5-ԷԹԻԼ-4,5-ԴԻՄԵԹԻԼ-2-ԻՄԻՆՈ-2,5-ԴԻՀԻԴՐՈՖՈՒՐԱՆ-3-ԿԱՐԲՈՆԻՏՐԻԼԻ ԱՐԴՅՈՒՆԱՎԵՏ ՍԻՆԹԵՉԻ ԵՂԱՆԱԿԻ ՄՇԱԿՈՒՄ

ԱՎԵՏԻՍՅԱՆ ԿԱՐԻՆԵ

Քիմիական գիտությունների թեկնածու, դոցենտ, ԳՊ< դասախոս e-mail: avetisyan_ks@yahoo.com

Ուսումնասիրվել է 3-հիդրօքսի-3-մեթիլպենտան-2-ոնի փոխազդեցությունը մալոնոնիտրիլի հետ, և պարզվել է, որ ռեակցիայի արդյունքում առաջանում են միաժամանակ երկու վերջանյութեր՝ 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը և վերջինիս ու մալոնոնիտրիլի հետագա փոխազդեցության արդյունք հանդիսացող 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիցիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը։

Ուսումնասիրվել և մշակվել են ռեակցիայի իրականացման օպտիմալ պայմանները։ Պարզվել է, որ լավագույն ելքերը ստացվում են ռեակցիան ռեագենտների (1:1) հարաբերությամբ, սենյակային ջերմաստիճանում, բենզոլի միջավայրում առանց կատալիզատորի իրականացնելու պայմաններում։

Բանալի բառեր՝ ₇-լակտոններ, 2,5-դիհիդրոֆուրանոններ, մալոնոնիտրիլ, կարբինոլ, 2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլ, 2-դիցիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլ, 2-օքսո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլ։

 Հայտնի է, որ բժշկության մեջ օգտագործվող դեղերի մեծ մասի կառուցվածքում առկա են հետերոցիկլիկ համակարգեր։ <ետերոցիկլիկ միացությունների շարքում կարևոր տեղ են գրավում թթվածին պարունակող հինգանդամանի հետերոցիկլերը, մասնավորապես չհագեցած γ-լակտոնային օղակ պարունակող միացությունները և դրանց ածանցյալները։ Գրականությունից հայտնի է, որ վերջիններս օժտված են կենսաբանական և դեղաբանական ակտիվության լայն սպեկտրով՝ հակաբակտերիալ, հակասնկային, հակաբորբոքային, հակախոցային, հանգստացնող, ցավազրկող և այլն [1-8]։

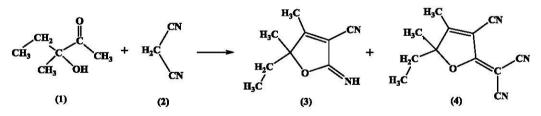
Հայտնի է նաև, որ չհագեցած γ-լակտոնները՝ 2,5-դիհիդրոֆուրանոնները և դրանց ածանցյալները, դեղագործության մեջ լայնորեն կիրառվում են բազմաթիվ դեղանյութերի՝ ատրոպինի շարքի սպազմոլիտիկների, մի շարք հակաբիոտիկների, պիլոկարպինի, պերիստոնի և ացետոմիցինի արտադրության համար, սննդարտադրության մեջ՝ որպես սննդային հավելումներ, կայունացուցիչներ և էմուլգատորներ, գյուղատնտեսության մեջ՝ հերբիցիդներ, ինսեկտիցիդներ, բույսի աճի խթանիչներ և այլն [1-4]:

Բազմաթիվ գրական տվյալների ուսումնասիրությունից պարզ է դառնում, որ γլակտոնների կենսաբանական ակտիվությունը կախված է նաև լակտոնային օղակի տեղակալիչների բնույթից և դիրքից։

Մյուս կողմից, 2,5-դիհիդրոֆուրանոններն ունեն սինթետիկ լայն հնարավորություններ՝ պայմանավորված դրանց կառուցվածքում պարունակվող լակտոնային օղակով, դրանում առկա չհագեցած կապով, տեղակալիչների բնույթով ու դիրքով։

Ամփոփելով ասվածը՝ պարզ է դառնում, որ 2,5-դիհիդրոֆուրանոնների և նրանց ածանցյալների քիմիայի ուսումնասիրությունն ունի տեսական ու գործնական մեծ նշանակություն, և դրանց նոր, պոտենցիալ, կենսաբանորեն ակտիվ ածանցյալների սինթեզը շատ կարևոր և արդիական խնդիր է։

