

化學療法劑 合成研究 III*

Thiosemicarbazone 誘導體의 合成 및 抗菌性

趙允成 · 金元浩**

(Received May 10, 1971)

Yun Sung Chough and Won Ho Kim: Synthetic Studies on Chemo-therapeutic Agents. III. Synthesis and Antimicrobial Activity of Some Thiosemicarbazone Derivatives.

Seventeen novel compounds of thiosemicarbazone derivatives were synthesized and evaluated for their *in vitro* antitubercular activity against *Mycobacterium tuberculosis* H₃₇Rv and antibacterial activity against *Staphylococcus aureus*, *Escherichia coli*. It was found that 4-(α -naphthyl)-1-(2-furfuraldehyde)-3-thiosemicarbazone was active at 0.01 μ g/ml and 1, 1'-(*p*-phenylene)-4, 4'-bis(phenyl)-2, 2'-dithiosemicarbazide, at 0.01 μ g/ml against *E. Coli*, respectively.

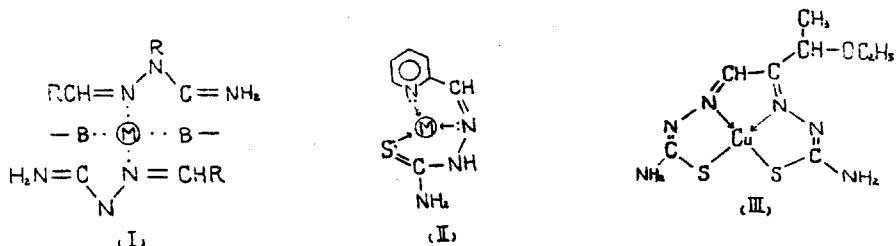
1946年 Domagk等¹⁰이 *p*-acetylaminobenzaldehyde thiosemicarbazone의 抗結核性作用을 처음으로 發表하였고²⁻⁶, 그後各種 aldehydes와 ketone의 thiosemicarbazone 誘導體들이 다수 合成 報告되었다 Jouin 및 Buu等⁷은 thiosemicarbazone 自體가 *Mycobacterium tuberculosis*에 對하여 抗菌作用을 나타낸다고 報告한 바 있고, Carl⁸, Liebermeister⁹ 등은 thiosemicarbazone 化合物들이 構造式 I과 같이 銅 및 기타 金屬과 chelate를 形成할 수 있기 때문에 antimicrobial activity를 나타낸다고 報告하였으며, Brochman 및 Thomson等¹⁰은 formylpyridine 誘導體中에서 다만 *m*-formylpyridine 만이 構造式 II와 같은 chelate結合을 한다고 지적했다.

Johnson¹¹, Gausman¹²等은 thiosemicarbazide와 thiosemicarbazone 誘導體들이 感種 fungi에 對하여서도 그 成長을 억제시킨다고 報告하였으며, Benns等¹³은 aliphatic aldehyde thiosemicarbazone誘導體들이 특히 *Aspergillus niger* 와 *Chaetomium globosum*에 對하여 antifungal activity가 있음을 報告하였고, 그後 Manowity等¹⁴이 grampositive bacteria에 對하여 抗菌作用이 있음을 報告하였다.

* 第二報, 本誌, 15, 87 (1971)

** College of Pharmacy, Seoul National University, Seoul, Korea.

Foye¹⁶⁾와 Bernheim, Cymerman-Craig¹⁶⁾⁻¹⁷⁾ 및 Bönicke¹⁸⁾等은 抗結核性化合物인 isonicotinyl hydrazide, *p*-aminosalicylic acid 및 streptomycin 等의 抗結核性作用機轉은 이들化合物이 지니는 chelate化能과 어찌한 相關性이 있을 것임을 報告하였고, Furst¹⁹⁾는 化學療法劑(抗癌劑, 抗結核劑등)와 chelate化能과의 相關關係의 有意性을 지적했고, Taylor等²⁰⁾은 2-keto-3-ethoxybutyraldehyde bis(thiosemicarbazone)이 構造式 I과 같은 銅chelate化合物를 形成함을 X-ray diffraction method에 의거하여 증명하였다.



Giessen²¹⁾, Petering²²⁾⁻²⁴⁾ 等은 金屬과 chelate를 形成한 thiosemicarbazone 誘導體, 즉 ketoxal bis-(thiosemicarbazone) 및 그 誘導體 등이 銅金屬과 chelate를 形成하여 抗菌生을 나타낸다고 報告하였으며, Brockman²⁵⁾, French²⁶⁾, Sartorelli²⁷⁾, Agrawal²⁸⁾ 等은 heterocyclic aldehyde thiosemicarbazone 誘導體가 抗菌生이 있음을 報告함과 동시에 N*-N*-S* tridentate ligand system의 carcinostatic potency를 갖는 共通幾族群임을 지적하였다.

