

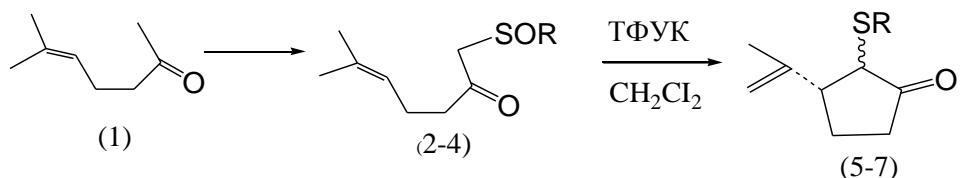
Г.К. РУСТЕМБЕКОВА, Б.Т. ЖУЗБАЕВ, С.Д. ФАЗЫЛОВ,
М.Ж. ЖЦРЫНОВ, З.М. МОЛДАХМЕТОВ

ПУММЕРЕР РЕАКЦИЯСЫ БОЙЫНША БЕСМЪШЕЛІ ЦИКЛОПЕНТАНДАР СИНТЕЗІ

Метилгептенонның трет-бутил- және фенилсульфоксидті туындыларынан Пуммерер реакциясы бойынша олардың қалдаріне сұйкес бесмъшелі кетосульфидтер синтездеу нәтижелері һарастырылды.

Табисатта кеінен тараалсан биологиялық белсенеді циклопентаноидты терпендерге жататын ириандарды [1,2] синтездеудің бір оғтайлы жолы бастапқы блок-синтон ретінде алынуы оғай метилгептенонды (1) пайдалану болып табылады. Мәндей болжам метилгептенонның жай туындысы метилсульфоксидтің (3) льшфтөрсірке ангидридінің (ЛЬФСА) қсерінен оғай түйітіталып, изомерлі кетосульфидтер (5) һоспасын тъзетіндігін баһыласан жапон химиктерінің мәліметтеріне негізделді [3].

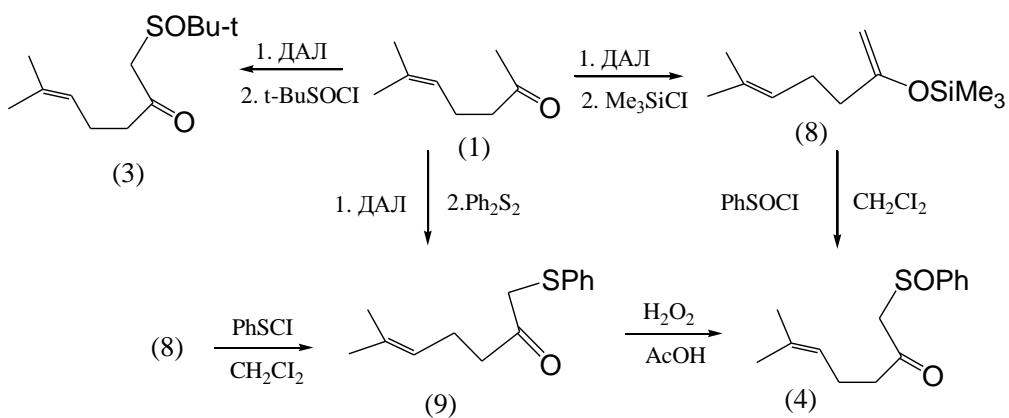
Бұл жұмыста жозарыда айтылсан маңсатқа сұйкес және зерттеу жұмысының бастапқы кезеңі ретінде метилсульфоксидке (2) туыстас кетосульфидтер (3) пен (4) алу, оларды Пуммерер реакциясы қолемімен қалдаріне сұйкес келетін циклопентанондарса (6 мен 7) айналдыру һарастырылады.



R = Me (2), (5); *tert*-Bu (3), (6); Ph (4), (7)

Түйітіталу реакциясын жүргізу льшін тағдалынып алынсан трет-бутил- (3) және фенилорынбасқан (4) сульфоксидтер метилгептеноннан (1) қр търлі екі қдістермен синтезделініп алынды (I сызба).

