



Revista Colombiana de Química
ISSN: 0120-2804
ISSN: 2357-3791
rcolquim_fcbog@unal.edu.co
Universidad Nacional de Colombia
Colombia

Evaluación teórica de las propiedades electrónicas y estructurales que afectan a la conductividad eléctrica en copolímeros de furano-tiofeno

Anaya Gil, Jorge Luis; Drosos Ramirez, Juan Carlos; Vergara Lorduy, Javier Ernesto; Toro Rojas, Juan Pablo; Vivas Reyes, Ricardo

Evaluación teórica de las propiedades electrónicas y estructurales que afectan a la conductividad eléctrica en copolímeros de furano-tiofeno

Revista Colombiana de Química, vol. 48, núm. 2, 2019

Universidad Nacional de Colombia, Colombia

Disponible en: <https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=309059401003>

Evaluación teórica de las propiedades electrónicas y estructurales que afectan a la conductividad eléctrica en copolímeros de furano-tiofeno

Theoretical evaluation of the electronic and structural properties that affect the electrical conductivity in furan-thiophene copolymers

Avaliação teórica das propriedades eletrônicas e estruturais que afetam à condutividade elétrica em copolímeros de furano-tiofeno

Jorge Luis Anaya Gil
Universidad de Cartagena, Colombia

Redalyc: <https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=309059401003>

Juan Carlos Drosos Ramirez
Universidad de Cartagena, Colombia

Javier Ernesto Vergara Lorduy
Universidad de Cartagena, Colombia

Juan Pablo Toro Rojas
Universidad de Cartagena, Colombia

Ricardo Vivas Reyes
Fundación Universitaria Comfenalco./ Corporación
Universitaria Rafael Nuñez., Colombia
rvivasr@unicartagena.edu.co

Recepción: 18 Febrero 2019
Aprobación: 26 Abril 2019

RESUMEN:

Desde el punto de vista científico y tecnológico ha habido un gran interés en el uso de monosustituyentes de furano y tiofeno como polímeros conductores, debido a sus múltiples aplicaciones como OLED, amplificadores ópticos, nanotecnología, entre otros. Por ello, el propósito de este trabajo fue estudiar los aspectos teóricos que afectan las propiedades electroconductoras de este tipo de moléculas. Se determinaron teóricamente los aspectos estructurales y electrónicos que influyeron en la conductividad de copolímeros de furano-tiofeno monosustituidos, al utilizar grupos carboxilos, metilos, hidroxilos, ciano y fluoruros como sustituyentes en el carbono C3 y C10 de cada heterociclo. La diferencia de energía entre el LUMO y el HOMO (band gap, E_g) y el potencial de ionización (PI) fue calculada a partir de las geometrías optimizadas en DFT para el estado neutro, anión y catión. Los PI y la E_g de los copolímeros fueron obtenidos mediante la extrapolación de los valores del oligómero a $(1/N)$ y de una cadena de longitud infinita ($1/N = 0$), obteniéndose una correlación lineal ($R = 0,99$), la cual se mantiene a lo largo de todos los modelos de ajuste de cada copolímero analizado en el estudio.

PALABRAS CLAVE: oligómeros, band gap, potencial de ionización, HOMO, LUMO.

ABSTRACT:

There has been great scientific and technological interest in the use of mono - substituents of furan and thiophene as conducting polymers due to their multiple applications such as OLED, optical amplifiers and nanotechnology, among others. For this, the purpose of this work was to study the theoretical aspects that affect the electroconductive properties of this type of molecules. The structural and electronic properties that influence the conductivity of mono substituted-furan-thiophene copolymers were determined theoretically. The effect of using carboxyl, methyl, hydroxyl, cyano, and fluoride groups as substituents on the carbon

NOTAS DE AUTOR

rvivasr@unicartagena.edu.co

C3 and C10 of each heterocycle was observed. The energy difference between the LUMO and the HOMO (band gap, E_g) and the ionization potential (IP) were calculated from the geometries optimized in DFT for the neutral, anion and cation state. The PI and E_g of the copolymers were obtained by extrapolating the values of the oligomer a ($1/N$) and a chain of infinite length ($1/N = 0$) for which a linear correlation was obtained ($R = 0.99$). This correlation is maintained throughout all the adjustment models of each copolymer analyzed in the study.

KEYWORDS: oligomers, band gap, ionization potential, HOMO, LUMO.

