

IFLA-hírek

Etikai kódex a tisztségviselőknek

Az IFLA irányító tanácsa etikai kódexet fogadott el saját tagjai és az IFLA valamennyi tisztségviselője számára. A kódex három fejezetből áll:

- az irányításra és működtetésre vonatkozó általános szabályok és erkölcsi követelmények,
- a tagokhoz és partnerekhez fűződő kapcsolatok etikája,
- a menedzsment tartalmi, szakmai és finansziális átláthatóságának megalapozása.

A kódexet valamennyi érintettnek alá kell írnia, s az irányító tanács a jövőben fellép azok ellen, akik megsértik a benne foglaltakat. Előirányozták a kódex rendszeres felülvizsgálatát is.

Az IFLA mint márkanév

Az irányító tanács irányelveket adott ki az IFLA márkanéve használatáról. Az IFLA kizárólagos jogát képezi az IFLA-logó, az IFLA teljes neve, az IFLA betűszó (feltéve, hogy könyvtárügyi vagy információs összefüggésben használják, – ugyanis más szervezetek rövidített neve is lehet IFLA, pl. International Federation of Landscape Architects). E három elemet az IFLA szakmai egységei használhatják, valamint mindazok, akik az IFLA-ra kívánnak tevékenységükben utalni (esetenként ehhez a főtítkárság engedélye szükséges). Az IFLA márkanévét nem használhatják a vele kapcsolatban nem álló szervezetek vagy, ha a használatra irányuló kérést az IFLA megtagadta.

Stratégiai terv 2006–2009

Az irányító tanács 2006 decemberében fogadta el az IFLA 2006–2009-re vonatkozó stratégiai tervét. A terv három oszlopon nyugszik: a társadalom, a szakma és a tagság szolgálatának oszlopain. Rögzíti a működésre vonatkozó vázlatos

elképzelést, valamint küldetését és céljait. Az alapvető értékek rögzítése után tér rá a dokumentum a stratégiai irányok kijelölésére, és a belőlük fakadó akciók és tevékenységek részletezésére. A szakmai oszlopba tartozik az irányelvek és normatívák kidolgozása, a minőségi könyvtári és információs szolgáltatások lerombolásának megakadályozása, illetve természeti vagy egyéb csapások utáni újraindítása. A társadalmi oszlop része a könyvtárak, könyvtárosok és könyvtárhasználók érdekeinek szolgálata, továbbá a könyvtári és információs szolgáltatások fejlesztésére hatékony nemzetközi politika és gyakorlat kifejtése. A tagsági oszlop összetevői: rendszeres és hatékony kommunikáció az IFLA szervezeti egységeivel és a tagsággal; fórumok, kongresszusok és konferenciák, valamint egyéb alkalmak szervezése a tagság és a potenciális tagság szakmai fejlődése érdekében; az anyagi alapok, források bővítése és diverzifikálása; az IFLA szervezeti kereteinek hozzáigazítása a stratégiai irányokhoz.

Szervezeti változások

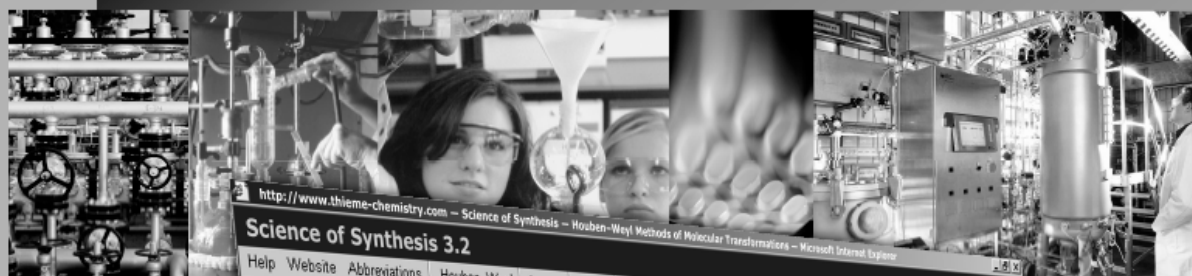
Kelly Moore, aki az IFLA főtítkárságán a tagsági menedzser feladatkörét töltötte be, megvált állásától. Utóda *Cynthia Mouanda*. A bemutatkozása szerint ghánai gyökerű, de Angliában született és nevelkedett hölgy az egyetemen francia, német és közgazdasági tanulmányokat folytatott. Eddig főként pénzügyi területeken dolgozott, és a személyes kapcsolatok mindenütt nagy súlyt kaptak munkájában.

