

Intitulé de la chaire : Chimie des Processus Biologiques

Nom et prénom du professeur : FONTECAVE Marc

Membre de l'Institut ; Académie des Sciences

Mots-clés : Chimie biologique ; biocatalyse ; métalloenzymes ; catalyseurs bioinspirés

Enseignement

Titre de la série de cours : Catalyse hétérogène et activation de petites molécules

Introduction :

L'eau, l'oxygène, l'azote, le dioxyde de carbone, etc.. sont de petites molécules très abondantes à la surface de la planète et peuvent constituer des sources d'atomes presque infinies pour l'industrie chimique et nos sociétés. D'ailleurs ce sont elles que les organismes vivants utilisent depuis des milliards d'années pour leurs biosynthèses et métabolismes. Cependant leur valorisation constitue un véritable défi scientifique et technologique en raison de leur très grande stabilité qui explique leur accumulation sur la terre et dans l'atmosphère. Pour les activer il faut des catalyseurs (dans les cellules vivantes il s'agit d'enzymes). Le cours porte spécifiquement sur la chimie de ces molécules et sur leur activation par une classe spécifique de catalyseurs : les catalyseurs hétérogènes, solides, qui sont probablement ceux qui sont considérés comme les plus prometteurs du point de vue des applications potentielles, du fait de leur plus grande stabilité et de leur recyclabilité. Cependant, un angle particulier est pris pour faire le lien entre cette classe de catalyseurs et les catalyseurs moléculaires homogènes (dont les enzymes naturelles font partie), à travers la description des approches d'hétérogénéisation des catalyseurs moléculaires, par exemple, d'utilisation de précurseurs moléculaires pour la synthèse de solides ou des approches de chimie hétérogène bioinspirée.

Titre du cours 1 et 2 : activation de petites molécules, des origines de la vie aux catalyseurs d'aujourd'hui

Résumé du cours 1 : le premier cours s'attache à définir les différentes classes de catalyseurs (moléculaires, enzymatiques et solides), à comparer leurs avantages et leurs inconvénients respectifs et à montrer leur utilisation actuelle dans l'industrie. Il décrit également les réactions d'activation de petites molécules, H₂O, H₂, CO₂, N₂, O₂, etc.. Il montre comment ces molécules sont à l'origine chimique de la vie et décrit les sites actifs des métalloenzymes actuelles qui activent ces molécules et qui constituent pour le chimiste une source unique d'inspiration. Enfin, toujours sous forme d'introduction sur les catalyseurs hétérogènes, il montre comment aujourd'hui des techniques d'analyse d'une puissance inégalée permettent d'avoir des informations d'une très grande précision sur la structure de la surface des catalyseurs solides, y compris à l'échelle atomique, et comment les outils de la chimie théorique permettent de prévoir la réactivité des surfaces des solides sur lesquelles sont activées les petites molécules et de comprendre le mécanisme de ces réactions d'activation et de transformation.

Titre du cours 3 et 4: catalyse moléculaire : homogène ou hétérogène ?

Résumé du cours 2 : Les catalyseurs moléculaires, solubles, ont l'inconvénient d'une certaine instabilité notamment dans les conditions parfois extrêmes que nécessite l'activation des petites molécules. Cette instabilité peut se traduire par une libération des ions métalliques et leur transformation en nanoparticules ou colloïdes métalliques. Même si ces composés peuvent se former en très faibles quantités ils peuvent être en réalité des entités catalytiques puissantes, de sorte que la réaction observée n'est pas due au catalyseur moléculaire initial mais aux composés solides qui en dérivent. Ceci a conduit à de nombreuses erreurs d'interprétation dans la littérature et de nombreuses controverses. Le cours s'appuie de façon détaillée sur des exemples très représentatifs de cette problématique qui montrent que certains catalyseurs moléculaires ne sont en fait que des « précatalyseurs ». Néanmoins, ces observations ouvrent de nouvelles perspectives en matière de synthèse de catalyseurs hétérogènes à partir de complexes organométalliques. En effet, le choix du précatalyseur, de son métal et de son ligand qui peut par synthèse être facilement modifié, a un impact considérable sur la structure et la réactivité des solides qui en dérivent. Ce concept est développé dans le cours.