I Сызба

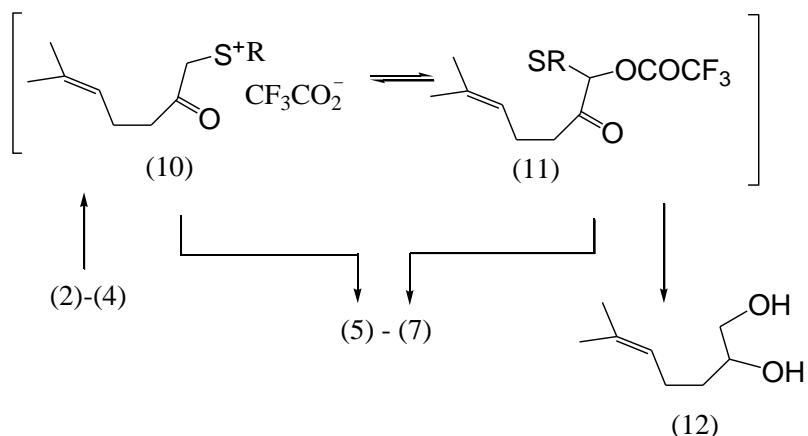


Атап айтқанда, (3)-ші һосылыш, диизопропиламид литиймен (ДАЛ) кетонды (1) кинетикалық баһыланатын депротондау жаздайында пайда болатын литий енолятын *tert*-бутил-BuSOCl-мен тікелей сульфинилдеу нәтижесінде шамамен 50%-дай шызыммен алынды. Екіншілік региоизомерге алып келетін бұсекелік процестің лълесі ПМР деректері бойынша (250 МГц) бұл кезде 2%-дан аспайды.

Басқа тұрсыдан һарасағ, атalsан литий енолятына Ph_2S_2 -мен немесе осы литий-енолятынан жеғіл тъзілетін винилсилилды эфирге (8) PhSOCl -мен қсер етуі еш һындығысыз α -кетосульфидке (9) алып келеді. Оның ары һарай селективті тотысуы барысында һажетті фенилсульфоксид 5) алнады. Біраңта, жъргізілген зерттеулер нәтижесі бойынша, бұл затты PhSOCl -дың қамегімен эфирді (9) сульфинилирлеу арқылы синтездеу одан да тиімді болды, (4)-тің шызымы һарастырылсан екі сатыда шамамен 70%-ды һұрады.

Бұрын белгісіз сульфоксидтер (3), (4) мен фенилсульфоксидтің (9) һұрылысы олар льшин анықталсан элементтік және спектрлік анализдердің деректері жинасымен сипатталды. Сонымен һатар һосылыстар (3) пен (4), метилсульфоксид (2) тұрғында ЛФСА қсерінен ғоздеріне һатысты транс-диорынбасқан циклопентанондарса (6) мен (7) (бұл екі жаздайда да тъзілген цис-эпимердің мәлшері шамамен ~15%) жеғіл търде айналатындысы анықталды (II сызба).

II Сызба



Бұл айналым енолдың типті Пуммерер интермедиатының (10) немесе тъзілетіндігін ПМР спектроскопиялық құз жеткізуге болатын [3,5] тұрақталсан гем-льшфторацетоксисульфидтің (11) молекулалық реакциясы механизмі тұрсысынан жеғіл тъсіндіріледі. Осы жаздайда *tert*-бутилтуындысын (3) һарастырасағ, реакциялық һосынды спектрінде -40°C шамасында аң ацилоксисинтермедиаттың (11) HCS протонының сигналын оғай байқаса болады ($\delta \sim 6,0$ м.ль.).

Оның салыстырмалы интегралдың һарбындылызы (СИИ) шамамен -20°C еғ жосары шегінде болып, һосынды температурасы қартерліген сайын ($\sim 25^\circ\text{C}$ -ке дейін), соғыс түйікталу ғнімінің (6) сигналының СИИ кльшеюімен скайкес бір мезгілде жайлап тұмендей береді. Ал фенилсульфоксид (4) жаздайында осан һатысты гем-ацилоксисульфид (11, R = Ph) тұрақты болып шығты және реакциялық һосындыдан флеш-хроматография қамегімен жеке кльінде болініп алнады. Оның толуолдағы ерітіндісін 1 casattai һайнату барысында 60%-дың шызыммен кетосульфид (7) алнады, ол интермедиаттың (11) гетеролизге тъсуіне байланысты болуы керек. Ал оны гидридтік тотығыздандыру – белгілі [6] гликолге (12) алып келді.

