

化學療法劑의 金屬 Chelate 化合物에 關한 研究(V)

Sulfa 藥-Cu 錯化合物의 構造

李 王 圭*

(Received May 31, 1969)

Wang Kyu Lee: Studies on Metal Chelation of Chemotherapeutic Agents.(V)

Structures of Cu-Sulfa Drug Complexes

As a part of an effort to find a relationship between metal chelation and its chemotherapeutic activity change for sulfa drugs, Sulfadimethoxine, Sulfamerazine Sulfamethoxy-pyridazine-Cu(II) complex compounds were studied through IR spectra.

著者는 化學療法劑가 金屬 Chelate 化合物을 形成함으로서 그 藥効作用에 어떠한 영향을 주는가를 檢討하기 위하여, Sulfa 藥-Cu 錯化合物의 化學組成¹⁾, Mole 比²⁾, 安定度定數³⁾ 및 抗菌性⁴⁾에 對하여 報告한바 있다. 山邊氏⁵⁾는 數種의 Sulfa 藥-Cu 錯化合物의 構造를 IR Spectrum에 依하여 推定 發表한바 있다.

本報는 그 一環으로 Sulfamerazine-Cu 錯化合物, Sulfamethoxypyridazine-Cu 錯化合物 및 Sulfadimethoxine-Cu 錯化合物의 構造를 IR Spectrum에 依하여 推定하였든바 다음과 같은 結果를 얻었음으로 이에 報告코자 한다.

2. 實驗

2.1 試藥 및 裝置

2.1.1 試藥

- a) Sulfadimethoxine (U.S.P.)
- b) Sulfamerazine (U.S.P.)
- c) Sulfamethoxypyridazine (U.S.P.)
- d) Cu(Ac)₂ (E. Merck)
- e) Ethanol (E. Merck)

2.1.2 裝置

Beckman Infrared Spectrophotometer IR-2 type

3. 實驗結果와 考察

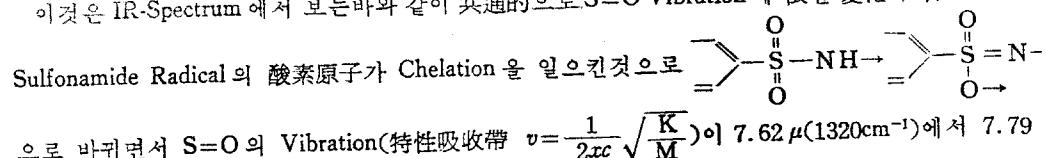
Sulfadimethoxine, Sulfamerazine 및 Sulfadimethoxypyridazine의 一定量을 methyl alchol에 溶解시키고 5% Cu(Ac)₂ 溶液을 加하여 結晶性沈澱을 生成시킨 다음 濾過하여 真空乾燥시킨

* College of Pharmacy, Seoul National University.

고 KBr Disk 로 IR Spectrum 을 얻는다.

Sulfadimethoxine 과 Sulfadimethoxine-Cu(II); Sulfamerazine 과 Sulfamerazine-Cu(II) 및 Sulfamethoxypyridazine 과 Sulfamethoxypyridazine-Cu(II)의 IR-Spectrum Fig 1, 2, 3 에서 보는 바와 같이 각각 同一한 變化를 나타내고 있으며, 이것은 Cu chelate 化合物形成에 依한 特性吸收帶의 變化라고 推定된다.

이것은 IR-Spectrum 에서 보는 바와 같이 共通的으로 S=O Vibration에 依한 變化이며, Cu⁺⁺과 Sulfonamide Radical 의 酸素原子가 Chelation 을 일으킨 것으로



으로 바뀌면서 S=O 의 Vibration(特性吸收帶 $\nu = \frac{1}{2\pi c} \sqrt{\frac{K}{M}}$)이 7.62 μ (1320cm⁻¹)에서 7.79 μ (1280cm⁻¹)로 低波數쪽으로 移動되었으며, 또 peak 가 sharp 했던 것이 broad 하게 나타나게 된다. 또한 Ar-N(H)₂^(Sulfa)의 C-N 7.35 μ (1360 cm⁻¹)는 Ar-N=R(sulfa)로 高波數領域으로 移動하게 된다.

