

## FUNKSİONAL ƏVƏZ OLUNMUŞ KRAUN EFİRLƏR ƏSASINDA OLIQOMERLƏRİN SİNTEZİ VƏ TƏTBİQ SAHƏLƏRİNİN ÖYRƏNİLMƏSİ

**F.C. Məmmədyarova, E.Ə. Abdullayeva**

Bakı Dövlət Universiteti

memmedyarovaaf@gmail.com

Məlum olduğu kimi polimer kraun efirlər unikal texnoloji xassələrə malik olan birləşmələrdir. Lakin bu birləşmələr üzvi həlledicilərdə pis olduqları və yüksək ərimə temperaturuna malik olduqları üçün elm, texnika və kimyəvi texnologiya sahələrində lazımi tətbiq sahələri tapa bilməmişlər. Bu çətinlikləri aradan qaldırmaq məqsədilə olikomer kraun birləşmələrin sintezi və onların tətbiq sahələrinin aşasının böyük elmi və praktiki marağa səbəb olmuşdur.

Kraun efirləri yeganə üzvi maddələrdir ki, onlar qəlevi metal ionları ilə komplekslər əmələ gətirir. Ç.Pedersenin, D.Kramin və J.M.Lenin tədqiqatları kraun birləşmələr kimyasının inkişafına böyük təkan vermişdir. Tədqiqatlar nəticəsində müəyyən edilmişdir ki, komplekslərin davamlılığı makrotsiklik halqa boşluğunun ölçülərindən və metalin ion radiusundan asılıdır. İonun radiusu boşluğun ölçülərindən kiçik olarsa, ya əmələ gələn kompleks çox zəif olur, ya da kompleks əmələ gəlməz. İonun radiusu boşluğun ölçülərindən böyük olarsa yenə də kompleks əmələ gəlməz. Aşağıda kraun efirlər boşluğunun diametrləri göstərilmişdir:

Cədvəl 1

Kraun efirlər boşluğunun diametrləri

Poliefirin halqası	Boşluğun diametri, A
14-kraun-4	5.1-2.1
15-kraun-5	2.2-7.1
18-kraun-6	2.3-6.2
21-kraun-7	2.4-4.3
24-kraun-8	>4

Buradan görünür ki, 15-kraun diametri 1.90 Å olan sodium ionları ilə davamlı kompleks əmələ gətirir, cümlədə sodium ionunun diametri 15-kraun-5-in boşluğunun ölçülərinə uyğun gəlir (1.7-2.2 Å).

Bu birləşmələr üzvi həlledicilərdə yaxşı həll olduqları üçün geniş tətbiq sahələrinə malikdirlər. Təqdim olunan işdə halogen-, hidroksi- və epoksi əvəzolunmuş kraun birləşmələr əsasında olikomer kraun birləşmələrin alınma üsulları işlənib hazırlanmışdır. Asan polimerləşən funksional qruplar saxlayan kraun efirlərin alınması immobilizə olunmuş polimerlərin alınması üçün geniş imkan yaradır. Bu cəhətdən tərkibində poliefir həlqəsi ilə əlaqəli olan akril və metakril fragmentləri saxlayan immobilizə olunmuş polimerlərin sintezi daha olverişlidir. Akril və metakril turşularının makrotsiklik həlqəyə daxil edilməsi uyğun hidroksil əvəz olunmuş kraun efirlərin göstərilən doymamış turşuların xloranhidridləri iştirakı ilə asilləşməsi aparılmışdır. Alınmış kraun efirlər 470°C və 590°C ərimə temperaturuna malikdirlər və xloroform, metilen-xlorid və bir çox üzvi həlledicilərdə yaxşı həll olurlar. Alınmış birləşmələrin quruluşu İQ spektroskopiya ilə müəyyən edilmişdir. Bu spektrlərdə 1610-1605  $\text{cm}^{-1}$  oblastında intensiv udulma zolağı akril və metakril fragmentlərinin olduğunu sübut edir.

Bu birləşmələrin  $[\text{BF}_3\text{OC}_2\text{H}_5]$  iştirakılı kation polimerleşməsi nəticəsində alınmış olikomerler identifikasiya olunmuş və tətbiq üsulları araşdırılmışdır.

Sintez olunmuş olikomerlər kraun efirlərin (6-hidroksi-dibenzo-16-kraun-5(I) və diazokraun efirləri (II) əsasında olikomerlər) radionuklidlərin adsorbsiya olunmasında tətbiqi öyrənilmişdir. Müəyyən edilmişdir ki, olikomer kraun efir(I) Cs,Rb metallarına qarşı böyük effektivlik göstərdiyi halda praktiki olaraq Na, Li, Mg və Ca ionlarını adsorbsiya etmir. Bu olikomer kraun efirin xloroform məhlulundan istifadə etməklə su məhlullarından Cs, Rb-un radioaktiv izotoplarnı təmizləmək üçün ion nəql üsulunun texnologiyası işlənib hazırlanmışdır. Bu metodə əsaslanaraq lay sularına Cs və Rb izotoplarnın müvəffəqiyyətlə təmizlənməsinə nail olmuş, optimal texnoloji parametrlər: olikomer kraun efirinin qatılığının, məhlulun pH-nin, temperaturun radionuklidlərinin ayrılmamasına təsiri öyrənilmişdir.