

# PROGRAMA PARA EL CUARTO AÑO DE QUÍMICA – 2015

( Alumnos regulares hasta el año 2012)

**Eje Temático: Los seres vivos y su entorno material; las transformaciones que sufren los materiales. Cuantificación de los cambios. Soluciones.**

**Objetivos:-** Introducir el cálculo en los cambios materiales.

- Comprender el mecanismo de los cambios y de cómo se puede influir sobre ellos.
- Aplicar el método científico a situaciones cotidianas.
- Proponer y realizar trabajos experimentales sencillos.
- Asumir una actitud responsable frente al grupo de trabajo.

## **Unidad I:**

Formación de compuestos químicos: hidróxidos, ácidos y sales. Ecuaciones y nomenclatura.

Compuestos inorgánicos de uso corriente en la vida cotidiana y en las técnicas plásticas. Ubicación y función de algunos de estos compuestos en la constitución de los seres vivos.

## **Unidad II:**

Estequiometría: Relaciones numéricas en los cambios químicos.

Problemas que se resuelven aplicando relaciones entre masas, volúmenes, número de moléculas y de átomos. Ejemplos.

## **Unidad III:**

Soluciones. Electrólitos y no electrólitos.

Solubilidad. Velocidad de disociación. Factores que afectan la solubilidad. Compuestos solubles y no solubles en los sistemas biológicos. Transporte de soluciones dentro de los seres vivos. Relaciones con los fenómenos de difusión, pinocitosis y fagocitosis. Las soluciones más comunes utilizadas en plástica.

Concentración de soluciones. Diferentes formas de expresarla.

## **Unidad IV:**

Soluciones de electrólitos en los seres vivos. Funciones del  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Ca}^{++}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{PO}_4^{-3}$ , etc. en los mismos.

Carácter de las soluciones: ácidas, básicas y neutras.

Ácidos y bases. Concepto de pH y pOH. Indicadores. Soluciones reguladoras. Cálculos sencillos.

Importancia biológica del pH.

La fuerza de los ácidos y de las bases. Hidrólisis de las sales.

Neutralización. Ejercicios de aplicación.

## **Actividades previstas:**

Las actividades previstas para el desarrollo de la asignatura son las siguientes.

- Guías de trabajo y trabajos prácticos de aplicación.
- Trabajos experimentales.
- Audiovisuales.
- Trabajos de investigación.
- Salida al Museo de Ciencias Naturales de la U. N. L. P.

**Bibliografía:**

- Vidarte Laura (1991) Química para descubrir un mundo diferente. Ed. Plus Ultra.
- Biasioli, G. (1978) Química Inorgánica Ed. Kapelusz
- Depau, C. (1989) Química 3. Ed. Plus Ultra.
- Físico-Química, (2000) 1<sup>ro</sup> Polimodal. Ed. Kapelusz.
- Química I (2000). Ed. Santillana.