RESUMO:

Existe muito interesse os termos científicos e tecnológicos em utilizar substituintes mono- substituídos furano e tiofeno como polímeros condutores devido às suas múltiplas aplicações, tais como OLED, amplificadores ópticos e nanotecnologia, entre outros. O objetivo deste trabalho foi estudar os aspectos teóricos que afetam as propriedades eletrocondutoras deste tipo de moléculas. Neste contribuição os aspectos estruturais e eletrônicas que influenciam a condutividade de copolímeros furano-tiofeno substitutos mono teoricamente determinada observando o efeito do uso de grupos carboxilo, metilo, hidroxilo, ciano e fluoretos como substituintes em C3 e C10 de carbono de cada heterociclo. A diferença de energia entre o LUMO e o HOMO (intervalo de banda, E_g) e o potencial de ionização (IP) foram calculadas a partir das geometrias otimizadas de DFT para o estado neutro, anião e catião. O PI e o E_g dos copolímeros foram obtidos por extrapolação dos valores do oligômero ($1/N$) e extrapolando para uma cadeia de comprimento infinito ($1/N = 0$) para os quais uma correlação linear foi obtida ($R = 0,99$), que é mantido ao longo de todos os modelos de ajuste de cada copolímero analisados no estudo.

PALAVRAS-CHAVE: oligômeros, band gap, potencial de ionização, HOMO, LUMO.

INTRODUCCIÓN

En las últimas décadas, los polímeros conductores han tenido gran relevancia debido a sus múltiples aplicaciones gracias a que presentan propiedades como una gran estabilidad térmica y la capacidad de formar películas [1]. Estas ventajas facilitan el procesamiento y la fabricación de los polímeros a costos bastante razonables [2]. El uso de heterociclos alternados de cinco miembros (furano, tiofeno, pirrol, borol) mejora de forma significativa las características conductoras de los polímeros, basándose, principalmente, en una disminución de la energía entre el orbital molecular ocupado de más alta energía (HOMO) y el orbital molecular desocupado de más baja energía (LUMO) [3]. El diseño de mejores materiales electrónicos orgánicos requiere una comprensión profunda de la estructura electrónica de los polímeros conjugados y de los factores que afectan su estabilidad y reactividad.

Ha habido un gran interés en estudiar, teóricamente, los aspectos estructurales y electrónicos que influyen en la conductividad de una serie de copolímeros de furano–tiofeno monosustituídos, pues es posible observar y cuantificar el efecto en el comportamiento de las propiedades electrónicas de la conductividad, cuando se utilizan grupos sustituyentes, tales como: carboxilo (COOH), metilo (Me), hidroxilo (OH), ciano (CN) y fluoruro (F), como sustituyentes en el carbono C3 y C10 de cada anillo. Cada heterociclo sustituido muestra un comportamiento químico diferente al de sus respectivos polímeros, lo cual lleva a preguntarse acerca de qué tan buen electroconductor puede ser un copolímero formado por diferentes unidades estructurales de materiales poliméricos [4]. La exploración del efecto de los diferentes tipos de grupos sustituyentes sobre la conductividad en copolímeros de furano-tiofeno puede ser analizada, aprovechando la diferencia energética entre las bandas de valencia y las bandas de conducción de un polímero (en inglés band gap) [5]. La energía del band gap (E_g) es calculada de forma análoga a los cálculos en estado sólido de conductividad, es decir, hallando la diferencia entre la energía del HOMO y el LUMO [6].

En química computacional, el uso del DFT ha aumentado progresivamente, pues este resulta de gran importancia para los cálculos que implican sistemas finitos, en la medida en que incluye una correlación electrónica, ya que asume que la energía del estado fundamental de un sistema electrónico está únicamente definida por su densidad electrónica $\rho_0(x, y, z)$ [7]. Los métodos DFT han sido utilizados para hacer buenas predicciones de la diferencia energética entre los orbitales HOMO y LUMO en polímeros orgánicos

conjugados. Si bien aún existe una controversia en torno a la interpretación de la energía de los orbitales, se ha encontrado que la teoría DFT ofrece una buena estimación del BG [8]. El criterio para escoger los sustituyentes mencionados se basa en la naturaleza electrodonora de los sustituyentes, lo cual posiblemente facilita la reactividad de los anillos aromáticos. En este estudio se emplea la extrapolación a cadena de longitud infinita con el fin de conocer algunas propiedades del polímero. Esta metodología es fiable, ya que, para la mayoría de los polímeros, las propiedades de sus oligómeros se encuentran bien determinadas [9]. Así pues, el objetivo de este trabajo es comparar los efectos que tienen los diferentes sustituyentes en la cadena oligomérica sobre las propiedades de conducción eléctrica del material de copolímero de furano-tiofeno.

MATERIALES Y MÉTODOS

Detalles computacionales

Todos los cálculos de los oligómeros ($N = 2 \rightarrow 8$) realizados en este trabajo se hicieron con la ayuda del paquete de programas Gaussian 09 [10]. Las geometrías de los oligómeros neutros y cargados que contienen 2, 4, 6 y 8 anillos fueron optimizadas a nivel DFT, utilizando el funcional híbrido B3LYP [10], junto con el conjunto de base 6-311G* [11].

