



UNSAM
UNIVERSIDAD
NACIONAL DE
SAN MARTÍN

Escuela de Ciencia y Tecnología

CPU: Química para las Tecnicaturas

Programa de Química - CPU/Tec

Átomos y sus propiedades

Átomos y partículas subatómicas: protones, neutrones y electrones. Núcleo atómico. Isótopos. Masa atómica. Concepto de mol. Número de Avogadro.

Masa molar.

Tabla Periódica, número de electrones de valencia y propiedades químicas.

Compuestos y Moléculas

Sustancias simples y compuestas. Moléculas e iones. Compuestos iónicos y moleculares. Fórmulas químicas. Masa molecular.

Soluciones


Sustancias puras y mezclas. Soluciones. Formas de expresar la concentración de los solutos en las soluciones: porcentaje en masa, y molaridad.


Ácidos y bases. Escala de acidez de las soluciones: pH.


BIBLIOGRAFIA


Prácticamente cualquier libro de Química General contiene los temas cubiertos por este curso. Los siguientes libros están en la Biblioteca:

 Temas de Química General, M. Angelini y otros, Ed. EUDEBA.


 Química: Curso Universitario, Mahan y Myers, Fondo Educativo Interamericano, 4a ed. (1990).


 Química General, Atkins, Omega (1992).

 Química, Chang, Ed. McGraw-Hill (1991).

 Química General, Whitten, Gailey y Davis, McGraw-Hill, 3a ed. (1992).

Otros libros:

 Química: La Ciencia Central, Brown, LeMay y Bursten, Prentice-Hall Hispanoamericana, 5a ed. (1991)

 Química General, Ebbing, Mc Graw-Hill (1997)