Ներկայացվող հոդվածում նկարագրված են 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլի արդյունավետ սինթեզի եղանակի վերաբերյալ ուսումնասիրությունները և մշակված օպտիմալ պայմանները։ 2-Իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլ ստանալու նպատակով իրականացվել է 3-հիդրօքսի-3մեթիլպենտան-2-ոնի փոխազդեցության ռեակցիան մալոնոնիտրիլի հետ տարբեր պայմաններում։ Սակայն պարզվեց, որ բոլոր դեպքերում էլ ռեակցիայի արդյունքում առաջանում են միաժամանակ երկու վերջանյութեր՝ 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը (4) և վերջինիս ու մալոնոնիտրիլի հետագա փոխազդեցության արդյունք հանդիսացող 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիցիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը (5)։



Ուսումնասիրել ենք ռեակցիայի ընթացքը տարբեր պայմաններում և ռեագենտների տարբեր հարաբերությունների դեպքում՝ ռեակցիայի օպտիմալ պայմաններ մշակելու նպատակով։ Ռեակցիան իրականացրել ենք ռեագենտների՝ 3-հիդրօքսի-3մեթիլպենտան-2-ոնի (1) և մալոնոնիտրիլի (2) (1:1) և (2:1) հարաբերությամբ, առանց կատալիզատորի և նատրիումի էթիլատի կատալիզատորի առկայությամբ, տարբեր լուծիչների (էթանոլ, բենզոլ և հեպտան) միջավայրում, ինչպես սենյակային ջերմաստիճանում, այնպես էլ տաքացման պայմաններում։

Ուսումնասիրությունները զույզ տվեզին, որ բոլոր դեպքերում էլ ստազվում են երկու վերջանյութեր։ Սակայն տարբեր պայմաններում տարբեր են դրանց ելբերը (աղյուսակ 1)։ Ռեակցիան ռեագենտների էկվիմոլյար քանակությամբ սենյակային ջերմաստիճանում էթանոլի, հեպտանի և բենցոլի միջավայրում իրականացնելիս պարզվել է, որ ամենացածը ելքերը ստացվում են ապոլլար լուծիչի՝ հեպտանի դեպքում (գումարային ելքը՝ 67.1%)։ Էթանոլի դեպքում վերջանյութերի գումարային ելքը կազմում է 77.4%։ Նպատակ ունենալով մեծազնել էթանոլի միջավալրում իրականագվող ռեակցիայի վերջանյութերի ելքերը՝ ռեակցիան իրականացրել ենք նաև կատալիզատորի՝ նատրիումի էթիլատի ներկալությամբ, ինչպես 40 ժամ սենյակային ջերմաստիճանում, այնպես էլ 1 ժամ 70°C տաքազման պայմաններում։ Պարզվել է, որ այս դեպքում տեղի է ունենում և' գումարային ելքի, և' նրանում (3) միազության ելքի նվացում։ Հետաքրքիր է, որ վերջնանյութերի ինչպես գումարային, այնպես էլ միազության (3)-ի ամենաբարձր ելքերը ստազվում են բենզոլի դեպքում (գում. ելք 82.9%)։ Ինչպես երևում է աղյուսակ 1-իզ, բոլոր դեպքերում էլ միազություն (4)-ը միազություն (3)-ի համեմատ ստազվում է մեծ գերակշռությամբ։ Հաշվի առնելով այն փաստը, որ ամենամեծ ելքերը ստացվում են ռեակցիան ռեագենտների 1:1 հարաբերությամբ. առանց կատալիզատորի, բենցոլի միջավալրում սենլակալին ջերմաստիճանում անգկազնելիս և նպատակ ունենալով մեծացնել միացություն (3)-ի ելքը՝ ռեակցիան իրականացվեց նաև նույն պայմաններում, բայց ռեագենտների՝ 3-հիդրօքսի-3-մեթիյպենտան-2-ոնի (1) և մայոնոնիտրիլի (2) (2:1) հարաբերությամբ։ Սակայն, պարզվեց, որ այս դեպքում վերջանյութերի գումարային ելքը գրեթե մնում է անփոփոխ, իսկ միացություն (3)-ի ելքը ոչ թե աճում, այլ նվազում է 36.1%-ից 31.7%։ Այսպիսով՝ ուսումնասիրվել և մշակվել են ռեակզիայի իրականազման օպտիմալ պայմանները։ Ռեակզիան լավագույն ձևով է ընթանում ռեագենտների՝ 3-հիդրօքսի-3-մեթիլպենտան-2-ոնի և մայոնոնիտրիլի (1:1) հարաբերությամբ, առանգ կատայիզատորի, բենցոլի միջավալրում, 48 ժամ սենյակային ջերմաստիճանում իրականացնելիս, և արդյունքում 36,1% ելքով առաջանում են 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը (3) և 46,8% ելքով 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիգիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլ (4) (գումարային ելքը՝ 82,9%)։

