

Configuración electrónica

Electronic configuration

Lizeth Gómez-Chávez^a

Abstract:

The electronic configuration is a configuration of its own for each element, it explains how the electrons are distributed in the various orbitals and levels of an atom, it also provides us with information about the period, group and family to which they belong, atomic number and available electrons to join. Named valence electrons. The filling of the orbitals starts from the lowest energy sublevel, which we call the Auf-Bau filling principle. There are four energy sublevels, the s sublevel corresponds to a maximum of two electrons, the p six electrons, the d ten and the f fourteen electrons and we have seven periods, which allows us to understand the rules of the diagonals, which indicates the sequence for the order of filling or accommodation of the electrons. The electronic configuration based on the Kernel method can be represented using the noble gases and the diagonal rule as well as the atomic number of the element.

Keywords:

Electronic configuration, electrons, period, energy, sublevel, diagonal rule, Kernel method

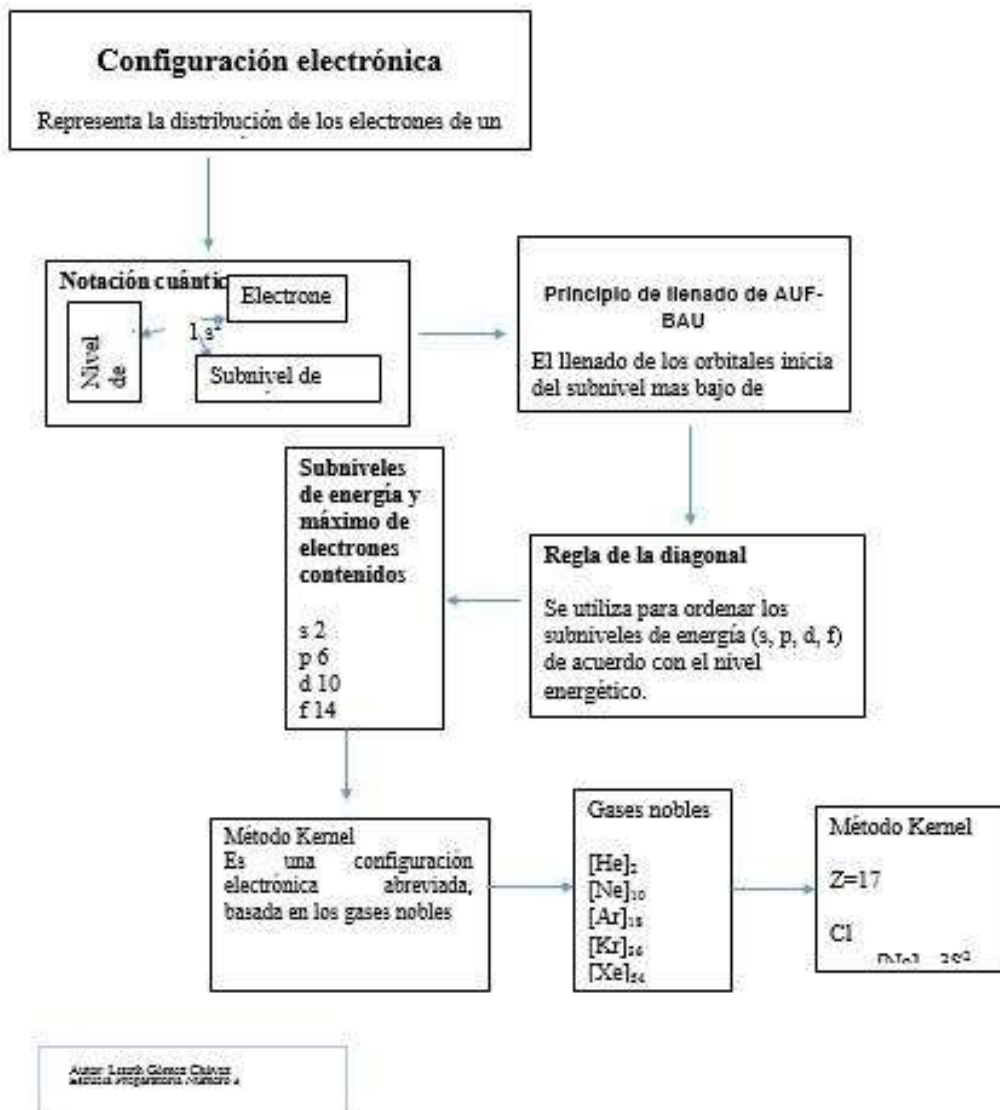
Resumen:

La configuración electrónica es una configuración propia para cada elemento, explica cómo los electrones se distribuyen en los diversos orbitales y niveles de un átomo, también nos proporciona información acerca del período, grupo y familia a la que pertenecen, número atómico y electrones disponible para unir que son los electrones de valencia. El llenado de los orbitales inicia del subnivel más bajo de energía a eso denominamos Principio de llenado de AUF-BAU. Existen cuatro subniveles de energía, al subnivel s le corresponden como máximo dos electrones, al p seis electrones, al d diez y al f catorce electrones y tenemos 7 períodos, lo que nos permite comprender las reglas de las diagonales, que nos señala la secuencia para el orden de llenado o acomodo de los electrones. La configuración electrónica basada en el método kernel la podemos representar utilizando los gases nobles y la regla de las diagonales así como el número atómico del elemento.

Palabras Clave:

Configuración electrónica, electrones, período, subnivel de energía, regla de la diagonal, método de kernel

^a Autor de Correspondencia, Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo, <https://orcid.org/0000-0001-8713-2601>, Email: lizeth_gomez6756@uaeh.edu.mx



Referencias

- [1] CHANG, R. (2002). *Química*. México, D.F. 7ª.Ed. Mc Graw Hill.
 [2] PALEO G, E.L., JAIME, M.A. & QUINTANILLA, M. (2009). *Química 2, basado en competencias*. México: Progreso Editorial.