Сонымен, жъргізілген жұмыстар нәтижесінде, алсаш рет алнан циклопентанондар (6) мен (7) олардың хроматографиялық болінуі һындау стереоизомерлік һосындыларын элементтік және спектралдық талдау нәтижелері бойынша сипатталды. Алнан заттар иридандар мен оларса туыстас терпеноидтарды алууда һолданыс табуы мүмкін.

Эксперименттік бөлім

Алнан заттардың балқу температуралары Кофлер блогында анықталды, ИК-спектрлері UR-20 приборында (CHCl_3) тъсірліді. ПМР-спектрлері (δ , м.ль., J, Гц) CDCl_3 ерітіндісінде «Bruker WM-250» спектрометрінде жазылды. Масс спектрлер «Varian MAT CH-6» және «Varian MAT 311A» приборларында ғашенді. R_f мәні «Silufol» маркалы пластин-каларда анықталды.

6-Метил-1-трем-бутилсульфенилгепт-5-ен-2-он (3). 35,8 мл гександа ерітілген 1,8 М h -BuLi мен 75 мл ТГФ-та ерітілген 6,91 г (68,3 ммоль) i -Pr₂NH қосу арқылы дайындалған жылдам араластыру жаzdайындасы -50°C (Ar) ДАЛ ерітіндісіне 5 мин ішінде 6 г (47,5 ммоль) метилгептенонды (1) һостық. Реакциялық массаны 5 минуттан кейін 10 минут бойы 8,72 г (62 ммоль) t-BuSOCl-мен ғұдедік, 1 cas бойы ~25°C һыздырдық, осы температурада 30 мин қстадық, сонан соғ NH₄Cl һанылған ерітіндісімен айырып, эфирмен экстракцияладық. Экстрактыны сумен жуып, MgSO₄ кептірдік. Вакуумда еріткішті айдағаннан кейін һалсан һалдықты (10 г) 300 г SiO₂ һолданып, хроматографиялық жолмен бөліп. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нұтижесінде 1,08 г бастаптың метилгептенон (1) мен capsыш тъсті майлар 4,23 г (47%) кетосульфид (3) алынды, R_f 0,28 (эфир).

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 1040, 1075, 1175, 1230, 1370, 1460, 1660, 1715, 2860-3030. ПМР-спектрі (δ , м.ж., J, Гц): 1,24 с (9Н, CH₃), 1,59 және 1,67 ке́т (6Н, CH₃), 2,3 және 2,7 м (4Н, CH₂), 3,47 AB (2Н, HCS, J_{AB} = 13,5, Δδ = 0,06), 5,06 ке́т (1Н, HC=C, J=7). Mass-спектр, m/z 174 [M-C₄H₈]⁺. Табылды: 174,07184; C₈H₁₄O₂S лъшін есептелді: 174,07137.

6-Метил-1-фенилтиогепт-5-ен-2-он (9). 20,1 мл гександа ерітілген 1,7 М h -BuLi мен 40 мл ТГФ-та ерітілген 3,62 г (35,8 ммоль) i -Pr₂NH қосу арқылы дайындалсан жылдам алмастыру жаzdайындасы -70°C (Ar) ДАЛ ерітіндісіне 3,14 г (24,9 ммоль) метилгептенонды (1), сонан кейін 5 минуттан соғ 10 минут ішінде 6,53 г (29,9 ммоль) Ph₂S₂ бөліп-бөліп һостық. Реакциялық массаны 1 cas бойы ~25°C һыздырдық, осы температурада 30 мин қстап, жосарыда жазылсандағы ғұдедік. Алынсан 3 г ғанімді 100 г SiO₂ һолданып, хроматографиялық жолмен тазартып алдық. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нұтижесінде 2,85 г (49%) (9) берді. Сары тъсті май търіндегі бүл заттың һайнау температурасы 120-122°C (2 мм), n_D²⁰ 1,5475.

