

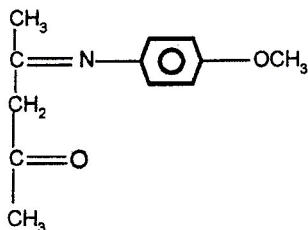
## Fe (III) ƏSASLI YENİ RƏNGLİ KOMPLEKS BİRLƏŞMƏSİNİN SPEKTROFOTOMETRİK TƏDQIQI

A.P. Vəliyeva, F.M. Çıraqov

*Bakı Dövlət Universiteti*

*veliyeva699k@gmail.com*

Yeni üzvi reagentin sintezi, onun analitik imkanının öyrənilməsi aktual məsələlərdən biridir. Ədəbiyyatdan məlumdur ki,  $\beta$ -diketonlar və onların törəmələri bir çox metalların fotometrik təyində geniş istifadə olunur. Ona görə də  $\beta$ -diketonlar əsasında yeni üzvi reagentlərin sintezi və ondan metalların təyində analitik reagent kimi istifadəsi vacib məsələdir. Bu məqsədlə asetilaseton əsasında məlum metodika üzrə tərəfimizdən yeni üzvi reagent sintez edilmişdir. Həmin reagentin quruluşunu İQ və NMR spektroskopik analiz metodları ilə müəyyən etmişik:



Spektrofotometrik metod vasitəsilə bu reagentin Fe(III)-lə əmələ gətirdiyi kompleks tədqiq edilmişdir. Müəyyən edilmişdir ki, kompleks birləşmənin maksimum çıxımı  $pH_{op}=5$ -dir. Kompleks əmələgəlməsinin dalğa uzunluğundan asılılığı öyrənilmiş və müəyyən edilmişdir ki,  $\lambda_{max}=400nm$ -dir. Kompleks əmələgəlməyə reagentin qatılığının təsiri öyrənilmiş və belə nəticə çıxarılmışdır ki, metalın bütövlükdə kompleksin tərkibinə keçməsi üçün  $3ml 10^{-3}M$  reagent tələb olunur. Müxtəlif metallarla kompleksin tərkibində M:L nisbəti tapılmışdır. M:L=1:2. Molyar udma əmsalının qiyməti 3700-dir.

Dərəcəli qrafik qurulmuş və Ber qanununa tabeçilik intervalı təyin olunmuşdur. Kənar ionların və pərdəyicilərin kompleks əmələgəlməyə təsiri öyrənilmişdir.