le fer en catalyse

Avant-propos

e Bureau de la division Catalyse de la SCF (DivCat) remercie Eric Marceau d'avoir pris l'initiative et la coordination de ce dossier qui met en avant l'exploitation du fer en catalyse par différentes équipes de recherche en France.

Sans vouloir trop dévoiler le contenu, rappelons en préambule que le fer est un métal abondant et non toxique. Des métaux non nobles souvent mis en avant par les temps qui courent (fer, cobalt et nickel), il est le seul à avoir tous les indicateurs au vert pour répondre aux enjeux d'une chimie durable.

Le fer est surtout un métal très fédérateur en catalyse métallique. Ses propriétés, en particulier la variété de ses nombres d'oxydation, sont abondamment exploitées en catalyse enzymatique, homogène et hétérogène. Le fer, seul ou accompagné d'autres métaux, sous forme de complexes ou au sein de matériaux, y excelle pour activer différentes molécules.

La DivCat a pensé que le fer était donc un candidat idéal pour évoquer la richesse des activités de nos laboratoires, embrassant les différentes formes de catalyse au service d'applications essentielles qui vont de l'énergie aux synthèses industrielles à grands tonnages ou en lien avec la chimie fine.

Nous espérons que ce dossier vous convaincra que le fer n'est pas un métal de transition banal, mais un des métaux, sinon LE métal de la transition énergétique/environnementale.

Nathalie TANCHOUX et Franck LAUNAY pour le Bureau de la DivCat

