

## ASETON-FORMALDEGID SMOLALARI (ACF)

**Axmadaliyev Maxamadjon Axmadaliyevich**

FDU kimyo kafedrasi professori, t.f.d.,

E-mail: [axmadaliyev1948@bk.ru](mailto:axmadaliyev1948@bk.ru)

**Davronov Bahodirjon**

FDU kimyo kafedrasi 2-kurs magistranti

**Toshmatov Nodirbek**

FDU kimyo kafedrasi 2-kurs magistranti

**Matmurodov Ubaydullo**

FDU kimyo kafedrasi 1-kurs magistranti

### ANNOTATSIYA

*Ushbu maqolada aseton-formaldegid smolalarining hosil bo'lish reaksiyalari ishlatalishi va ishlab chiqarish bilan bog'liq bo'lgan monoacetoneformaldegid -MAF, diacetoneformaldegid-DAF, monoacetoneformaldegidfurfurol-MAFF monomerlarini hosil bo'lish jarayonlari umumiy ko'rinishda bayon etilgan.*

**Kalit so'zlar:** Aseton, furfurol, formaldegid, reksiya mexanizimi, natriy gidrooksid, monoacetoneformaldegid -MAF, diacetoneformaldegid-DAF, monoacetoneformaldegidfurfurol-MAFF.

## АЦЕТОНО-ФОРМАЛЬДЕГИДНАЯ СМОЛЫ (АЦФ)

### АННОТАЦИЯ

*В данной статье представлен обзор реакции образования ацетоноформальдегидных смолы, а именноmonoacetoneformaldegid-MAF, diacetoneformaldegid-ДАФ, monoacetoneformaldegidfurfurol-MAFF, возможности их применение в качестве связующих.*

**Ключевые слова:** Ацетон, фурфурол, формальдегид, механизм реакции, гидрооксида натрий, monoacetoneformaldegid -MAF, diacetoneformaldegid-DAF, monoacetoneformaldegidfurfurol-MAFF.

## ACETONE FORMALDEHYDE RESINS (ACF)

### ABSTRACT

*This article provides an overview of the formation reaction of acetone-formaldehyde resins, namely monoacetone-formaldehyde-MAF, diacetone-*

*formaldehyde-DAP, monoacetone-formaldehyde-furfural-MAFF, and the possibility of their use as binders.*

**Key words:** Acetone, furfural, formaldehyde, reaction mechanism, sodium hydroxide, monoacetonformaldegid -MAF, diacetonformaldegid-DAF, monoacetonformaldegidfurfurol-MAFF.

## KIRISH

Aseton-formaldegid smolalari (ACF) ishqoriy muhitda 1:2 yoki 1:3 molyar nisbatda aseton va formaldegidning polikondensatsiyasi mahsulotidir. Katalizator sifatida 5% natriy gidroksid eritmasi ishlataladi. Aseton va formaldegid nisbatiga qarab, ACF-2 va ACF-3 navlarining oligomerlari olinadi. Bunda 25% erkin suv o'z ichiga olgan bir oz rangli suyuqlik.

Atseton formaldegid smolalari atseton bilan formaldegidning 1:1 nisbatdan 4:1 nisbatlarda ishqoriy muxitda Ph - 10±0,5 oralig'ida olinadi.

Formaldegid bilan asetonning birikish reaksiyasi ishkoriy katalizatorlar ta'sirida kondensatsiyalanish yo'li bilan borib, murakkab reaksiyalar natijasida xosil bo'ladigan moddalarning yig'indisidan iborat bo'ladi [1-3]. Reaksiyaning borishiga reaksiya vaqt, temperaturasi, katalizator va formaldegidning sifati katta ta'sir ko'rsatishini ko'rib chiqamiz.

