

Cicloadiciones "formales" catalizadas por rutenio

entre 1,6-diinos y arenos vinílicos

<u>Carlos Saá</u>*, Jesús A. Varela, Silvia G. Rubín, Carlos González-Rodríguez, Alejandro Varela-Fernández y Luis Castedo Departamento de Química Orgánica, Facultad de Química, Universidad de Santiago de Compostela 15782 Santiago de Compostela, Spain. Email: qocsaa@usc.es; qojavc@usc.es

Reacciones de cicloadición "formales" catalizadas por Ru(II) entre 1,6-diinos y *cis*-β-metilestirenos

La reacción entre el 1,6-diino 1 y el cis- β -metilestireno 2a catalizada por Ru(II) dio lugar al ariltrieno 3a, el cual, tras cierre electrocíclico de 6 $e^ \pi$ disrotatorio se convirtió cuantitativamente en el ciclohexadieno 4a. Se obtuvieron resultados similares con los estirenos sustituidos 2b y 2c.

Reacciones de cicloadición "formales" catalizadas por Ru(II) entre 1,6-diinos y *cis*-1-propenilarenos y *cis*-1-propenilheteroarenos

Sin embargo, cuando se emplearon sistemas policíclicos aromáticos del tipo *cis*-1-propenilarenos 5 se obtuvieron los 1 + ciclooctatrienos 7 con buenos rendimientos. La reacción transcurre a través de la formación inicial de los ciclooctatrienos 6 (vía cierre electrocíclico de 8 e- π conrotatorio de los análogos de 3)² seguida de una migración [1,5] de hidrógeno.

Análogos resultados se obuvieron con los *cis*-1-propenilheteroarenos **8**.

Mecanismo de reacción y cálculos DFT

El mecanismo más probable de esta reacción implicaría el acoplamiento lineal catalizado por Ru entre el diino ${\bf 1}$ y los arenos vinílicos para formar los arenos poliénicos de tipo ${\bf 3}$. Estos evolucionarían, dependiendo de la naturaleza del anillo aromático, a través de un cierre electrocíclico de 6 ${\bf e}^-\pi$ o 8 ${\bf e}^-\pi$ a los sistemas ciclohexadiénicos ${\bf 4}$ o ciclooctatriénicos ${\bf 7}$, respectivamente.

Se han estudiado las reacciones de cierre electrocíclico de 6 e $^{-}$ π frente a la de 8 e $^{-}$ π seguida de la migración [1,5] de hidrógeno para un sistema *cis*-1-propenilarénico del tipo **5** mediante cálculos DFT (B3LYP/6-31G(d) (C, H, CI), LANL2DZ (Ru), G y G^{\dagger} a 298 K, energías en Kcal mol-1).

Agradecimientos: Este trabajo ha sido financiado por el M.E.C. (CTQ2005-08613) y la Xunta de Galicia (PGIDT06PXIC209041PN). S. G. R., C. G.-R. y A. V. F. agradecen al M.E.C. y a la Xunta de Galicia por becas predoctorales y J. A. V. agradece al M.E.C. por un contrato del programa Ramón y Cajal. También agradecemos al CESGA por el tiempo de computación.

Referencias: ¹ Varela, J. A.; Rubín, S. G.; González-Rodríguez, C.; Castedo, L.; Saá, C. J. Am. Chem. Soc. **2006**, 128, 9262.

² Varela, J. A.; Castedo, L.; Saá, C. Org. Lett. **2003**, *5*, 2841.