

“XXV CONCURSO ACADEMICO DE NIVEL MEDIO SUPERIOR”

GUIA PARA MATERIA: QUIMICA

I.- ELECTRICIDAD Y ESTRUCTURA ATOMICA 1.1. Determinación de partículas Positivas, Negativas y neutras. 1.2. Modelos atómicos. 1.3. Números cuánticos y espectros. 1.4. Orbitales atómicos.	IV.- NOMENCLATURA QUIMICA INORGANICA 4.1. Formación de óxidos y anhídridos. 4.2. Formación de sales. 4.3. Formación de bases y ácidos
II.- REGULARIDADES EN LAS PROPIEDADES DE LOS ELEMENTOS. 2.1. Configuraciones electrónicas. 2.2. Clasificación y propiedades de los elementos.	V.- ECUACIONES QUIMICAS. 5.1. Balanceo de ecuaciones. 5.2. Estequiometría.
III.- ENLACES QUIMICOS. 3.1. Orbitales moleculares. 3.2. Enlace iónico y covalente. 3.3. Enlace covalente coordinado. 3.4. Formación de compuestos y mezclas. 3.5. Estructuras de resonancia.	VI.- UNIDADES DE CONCENTRACION DE SOLUCIONES. 6.1. Preparación de soluciones. 6.2. Molaridad, Normalidad y % en peso.
	VII.- FUNDAMENTOS BASICOS DE QUIMICA ORGANICA. 7.2. Nomenclatura.

Bibliografía	
1.- Química. Salavau. 2.- Química Raymod Chang Editorial Mc Graw-Hill 3.- Química General. Becher (R:S) y WeutoWrt (WNE). Editorial Reverte 4.-Química Ciencia de la Materia, la Energía y el Cambio. Chopin y otros. Editorial Cultural Mexicana , S: A	5.- Fundamentos de la Química General e Inorgánica. Chisten (H:R) Editorial Reverte. 6.- Química General. Frank Brescia. Editorial Interamericana. 7.- Química. Mortimer. 8.-Química Orgánica Fundamental. Rakoff y Rose.