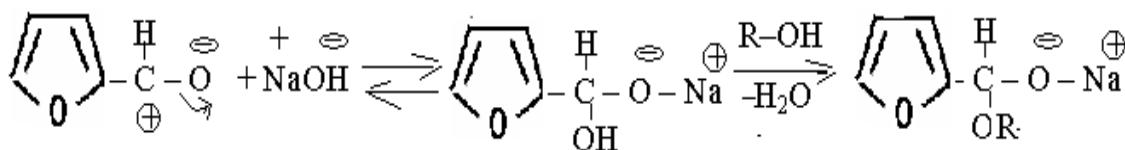
## MUHOKAMA VA NATIJALAR

Ma'lumki [4] aldegidlar bilan ketonlar ishqoriy muhitda quyidagicha reaksiyaga kirishi natijasida →  $\alpha,\beta$  - to'yinmagan keton hosil bo'ladi:

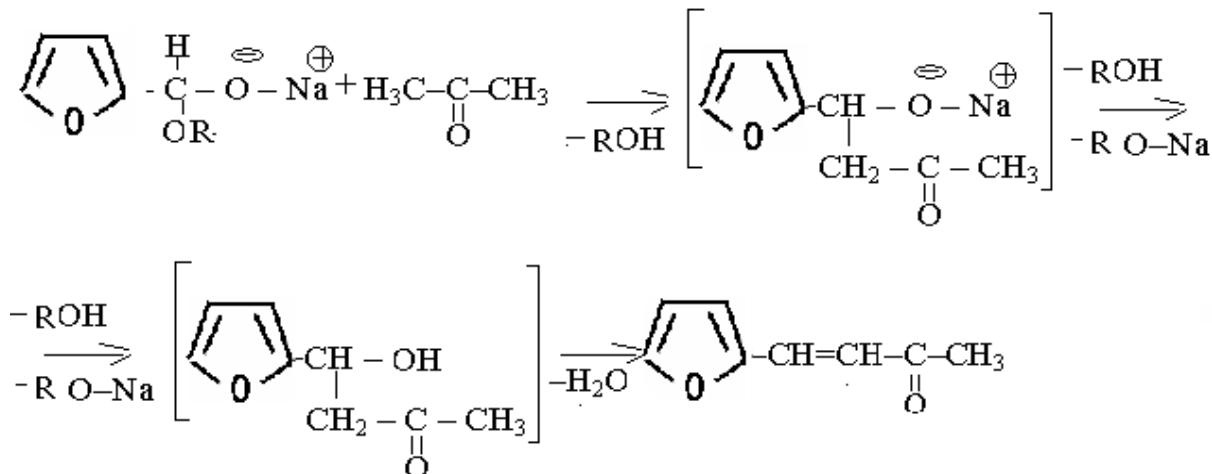


Furfurol bilan atseton gidrooksid natriy ta'sirida bir payitning o'zida kuyidagi reaksiyalar borishi kuzatilgan:

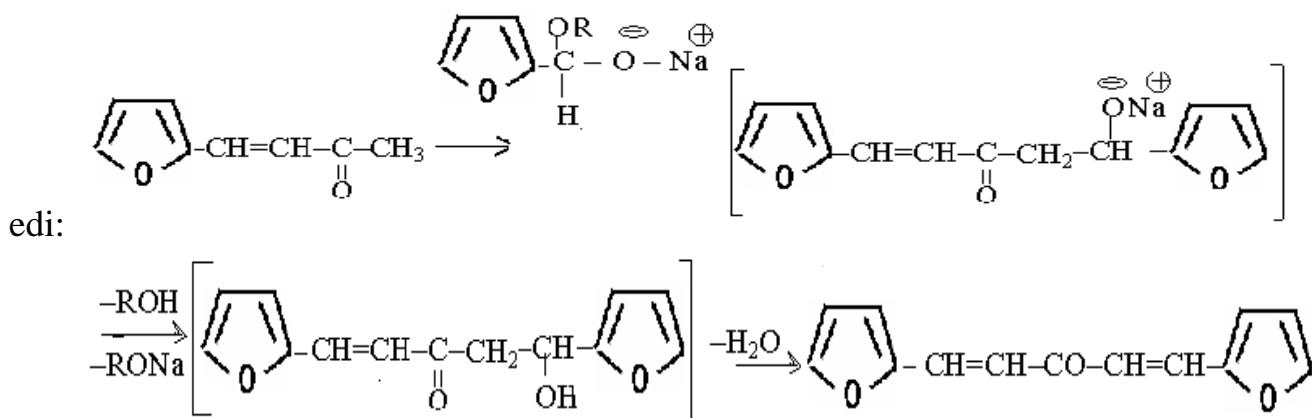
1. Furfurol natriy gidrooksidi bilan birikib natriy gidrooksifurfuraldegidat xosil bo'lishi:



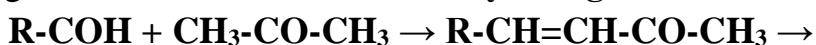
2). So'ngra natriy gidrooksi furfuraldegidat atseton bilan birikib monofurfurilidenatsetonning yenonini xosil bo'lib uning parchalanib suv ajrab chiqishidan - MFA xosil bo'lishi;



3. Monofurfurilidenatsetona, natriy R-oksi furfuraldegidat bilan birikib oraliq maxsulot DIFA-difurfurilidenatsetonning yenoni xosil bo'lishi va DIFAning yenonini parchalanib suv ajralib chiqishidan DIFAning xosil bo'lishi kuzatilgan

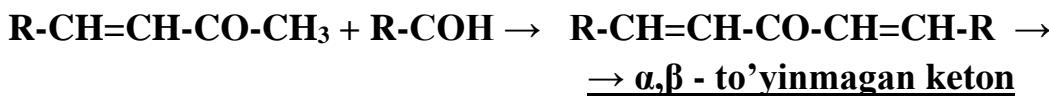


Bizning olib borgan ilmiy tadqiqotlarimiz, difurfurilidenatsetonning hosil bo'lishda furfurol bilan asetonning kondensatsiyasi; monofurfurilidenatseton bilan furfurolning kondensatsiya va furfurolning ishqoriy muhitda reaksiyaning borishiga turli omillarning ta'siri jumladan: katalizator miqdori va turini ta'siri; aldegid bilan ketonning nisbatlarini ta'sir; reaksiya haroratining ta'siri; erituvchilarning ta'siri; reaksiyaning olib borish vaqtining ta'siri va boshqa omillar o'rganilgan. Olingan tajribalar natijalari asosida DIFA hosil bo'lishi mexanizmi isbotlangan [4-8]. Aldegidlar atseton bilan birikib ***α-to'yinmagan keton*** xosil bo'ladi;



**→α-to'yinmagan keton**

***α-to'yinmagan keton*** bilan aldegid brikib ***α,β - to'yinmagan keton*** hosil bo'ladi;



Bu yerda **R**= Furfurol; Benzaldegid; formaldegid; Atsetaldegid va boshqa aldegidlar bo'lishi mumkin;