Popp²⁹⁾, Deliwala³⁰⁾ 및 Hodnett³¹⁾等은 Schiff base의 C=N group의 抗菌生과 相關關係가 있음을 지적하였다.

上記와 같은 報告를 참작하여, 本研究者들은 chelate化能과 抗結核性 및 抗癌性作用 간의 밀접한 關係를 注目하여, chelate形成이 可能하면서 Schiff base를 構造式 内에 含有할 수 있는 thiosemicarbazone 誘導體 17種을 合成하였으며, 이들에 對하여 Dubos medium에서 *Mycobacterium tuberculosis* H₃₇Rv에 對한 *in vitro* 抗結核試驗과 *Staphylococcus aureus* 및 *Escherichia coli*에 對한 抗菌 試驗을 施行하여 그 結果를 얻었기에 이에 報告하는 바이다.

實驗方法 및 結果

合成法 A——0.1M의 R-NH₂와 CS₂ 8ml와 NH₄OH 20ml를 EtOH용매를 사용하여 30°C 이하에서 2시간 동안 교반하여 주면 침전이 생성한다. (R-NH-CS₂-NH₄). 여기에 0.1M의 ClCH₂COONa를 H₂O 40ml에 녹여 가하고(R-NH-CS₂CH₂COONa), 50% hydrazine-hydrate 10ml를 가한 다음 수육 상에서 30분간 가온하여 여과한다. 여액을 일야 방치하여 결정을 얻은 다음 물에서 재결정한다.

4-substituted thiosemicarbazone 0.01M을 100ml의 H₂O에 가열 용해하고 0.01M의 각종

aldehyde를 EtOH에 녹여 가해주고 HAc산성 하에서 환류하여 주면 5~15분만에 결정이 석출된다. 이를 여과하여 EtOH에서 재결정 한다.

B — 0.01M의 arylisothiocyanate와 0.01M의 phenylhydrazine을 benzene에 용해시켜 수육상에서 환류하여 얻은 침전을 EtOH-H₂O 또는 (CH₃)₂CO-H₂O의 혼합용매에서 재결정 한다.

C — 0.01M의 thiosemicarbazide를 H₂O에 가열 용해하고 0.01M의 cyclohexylisothiocyanate를 EtOH에 용해하여 가한 후 수육상에서 24시간 환류하여 얻은 결정을 DMF-H₂O의 혼합용매에서 재결정 한다.

이상 17種化合物에 대한 m.p., 재결정용매, yield, 元素分析置 등을 표시하면 Table I 과 같다.

Table I
R₁-NH-CS-NH-N=CH-R₂

R ₁	R ₂	Met- hod	m.p.	Yield	Formula	Analysis		
						Calcd. C H	Found C H	
I	cyclohexyl	9-nitro-phenyl	A ^a	227-229	92 ^b	C ₁₄ H ₁₈ O ₂ N ₄ S	54.90 5.88	54.87 5.74
II	cyclohexyl	p-amino phenyl	A	198-199	91	C ₁₄ H ₂₀ N ₄ S	60.86 7.24	60.76 7.49
III	p-ethoxyphenyl	p-nitro phenyl	A	209-211	84	C ₁₆ H ₁₆ N ₄ O ₃ S	55.81 4.65	56.04 4.85
IV	p-ethoxyphenyl	p-amino phenyl	A	270	86	C ₁₆ H ₁₈ N ₄ OS	61.14 5.73	60.78 5.65
V	p-ethoxyphenyl	p-dimethyl amino phenyl	A	191-192	90	C ₁₈ H ₂₂ N ₄ OS	63.16 6.43	63.71 6.61
VI	p-ethoxyphenyl	2-chlorophenyl	A	206-208	81	C ₁₆ H ₁₆ N ₃ OS	57.57 4.83	57.47 5.06
VII	p-ethoxyphenyl	3-methoxy-4- hydroxy phenyl	A	187-188	87	C ₁₇ H ₁₉ N ₃ O ₃ S	59.13 5.51	59.64 5.92
VIII	α-naphthyl	p-nitrophenyl	A	218-220	98	C ₁₈ H ₁₄ N ₄ O ₂ S	61.71 4.00	61.83 4.14
IX	α-naphthyl	p-aminophenyl	A	172-174	94	C ₁₈ H ₁₆ N ₄ S	67.50 5.00	68.04 4.66
X	α-naphthyl	p-dimethylamino phenyl	A	191-194	95	C ₂₀ H ₂₀ N ₄ S	68.97 5.75	68.84 6.01
XI	α-naphthyl	2-chloro phenyl	A	200-202	94	C ₁₈ H ₁₄ ClN ₃ S	63.62 4.12	63.18 4.19
XII	α-naphthyl	2-hydroxy phenyl	A	185-187	94	C ₁₈ H ₁₅ N ₃ OS	67.29 4.67	67.25 4.49
XIII	α-naphthyl	furyl	A	184-186	92	C ₁₆ H ₁₃ N ₃ OS	65.08 4.41	65.43 4.82
XIV	α-naphthyl	2-nitro-5-furyl	A	233-235	97	C ₁₆ H ₁₂ N ₄ O ₃ S	56.47 3.53	56.95 3.56
XV	cyclohexyl	phenyl	B	188-189	48 ^c	C ₁₃ H ₁₈ N ₃ S	62.65 7.63	62.88 8.03
XVI	p-(3-amino-1- thioureido)	phenyl	B ^d	188-190	79 ^e	C ₂₀ H ₂₀ N ₆ S	58.82 4.90	58.63 5.45
XVII	1-cyclohexyl-2,-5-dithiourea		C	194-196	37 ^f	C ₈ H ₁₆ N ₄ S ₂	41.38 6.89	41.47 7.03

