

**Inorganic Chemistry:
Principles and
Applications**

*Ian S. Butler y
John F. Harrod*
de la Universidad de
Mc Gill (Canadá)

The Benjamin/Cummings
Publishing Company Inc.,
1989.

El desarrollo acelerado de la química inorgánica moderna convierte excelentes textos en libros clásicos en menos de una década. Los libros de Cotton y Wilkinson, Douglas, Mc Daniel, Alexander y Jolly han quedado totalmente rebasados por una serie de cambios tan impresionantes como la aparición de los superconductores de alta temperatura de transición a finales de 1986. Los autores Butler y Harrod, conscientes de la necesidad de transformar la enseñanza de la química inorgánica a nivel de licenciatura y posgrado, nos presentan un texto con características sobresalientes, prácticamente basado en mejorar los puntos débiles de los textos antes mencionados, logrando un libro actualizado y equilibrado en los aspectos teóricos y de química descriptiva, y que además provee un buen número de ejemplos de diversas aplicaciones de los compuestos inorgánicos. El volumen no es excesivo y la variedad de tópicos permite diseñar cursos acordes a las circunstancias de tiempo e interés de los profesores.

La literatura sugerida no es exhaustiva, pero provee de buena cobertura y facilidad de consulta. No

hay tendencia al enciclopedismo y por el contrario, se destacan los aspectos más relevantes de los temas tratados. Resaltan la información sobre gemas, láseres, lubricación, superconductores, xerografía, etc., así como la sección dedicada a las técnicas instrumentales más utilizadas en química inorgánica (IR, Raman, NMR, EPR, Mössbauer, espectroscopía fotoelectrónica, EXAFS, espectrometría de masas y difracción de rayos X), misma que constituye una innovación muy interesante, debido a que enfatiza las relaciones entre síntesis, caracterización, y propiedades de los compuestos inorgánicos.

El libro está dividido en 24 capítulos, los cuales están agrupados en ocho secciones:

- I. Bases teóricas,
- II. Estructura molecular y métodos analíticos,
- III. Tendencias periódicas de los elementos y compuestos simples,
- IV. Química de coordinación,
- V. Anillos, cadenas, cajas y cúmulos,
- VI. Química del estado sólido,
- VII. Química en solución y
- VIII. Tópicos avanzados de química de coordinación.

Además, posee 334 problemas propuestos y una veintena de referencias de gran valía histórica, como la de Mendeleiev D.I., *J. Russ. Phys. Chem. Soc.* 1, 60 (1869).

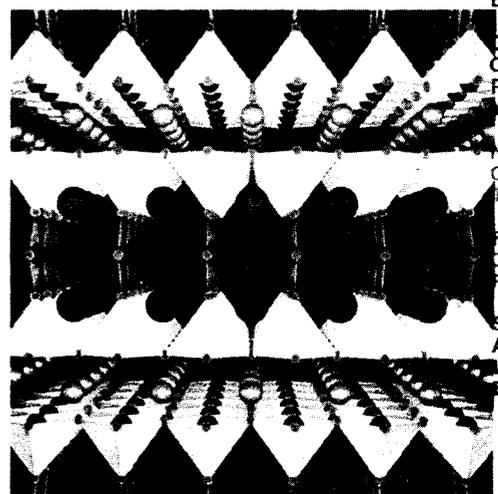
Desde mi punto de vista, la sección dedicada a estructura molecular es tratada muy someramente y el capítulo de Sime-

tría Molecular y Teoría de Grupos podría ser colocado antes de la discusión de Enlace, para que ésta tenga un mayor sentido y pueda ser utilizada en una discusión más profunda de la teoría de orbitales moleculares.

En un análisis global del libro, considero que son muchos los aciertos y pocos los puntos débiles, por lo que me permito recomendarlo ampliamente para los cursos de Química Inorgánica, así como para los cursos de requisitos o cursos propedéuticos de las maestrías en química, e incluso algunos temas pueden ser discutidos en cursos avanzados de química inorgánica de la licenciatura. La *Química inorgánica* de Butler y Harrod será, sin duda, uno de los textos más usados en los años noventa.

Enrique González Vergara.
Coordinador de la Maestría en
Química-UAP.

Inorganic Chemistry
Principles and Applications



Butler • Harrod