

E.E.S. N° 22

PROF: MARÍA ARACAMA

PROGRAMA
INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA

Uniones Químicas.

Unión iónica. Unión covalente. Unión covalente coordinada y Unión covalente polar.

Definición. Representación mediante fórmulas electrónicas o de Lewis

Compuestos que forman el petróleo:

Alcanos, Alquenos y Alquinos. Hidrocarburos aromáticos.. Fórmulas y Nomenclatura.

Derivados del Benceno

Obtención a partir del petróleo y el gas natural. Propiedades físicas y químicas.

Relación entre las propiedades y las uniones químicas y moleculares.

Reacción de combustión de Hidrocarburos. Impacto medioambiental.

Relaciones estequiométricas. Resolución de problemas

Principales grupos de biomoléculas:

Carbohidratos: mono, oligo y polisacáridos.

Solubilidad. Los carbohidratos como fuente de energía. Representación de monosacárido.

Lípidos. Clasificación. Grasas y aceites

Molaridad como expresión de concentración. Procesos de equilibrio. Constante de equilibrio, cociente de equilibrio y sus usos operacionales. Principio de Le Chatelier.