a, For the starting material RHNCSNH₂, see J. Indian Chem. Soc. 39, 628 (1962)

b, Recrystallized from EtOH.

c, Recrystallized from EtOH-H₂O

d, Recrystallized from (CH₃)₂CO-H₂O.

e, 1 mole of p-phenylenediamine isothiocyanate and 2 moles of phenylhydrazine.

f, Recrystallized from DMF-H₂O

抗茵試驗——Dehydrated nutrient broth 8 gm을 1000ml의 증류수에 용해시켜 pH를 7.2로 조절하고, 121°C—15Lb 증기압 하에서 15분간 멸균하여 4.5ml씩 시험판에 분주하여

Table II— Antimicrobial Activity.

Comp.	<i>Sat. aureus</i>					<i>E. coli</i>					<i>M. yco. tuberculosis H₃₇Rv</i>				
	0.01	0.1	1	10	100	0.01	0.1	1	10	100	0.01	0.1	1	10	100 (μ g)
I	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
II	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+
III	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
IV	+	+	+	+	+	+	+	+	+	-	+	+	+	+	+
V	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	-	-
VI	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
VII	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
VIII	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+
IX	+	+	+	+	-	+	+	+	+	+	+	+	+	+	-
X	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
XI	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-	+	+	+	+	-
XII	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+
XIII	+	+	+	+	+	-	-	-	-	-	+	+	+	+	+
XIV	+	+	+	-	-	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+
XV	+	+	+	-	-	+	+	+	-	-	+	+	+	+	+
XVI	+	+	+	+	+	-	-	-	-	-	+	+	+	+	+
XVII	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+

Staphylococcus aureus 및 *Escherichia coli* 균액 0.1ml씩을 혼합하였고, 한편 Dehydrated Dubos broth base 1.3g을 180ml의 증류수에 용해시켜 121°C—15Lb 증기압 하에서 15분간 멸균 시킨 후 50°~55°C로 냉각시켜 horse serum을 20ml 혼합하여 4.5ml씩 시험판에 분주하여 *Mycobacterium tuberculosis H₃₇Rv*균액 0.1ml씩 혼합한 다음, table I에서 일거한 물질들을 각각 polyethylene glycol #100에 용해시켜 ml당, 1000 μ g, 100 μ g, 10 μ g, 1 μ g 및 0.1 μ g 이 포함되도록 회석한 후에 0.5ml 씩 上記한 菌一배지混合液에 넣었다. *Sta. aureus* 및 *E.coli*는 37°C에서 24~48시간 동안 배양한 후에 시험판에서의 혼탁 형성 여부를 관찰하였으며, *M. tuberculosis*의 경우에는 37°C에서 3주일간 배양하면서 혼탁 형성 여부를 매주 일 관찰하였다. 동시에 전혀 동일량의 菌一培也混合液에 용매만을 가하여 대조 시험하였으며 그 결과는 table II와 같다.

結論

化學療去劑 對象物로써 17種의 新 thiosemcarbazides를 合成 報告하였으며 이들의 *Sta. aureus* 및 *E.coli*에 對한 抗菌 試驗 結果 및 *Mycobacterium tuberculosis H₃₇Rv*에 對한 抗人 結核菌 試驗 結果를 報告하였다.