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 1030, 1075, 1190, 1245, 1380, 1440, 1485, 1590, 1710, 2860-3070. ПМР-спектрі (δ , м.ж., J, Гц): 1,60 және 1,66 ке́т с (6Н, CH₃), 2,25 һ.т (2Н, HC⁴, J=8 және 6,5), 2,62 т (2Н, HC₃, J=8), 3,67 с (2Н, HCS), 5,04 ке́т (1Н, HC=C, J=6,5), 7,2-7,5 м (5Н, C₆H₅). Табылды, %: C 71,81; H 7,80; S 13,69; M⁺ 234. C₁₄H₁₈OS. Есептелді, %: C 71,75; H 7,74; S 13,68; мол. массасы 234,4.

-70°C араласып жатқан 0,65 г (3,28 ммоль) винилсилилэфирініг (8) [4] 6 мл-лік CH₂C₁₂ ерітіндісіне 5 мин ішінде 0,49 г (3,39 ммоль) PhSCl [8] 2 мл-лік CH₂C₁₂ ерітіндісін һостық. Реакциялық һоспаны 20 мин ішінде 25°C дейін жылыттық, осы температурада 4 cas қстап эфирмен ғұдедік және NaHCO₃ һанылған ерітіндісімен бейтараптадық. Су һабатын бөліп алып, оны эфирмен экстракцияладық. Біріктірілген органикалық һабаттық көдімгі ғұделуі нұтижесінде 0,7 г зат алынды, оны 325 г SiO₂ һолданып, хроматографияладық. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нұтижесі 0,3 г (39%) (9) берді, оның сипаттамасы жосарыда келтірілген деректермен дұл келді.

6-Метил-1-фенилсульфинилгепт-5-ен-2-он (4). 5°C-та араласып жатқан 0,6 г (2,56 ммоль) α-кетосульфидке (9) 1 мл AcOH ерітіндісіне 5 мин ішінде 1,45 г H₂O₂ (12,8 ммоль) 30% ерітіндісін һостық. Реакциялық һоспаны 20 мин ішінде 25°C дейін жылыттық, осы температурада 4 cas қстап эфирмен ғұдедік және NaHCO₃ һанылған ерітіндісімен бейтараптадық. Су һабатын бөліп алып, оны эфирмен экстракцияладық. Біріктірілген органикалық һабаттық көдімгі ғұделуі нұтижесінде 0,6 г зат алынды, оны 30 г SiO₂ һолданып, хроматографияладық. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нұтижесі тъссіз кристал търінде 0,39 г (61%) (4) берді, оның балық темп. 30-31,5°C (гексан).

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 1050, 1090, 1245, 1380, 1450, 1670, 1715, 2870-3080. ПМР-спектрі (δ , м.ж., J, Гц): 1,52 және 1,61 ке́т с (6Н, CH₃), 2,15-2,45 м (4Н, CH₂), 3,80 AB (2Н, HCS, J_{AB} = 14,5, Δδ = 0,1), 4,95 ке́т.т (1Н, HC=C, J = 8), 7,4-7,7 м (5Н, C₆H₅). Табылды %: S 12,76; 125 [M-PhSO]⁺. C₁₄H₁₈O₂S. Есептелді, %: S 12,81; мол. массасы 250,4.

-50°C (Ar) жылдам араласып жатқан 1,95 г (9,83 ммоль) триметилсилил эфирініг (9) 10 мл-лік CH₂C₁₂ ерітіндісіне 10 мин ішінде 1,77 г (11 ммоль) PhSOCl-діг 5 мл-лік CH₂C₁₂ ерітіндісін һостық. Реакциялық һоспаны 10 мин ішінде 0°C-да дейін жылыттық, сонан соғ эфирмен сыйылтып, NaHCO₃ һанылған ерітіндісімен бейтараптадық. Су һабатын бөліп алып, оны эфирмен экстракцияладық. Біріктірілген органикалық һабаттық көдімгі ғұделуі нұтижесінде 2,6 г зат алынды, оны алдыңсыз тәжірибе жаzdайында 30 г SiO₂ һолданып, хроматографияладық. Нұтижесінде 1,88 г (76%) жосарыда жазылсан осы заттың лългісіне сыйкес келетін зат (4) алынды.

