



## **PERFIL DE EGRESO DE ALUMNOS DE 1<sup>er</sup> AÑO DE B.D. DE QUÍMICA**

El agua como sustancia. Agua como recurso estratégico. Estructura de la molécula y propiedades en función del enlace. Polaridad. Puentes de hidrógeno. Estructura cristalina del agua sólida.

Cantidad de sustancia: mol. Masa molar. Número de Avogadro. Cálculos estequiométricos.

Soluciones acuosas: el agua como solvente. Clasificación de soluciones. Concentración de soluciones. Unidades: M, g/L, %. Preparación de soluciones: masada directa y dilución.

pH, cálculo,  $K_w$ .

Ácidos, bases y sales; nomenclatura.

Entalpía de reacción. Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Combustión, tipos.

Hidrocarburos: alcanos, alquenos y alquinos. Estructura, clasificación y propiedades.

Isomería. Isomería de cadena, de posición, de función y geométricos.

Compuestos orgánicos oxigenados: alcoholes, aldehídos, cetonas y ácidos carboxílicos.

Prof. Ana López