

# L'edat del bor: reacció de $\beta$ -boració catalítica

## Boron age: catalytic $\beta$ -boration

Amadeu Bonet,\* Manuel Soriano, Cristina Pubill-Ulldemolins, Cristina Solé, Jessica Cid, Henrik Gulyas i Elena Fernández  
Universitat Rovira i Virgili. Departament de Química Física i Inorgànica. Àrea de Química Inorgànica

**Resum.** En els darrers anys, els compostos organoborats han estat valorats en un ampli ventall d'aplicacions. Així mateix, els compostos organoborans són uns dels intermedis sintètics més versàtils que existeixen per a la síntesi de compostos orgànics d'alt valor afegit. En l'article següent es resumeixen, a partir de l'estat actual de l'estudi de la reacció de  $\beta$ -boració, els avenços en la reacció que ha desenvolupat el nostre grup en els darrers mesos.

**Abstract.** In the last years, organoboranes become important compounds in a wide range of applications. In addition, organoborane compounds are one of the most useful synthetic intermediates for the synthesis of high values organic compounds. In this article, we summarize, from the state of the art of the reaction, the advances in the last months from our research group.

## Introducció

**D**urant els últims anys, els compostos organoborans s'han desenvolupat com a producte d'interès en diverses àrees. Sectors com la indústria, la medicina o la farmàcia han aconseguit desenvolupar noves tècniques per produir compostos organoborans que donen resposta als problemes reals de la societat.

Noves teràpies per combatre el càncer,<sup>1</sup> combustibles per a aeronaus,<sup>2</sup> noves tècniques per a l'eliminació de residus,<sup>3</sup> nous materials polimèrics resistents a la flama<sup>4</sup> i nous compostos biològicament actius<sup>5</sup> són tan sols alguns exemples de com ha evolucionat la química del bor en la química aplicada.

Aquesta nova perspectiva, però, no ha restat la importància que els compostos organoborans han tingut sempre en la recerca bàsica: el seu ús com un dels intermedis sintètics més versàtils que existeixen en la síntesi de compostos orgànics d'alt valor afegit.<sup>6</sup>

La seva versatilitat escau en la diversitat dels reactius borans que es poden utilitzar (àcids borònics, agents hidroboraans o diborans), en la tolerància de la formació de l'organoborà en múltiples grups funcionals i en la seva facilitat per transformar aquest enllaç carboni-bor en un nou enllaç carboni-oxigen, carboni-nitrogen o carboni-carboni mitjançant protocols ja establerts (figura 1).

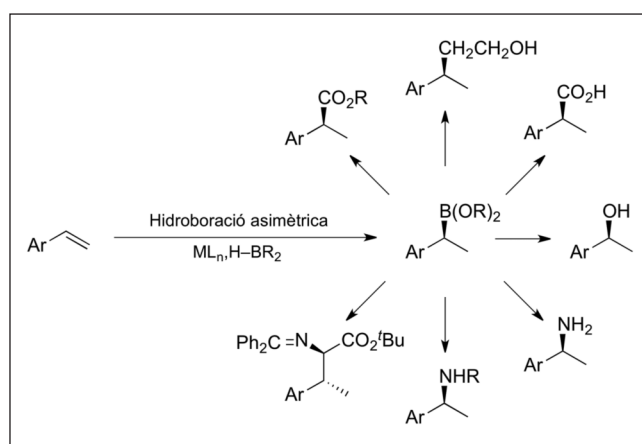


FIGURA 1. Representació de la versatilitat en la transformació dels compostos organoborats en altres grups funcionals.

D'aquesta manera, els intermedis organoborans són una alternativa senzilla i econòmica per obtenir múltiples compostos. Fàcilment es poden utilitzar per a la formació de compostos orgànics complexos amb activitat biològica.<sup>7</sup> També són útils a la síntesi d'aquells compostos amb quiralitat axial, com ara els productes quimioluminescents que són utilitzats per fer pantalles de plasma.<sup>8</sup> I, a més, donen una alternativa sintètica de compostos quirals,<sup>9</sup> ja que la metodologia establerta permet mantenir en el nou enllaç la configuració de l'enllaç carboni-bor anterior amb bona estereoselectivitat i enantioselectivitat.