Yuqoridagi ilmiy tadqiqotlar asosida formaldegidlar bilan atsetonning orasidagi kondensatsiya mahsulotlarining olinganda, birikmalar past molekulyar og'irlikdagi, ammo murakkab keton spirlari ekanligi aniqlandi. Tadqiqotlar shuni ko'rsatdiki, polimer beton uchun bog'lovchi sifatida ACF-2 qatronidan foydalanish eng yaxshisidir. ACF qatronlarining erimaydigan va erimaydigan holatga o'tishi anion qatroniga muz ishqorlari kiritilganda sodir bo'ladi. Shunday qilib, engil rangga ega bo'lgan va ishqorli mahsulotlar bilan mustahkamlangan yangi, nisbatan arzon bog'lovchi olindi, bu yog'lar va boshqa turdag'i neft mahsulotlariga yuqori darajada chidamli bo'lgan keng rangdagi polimer beton ishlab chiqarish imkonini berdi. Tuz va ishqor eritmalari. Bundan tashqari, ACF qatronlari asosidagi polimer betonlar, gidroksidi mavjudligi sababli, tsement betonlari bilan yaxshi kombinatsiyalangan. Aseton-formaldegid bog'lovchini furfurol yoki furfuri spirti bilan o'zgartirganda, fizik va mexanik xususiyatlar yaxshilanadi va kislota qarshiligi sezilarli darajada oshadi. Foydalanish sohasi betonga modifikator sifatida qo'shiladi, er osti inshoatlari; shaxtalar, nasos stansiyalari, metropoliten yoriqlarini, tunellarning yoriqlarini yamashda, beton mahsuldor qatlamlarning suv bosgan oraliqlarini ta'mirlash va izolyatsiyalash ishlarini bajarish, ishlab chiqarish korpusini muhrlash va qo'shimcha ravishda muhrlash, chuqurlik hosil bo'lish zonasining zaif sementlangan jinslarini mahkamlash va toshqinlarni bartaraf etishga muvaffaqiyatli ta'sir etadi 1-jadvalda atseton formaldegid smolasining xossalari keltirilgan.

1-жадвал

#### Atseton formaldegid smolasining xossalari.

| Nº. | Ko'rsatgichlar nomi                        | Texnik shart<br>ko'rsatgichlari   | bo'yicha  |
|-----|--|-----------------------------------|-----------|
| 1.  | Tashqi ko'rinishi                          | Rangsizdan jigar bo'lgan suyuqlik | ranggacha |
| 2.  | Quriq modda % xisobidan, kam emas          | 75                                |           |
| 3.  | Erkin formaldegid miqdori %, dan lo'p emas | 1,5                               |           |

|    |   |        |
|----|---|--------|
| 4. | Qovushqoqligi V3-4 da ( $20\pm0,5^{\circ}\text{C}$ ), kam emas                | 65     |
| 5. | pH - vodorod ko'rsatgichi, kam emas   | 6,5    |
| 6. | Suvda eruvchanligi $20^{\circ}\text{C}$ da, kam emas                          | To'liq |
| 7. | Solishtirma og'irligi $20\pm1^{\circ}\text{C}$ , $\text{g/sm}^3$ dan kam emas | 1,200  |

## REFERENCES

1. Doronin Yu.G., Miroshnichenko S.N. Svitkina M.M. Yog'ochga ishlov berishda sintetik qatronlar. M.: Dars. prom-st, 1987. 224 b.
2. Berge A., Kvaeven B., Ugelstad J. European Polymer Journal, 1970, № 6, 981-bet.
3. Jons F.N., Ramachandran P.S. Polimerik materiallarshunoslik va muhandislik, 1997. No 77. P. 389.
4. Рeутов O. A. и др. Органическая химия. В 4 частях. — М.: Бином. Лаборатория знаний, 2010. — Т. 3. — С. 124—134.
5. Ахмадалиев М.А. ФарДУ илмий хабарномаси. 2015, № 4, 20-27 б.
6. Ахмадалиев М.А., Якубова Н.М., “Кимё технология фанларининг долзарб муаммолари” анжуман материаллари. Тошкент, 10-11.03.2021й
7. Ахмадалиев М.А. Universum: технические науки: научный журнал.- 7(88) 25 июля 2021 г.с.45-47., <https://7universum.com/tech>.
8. Ахмадалиев М.А., “Исследование процесса образования дифурфурилиденакетона-ДИФА и продуктов его олигомеризация” (Монография), Из-во “Poligraf Super Serviz”, г.Фергана 2022.
9. Ахмадалиев М.А., Якубова Н.М., Научная вестник ФерГУ, 2022, № 3, с.97-101.