

## Utilidad del rapel cabeza abajo en caso de accidente. Título de la comunicación (máximo dos líneas)

I.T. Dobrinovich, S. Marcén, M.V. Jim (Autores con iniciales de nombre)

Dirección o direcciones de trabajo..., por ejemplo: Departamento de Enseñanzas Deportivas de IES Menéndez Pelayo de Zaragoza, 50009 Zaragoza, España

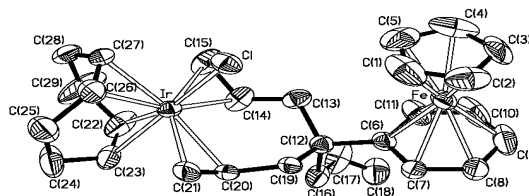
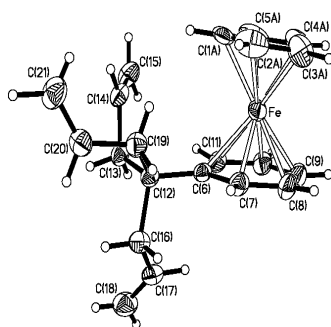
**Palabras clave:** hasta cinco palabras clave que sirvan para clasificar la comunicación

El subirse por las montañas puede ser peligroso si se realiza después de una opípara comida.. por ello es mejor atarse la manta a la cabeza y hacer un rapel cabeza abajo.

El texto debe ir escrito en Times New Roman, tamaño 12, puede incluir graficos insertados en el fichero de tipo .doc o pdf. El resumen no debe superar una hoja DINA4 con el formato del presente documento. NO SE DEBE MODIFICAR EL FORMATO DEL PRESENTE DOCUMENTO

En el vigente marco de la química supramolecular el área de los compuestos dendrímeros despunta por el interés, tanto estético como aplicado, de las nuevas sustancias preparadas. Se trata de macromoléculas polifuncionales de forma globular arborescente de arquitectura perfectamente controlada.<sup>1</sup> Muy recientemente la introducción en los dendrímeros, bien en el esqueleto central o en la superficie molecular, de átomos metálicos ha mostrado una extraordinaria potencialidad en su comportamiento como catalizadores en fase homogénea o por sus propiedades de transferencia electrónica.<sup>2</sup> Un mecanismo comúnmente utilizado en la preparación de metalodendrímeros implica la existencia de grupos funcionales con capacidad coordinativa en la estructura molecular del dendrímero.

El complejo de hierro  $[(\eta^5\text{-C}_5\text{H}_5)\text{Fe}(\eta^6\text{-(1,1-di(2-propenil)-3-butenil)benzene})]^+$  ( $[\text{LFe}]^+$ ) (**1**) representa un excelente análogo a moléculas dendriméricas poliolefinicas de mayor complejidad, por cuanto incorpora tres grupos alilo terminales con capacidad coordinativa frente a metales de transición. El presente poster recoge los estudios realizados sobre **1**, - considerado como metaloligando en la química de iridio(I),- en particular, se analizan las modificaciones estructurales observadas tras la coordinación de **1** a una unidad 'IrCl(cod)', con formación del complejo catiónico  $[(\text{LFe})\text{IrCl}(\text{cod})]^+$  (**2**).



### Bibliografía

<sup>1</sup> D.A. Tomalia, A.M. Naylor, W.A. Goddard III, *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1990**, 29, 139; J.M.J. Fréchet, *Science* **1994**, 263, 1710; N. Ardoin, D. Astruc, *Bull. Soc. Chim. Fr.* **1995**, 132, 876.

<sup>2</sup> W.T.S. Huck, L.J. Pins, R.H. Fokkens, *J. Am Chem. Soc.* **1998**, 120, 6240.