이와 같은 結果로 Sulfa 劑 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{S} - \text{NH} - \text{C} \begin{cases} \text{N} = \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} = \end{cases} \text{N} - \end{array}$ 에 Cu⁺⁺이 結合되면

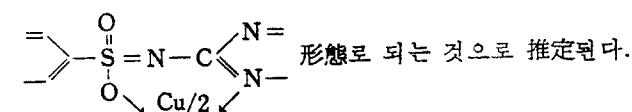
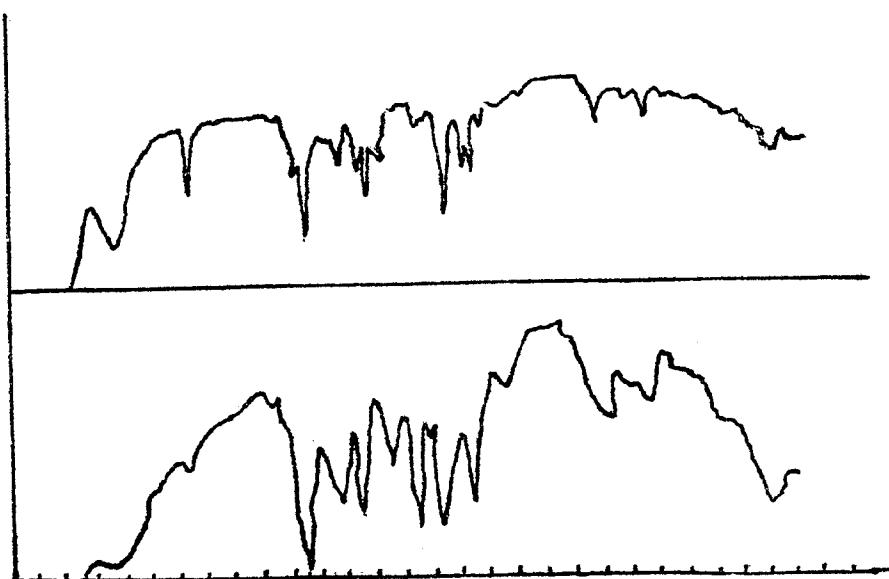
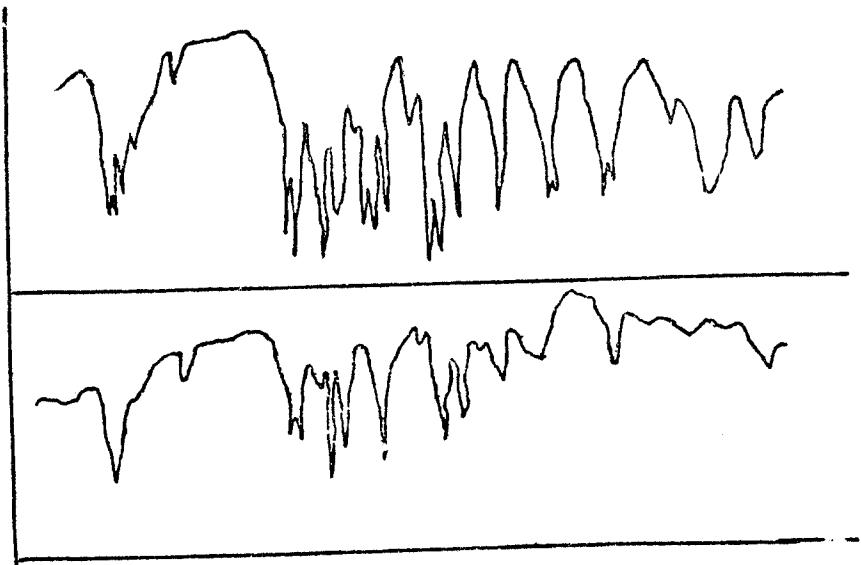