La geometría de los monómeros de furano y tiofeno y los monómeros de furano y tiofeno sustituidos con grupos metilo, hidroxilo, ciano, carboxilo y átomos de flúor (Figura 1) se optimizó en estados neutros y cargados al mismo nivel de teoría descrito anteriormente.

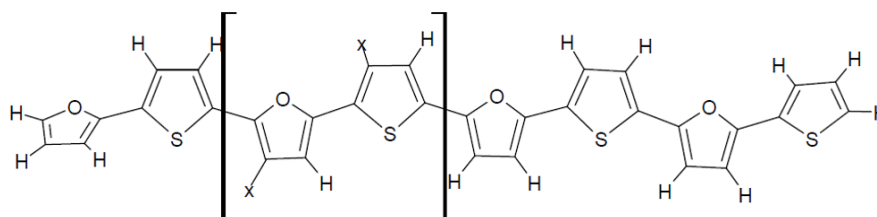


FIGURA 1.

Estructura molecular de los oligómeros de furano-tiofeno estudiados (donde $X = \text{Me}, \text{COOH}, \text{OH}, \text{CN}$ y F). $\text{Me} = \text{metilo}$, $\text{COOH} = \text{carboxilo}$, $\text{OH} = \text{hidroxilo}$, $\text{CN} = \text{ciano}$ y $\text{F} = \text{átomos de flúor}$.

Los potenciales de ionización (PI) se calcularon como diferencias de energías entre el catión y la molécula neutra. Estos potenciales de ionización fueron calculados a partir de las geometrías en estado fundamental optimizada [12]. Los cálculos fueron realizados sobre los oligómeros que contienen 2, 4, 6 y 8 anillos sustituidos con los grupos Me , CN , COOH , OH y átomos de F . Los parámetros de polímero (PI y E_g) fueron obtenidos por la extrapolación lineal de la propiedad de interés versus el inverso del número de monómeros ($1/N$) y por la extrapolación a cadena de longitud infinita ($1/N = 0$) [13].

También, se realizaron extrapolaciones a la longitud de la cadena infinita para los polímeros con estados cargados con el fin de evaluar el valor de E_g . Además de estos cálculos, se obtuvo una visualización del orbital molecular desocupado de más baja energía.

RESULTADOS Y DISCUSIÓN

En la Tabla 1 se muestran los valores de los potenciales de ionización, todos los cálculos se realizaron utilizando la diferencia entre la energía de la molécula cargada (catión) y la molécula en el estado neutro. Los polímeros están abreviados como sigue: copolímero furano-tiofeno (COFT), copolímero furano-tiofeno

sustituido con flúor (COFT-F), copolímero furano-tiofeno sustituido con metilo (COFT-Me), copolímero de furano-tiofeno sustituido con carboxilo (COFT-COOH), copolímero furano-tiofeno sustituido con ciano (COFT-CN) y copolímero furano-tiofeno sustituido con hidroxilo (COFT-OH).

TABLA 1.
Potencial de ionización (PI) de copolímeros de furano-tiofeno y copolímeros de furano-tiofeno sustituidos, calculados a nivel B3LYP /6-311G * en electrón voltios (eV).

Copolímero	Potencial de ionización (eV)
COFT	5,24
COFT-OH	4,73
COFT-COOH	6,49
COFT-CN	6,72
COFT-Me	4,93
COFT-F	5,69

Los resultados mostrados en la Tabla 1 muestran la siguiente tendencia:

COFT-CN # COFT-COOH # COFT-F # COFT # COFT-Me # COFT-OH

Lo anterior está en consonancia con la naturaleza electrodonora de los diferentes sustituyentes que alteran el potencial de ionización del copolímero. Dentro de este grupo de sustituyentes y debido a la naturaleza química de estos, se destaca el grupo CN, el cual es un fuerte desactivador del anillo aromático. En general, el COFT-CN presenta el mayor potencial de ionización, lo cual indica que es más difícil extraer un electrón de esta estructura molecular.

En el otro extremo de los copolímeros estudiados, el copolímero que presenta menor potencial de ionización es aquel que fue sustituido con el grupo OH, el cual es un activante muy fuerte de los anillos aromáticos, debido a la inducción y a la electronegatividad del oxígeno. Sin embargo, el efecto inductivo electroattractor es superado por un efecto donador mucho más importante que involucra los electrones no apareados del oxígeno [14], y tal relación hace que esta molécula muestre un menor valor de potencial de ionización.