En el marc de l'estudi de la reacció catalítica de diboració,<sup>10</sup> s'ha explorat l'addició de diborans en substrats  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturats. Aquests tipus de compostos no es diboren, sinó que es borilen, i aquesta addició, encara que no és bona des d'un punt de vista d'economia atòmica, sí que és l'única forma eficient de sintetitzar compostos carbonilborans en posició 1,4.

Hosomi i Miyaura van ser els primers a establir el protocol de la reacció,<sup>11</sup> però no va ser fins a Yun<sup>12</sup> que es va demostrar el

Correspondència: Amadeu Bonet. Universitat Rovira i Virgili. Departament de Química Física i Inorgànica. Àrea de Química Inorgànica  
Campus Sescelades. 43007 Tarragona  
Tel.: +34 977 558 715. Fax: +34 977 558 205  
A. e.: [amadeu.bonet@urv.cat](mailto:amadeu.bonet@urv.cat)

seu potencial real i que s'aconsegueixen altes conversions en poc temps i en condicions suaus (mitjançant l'addició de metanol com a additiu).

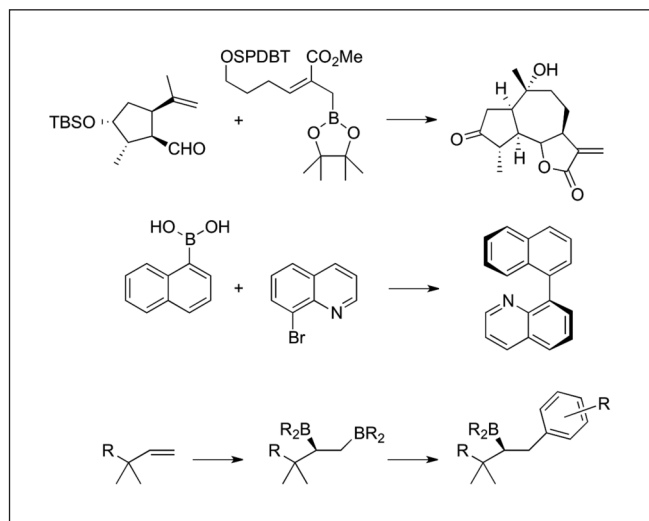


FIGURA 2. Diverses vies de formació de compostos d'alt valor afegit a partir d'intermedis borats.

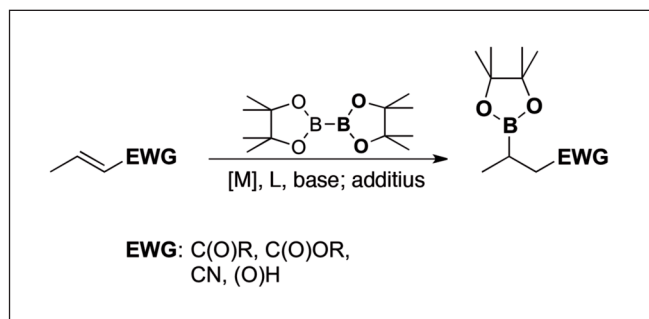
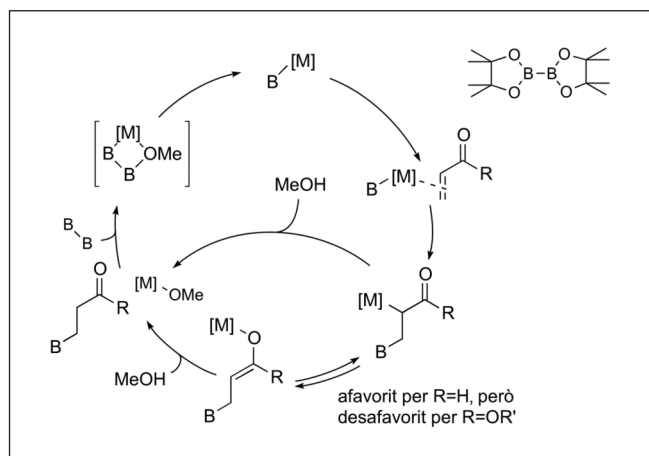


FIGURA 3. Reacció de  $\beta$ -boració.



ESQUEMA 1. Cicle catalític de la reacció de  $\beta$ -boració.

En el transcurs d'aquests últims anys, aquesta reacció ha abordat nous reptes,<sup>13</sup> tant la versió quiral com l'aquiral, i s'ha estès a tot tipus de substrats  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturats: èsters i cetones (acíclics i cíclics), amides, nitrils i aldehyds; a més, s'ha realitzat amb diversos metalls, com ara el coure, el níquel, el pal·ladi, el platí i el rodi.