0.01 μ g 농도의 4-(α -naphthyl)-1-(2-furfuraldehyde)-3-thiosemicarbazone 및 0.01 μ g 농도의 1, 1'-(*p*-phenylene)-4, 4'-bis(phenyl)-2, 2'-dithiosemicarbazide는 각각 *E. coli*에對하여 현저한 抗菌作用을 나타내었음.

글으로 本研究를 遂行함에 있어서 抗菌試點을 하여 주신 서울大學 醫科大學 微生物學教室 이승훈博士, 차창룡先生님께 감사드리며, 元素分析에 많은 協助를 하여 주신 서울大學 生藥研究所 우인근博士, 김미영先生님께 감사드리며, 合成을 도와주신 서울大學 藥學大學 박경인 婦을 비롯한 特殊研究生 세현에 심심한 謝意를 드리는 바입니다.

文 獻

1. G.Domagk, R.Behenisch, F.Mietzsch, and H.Schmidt, *Naturwissenschaften*, **33**, 315 (1946)
2. R.Behenisch, F.Mietzsch, H.Schmidt, and G.Domagk, *Am.Rev. Tuberc.*, **61**, 8(1950)
3. R.Donovick, F.Pancy, G.Stryker, and J.Bernstein, *Bacteriol.*, **59**, 667(1950)
4. P.P.T.Sah and T.C.Daniels, *Rec.Trav. Chim.*, **69**, 1545(1950)
5. H.C.Caldwell and W.L.Nobles, *J.Pharm.Sci.*, **45**, 729(1956)
6. K.Tago and T.Nishimura, *Chemotherapy(Tokyo)*, **2**, 157(1954)
7. J.P.Jouin and Buu-Hoi, *Ann.Inst. Pasteur.*, **72**, 580(1946)
8. E.Carl and P.Marqardt, *Ztschr. Naturforsch.*, **48**, 280(1949)
9. K.Liebermeister, *Ztschr. Naturforsch.*, **5B**, 79(1950)
10. R.W.Brochman, J.R.Thomson, N.J.Bell, and H.E.Skipper, *Cancer Res.*, **16**, 167—170 (1956)
11. C.W.Johnson, J.W.Joyner, and R.P.Perry, *Antib. and Chemo.*, **2**, 636(1952)
12. H.W.Gausman, C.L.Rhykerd, and E.S.Scott, *Bot. Gaz.*, **114**, 292(1953)
13. B.G.Benns, B.A.Gingras, and C.H.Bayley, *Appl. Microbiol.*, **8**, 353(1960)
14. M.Manowitz and G.Walter, *J.Pharm. Sci.*, **53**, 220(1964)
15. W.O.Foye, *J.Am.Pharm. Assoc.*, **44**, 415(1955)
16. J.Cymerman-Craig and S.D.Rubbo, *Nature*, **78**, 34(1955); *Z.Naturforsch*, **50**, 190(1950)
17. J.Cymerman-Craig and S.D.Rubbo, *Nature*, **176**, 34(1955)
18. R.Bonieke and W.Reif, *Beitr. Klin. Tuberkulose*, **107**, 376(1952)
19. A.Furst, "Chemistry of Chelation in Cancer," Thomas (1963)
20. M.R.Taylor, F.J.Gabe, J.P.Glusker, J.A., Minkin, and A.L.Patterson, *J.Am.Chem.Soc.*, **88**, 1845(1966)
21. G.J.Giessen, *J.Med.Chem.*, **11**, 695(1968)
22. H.G.Petering and H.H.Buskirk, *Cancer Res.*, **24**, 367(1964)
23. H.G. Petering, H.H.Buskirk, and G.J. Giessen, *Pharmacologist*, **5**, 271(1963)
24. H.G.Petering, H.H.Buskirk and J.A.Crim, *Cancer Res.*, **27**, 1109, 1115, 1278(1967)
25. R.W.Brokman and J.R.Thomson, *Cancer Res.*, **16**, 167(1956)
26. F.A.French and E.J.Blanz, *J.Med. Chem.*, **9** 585(1966); *Cancer Res.*, **25**, 1454(1965); **26**, 1638(1966)
27. A.C.Sartorelli, *Biochem. Biophys. Res. Commun.*, **27**, 26(1967)
28. K.C.Agrawal and B.A.Booth, *J.Med.Chem.*, **11**, 700(1968), **12**, 771(1969)
29. F.D.Popp, *J.Org.Chem.*, **26**, 1566, 3858(1961); *J.Med. Chem.*, **6**, 83(1963), **7**, 210(1964)
30. C.V.Deliwala, *J.Med.Chem.*, **11**, 154, 1014(1968); **13**, 935(1970)
31. E.M.Hodnett and W.Willie, *Proc. Okla. Acad. Sci.*, **46**, 107(1966)