De acuerdo con la tendencia anterior, se puede observar que el COFT-Me tiene un valor de potencial de ionización menor que el copolímero sin sustituyentes (COFT). Lo anterior se debe a que el grupo Me es un grupo donador de electrones [15], mientras que el grupo COOH y el átomo de F son atractores de electrones [15], los cuales son capaces de retenerlos en su estructura, dificultando la formación de cationes en este tipo de polímeros. En la Tabla 2 se muestran los valores de E_g para los oligómeros de furano-tiofeno y los oligómeros de furano-tiofeno sustituidos.

TABLA 2.
Valores de E_g en electrón voltios (eV) extrapolado a cadena de longitud infinita, usando el nivel de cálculo DFT-B3LYP-6311G *.

Copolímeros	E_g (eV)
COFT	1,84
COFT-Me	1,76
COFT-OH	1,54
COFT-COOH	2,36
COFT-CN	1,68
COFT-F	1,81

En términos generales los copolímeros sustituidos presentan un menor valor de E_g respecto al copolímero no sustituido. Este comportamiento, también, es mostrado por el polifurano sustituido (ver Tabla 2) [16]. Cabe indicar que el COFT-COOH no sigue esta tendencia de comportamiento, lo cual puede ser explicado por problemas de efectos estéricos que hacen que la molécula pierda planaridad y, por ende, que el traslape de los orbitales no sea el más óptimo, provocando así que la conductividad disminuya. El estudio muestra, además, que el COFT-OH presenta las mejores características electroconductoras. La tendencia en orden decreciente de band gap es la siguiente:

COFT-COOH # COFT # COFT-F # COFT-CN # COFT-Me # COFT-OH

Esta tendencia indica que el grupo OH, al ser un fuerte activador de los anillos aromáticos [17], permite la modificación de la diferencia energética entre los orbitales moleculares HOMO y LUMO al alterar la densidad electrónica de este último [18]. Este cambio facilita la probabilidad de que un electrón sufra un decaimiento de energía al orbital LUMO, estrechando así la diferencia de energía entre estos orbitales, lo cual da como resultado un valor menor de E_g , esperando así que el copolímero presente mejores características electroconductoras de acuerdo a este criterio. Por otra parte, el COFT-COOH, los cuales son fuertes desactivantes de los anillos aromáticos [18], muestra un incremento en el valor de E_g . Este análisis se interpreta de manera más sencilla al graficar como ejemplo la correlación lineal de E_g versus $1/N$ del oligómero de COPFT-H (Figura 2).

En los cálculos realizados se encontró que no había diferencia significativa entre los valores de E_g de los copolímeros en estado neutro y los cationes respectivos; mientras que los copolímeros cargados negativamente presentaron menores valores de E_g respecto a sus estados neutros.

Se realizó un análisis donde se escogió un segmento de la molécula que reprodujo el comportamiento de esta, y se examinó la contribución de cada átomo al LUMO, para corroborar así las observaciones anteriormente mencionadas.

TABLA 3.
Propiedades electrónicas del copolímero Furano-Tiofeno Neutro.

Oligómero	Energía ($\cdot 10^3$ Kcal/mol)	HOMO (eV)	LUMO (eV)	E_g (eV)
2	-4,901	-5,80	-1,45	4,34
4	-980	-5,01	-1,90	3,11
6	-1470	-4,83	-2,16	2,67
8	-1960	-4,75	-2,29	2,46

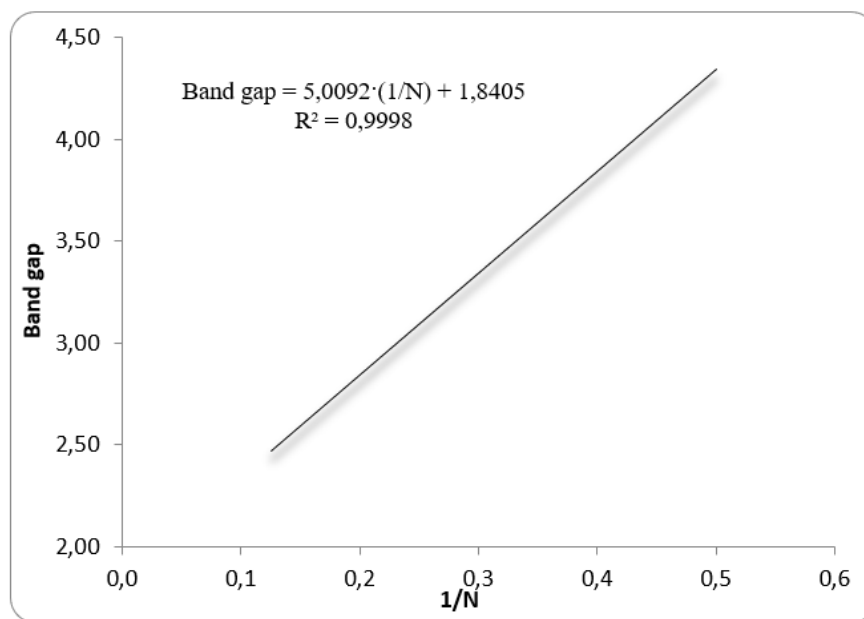


FIGURA 2.
Correlacion lineal de los valores de E_g vs $1/N$ del oligómero de COPFT-H.