Սինթեզված միացությունների կառուցվածքը հաստատվել է ԻԿ և ՄՄՌ ¹Н և ¹³С սպեկտրալ տվյալներով, մաքրությունը նրբաշերտ քրոմատոգրաֆիայով, բաղադրությունը՝ էլեմենտային անալիզի մեթոդով։

Nº	1	2	3	4	5	6
Ռեագենտներ՝ (1)-ի և (2)-ի հարաբերությո ւն	1:1	1:1	1:1	1:1	1:1	2:1
Լուծիչ	հեպտա ն	էթանոլ	էթանոլ	էթանոլ	բենզոլ	բենզոլ
Կատալիզա- տոր	_	-)	C₂H₅ONa	C ₂ H ₅ ONa	-	-)
Ջերմաստի- ճան	սենյա– կային	սենյա- կային	սենյա- կային	70ºC	սենյա- կային	սենյա- կային
Վերջանյութ (3)-ի ել <u>բ</u> , %	18.3	30.4	24.5	10.0	36.1	31.7
Վերջանյութ (4)-ի ելք, %	48.8	47	51	63.8	46.8	51
Գումարային ելք, %	67.1	77.4	75.5	73.8	82.9	82.7

5-Էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլի (4) և 5-Էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիցիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլի (5) ելքերը ռեակցիայի տարբեր պայմաններում

ՓՈՐՁԱՐԱՐԱԿԱՆ ՄԱՍ

ԻԿ սպեկտրները հանված են UR-20 սպեկտրոֆոտոմետրի վրա վազելինային յուղում։ ՄՄՌ ¹H և ¹³C սպեկտրները հանված են Varian Mercury-300 սպեկտրոմետրով, 300 Մ<ց աշխատանքային հաճախականությամբ CCl₄ -ի մեջ, ներքին ստանդարտ՝ <ՄԴՍ։ Նրբաշերտ քրոմատոգրաֆիան իրականացված է Silufol-UV-254 մակնիշի թիթեղների վրա, շարժուն ֆազ՝ էթանոլ։ հեքսան (2։1) և ացետոն ։ բենզոլ (1։4), հայտածումը՝ յոդի գոլորշիներով։

5-Էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլի (3) և

5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիցիանոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլի (4) ստացման եղանակները.

1) 0,05 Մոլ (5,8 գ) 3-իիդրօքսի–3-մեթիլ–2-պենտանոնի և 0,05մոլ (3,3 գ) մալոնոնիտրիլի խառնուրդը 25 մլ հեպտանում թողնում են սենյակային ջերմաստիճանում մոտ 45-50 ժ (ՆՇՔ վերահսկում)։ Լուծիչի հեռացումից հետո առաջացած յուղանման նյութը լուծում են բենզոլում, ֆիլտրում և վերաբյուրեղացնում են բենզոլ-ջուր=(1:2) խառնուրդից ու ստանում 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-դիցինոմեթիլեն-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը (4)։

Ելքը՝ 48,8%, Тոսյման = 152-153°С:

Գտնված է, %. C - 67,92; H - 5,53; N - 19,35: C₁₂H₁₁N₃O: Հաշված է, %. C - 67,59; H - 5,20; N - 19,71:

ԻԿ սպեկտր, սմ⁻¹: 2250 (CN), 2220 (CN), 2210 (CN), 1620 (C=C), 1593 (C=C), 1085 (C-O-C):

Սպեկտր ՄՄԴ¹H (DMSO), ծ, մ. մ.: 0.83 u (3H, CH₂CH₃), 1.63 u (3H, CH₃), 1.95 u (2H, <u>CH₂CH₃)</u>, 2.38 u (3H, CH₃):

Սպեկտր ՄՄՌ¹³C (DMSO-d₆-CCl₄), ծ, մ. մ.: 6.8, 13.8, 21.9, 26.5, 29.6, 55.9, 102.6, 104.5, 108.7, 110.2, 110.6, 175.9, 183.1:

