

División de la Química

Todavía en el siglo XIX se creía que en todos los compuestos existía una fuerza vital que sólo podía ser tenida por la naturaleza pero en 1828 el químico alemán **Federico Wöhler** preparó en su laboratorio cianato de amonio (compuesto inorgánico) y después al calentarlo, notó que se había transformado en cristales blancos y sedosos de urea (compuesto orgánico), sustancia que hasta entonces sólo se había encontrado en la orina. De ahí nace la división de la química en química inorgánica y química orgánica y por lo general se estudia por separado. Las diferencias se muestran en el cuadro siguiente:

Características	Química Inorgánica	Química Orgánica
Resistencia al calor	Sí resiste	No resiste
Solubilidad en agua	Solubles	Insolubles
Compuestos	Óxidos Anhídridos Hidróxidos Hidruros Ácidos Sales	Carbohidratos Proteínas Lípidos Vitaminas Hormonas
Elementos	Todos los de la tabla periódica	C, H, O, N, P, S,
Tipo de enlace	Covalente, iónico	Covalente, covalente combinado, puentes de hidrógeno
Peso molecular	Bajo peso molecular	Muy alto peso molecular