La correlacion lineal de COPFT-H es casi del 100%, obteniendo un acoplamiento lineal de 99,9% de correlacion, lo cual demuestra que el modelo de cálculo por cada copolímero se ajusta casi de forma ideal. Tambien, se hizo de manera identica para cada sustituyente, obteniendo así la siguiente Figura 3:

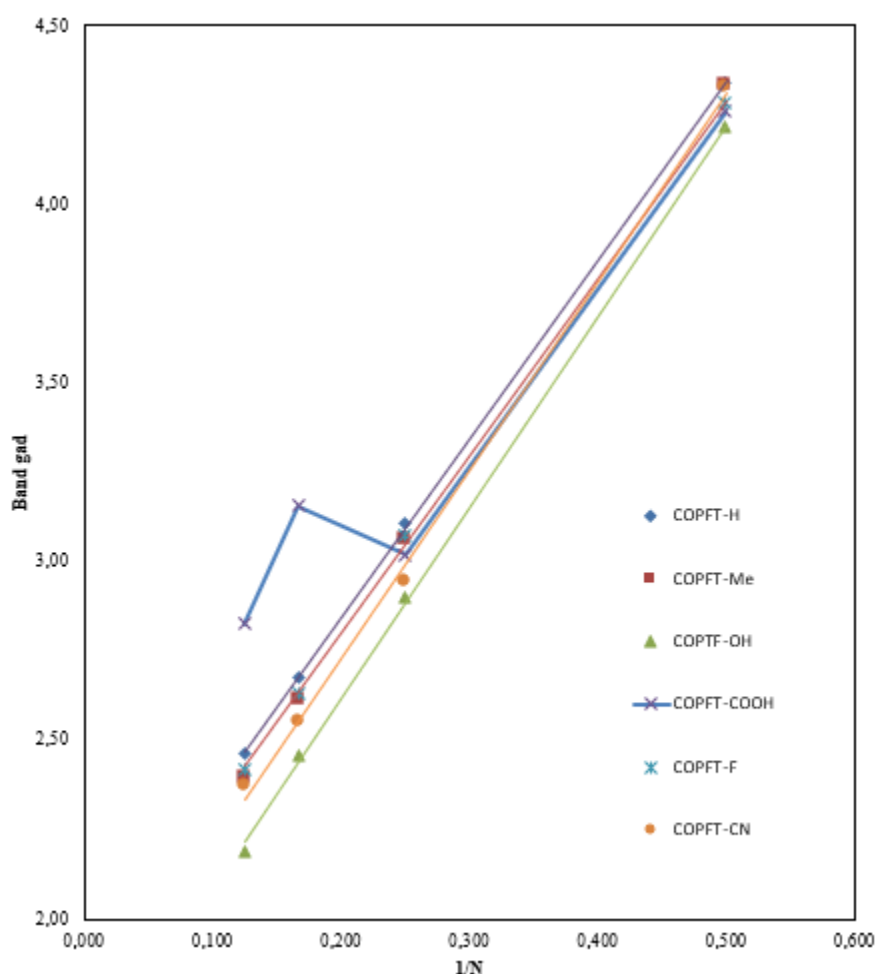


FIGURA 3.

Gráfica de E_g vs $1/N$ de oligómeros de furano-tiofeno calculados.

Para el análisis de las contribuciones del orbital molecular LUMO se tomó un segmento de los diferentes oligómeros como se muestra en la Figura 4. Es decir, se tomó aquella parte de la molécula que conserva cierta simetría en cuanto a propiedades electrónicas se refiere, pues si la cadena oligomérica crece a ambos extremos habrá una región molecular que conserve ciertas propiedades. Lo anterior es posible en la medida en que los sustituyentes se encuentran en posiciones opuestas y no afectarán la regioisomería del oligómero, ya que no son sustituyentes vecinos y no generarán impedimentos estéricos, manteniendo así las propiedades optoelectrónicas [19]. Por esta razón, se tomó la región central de los copolímeros de furano-tiofeno.