En el present article, resumirem de forma breu i entenedora el treball del nostre grup durant els darrers mesos en la reacció catalítica de  $\beta$ -boració.

## Catalitzadors versàtils. Reacció tàndem *one pot* de $\beta$ -boració i Suzuki-Miyaura

Amb la col·laboració de la professora M. À. Úbeda, de la Universitat de València, s'han utilitzat de forma efectiva en la reacció de  $\beta$ -boració els complexos de pal·ladi indicats a la figura 4.

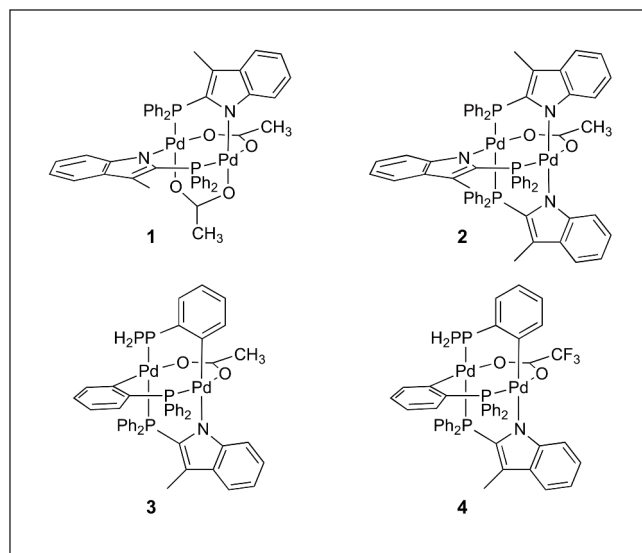


FIGURA 4. Complexos de pal·ladi utilitzats en la reacció.

Els quatre complexos, sobretot, es diferencien pel fet de tenir característiques electròniques molt diverses. Així, podem observar, des del complex 1 fins al 4, un ordre creixent en el caràcter donador al metall, el qual ens permet estudiar la influència de les propietats electròniques en la catalisi.

Un cop es van trobar les condicions idònies [0,003 mmol de complex de pal·ladi; 0,18 mmol de carbonat de cesi;

0,125 mmol de substrat; 1,5 equivalents de bis(pinacolat)di-bor; 1,5 mmol de metanol, i 0,18 mmol d'aigua en 2 ml de tetrahidrofurà a temperatura ambient durant 6 h], la reacció de  $\beta$ -boració es va portar a terme en tot tipus de substrats carbonílics  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturats: èsters, cetones, aldehids i amides terminals, internes, amb substituents en  $\alpha$ , en  $\beta$  o en ambdues posicions, amb un o més d'un substituent alquílic o arílic.

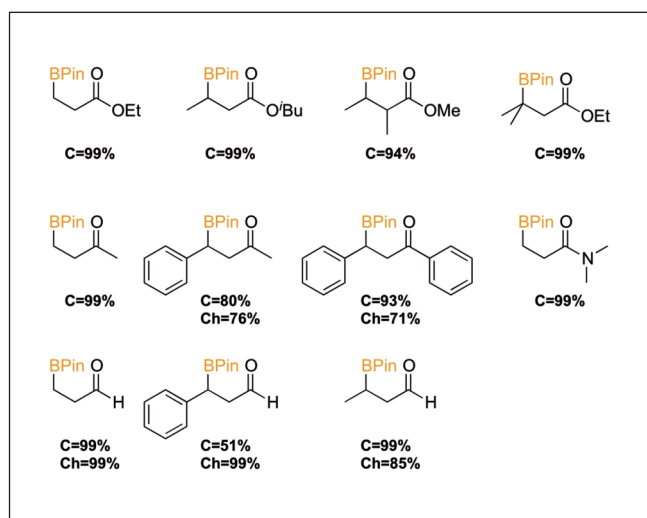


FIGURA 5. Resultats de la  $\beta$ -boració amb el complex 1; C=conversió, Ch=quimioselectivitat.

Les conversions, en la majoria dels casos, són completes o molt elevades, i la quimioselectivitat en substrats conflictius com l'aldehid (pot donar reacció competitiva donant l'addició 1,2 en lloc de l'addició 1,4) és molt bona. Cal destacar que, en aquest cas, el millor complex és l'1, que correspon al complex amb el centre metàl·lic menys bàsic.

