

Bibliografía de Química

Milton de la Fuente

Teoría atómica

- R. Chang "Química", 6 Ed., pags 38-45, 250-261, 904-913, 926-928
- descripción del cálculo matemático de Bohr
- página que muestra gráficamente los aspectos esenciales del modelo de Bohr
- applet que muestra gráficamente el decaimiento de una población de átomos:

Nomenclatura Básica

- Páginas 3-8 de "Apuntes de Química General" (Biblioteca).

Enlace, geometría molecular, hibridización

R. Chang, Química, 6ª Ed., pags 330-332, 337-345, 348-351, 354-355, 368-388, 392-395

Interacciones intermoleculares

- R. Chang, Química, 6ª Ed, pags 418-423
- buena descripción del enlace covalente
- sobre las fuerzas de dispersión

Gases y teoría cinético-molecular

- R. Chang, Química, 6ª Ed. pags 160-168, 180-183 (biblioteca)
- R. Devés, M. de la Fuente, Apuntes de Termodinámica (solicitar en préstamo en Oficina Docente)

- Página sobre ley de los gases
- programa de dinámica molecular que permite observar el efecto de interacciones y temperatura en movimientos moleculares (se puede bajar un "demo")
- simulador que permite visualizar la distribución de velocidades moleculares en función de la temperatura (estos simuladores requieren que el browser -como Internet Explorer- pueda ejecutar subprogramas Java)

Termodinámica

- R. Devés, M. de la Fuente, Apuntes de Termodinámica (solicitar en préstamo en Oficina Docente)
- R. Chang, Química, 6ª Ed., pags 205-209, 223-230, 726-734, 735-742