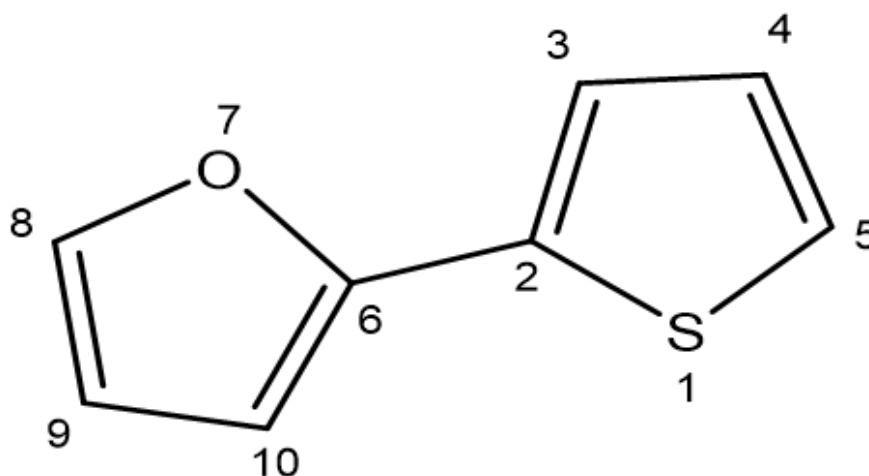


FIGURA 4.

Segmento tomado para el análisis de la contribución de cada átomo al LUMO.

Las sustituciones a la cadena polimérica se realizaron sobre las posiciones 3 y 10 del segmento del copolímero como se observa en las Figuras 3 y 4. La elección de estas posiciones para ser sustituciones se realizó con el fin de que los polímeros fueran simétricos [19].

Otro aspecto a tener en cuenta para el análisis de la electroconductividad fue la contribución de cada átomo al LUMO, este orbital es el primero que se encuentra disponible para recibir electrones, y, de acuerdo a la teoría de bandas, esta sería la banda de conducción. Este aspecto es muy importante, ya que una buena contribución de cada átomo a este orbital permitirá a los electrones fluir de una manera más óptima por la estructura del polímero [20].

La Figura 5 muestra la contribución de cada átomo del segmento al LUMO. En esta gráfica se observan las variaciones más relevantes sobre los carbonos por donde crece la cadena (carbonos 5 y 8) y los que se encuentran sustituidos. Tal comportamiento era esperado, pues en esta contribución existe la modificación de las probabilidades de encontrar un electrón al estar presente otro tipo de nube electrónica por efecto de los sustituyentes.

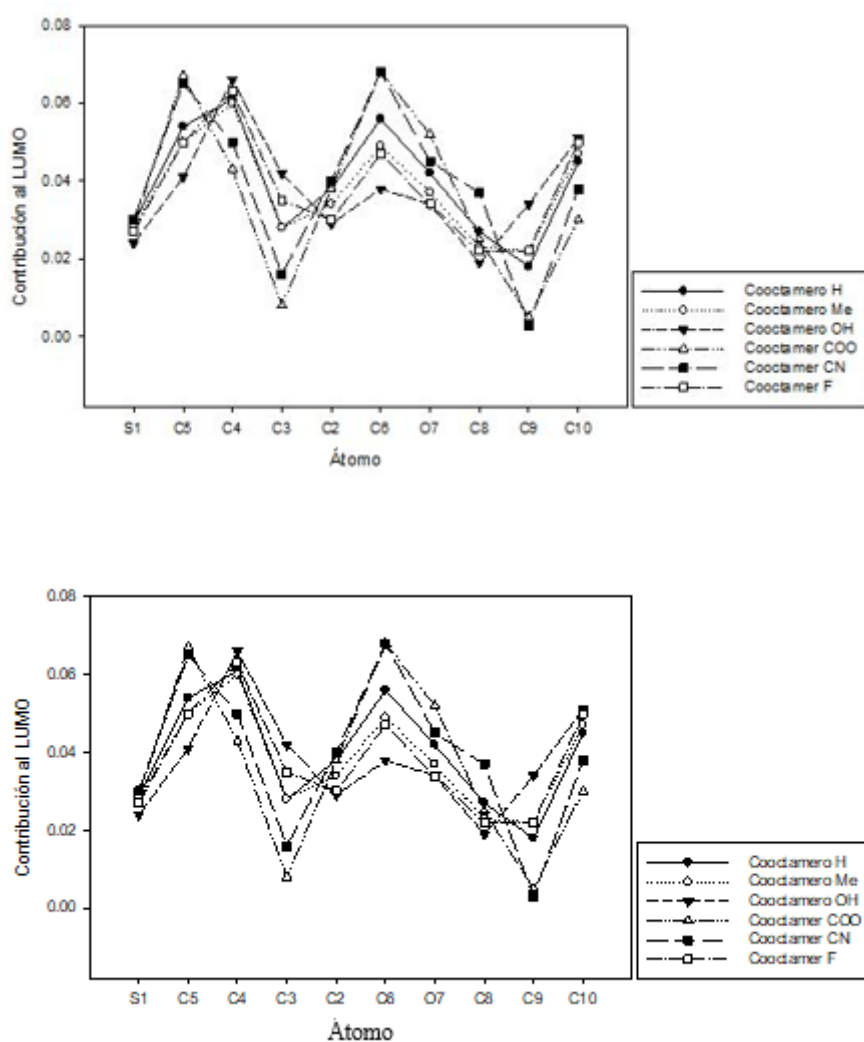


FIGURA 5.