Un cop establert el fet que els complexos de pal·ladi eren capaços de portar a terme la reacció de  $\beta$ -boració, es va intentar realitzar la reacció tàndem ( $\beta$ -boració, acoblament creuat) en el medi de reacció anterior, tot afegint els reactius necessaris per poder dur a terme la reacció d'acoblament creuat.

Els resultats van ser satisfactoris, ja que tots els substrats amb bor terminal van aconseguir formar el nou enllaç carboni-carboni en la reacció tàndem. Cal destacar que, en aquest segon pas de la reacció, el millor complex és el 4, el que presenta un centre metàl·lic més bàsic.

És interessant destacar el fet que els complexos funcionen de forma inversament proporcional en les dues reaccions. Això és conseqüència del fet que en la reacció de  $\beta$ -boració no té lloc

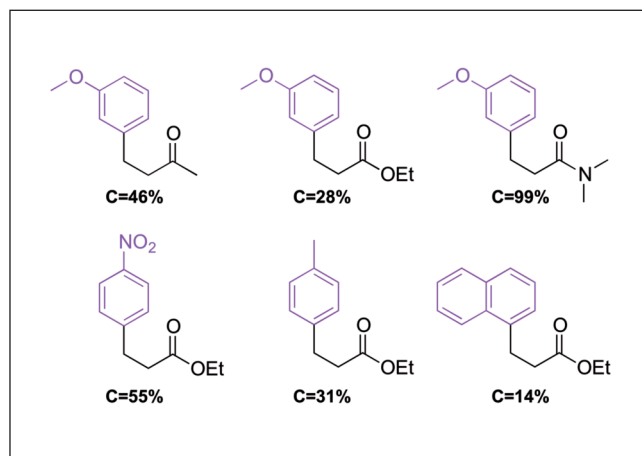


FIGURA 6. Resultats de la reacció tàndem amb el complex 3 (boració, acoblament creuat).

una addició oxidant en el cicle catalític, sinó que l'etapa clau és una transmetal·lació; per tant, no és necessària una gran riquesa electrònica al voltant del metall. En contrapartida, en la reacció de Suzuki-Miyaura, l'addició oxidant és moltes vegades l'etapa limitant de la reacció; per tant, serà molt més ràpid o fàcil amb el complex que tingui més riquesa electrònica.

Aquest, doncs, és un exemple més de la versatilitat de la reacció per donar amb facilitat productes orgànics complexos i, alhora, una demostració de la polivalència d'aquests complexos de pal·ladi.

## Catalitzadors econòmics i altament modulables. Coure amb fosforoamidits

La indústria sempre busca reaccions econòmiques i estables, sobretot, que no siguin molt sensibles a l'aire o a l'aigua, i el sistema catalític (metall i lligands) moltes vegades és el punt crític per aproximar la indústria a la recerca.

Un dels motius que ha fet créixer, en els darrers anys i de forma espectacular, l'ús dels metalls econòmics en la recerca és el gran interès que hi ha dipositat la indústria. Exemples molt clars són l'ús del coure o el níquel en múltiples reaccions, des de la diboració fins a la reacció de formació d'enllaços C-C.<sup>14</sup>

L'altre punt important per a la indústria és l'ús de lligands de forma que la seva síntesi sigui senzilla amb rendiments ele-

vats i que tingui una alta modulabilitat, de manera que permeti fer canvis en l'esquelet del lligand d'una forma senzilla.

Tenint en compte la idea d'aproximar la nostra recerca a la indústria, amb la col·laboració de l'empresa holandesa DSM, vam fer un estudi catalític de la reacció de  $\beta$ -boració amb lligands fosforoamidats (uns lligands extremament modulables, que no són molt sensibles a l'aigua o a l'aire i que, a més, són ràpids de sintetitzar).

D'aquesta forma, hem estudiat les possibilitats d'inducció asimètrica de diferents fosforoamidats amb diferents esquelets. Fins al moment, no s'havien reportat en la literatura excessos enantiomèrics amb fosforoamidats en la reacció de  $\beta$ -boració.

