

Bibliografía recomendada para el Tema:

2.3.- Moléculas poliatómicas. T.O.M.: diagramas de correlación. Estructuras de Lewis. Modelo de Repulsión entre pares de electrones de la capa de valencia. Estereoquímica y geometría molecular. Compuestos isoelectrónicos. Propiedades moleculares.

Bibliografía Principal:

- * Gillespie, R. J.; Popelier, P. L. A., “*Chemical Bonding and Molecular Geometry*”, Oxford University Press, 2001. **Capítulo 4.**
- * Gillespie, R. J.; Humphreys, D. A.; Baird, N. C.; Robinson, E. A., “*Química*”, Vol I, Reverté, 1990. **Capítulo 8.**
- * Casabó i Gispert, J., “*Estructura Atómica y Enlace Químico*”, Reverté, 1999. **Capítulo 5 y 6.**
- * Housecroft, C. E.; Sharpe, A. G., “*Inorganic Chemistry*”, 3ª Ed., Pearson Prentice Hall, 2008. **Capítulo 2.** Traducción española de la 2ª Ed. “*Química Inorgánica*”, Pearson Prentice Hall, 2006. **Capítulo 1.**
- * Masterton, W. L.; Hurley, C. N., “*Principios y Reacciones*”, 4ª Ed., Thomson Paraninfo, 2003. **Capítulo 7.**
- * Gillespie, R. J., “*The Electron-Pair Repulsión Model for Molecular Geometry*”, *J. Chem. Educ.*, **1970**, 47/1, 18-23.
- * Gillespie, R. J., “*The VSEPR Model Revisited*”, *Chem. Soc. Rev.*, **1992**, 21, 59-69.
- * Gillespie, R. J., “*Electron Domains and the VSEPR Model of Molecular Geometry*”, *Angew. Chem., Int. Ed. Engl.*, **1996**, 35, 495-514. (**Apartados 1 y 2**)

Bibliografía Secundaria:

- * Jolly, W. L., “*Modern Inorganic Chemistry*”, 2ª Ed., McGraw-Hill, 1991. **Capítulo 3.**
- * Atkins, P.; Overton, T.; Rourke, J.; Weller, M.; Armstrong, F., (Shriver-Atkins) “*Inorganic Chemistry*”, 4ª Ed., Oxford University Press, 2006. Traducción española de la 4ª Ed. “*Química Inorgánica*”, McGraw-Hill Interamericana, 2008. **Capítulo 2.**
- * Casabó i Gispert, J., “*Estructura Atómica y Enlace Químico*”, Reverté, 1999. **Capítulo 8.**
- * Petrucci, R. H.; Harwood, W. S.; Herring, F. G., “*Química general*”, 8ª Ed., Prentice Hall, 2003, reimpresión 2006. **Capítulo 11.**
- * Douglas, B.; McDaniel, D.; Alexander, J., “*Concepts and Models of Inorganic Chemistry*”, 3ª Ed., John Wiley & Sons, 1994. **Capítulo 2.**
- * Douglas, B.; McDaniel, D.; Alexander, J., “*Problems for Concepts and Models of Inorganic Chemistry*”, 3ª Ed., John Wiley & Sons, 1994. **Capítulo 2.**
- * DeKock, R. L.; Gray, H. B., “*Chemical Structure and Bonding*”, University Science Books, 1989. **Capítulo 2.**
- * Gillespie, R. J.; Popelier, P. L. A., “*Chemical Bonding and Molecular Geometry*”, Oxford University Press, 2001. **Capítulo 2.**

- * Huheey, J. E., Keiter, R. L., Keiter, E. A., “*Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity*”, 4ª Ed., Harper Collins, 1993. **Capítulo 6.**

Bibliografía adicional o puntualmente útil:

- * Alonso, M.; Finn E. J., “*Física: Fundamentos cuánticos y estadísticos*”, Volumen III, Fondo educativo interamericano, S. A., 1976. **Capítulo 5.**
- * Carriedo, G. A., “*Introducción a la Química Inorgánica*”, 2ª Ed., Servicio de Publicaciones Universidad de Oviedo, 1998. **Capítulo 2.**
- * Gutiérrez Ríos, E., “*Química Inorgánica*”, 2ª Ed. Reverté, 1984. **Capítulo 23.**
- * Kotz, J. C.; Treichel, P. M., “*Química y Reactividad Química*”, 5ª Ed., Thomson Paraninfo, 2003. **Capítulo 9 y 10.**
- * Lagowski, J. J., “*Modern Inorganic Chemistry*”, Marcel Dekker Inc, 1973. Traducción española: “*Química Inorgánica Moderna*”, Reverté, 1978. **Capítulo 3.**
- * Moeller, T., “*Inorganic Chemistry. A Modern Introduction*”, John Wiley & Sons, 1994. Traducción española: “*Química Inorgánica*”, Reverté, 1994. **Capítulo 5.**