Цис/транс-3-изопренил-2-трет-бутилтиоцикlopентан-1-он (6). 0°C (Ar) жылдам араласып жатған 3,6 г (15,6 ммол) кетосульфидтің (3) 50 мл -лік CH₂C₁₂-дазы ерітіндісіне 5 мин ішінде 4,27 г (20,3 ммоль) ЛЬФСА қостығи. Реакциялық қоспаны 30 мин ішінде 25°C-да дейін жылыттығи, ос температурада 2 cas. цстадығи, сонан соғи эфирмен сыйылтып, NaHCO₃ қаныған ерітіндісімен бейтараптадығи. Су қабатын бәліп алды, оны эфирмен экстракцияладығи. Біріктірілген органикалық қабаттың көдімгі ғұделуі нәтижесінде 2,6 г зат алдынды, оны 120 г SiO₂ қолданып хроматографияладығи. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нәтижесінде тъссіз май кльйіндегі 2,34 г (71%) эпимерлер қоспасы (6) (транс/цис ≈ 5:1, ПМР деректері бойынша) алдынды, R_f 0.41 (эфир-гексан).

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 900, 1160, 1240, 1370, 1460, 1490, 1660, 1740, 2870-3100. ПМР-спектрі (δ , м.ль., J, Гц), цис (7): 1,34 с (9Н, CH₃), 1,59 кең с (3Н, CH₃), 2,0-2,7 м (5Н, CH₂, HC₃), 3,04 д (1Н, HCS, J = 8), 4,80 және 4,87 кең с (2Н, H₂C=C). ПМР-спектрі (δ , м.ль., J, Гц), транс (7): 1,34 с (9Н, CH₃), 1,78 кең с (3Н, CH₃), 2,0-2,7 м (4Н, CH₂), 2,85 м (1Н, HC³), 3,36 д (1Н, HCS, J = 6), 4,71 және 4,95 кең с (2Н, H₂C=C). Табылды %: C 67,68; H 9,57; S 15,06; M⁺ 212. C₁₂H₂₀OS. Есептелді, %: C 67,87; H 9,49; S 15,10; мол. массасы 212,4.

6-Метил-1-льшфторацетон-1-фенилтиогепт-5-ен-2-он (11). 0°C (Ar) жылдам араласып жатған 0,01 г (0,44 ммол) кетосульфидтің (4) 2 мл -лік CH₂C₁₂-дазы ерітіндісіне 0,11 г (0,52 ммоль) ЛЬФСА бірден қостығи. Реакциялық қоспаны 20 мин ішінде 25°C-да дейін жылыттығи, ос температурада 2 cas. цстадығи, сонан соғи эфирмен сыйылтып, NaHCO₃ қаныған ерітіндісімен бейтараптадығи. Су қабатын бәліп алды, оны эфирмен экстракцияладығи. Біріктірілген органикалық қабаттың көдімгі ғұделуі нәтижесінде 0,14 г зат алдынды, оны 5 г SiO₂ қолданып хроматографияладығи. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нәтижесінде тъссіз май кльйіндегі 0,1 г (66%) (11) алдынды, R_f 0,43 (эфир-гексан = 3:7).

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 825, 995, 1020, 1060, 1170, 1230, 1265, 1380, 1440, 1580, 1710, 1770, 2860-3040. ПМР-спектрі (δ , м.ль., J, Гц): 1,58 және 1,67 кең с (6Н, CH₃), 2,2-2,8 м (4Н, CH₂), 4,99 кең т (1Н, HC=C, J = 7), 6,31 с (1Н, HCS), 7,3-7,6 м (5Н, C₆H₅). Табылды %: C 55,45; H 5,09; 232 [M-CF₃CO₂H]⁺. C₁₆H₁₇F₃O₃S. Есептелді, %: C 55,48; H 4,95; мол. массасы 246,4.