Els lligands que van ser provats es mostren a la figura 7. L'estudi dels lligands es va fer seguint la metodologia *high-throughput screening*,<sup>15</sup> que és una forma ràpida i eficaç de tenir un gran nombre d'informació útil en molt poc temps, tot obtenint una idea clara de quins esquelets de lligands són millors per a la reacció. Tot això va ser possible mitjançant el multireactor amb capacitat per fer noranta-sis reaccions simultànies, que permeten fer l'estudi amb tres substrats model: el crotonat d'isobutil, el cinnamaldehyd i el cinnamonitril. Els resultats més destacats es mostren a la taula 1.

| Substrat            | Lligand | Conversió (%) | ee (%) |
|---------------------|---------|---------------|--------|
| Crotonat d'isobutil | 28      | 74            | 50     |
|                     | 29      | 95            | 51     |
| Cinnamaldehyd       | 28      | 50            | 37     |
|                     | 29      | 59            | 39     |
| Cinnamonitril       | 19      | 44            | 54     |

Es mostra una selectivitat diversa, sobretot quant a excés enantiomèric. Els resultats, tot i ser rellevants, no són tan positius com esperàvem. Els bons resultats obtinguts amb l'èster i, sobretot, amb l'aldehyd i els lligands que tenen esquelets del TADDOL obren una porta a seguir modulant aquests lligands per obtenir uns millors resultats i per superar els que hi ha a la literatura amb altres lligands més complexos.

## Nous metalls econòmics i respectuosos amb el medi ambient per la $\beta$ -boració: ferro

En els últims anys, l'interès envers la química verda ha promogut de forma espectacular un renaixement de l'ús de metalls respectuosos amb el medi ambient. En aquest context, els sistemes catalítics de ferro sorgeixen com una gran alternativa, ja que, en els darrers anys, han demostrat un gran poder catalític en un gran ventall de reaccions diverses.<sup>16</sup>

En el nostre grup es va desenvolupar un nou sistema catalític de ferro que ens permetés  $\beta$ -borar de forma selectiva. Es van provar diferents precursors amb diferents estats d'oxidació, tot comprovant que diversos precursors de ferro(II) podien ser precursors òptims per realitzar la reacció. Entre les millors opcions, es va fixar el ferro(II) acetilacetona per la seva estabilitat i viabilitat.

Un cop vam tenir fixades les condicions de treball bàsiques per a un substrat model (crotonat d'etil), es va augmentar el camp d'aplicació, tot estenent-lo a múltiples substrats, i es van obtenir conversions altes en diversos tipus de compostos  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturats, com ara èsters, cetones, nitrils i imines.

Tot i això, el que causa més controvèrsia en aquest treball és que algun dels precursors de ferro conté un percentatge important d'impuresa en forma de coure metàl·lic. La pregunta, doncs, esdevé necessària: és realment el ferro o el coure allò que fa la catàlisi?<sup>17</sup> Realitzant dilucions d'un catalitzador de coure en quantitats comparables a les impureses de coure, es va determinar que la presència de coure en el ferro té una activitat totalment negligible (figura 8).

Així, vam realitzar una aproximació a la versió asimètrica provant diferents lligands comercials. Els resultats van ser molt interessants, ja que els lligands comercials bidentats o els lligands amb esquelets de ferro van donar enantioselectivitats baixes, mentre que els lligands monodentats de tipus fosforoamidat van donar els millors resultats.

A més, vam veure que el fet de modificar les condicions de la reacció també afectava de forma significativa l'enantioselectivitat, de manera que podíem arribar a augmentar de forma considerable els excessos enantiomèrics. Avui dia, els millors resultats són superiors al 62 %.