Fig. 1



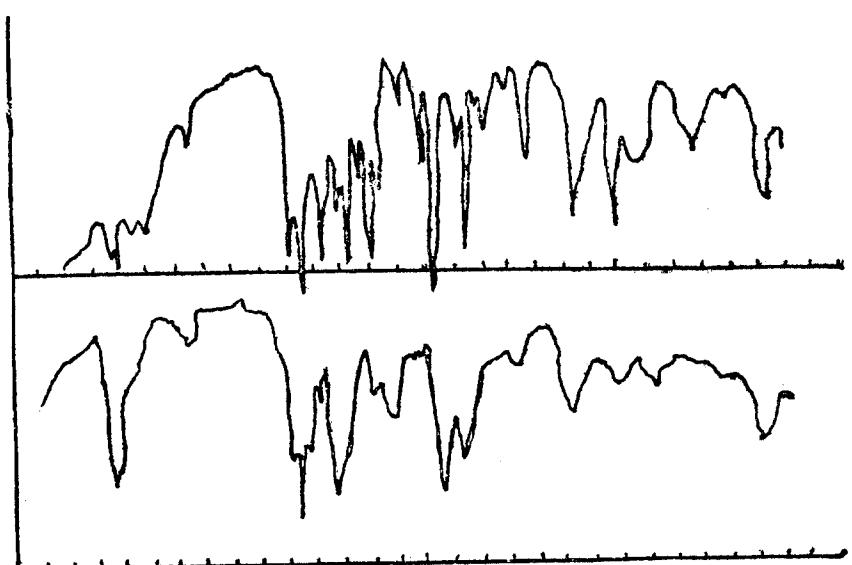
Scanning range : 1~16 Å

Fig. 2



Scanning range : 1~16 Å

Fig. 3



Scanning range : 1~16 Å

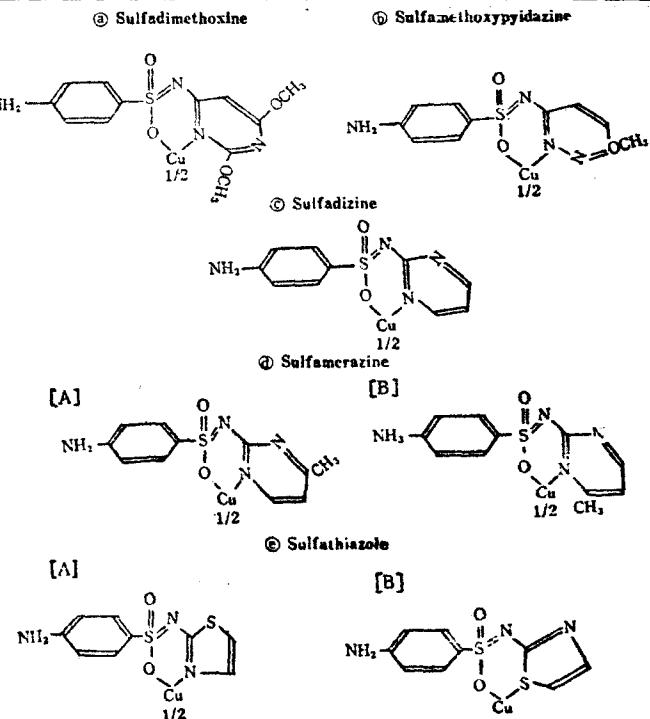


Fig. 4. Sulfa 藥의 Cu chelate 化合物의 構造

References

- 1) W. K. Lee, *J. pham. soc., Korea*, **96**, 8 (1964)
- 2) W. K. Lee, *J. Pham. soc., Korea*, **13**, 7. (1963)
- 3) W. K. Lee, *J. Pham. soc., Korea*, **4**, 9 (1965)
- 4) W. K. Lee, *J. Pham. soc., Korea*, **8**, 9 (1965)
- 5) 山邊茂, *Nature Japan*, **37**, 32 (1962)