La tabla periódica fue desarrollada por Newlands, Mendeleev y Meyer. Los químicos del siglo XIX construyeron la tabla periódica situando los elementos en orden creciente de sus masas atómicas. Algunas discrepancias en las primeras tablas periódicas se resolvieron cuando Moseley demostró que los elementos debían ordenarse de acuerdo con su número atómico.

La energía de ionización es una medida de la tendencia de un átomo a perder un electrón. A mayor energía de ionización será mayor la fuerza de atracción del núcleo sobre el electrón. La afinidad electrónica es una medida de la tendencia de un átomo a ganar un electrón. Mientras más negativa sea la afinidad electrónica, mayor será la tendencia del átomo a ganar un electrón. Las metales comúnmente tienen bajas energías de ionización, en tanto que los no metales tienen altas (valores negativos grandes) afinidades electrónicas. Las gases nobles son muy estables porque sus subniveles externos nos y no están completamente llenos.

Nota: profesor no pude leer el libro de biblioteca pero recaude mi información del siguiente link; [http://www.uclm.es/profesorado/afantinolo/docencia/inorganica/Tema3/TABLA PERIODICA.\_T3IQ.pdf](http://www.uclm.es/profesorado/afantinolo/docencia/inorganica/Tema3/TABLA%20PERIODICA._T3IQ.pdf)