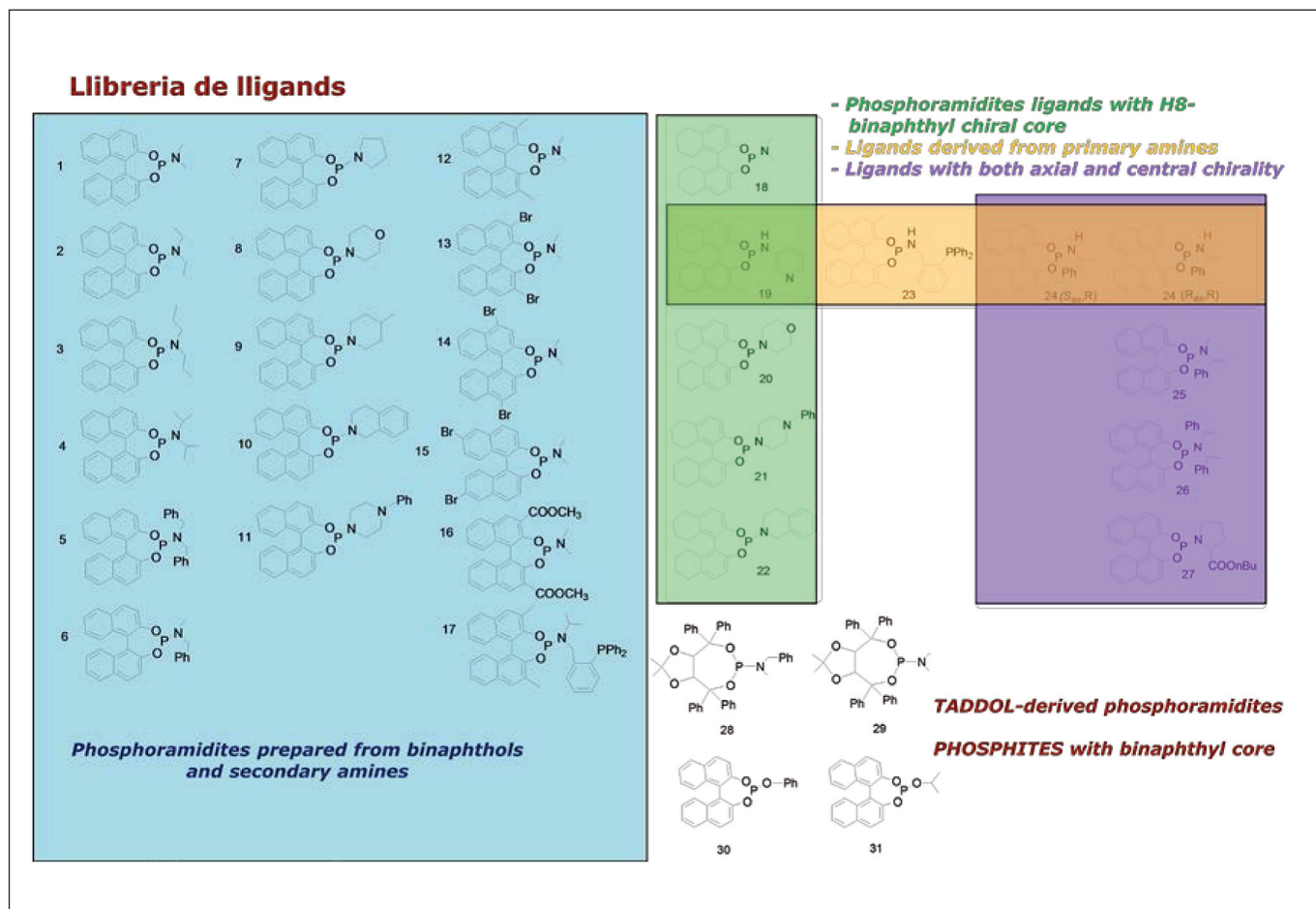


FIGURA 7. Llibreria de lligands fosforoamidits utilitzats.

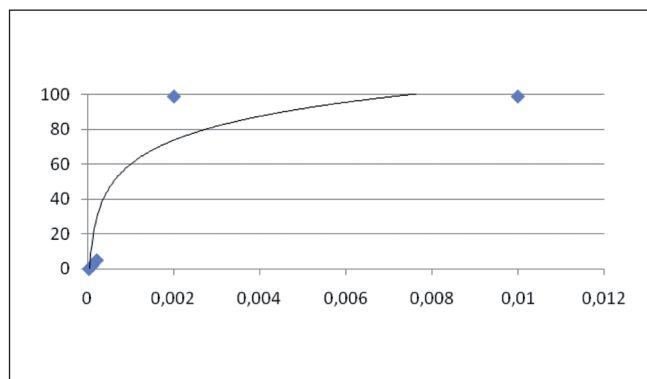


FIGURA 8. Estudi de la reacció de  $\beta$ -boració d'etil crotonat amb coure (conversió/mmol de Cu).

