико-химия полимеров. -М.: Научный мир, 2007.-576 с.
4. Babayev T.M.. Yuqori molekulyar birikmalar. –Т.: "Fan va texnologiya", 2015.- 528 bet
5. https://www.rfbr.ru/rffi/ru/books/o_60856