Titre du cours 5 et 6: catalyseurs homogènes hétérogénéisés : matériaux à charpentes hybrides

Résumé du cours 3 : Une façon de synthétiser des catalyseurs solides de façon rationnelle et en gardant l'un des avantages de la catalyse homogène, à savoir la possibilité de modifier et de contrôler les activités du catalyseur par des modifications maîtrisées des coordinations du métal, c'est d'hétérogénéiser des catalyseurs moléculaires, c'est-à-dire de fixer ces derniers sur une surface solide. Il y a de nombreuses façons de réaliser ces transformations de l'homogène à l'hétérogène. Le cours s'attache à traiter en profondeur une classe de supports solides d'un très grand intérêt : les polymères de coordination ou Metal-organic Frameworks (MOF). Ces solides poreux sont issus de la combinaison de centres métalliques (clusters le plus souvent) et de charpentes organiques. Ces dernières permettent aisément la fixation covalente de fonctions organiques et organométalliques, notamment des catalyseurs moléculaires. Les différentes stratégies de fixation sont présentées à partir de nombreux exemples significatifs. En général après fixation les catalyseurs sont stabilisés, gardent leurs propriétés catalytiques et acquièrent donc certaines propriétés des catalyseurs solides, notamment leur recyclabilité. Enfin, les pores du matériau solide eux-mêmes peuvent constituer des sites de fixation de molécules. Cette fixation non covalente a été développée récemment y compris dans notre laboratoire pour conduire à des catalyseurs homogènes hétérogénéisés originaux.

Pas de séminaires en 2018

Titre du colloque : Photosynthèse artificielle et carburants solaires

Résumé : le colloque avait pour but de faire le point sur les recherches fondamentales et les technologies concernant la photosynthèse artificielle. Il s'agit ici de construire des dispositifs qui comportent les éléments suivants pour stocker, à la manière des organismes photosynthétiques, l'énergie solaire sous forme d'énergie chimique (carburants carbonés ou hydrogène): (i) des matériaux (semiconducteurs) ou molécules (photosensibilisateurs) pour la capture des photons solaires et pour séparer des charges ; (ii) des catalyseurs utilisant les électrons excités pour la réduction de l'eau ou du CO₂ et d'autres utilisant les trous pour oxyder l'eau en oxygène. Le colloque a traité de l'ensemble de ces éléments et de leur association au sein de cellules électrochimiques ou photoélectrochimiques.

Titre des cours à l'extérieur : Chimie et défis énergétiques

Résumé : trois sujets ont été traités sous la forme de trois cours : (i) chimie et défis énergétiques du 21^{ème} siècle : une introduction ; (ii) photosynthèse naturelle et photosynthèse artificielle ; (iii) que faire du CO₂ ? : de la chimie !

Recherche

Résumé : Le laboratoire de Chimie des Processus Biologiques développe des recherches à l'interface de la chimie et la biologie. Plus spécifiquement, il étudie des systèmes enzymatiques complexes impliqués dans des voies métaboliques et biosynthétiques, comme la modification des ARNs ou la biosynthèse de l'ubiquinone, du point de vue structural et mécanistique. Il s'intéresse également à certaines métalloenzymes du métabolisme bioénergétique comme les hydrogénases, qui catalysent la réduction de l'eau en hydrogène avec une remarquable efficacité et qui sont considérés comme des biocatalyseurs potentiels pour une utilisation dans des dispositifs électrochimiques de stockage d'énergie (bioélectrodes pour électrolyseurs et piles à combustibles). Enfin, les questions de la catalyse pour le stockage d'énergie sont traitées par des approches multiples en chimie de synthèse et en électrochimie, qui combinent de la chimie moléculaire bioinspirée et de la chimie du solide. Ces catalyseurs sont mis au point aussi bien pour l'oxydation de l'eau (catalyseurs pour l'anode des électrolyseurs), la réduction des protons en hydrogène et du dioxyde de carbone en composés organiques d'intérêt économique (catalyseurs pour la cathode des électrolyseurs).

Quelques faits marquants pour l'année académique 2017-2018 sur les 4 grands thèmes de recherche développés par le laboratoire sont résumés ci-dessous.

Catalyse et stockage d'énergie.

Toute une série de nouveaux complexes moléculaires originaux, le plus souvent bioinspirés dans le sens où leur structure rappelle celle de certains sites actifs d'enzymes, à base de métaux non nobles comme le Cobalt, le Nickel ou le Molybdène, ont été synthétisés et étudiés pour leurs propriétés catalytiques (C1, C3, C4, C7, C9, C10, C12, C17). Certains d'entre eux ont révélé des efficacités catalytiques intéressantes aussi bien pour la réduction de protons en H₂ ou la réduction du CO₂ en monoxyde de carbone CO. Leur réactivité est en général étudiée dans des conditions électrochimiques (l'énergie est d'origine électrique) mais dans certains cas aussi dans des conditions photochimiques (l'énergie est apportée par la lumière) (C6, C8, C14, C15, C18).