2006. október 4-e és december 31-e között 44 új taggal bővült az IFLA családja. Közöttük 3 nemzeti egyesület, 25 intézmény, 9 társult személy és 7 diák szerepel.

/IFLA Journal, 33. köt. 1.sz. 2007. p.59–67./

Összeállította: Papp István

Science of Synthesis



http://www.thieme-chemistry.com - Science of Synthesis - Houben-Weyl Methods of Molecular Transformations - Microsoft Internet Explorer

Science of Synthesis 3.2

Help Website Abbreviations Houben-Weyl Logout

Table of Contents

- Science of Synthesis
 - Organometallics
 - Vol. 1: Compounds with Transition Metals
 - Organometallic Complexes of Ni
 - Nickel Complexes of 1,3-Diene
 - Nickel-Allyl Complexes
 - Synthesis
 - Oxidative Addition of Ni
 - Addition of Allylmagnesium
 - Oxidative Addition of Ni
 - Oxidative Cyclization of Ni
 - Applications
 - Nickel-Alkyne Complexes
 - Nickel-Alkene Complexes
 - Organometallic Complexes of Pd
 - Organometallic Complexes of Pt
 - Organometallic Complexes of Cu
 - Organometallic Complexes of Rh
 - Organometallic Complexes of Ir
 - Organometallic Complexes of Ru
 - Organometallic Complexes of Os
 - Organometallic Complexes of Co
 - Vol. 2: Compounds of Groups 7-3

Query Hitlist Full Text

n-Allyl complexes are commonly invoked as intermediates in the reactions of (η^2 -diene)-nickel complexes. If a nickel(II) complex possesses both a conjugated diene ligand and another π -bound ligand, an oxidative cyclization may occur to form a π -allyl ligand within a nickel(II) metallacycle. Much of the [4+4]- and [4+2]-cycloaddition chemistry described for η^2 -diene complexes probably involves the intermediacy of nickel metallacycles that possess a π -allyl ligand. Oxidative cyclizations of this type are also useful in the stoichiometric preparation of nickel- π -allyl complexes. The spectator ligand properties play a significant role in determining the position of the equilibrium for oxidative cyclization-reductive cleavage processes (Scheme 15).^[40]

Scheme 15 Ligand Dependence in the Formation of π -Allyl Complexes by Oxidative Cyclization

$$\begin{array}{c}
 \text{MeO}_2\text{C} \\
 | \\
 \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\
 | \\
 \text{CO}_2\text{Me}
 \end{array}
 + \text{Ni}(\text{cod})_2 + \text{Ph}_3\text{P} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{MeO}_2\text{C} \\ | \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2 \\ | \\ \text{CO}_2\text{Me} \end{array}$$

2

$$\begin{array}{c}
 \text{MeO}_2\text{C} \\
 | \\
 \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\
 | \\
 \text{CO}_2\text{Me}
 \end{array}
 + \text{Ni}(\text{cod})_2 + \text{bipy} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{MeO}_2\text{C} \\ | \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2 \\ | \\ \text{CO}_2\text{Me} \end{array}$$

2

References

[40] Büch, H. M.; Schroth, G.; Mynott, R.; Binger, P., *J. Organomet. Chem.*, (1983) 247, 63.

Related Information in Houben-Weyl:

- Houben-Weyl, (1996), E 18-1 p.92.
- Houben-Weyl, (1984), 13/96 p.695.

Science of Synthesis Version 3.2
Copyright © 2004 by Georg Thieme Verlag KG, all rights reserved
DOI: 10.1055/stos-stm-nm12004.t1-00019

Now compatible
with Mac OS X

The Electronic Version
Organic and organometallic
synthetic methods
critically evaluated by experts

Contact:
eproducts@thieme.de



Thieme Chemistry