Բենզոլային լուծույթին ավելացնում են 4 մաս հեքսան, ստացված նստվածքը ֆիլտրում են, վերաբյուրեղացնում հեպտանից և ստանում 5-էթիլ-4,5-դիմեթիլ-2-իմինո-2,5-դիհիդրոֆուրան-3-կարբոնիտրիլը (3)։ Ելքը՝ 18,3%, Т_{հայման} = 82-83 ^oC։

Գտնված է, %. С - 66,09; H-7,87; N-16,96: С
ցHı2N2O: Հաշված է, %. С - 65,83; H - 7,37; N - 17,06:

ԻԿ սպեկտր, սմ⁻¹: 3270 (NH), 2230 (CN), 1660 (C=N), 1610 (C=C), 1140 (C-O-C):

Uպեկտր ՄՄՌ¹H (DMSO), δ, մ. մ.: 0.85 u (3H, CH₂CH₃), 1.62 u (3H, CH₃), 1.90 u (2H, <u>CH₂CH₃)</u>, 2.38 u (3H, CH₃), 7.38 u (1H, NH):

2) 0,05 Մոլ (5,8 գ) 3-իիդրօքսի–3-մեթիլ–2-պենտանոնի և 0,05մոլ (3,3 գ) մալոնոնիտրիլի խառնուրդը 25 մլ բացարձակ էթանոլում թողնում են սենյակային ջերմաստիճանում մոտ 45-50 ժ (ՆՇՔ վերահսկում)։ Լուծիչի հեռացումից հետո մշակում են առաջին մեթոդում նկարագրված եղանակով։ Ստանում են միացություն (4)-ը՝ 47,0% ելքով և միացություն (3)-ը՝ 30,43% ելքով։

3) 0,005 Մոլ (0,115 գ) նատրիումին լուծված 25 մլ բացարձակ էթանոլում ավելացնում են 5,8 գ (0.05 մոլ) 3-իիդրօքսի-3-մէթիլ-2-պենտանոն և 0,05մոլ (3,3 գ) մալոնոնիտրիլ։ Խառնուրդը թողնում են սենյակային ջերմաստիճանում 30 ժամ (ՆՇՔ վերահսկում)։ Լուծիչի հեռացումից հետո մշակում են առաջին մեթոդում նկարագրված եղանակով։ Ստանում են միացություն (4)-ը՝ 51.5% ելքով, և միացություն (3)-ը՝ 24.5% ելքով։

4) 0,005 Մոլ (0,115 գ) նատրիումին լուծված 25 մլ բացարձակ էթանոլում ավելացնում են 5,8 գ (0.05 մոլ) 3-իիդրօքսի-3-մէթիլ-2-պենտանոն և 0,05 մոլ (3,3 գ) մալոնոնիտրիլ։ Խառնուրդը 1 ժամ տաքացնում են 70°C (ՆՇՔ վերահսկում)։ Լուծիչի հեռացումից հետո մշակում են առաջին մեթոդում նկարագրված եղանակով։ Ստանում են միացություն (4)-ը՝ 63.85% ելքով, և միացություն (5)-ը՝ 10.0% ելքով։

5) 0,05 Մոլ (5,8 գ) 3-հիդրօքսի–3-մեթիլ–2-պենտանոնի և 0,05 մոլ (3,3 գ) մալոնոնիտրիլի խառնուրդը 25 մլ բացարձակ բենզոլում թողնում են սենյակային ջերմաստիճանում մոտ 48 ժ (ՆՇՔ վերահսկում)։ Այնուհետև լուծիչի՝ բենզոլի մասնակի (2/3 մասը) հետ թորելուց հետո մշակում են առաջին մեթոդում նկարագրված եղանակով։ Ստանում են միացություն (4)-ը՝ 46,8% ելքով, և միացություն (3)-ը՝ 36,1% ելքով։

6) 0,05 Մոլ (5,8 գ) 3-հիդրօքսի–3-մեթիլ–2-պենտանոնի և 0,025մոլ (1,65 գ) մալոնոնիտրիլի խառնուրդը 25 մլ բացարձակ բենզոլում թողնում են սենյակային ջերմաստիճանում 48 ժ (ՆՇՔ վերահսկում)։ Այնուհետև լուծիչի՝ բենզոլի մասնակի (2/3 մասը) հետթորումից հետո մշակում են առաջին մեթոդում նկարագրված եղանակով։ Ստանում են միացություն (4)-ը՝ 51,0% ելքով, և միացություն (3)-ը՝ 31,7% ելքով։

Օգտագործված գրականություն

1. Машковский М. Д., Лекарственные средства, М., Новая волна, 2014, 1216 с.