Le développement technologique de ces systèmes moléculaires nécessite que ces derniers soient hétérogénéisés. C'est ce qui a été fait récemment à travers la mise au point par le laboratoire de stratégies originales de fixation de certains de ces complexes moléculaires sur des solides poreux (Metal-Organic Frameworks-MOFs) et des polymères de coordination (C14, C16, C18). C. Mellot-Draznieks développe en propre divers sujets très fondamentaux sur les propriétés physico-chimiques des MOFs, par des approches computationnelles en particulier (C19-C21). Le laboratoire met également au point des catalyseurs solides, nanostructurés et poreux, aussi bien pour la réduction des protons et du CO₂ que pour l'oxydation de l'eau (C2, C5, C11, C13).

Hydrogénases.

Le laboratoire s'est engagé depuis quelques années dans un projet d'étude des hydrogénases à fer et de leur maturation. Ces enzymes sont d'excellents biocatalyseurs pour la production d'hydrogène. Leur structure complexe, la nécessité d'une étape de maturation pour la production d'une enzyme active et leur grande sensibilité à l'oxygène rendent leur utilisation dans des dispositifs technologiques cependant difficile. Nous étudions différentes stratégies pour résoudre ces questions : (i) une ingénierie rationnelle des hydrogénases par les outils de la biologie moléculaire; (ii) l'élaboration d'hydrogénases artificielles qui sont des systèmes hybrides associant une protéine hôte et un catalyseur de synthèse (H1, H2, H3).

Enzymes de modification des ARNs

La structure d'enzymes en complexe avec des substrats macromoléculaires (protéines, ADNs, ARNs,..) et la compréhension de leur mécanismes de reconnaissance et d'action constituent encore aujourd'hui de formidables défis de la chimie biologique. Nous nous intéressons plus particulièrement aux enzymes de modification des ARNs de transfert qui jouent un rôle capital dans la traduction de l'information génétique. Plus particulièrement nous étudions deux classes d'enzymes : les protéines fer-soufre (M1, M3, M6) et les flavoprotéines (M4, M5). Tout récemment, par exemple, en combinant des approches structurales et biochimiques nous avons découvert un nouveau mécanisme de sulfuration des ARNs de transfert qui fait intervenir un centre fer-soufre pour le transfert des atomes de soufre (M2). D. Hamdane, responsable du projet flavoprotéines pour la modification des ARNs de transfert en collaboration avec M. Lombard, a publié un important article de revue sur le domaine (M9) et travaille spécifiquement sur la dihydrouridine synthase (M8).

Enzymes de la biosynthèse de l'ubiquinone

L'ubiquinone est un cofacteur essentiel de la bioénergétique. Pourtant sa biosynthèse est encore mal connue en dépit du fait qu'elle constitue un véritable défi chimique en raison de la complexité de sa structure et de son insolubilité dans l'eau. Depuis plusieurs années nous intéressons au complexe multiprotéique et multienzymatique impliqué dans la biosynthèse de l'ubiquinone. Tout récemment nous avons découvert un nouvel acteur de ce processus biosynthétique, un assemblage de deux protéines qui semble jouer un rôle majeur dans la stabilisation du complexe biosynthétique et le transport de précurseurs lipidiques de l'ubiquinone (U1).

Mots-clés : Chimie bioorganique et bioinorganique ; Biologie structurale ; Catalyse bio-inspirée ; matériaux pour le stockage de l'énergie

Publications

Liste intégrale pour l'année académique considérée : 2017-2018

Catalyse et stockage d'énergie (C1-C18)

C1. Molecular cobalt complexes with pendant amines for selective electrocatalytic reduction of carbon dioxide to formate

S. Roy, B. Sharma, J. Pecaut, P. Simon, M. Fontecave, P. Tran, E. Derat, V. Artero
J. Am. Chem. Soc. 2017, 139, 3685-3696

C2- Porous dendritic copper: an electrocatalyst for highly selective CO₂ reduction to formate in water/ionic liquid electrolyte

Tran Ngoc Huan, P. Simon, G. Rousse, I. Génois, V. Artero, M. Fontecave
Chem. Sci. 2017, 8, 742-747

C3- Molecular polypyridine-based metal complexes as catalysts for the reduction of CO₂

N. Elgrishi, M. B. Chambers, X. Wang, M. Fontecave
Chem Soc. Rev. 2017 46, 761-796

C4- Effects of Cations on the Structure and Electrocatalytic Response of Polyoxometalate-Based Coordination Polymers

W. Salomon, G. Paille, M. Gomez-Mingot, P. Mialane, J. Marrot, C. Roch-Marchal, G. Nocton, C. Mellot-Draznieks, M. Fontecave, A. Dolbecq
Crystal Growth & Design 2017 17, 1600–1609

C5- Electrochemical reduction of CO₂ catalyzed by Fe-N-C materials: a structure-selectivity study

Tran Ngoc Huan, N. Ranjbar, G. Rousse, M. Sougrati, A. Zitolo, V. Mougel, F. Jaouen, M. Fontecave
ACS Catalysis 2017, 7, 1520-1525

C6- Ruthenium-Cobalt Dinuclear complexes as Photocatalysts for CO₂ reduction

X.Wang, V. Goudy, G. Genesio, J. Maynadié, D. Meyer, M. Fontecave
Chem. Commun 2017, 53, 5040-5043.