## Conclusions

El nostre grup ha aconseguit, en els últims anys, posar-se a primera línia en la reacció de  $\beta$ -boració: s'ha realitzat la pri-

mera reacció tàndem en la qual una de les reaccions implicades és la  $\beta$ -boració;<sup>18</sup> s'ha aconseguit col·laborar amb la indústria amb l'ús de lligands modulables i complexos molt barats i poc sensibles per a la  $\beta$ -boració, i s'han desenvolupat innovadores metodologies en la reacció que han permès realitzar aquesta reacció amb metalls increïblement barats i no contaminants, com ara el ferro.<sup>19</sup>

## Agraïments

Un agraïment a tot el Grup de Catàlisi Homogènia i Heterogènia de la Universitat Rovira i Virgili, especialment, a tots els doctorands; a la Generalitat, per la beca FI, i a la Societat Catalana de Química, per donar-nos l'oportunitat d'explicar el nostre treball i de fer-lo extensible a tots els químics de la societat catalana.

## Referències i altres fonts

- [1] Plešek, J. *Chem. Rev.* **1992**, *92*, 269.
- [2] Shapiro, I.; Good, C. D.; Williams R. E. *J. Am. Chem. Soc.* **1962**, *84*, 3837.
- [3] United States Patent 5082603.
- [4] Martín, C.; Ronda, J. C.; Cádiz, V. *J. Polym. Sci., part A: Polym. Chem.* **2006**, *44*, 1701.
- [5] Rezanka, T.; Sigler, K. *Phytochemistry* **2008**, *69*, 585.
- [6] Crudden, C. M.; Edwards, D. *Eur. J. Org. Chem.* **2003**, *68*, 4695.
- [7] Elford, T. G.; Hall, D. G. *J. Am. Chem. Soc.* **2010**, *132*, 1488.
- [8] Balanta Castillo, A.; Godard, C.; Gladiali, S.; Claver, C. Treball no publicat.
- [9] a) Lee, J.; Yun, J. *Angew. Chem. Int. Ed.* **2008**, *47*, 145. b) Kliman, L. T.; Mlynarski, S. N.; Morken, J. P. *J. Am. Chem. Soc.* **2009**, *131*, 13210.
- [10] a) Penno, D.; Lillo, V.; Koshevoy, I. O.; Sanaffl, M.; Úbeda, M. Á.; Lahuerta, P.; Fernández, E. *Chem. Eur. J.* **2008**, *14*, 10648. b) Ramírez, J.; Sanau, M.; Fernández, E. *Angew. Chem. Int. Ed.* **2008**, *47*, 5149.
- [11] a) Ito, H.; Yamanaka, H.; Tateiwa, J.-I.; Hosomi, A. *Tetrahedron Lett.* **2000**, *41*, 6821. b) Takahashi, K.; Ishiyama, T.; Miyaura, N. *Chem. Lett.* **2000**, *29*, 982.
- [12] Mun, S.; Lee, J.-E.; Yun, J. *Org. Lett.* **2006**, *8*, 4887.
- [13] Schiffner, J. A.; Mütter, K.; Oestreich, M. *Angew. Chem. Int. Ed.* **2010**, *49*, 2.
- [14] González-Bobes, F.; Fu, G. C. *J. Am. Chem. Soc.* **2006**, *128*, 5361.
- [15] Lefort, L.; Boogers, J. A. F.; Vries, A. H. M. de; Vries, J. G. de. *Org. Lett.* **2004**, *6*, 1733.
- [16] Czaplik, W. M.; Mayer, M.; Cvengros, J.; Wangelin, A. von. *J. Chem. Sus. Chem.* **2009**, *2*, 396.
- [17] Buchwald, S. L.; Bolm, C. *Angew. Chem. Int. Ed.* **2009**, *48*, 5586.
- [18] Bonet, A.; Gulyás, H.; Koshevoy, I. O.; Estevan, F.; Sanaú, M.; Úbeda, M. Á.; Fernández, E. *Chemistry Eur. J.* **2010**, *16*, 6382.
- [19] Bonet, A.; Solé, C.; Gulyás, H.; Fernández, E. Treball no publicat.



A. Bonet



M. Soriano



C. Pubill-Ulldemolins

**Amadeu Bonet** va obtenir la llicenciatura en química per la Universitat Rovira i Virgili l'any 2007 i el màster en catàlisi l'any següent. L'any 2008, va realitzar un treball centrat en la hidroboració a la Universitat de Queens (Canadà), sota la supervisió de la doctora Cathy Crudden. Al principi del 2009, va obtenir la beca FI de la Generalitat de Catalunya. La seva recerca se centra en la  $\beta$ -boració asimètrica de compostos  $\alpha$ ,  $\beta$ -insaturats i en l'aproximació de l'organocatàlisi en les diverses reaccions de boració.