Цис/транс-3-изопренил-2-фенилтиоцикlopентан-1-он (7). 0,8 г (3,19 ммоль) кетосульфид (4) пен 5 мл-лік CH₂C₁₂-дазы 0,81 г (3,86 ммоль) ЛЬФСА-дан жосарыда күрсетілген жолмен алдынсан (11)-ге қосымша тазартусыз 5 мл PhMe 95°C (Ar) 1 cas қыздырылдығи. Сонан соғи реакциялық массаны эфирмен және сумен сыйылтығи. Органикалық қабаттың көдімгі ғұделуі нәтижесінде 1 г зат алдынды, оны 30 г SiO₂ қолданып хроматографияладығи. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нәтижесінде тъссіз май кльйіндегі 0,45 г (61%) эпимерлер қоспасы (7) (транс/цис = 7:1; ПМР деректері) алдынды, R_f 0,31 (эфир-гексан = 1:4).

ИК-спектрі (ν , см⁻¹): 895, 1030, 1135, 1230, 1370, 1405, 1440, 1480, 1580, 1650, 1750, 2880-3060. ПМР-спектрі цис (8): (δ , м.ль., J, Гц): 1,7-2,4 м (4Н, CH₂), 1,90 кең с (3Н, CH₃), 3,0 м (1Н, HC³), 3,66 д (1Н, HCS, J = 7), 4,86 және 5,04 кең с (2Н, H₂C=C), 7,2-7,5 м (5Н, C₆H₅). Табылды %: C 55,45; H 5,09; 232 [M-CF₃CO₂H]⁺. C₁₆H₁₇F₃O₃S. Есептелді, %: S 13,44; M⁺ 232; мол. массасы 232,4.

6-Метилгепт-5-ен-1,2-диол (12). 25°C (Ar) жылдам араласып жатған 1,77 г (5,1 ммоль) (11) 15 мл метанолмен 5 мл судазы ерітіндісіне 5 мин ішінде бәліп-бәліп 2 г (52,9 ммоль) NaBH₄ қостығи. Реакциялық массаны 25°C-та 5 cas. цстап, сонан соғи эфирмен және сумен сыйылтығи. Су қабатын бәліп алды, 50% H₂SO₄ ерітіндісімен бейтараптадығи. Сонан соғи оны эфирмен бірнеше рет экстракцияладығи. Біріктірілген органикалық қабаттың көдімгі ғұделуі 0,8 г зат берді, оны 30 г SiO₂ қолданып хроматографияладығи. Гексаннан эфирге дейінгі градиенттік элюирлеу нәтижесінде тъссіз сыйығи кльйіндегі 0,52 г (71%) (12) алдынды. Ҙайнау темп. 82-84 °C (0,06 мм), n_D²⁰ 1,4651 (салыстыр. [6]).

ҚДЕБИЕТ

- Erman W.F. // Studies in organic chemistry / Td. P.G.Gassman. N.Y.: Marcel Dekker, Ink., 1985. V.11A. P.725-728.
- Адекенов С.М. //Химический журнал Казахстана. 2005. №3. С.8-35.
- Ishibashi Y., Harada S., Okada M. et al. // Sythesis. 1986. N10. P.847-849.
- Corey E. J., Gross A.W. // Tetrahedron Lett. 1984. V.25. №5. P.495-497.
- Tamura Y., Maeda H., Akai S. et. al. // Tetrahedron Lett. 1981. V.22. N43. P.4301-4303.

6. *Takano S., Hirama M., Ogasawa K.* // Heterocycles. 1989. V.20. N7. P.1363-1365.
7. *Barnard D., Bateman L., Cain M.E. et.al.* // J. Chem. Soc. 1961. P.5339-5341.
8. *Muth F.* // Methoden der Organischen Chemie (Houben-Weil) / Ed. Muller E. Stuttgart: Georg Thieme Verlag. 1955. B.9. S. 272-274.

Резюме

Легкодоступные трет-бутил- и фенилсульфоксидные производные метилгептонона превращены по Пуммереру в соответствующие пятичленные кетосульфины.

ҚР Органикалық синтез жынысы
химиясы институты
Тарасанды қаласы