Contribución de los átomos al LUMO de las moléculas optimizadas al nivel DFT B3LYP 6-311G*.

Aquí, se compara el comportamiento del copolímero sustituido con hidroxilo (mejor electroconductor) y el sustituido con grupos carboxilo (peor electroconductor), lo cual permite observar que el oligómero sustituido con grupos hidroxilo presenta un comportamiento más armónico, en cuanto a la contribución de los átomos al LUMO se refiere. A su vez, dicha contribución aumenta y disminuye de forma lenta, lo cual evidencia que existe una mejor distribución de la densidad electrónica para ubicar un electrón, en el caso que este pase a la banda de conducción. Por el contrario, el oligómero sustituido con grupos carboxilos presenta altibajos muy pronunciados que posiblemente no favorecerán la resonancia ni el posible tránsito simple de los electrones.

Para el caso del copolímero sin sustituir no se muestra una distribución tan armónica como en el caso del sustituido con hidroxilo, pero tampoco presenta cambios tan marcados como el presentado en el caso del oligómero sustituido con carboxilo, por tanto, se aprecia que las contribuciones al orbital LUMO dan una idea del camino que puede seguir el flujo electrónico y sobre qué átomos se ven favorecidas y desfavorecidas tales contribuciones, las cuales son de gran utilidad para inferir el comportamiento electroconductor de este tipo de moléculas [21].

CONCLUSIONES

En la presente investigación se estudiaron las propiedades electrónicas de transición e ionización de una serie de copolímeros de furano-tiofeno y copolímeros de furano-tiofeno sustituidos, empleando desde dímeros a octámeros y extrapolando las propiedades a cadena de longitud infinita. El análisis de las propiedades electrónicas muestra que los copolímeros sustituidos con grupos hidroxilos presentan el mejor E_g de todas las especies estudiadas, pues al realizar la extrapolación a cadena de longitud infinita dicho valor se ubica en un rango menor a los presentados por los otros copolímeros estudiados. Este hecho, también, es corroborado, porque se presenta una mejor contribución de los átomos del segmento al LUMO, lo cual indica que el traslape de estos orbitales es más óptimo.

Los copolímeros sustituidos con grupos carboxilos presentaron las propiedades electroconductoras más bajas entre las especies estudiadas, este hecho puede estar relacionado con problemas de efectos estéricos, provocando una desfavorabilidad en el traslape adecuado de los orbitales moleculares, lo cual implica que haya un alto valor de E_g y que la contribución de los átomos del segmento del copolímero al LUMO no sea la mas optima para favorecer la conductividad eléctrica.