**Manuel Soriano** es va llicenciar en química per la Universitat de València l'any 1999. L'any següent va estar treballant a la Universitat Paul Sabatier-Toulouse III (França), en un projecte Erasmus. L'any 2001, va obtenir el Diplôme d'Études Supérieures Universitaires Pierre-Fabre a Vigoulet (França) i, des de llavors, ha ocupat posicions de director tècnic a Radhe Shyam, SA (Barcelona) (2001-2003) i a Maystar, SL (Tarragona) (des del 2003). La seva investigació està centrada en diversos processos catalítics relacionats amb la indústria.

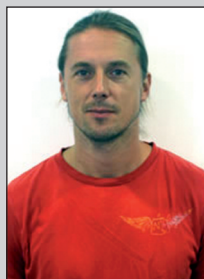
**Cristina Pubill-Ulldemolins** va obtenir la llicenciatura en química per la Universitat Rovira i Virgili l'any 2008. Durant l'any 2007, va realitzar un Erasmus a la Friedrich-Alexandre University. L'any següent va aconseguir la beca ICIQ, que li permet fer un doctorat multidisciplinari en el qual explora la part d'estudis teòrics dels sistemes catalítics involucrats en la diboració, sota la supervisió del doctor Carles Bo, i simultàniament realitza la part experimental a la Universitat Rovira i Virgili, sota la supervisió de la doctora Elena Fernández. L'estiu del 2008, va realitzar una estada a la Universitat de Durham, sota la supervisió del professor T. Marder, en un projecte de reaccions de ciclació. La seva recerca se centra en la diboració catalítica d'alquens amb diversos metalls i estudis mecanístics.



C. Solé



J. Cid



H. Gulyas



E. Fernández

**Cristina Solé** va obtenir la llicenciatura en química per la Universitat Rovira i Virgili l'any 2008 i en bioquímica l'any següent. Va realitzar, l'any 2008, una estada Sèneca a Palma de Mallorca, i l'any 2009, un Erasmus a la Universitat de Reading. Actualment està acabant el màster oficial en catàlisi, durant el qual ha realitzat una estada a la Universitat de Durham, sota la supervisió del doctor Andy Witting. La seva recerca se centra en la  $\beta$ -boració de compostos insaturats per la síntesi de molècules bioactives.

**Jessica Cid** va obtenir la llicenciatura per la Universitat Rovira i Virgili l'any 2009. Durant l'any anterior, va realitzar una estada Erasmus a la Technische Universiteit d'Eindhoven. A l'octubre del 2009, va obtenir la beca URV, que li permet realitzar un doctorat multidisciplinari en el qual, sota la supervisió del doctor Jordi Carbó i de la doctora Elena Fernández, treballarà els aspectes teòrics i experimentals en les reaccions d'hidroboració i de diboració.

**Henrik Gulyas** va néixer a Hongria l'any 1971. Va obtenir el doctorat a la Universitat de Veszprém, sota la supervisió del professor J. Bakos. Entre els anys 2005 i 2007, va treballar com a postdoctoral en un projecte de BASF, sota la supervisió del professor P. van Leeuwen, a l'ICIQ. L'any 2007, va obtenir la beca Torres Quevedo, que li va permetre continuar treballant a l'ICIQ. A partir del 2009, passa a ser professor associat de la Universitat Rovira i Virgili i treballa en el grup de la doctora Elena Fernández. La seva recerca es basa en noves rutes sintètiques per obtenir compostos organoborans.

**Elena Fernández** va néixer l'any 1968. Va rebre la llicenciatura en química per la Universitat de Barcelona l'any 1991. Seguidament, l'any 1995, va obtenir el doctorat per la Universitat Rovira i Virgili, sota la supervisió del professor Sergio Castellón i de la doctora Aurora Ruiz. Els dos anys següents va estar realitzant un postdoctorat a la Universitat d'Oxford, sota la supervisió del professor J. M. Brown. Va tornar a Tarragona, on va col·laborar amb la professora Carmen Claver i va aconseguir ser personal permanent de la Universitat Rovira i Virgili l'any 2000. El seu grup se centra en l'estudi de les aplicacions de metalls de transició a la síntesi orgànica, tot posant un especial interès en les addicions selectives de bor i les subsegüents reaccions tàndem catalítiques.