2. Березовский Б. М., Химия витаминов, Изд 2-е, М., Пищевая промышленность, 1973, 632с.

3. Аветисян А. А., Токмаджян Г. Г., Биологически активные производные 2-бутен- и 3бутен-4-олидов // Армянский химический журнал, 1993, т. 46, 3-4, с. 219-236.

4. Adibatti N.A., Thirugnanasambantham P., Kulothundan C., Viswanathan S., Kameswaran L., Balakrishna K., Sukumar E. A pyridine alkaloid from *Ceropegia juncea* // *Photochemistry*, 1991, 30, p.2449-2450.

5. Sivakumar K., Eswaramurthy S., Sabramanian K., Natarajan S. Structure of cerpegin, a new alkaloid // Acta Crystallogr. 1990,C46, pp. 839-841.

6. Tsuchida T., linuma H., Nishida G., Kinoshita N., Sawa t., Hamada M., Takeuchi T. Tetrodecamycim and dihydrotetrodecameycin, new antimicrobial antibiotics against *Pasteurella piscicida* produced by *Streptomyces nashvillensis* MJ885-mF8 // *J. Antibiotics*, 1995, v.48, 1104-1114.

7. Zhang R., Chan D., Jessica Sh., Iskander G., StC Black D., Kumar N. Synthesis of new aryl substituted 5-alkylidenefuran-2(5H)ones. // ARKIVOC, 2009, pp.102-115.

8. Karak M., Barbosa L., Acosta J., Boukouvalas J. Total synthesis of rubrolides B, I and K // 16th Brazilian Meetings on Organic Synthesis, November 15-18, 2015, Brazil.

DEVELOPMENT OF AN EFFECTIVE SYNTHESIS METHOD'S 5-ETHYL-4,5-DIMETHYL-2-IMINO-2,5-DIHYDROFURAN-3-CARBONITRILE

AVETISYAN KARINE

Doctor of Chemistry, Associate Professor GSU Lecturer

The interaction of 3-hydroxy-3-methylpentane-2-one with malononitrile was studied. It was found that in the result of reactions, two final products were formed simultaneously: 5-ethyl-4,5-dimethyl-2-imino-2,5-dihydrofuran-3-carbonitrile and its further resulting from interaction with malononitrile – 5-ethyl-4,5-dimethyl-2-dicyanomethylene-2,5-dihydrofuran-3-carbonitrile. The optimal conditions for the reaction was been developed. It was been established that the best results are obtained when the reaction was carried out at reactant ratio of (1:1) at room temperature without a catalyst in the benzene.

Keywords: γ-lactones, 2,5-dihydrofuranones, malononitrile, carbinol, 2-imino-2,5dihydrofuran-3-carbonitrile, 2-dicyanomethylene-2,5-dihydrofuran-3-carbonitrile, 2-oxo-2,5dihydrofuran-3-carbonitrile.

РАЗРАБОТКА ЭФФЕКТИВНОГО МЕТОДА СИНТЕЗА 5-ЭТИЛ-4,5-ДИМЕТИЛ-2-ИМИНО-2,5-ДИГИДРОФУРАН-3-КАРБОНИТРИЛА

АВЕТИСЯН КАРИНЕ

Кандидат химических наук, доцент, Преподаватель ГГУ

взаимодействие 3-гидрокси-3-метилпентан-2-она Изучено С малононитрилом. Выяснено, что в результате реакции получаются два конечных продукта – 5-этил-4,5диметил-2-имино-2,5-дигидрофуран-3-карбонитрил и продукт его дальнейшего 5-этил-4,5-диметил-2-дицианометилен-2,5взаимодействия С малононитрилом дигидрофуран-З-карбонитрил. Разработаны оптимальные условия проведения реакции. Установлено, что наилучшие результаты получаются при проведении реакции в соотношении реагентов (1:1) при комнатной температуре без катализатора в среде бензола.

Ключевые слова: ү-лактоны, 2,5-дигидрофураноны, малононитрил, карбинол, 2имино-2,5-дигидрофуран-3-карбонитрил, 2-дицианометилен-2,5-дигидрофуран-3карбонитрил, 2-оксо-2,5-дигидрофуран-3-карбонитрил.

Հոդվածը ներկայացվել է խմբագրական խորհուրդ 27. 08. 2020թ.։ Հոդվածը գրախոսվել է 09.10.2020թ.։