REFERENCIAS

- [1] J. I. I. Laco, F. Liesa, E. Armelin, J. Casanovas y C. Alemán, «Polímeros conductores con aplicaciones biomédicas y biotecnológicas,» *Química e industria: QeI*, (554), 13-20., n° 554, pp. 13-20, 2004.
- [2] I. Ward y D. Hadley, *An Introduction to the Mechanical Properties of Solid Polymers.*, Chichester: John Wiley & Sons Ltda., 1993.
- [3] S. Yang, P. Olisheski y M. Kertesz, «Band gap calculations for conjugated polymers,» *Synthetic metals.*, Vols. %1 de %2141, n° 1-2, pp. 171-177., 2004. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.synthmet.2003.08>.
- [4] M. Freund y B. Deore, *Self-doped conducting polymer.*, Chichester: John Wiley and Sons. Ltd, 2007.
- [5] U. Salzner, J. Lagowski, P. Pickup y R. Poirier, «Design of low band gap polymers employing density functional theory hybrid functionals ameliorate band gap problem,» *Journal of computational chemistry*, vol. 18, n° 15, pp. 1943-1953., 1997. DOI: [https://doi.org/10.1002/\(sici\)1096-987x\(19971130\)18:15<1943::aid-jcc9>3.0.co;2-o](https://doi.org/10.1002/(sici)1096-987x(19971130)18:15<1943::aid-jcc9>3.0.co;2-o)
- [6] A. Alguno et al., «Ab initio and density functional studies of polythiophene energy band gap,» *NECTEC Technical journal*, vol. 2, n° 9, pp. 215-218., 2001.
- [7] a. R. G. Parr y W. Yang, «Density Functional Theory of Atoms and Molecules,» Oxford University Press: New York, n° 611, p. 333, 1989. DOI: https://doi.org/10.1007/978-94-009-9027-2_2
- [7] b. F. De Proft, R. Vivas - Reyes, M. Biesemans, R. Willem, JML Martin, P. Geerlings. Density Functional Study of the Complexation Reaction of $\text{Sn}(\text{CH}_3)_3\text{X}$ ($\text{X} = \text{F}, \text{Cl}, \text{Br}$ and I) with Halide Anions, *European Journal of Inorganic Chemistry* 2003 (20), 3803-3810. DOI: <https://doi.org/10.1002/ejic.200300044>
- [8] a. W. Koch y M. Holthausen, *A chemist's guide to density functional theory*, Weinheim: Wiley, 2000.
- b. R. Vivas - Reyes, F. De Proft, M. Biesemans, R. Willem, P. Geerlings, A DFT Study of Tin - and Crown - Ether - Based Host Molecules Capable of Binding Anions and Cations Simultaneously, *European Journal of Inorganic Chemistry* 2003 (7), 1315-1324. DOI: <https://doi.org/10.1002/ejic.200390171>
- [9] J. Chien, *Polyacetylene: Chemistry, Physics, and Material Science.*, Londres: Academic Press, 1984.
- [10] M. Frisch et al., *Gaussian 94*, Revision B.2, Pittsburgh, PA, 1995.
- [11] A. D. Becke, «Density - functional thermochemistry. III. The role of exact exchange,» *The Journal of chemical physics*, vol. 98, n° 7, pp. 5648-5652., 1993. DOI: <https://doi.org/10.1063/1.464913>
- [12] P. C. Hariharan y Pople, «Structures and stabilities of three-membered rings from ab initio molecular orbital theory,» *Springer*, Berlin, , pp. 1-45, 1973. DOI: https://doi.org/10.1007/3-540-06265-3_14

- [13] J. Liu, B. Gao, X. Xia, H. Zhou y H. Zhang, «Theoretical studies on the electronic structures and optical properties of the oligomers involving bipyridyl, thiophenyl and ethynyl groups.,» *Polymer*, vol. 48, n° 2, pp. 502-511, 2007. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.polymer.2006.11.029>
- [14] F. Carey, *Química orgánica*, Madrid: McGraw Hill, 1999.
- [15] L. Wade, *Química orgánica*, México D.F.: Pearson , 2005.
- [16] R. Vivas-Reyes, L. Mercado, J. Anaya-Gil, A. Marrugo y E. Martinez, «Theoretical study to evaluate polyfuran electrical conductivity and methylamine, methoxy substituent effects.,» *Journal of Molecular Structure: THEOCHEM*, vol. 861, n° 1-3, pp. 137-141, 2008. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.theochem.2008.04.019>
- [17] J. Roncali, «Molecular engineering of the band gap of π - conjugated systems: Facing technological applications.,» *Macromolecular Rapid Communications*, vol. 28, n° 17, pp. 1761-1775, 2007. DOI: <https://doi.org/10.1002/marc.200700345>
- [18] F. Alakhra y R. Holze, «Spectroelectrochemistry of intrinsically conducting furan-3-chlorothiophene copolymers.,» *Journal of Solid State Electrochemistry*, vol. 12, n° 1, pp. 81-94, 2008. DOI: <https://doi.org/10.1007/s10008-007-0356-7>
- [19] C. Alemán, E. Armelin, J. I. Iribarren, F. Liesa, M. Laso y J. Casanovas, «Structural and electronic properties of 3,4-ethylenedioxythiophene, 3,4-ethylenedisulfanylfurane and thiophene oligomers: A theoretical investigation.,» *Synthetic Metals*, vol. 149, n° 2-3, pp. 151-156, 2005. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.synthmet.2004.12.012>
- [20] G. X. Yang, H. L. Fan, X. Niu, P. P. Yang y Z. H. Huang, «Theoretical study on electronic properties of trans-oligomers of thiophenes, siloles and alternate thiophene and siloles. *Journal of Molecular Structure: THEOCHEM*, 949(1-3), 1-7.,» *Journal of Molecular Structure: THEOCHEM*, vol. 949, n° 1-3, pp. 1-7., 2010. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.theochem.2010.02.010>
- [21] A. Acharya et al., «Effect of substituents on charge carrier dynamics in thiophene oligomers.,» *Journal of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry*, vol. 173, n° 2, pp. 161-168, 2005. DOI: <https://doi.org/10.1016/j.jphotochem.2005.01.016>