



<b>BACHILLERATO</b>	<b>GRUPO: 4to año SEGUNDO SEMESTRE</b>
<b>PERIODO A EVALUAR: 2º Periodo 2015</b>	<b>MATERIA: QUÍMICA II</b>
<b>PROFESOR: Vanina Contorovick, Alegre Menasse, Xochitl Valdez</b>	

## TEMARIO

### LA NOMENCLATURA DE LOS COMPUESTOS QUÍMICOS INORGÁNICOS.

Concepto de Nomenclatura. Número de oxidación. Nomenclatura de Stock y Nomenclatura tradicional. Diferenciación entre las diferentes funciones inorgánicas y su nomenclatura: óxidos, hidróxidos, hidruros, hidrácidos, oxoácidos, sales binarias. Fórmula química de los compuestos inorgánicos. Análisis del uso y sus consecuencias de los diferentes compuestos químicos en nuestro entorno.

### REACCIONES QUÍMICAS.

Reacciones químicas y ecuaciones químicas. Reactivos y productos. Tipos de reacciones químicas: Síntesis o adición. Descomposición o análisis. Sustitución o desplazamiento simple. Sustitución o desplazamiento doble. Neutralización. Reacciones químicas de combustión: Tipo de reactivos, combustión completa y combustión incompleta, intercambio de energía. Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Ley de conservación de la masa. Balanceo de ecuaciones químicas por el método de tanteo. ADN: estructura y funcionalidad. Pruebas de determinación de ADN. Importancia de las reacciones químicas en nuestra vida y el entorno. Estequiometría de las reacciones químicas: concepto, número de moles en reactivos y productos. Rendimiento.

### PRÁCTICAS DE LABORATORIO:

- Extracción de ADN