C7- Rhenium complexes based on 2-pyridyl-1,2,3-triazole ligands: a new class of CO₂ reduction catalysts

H.Y.V. Ching, X. Wang, M. He, N. P. Holland, R. Guillot, C. Slim, S. Griveau, H. C. Bertrand, C. Policar, F. Bedioui, M. Fontecave
Inorg. Chem. 2017, 56, 2966-2976

C8- Maximizing the Photocatalytic Activity of Metal-Organic Frameworks with Aminated-Functionalized Linkers: Sub-stoichiometric effects in MIL-125-NH₂

M. Chambers, X. Wang, L. Ellezam, Ov. Ersen, M. Fontecave, C. Sanchez, L. Rozes, C. Mellot-Draznieks
J. Am. Chem. Soc. 2017, 139, 8222-8228

C9- Synthesis, Characterization and DFT Analysis of Bisterpyridyl-Based Molecular Cobalt Complexes
S. Aroua, T. K. Todorova, L.-M. Chamoreau, V. Mougél, H.-U. Reissig,^b M. Fontecave
Inorg. Chem. 2017, 56, 5930-5940

C10- The unusual ring scission of a quinoxaline-pyran-fused dithiolene system related to molybdopterin
T. Fogeron, P. Retailleau, L.-M. Chamoreau, M. Fontecave, Y. Li
Dalton Trans. 2017, 46, 4161-4164

C11- A Dendritic Nanostructured Copper Oxide Electrocatalyst for the Oxygen-Evolving Reaction
Tran Ngoc Huan, G. Rousse, S. Zanna, I. T. Lucas, X. Xu, N. Menguy, V. Mougél, M. Fontecave
Angew. Chem. 2017, 56, 4792-4796

C12- New Cobalt-Bisterpyridyl Catalysts for Hydrogen Evolution Reaction
S. Aroua, T. K. Todorova, V. Mougél, P. Hommes, H.-U. Reissig, M. Fontecave
ChemCatChem 2017, 9, 2099-2105

C13- Pt Immobilization within a Tailored Porous-Organic Polymer-Graphene Composite: Opportunities in the Hydrogen Evolving Reaction
A. Soliman, T. Ngoc Huan, M. Hassan, A. Abugable, W. Elmehalmey, Worood; S. Karakalos, M. Tsotsalas, M. Heinle, M. Fontecave, M. Alkordi
ACS Catalysis 2017, 7, 7847-7854

C14- Site-isolated manganese carbonyl on bipyridine-functionalities of periodic mesoporous organosilicas: efficient CO₂ photoreduction and detection of key reaction intermediates
X. Wang, I. Thiel, A. Fedorov, C. Copéret, V. Mougél, M. Fontecave
Chem. Sci. 2017, 8, 8204-8213

C15- Photosynthèse artificielle: transformer le soleil en carburants
T. Fontecave, M. Fontecave
Bulletin de l'Union des Physiciens 2018, 1000, 249-260

C16- A Fully Noble Metal-Free Photosystem Based on Cobalt-Polyoxometalates Immobilized in a Porphyrinic Metal-Organic-Framework for Water Oxidation
G. Paille, M. Gomez-Mingot, C. Roch-Marchal, B. Lassalle-Kaiser, P. Mialane, M. Fontecave, C. Mellot-Draznieks, A. Dolbecq
J. Am. Chem. Soc. 2018, 140, 3613-3618

C17- A Bioinspired Nickel(bis-dithiolene) Complex as a Novel Homogeneous Catalyst for Carbon Dioxide Electroreduction
T. Fogeron, T. K. Todorova, J.-P. Porcher, M. Gomez-Mingot, L.-M. Chamoreau, C. Mellot-Draznieks, Y. Li, M. Fontecave
ACS Catalysis 2018, 8, 2030-2038

C18- Immobilization of a full photosystem in the large pore MIL-101 Metal-organic Framework for CO₂ reduction
X. Wang, F. M. Wisser, J. Canivet, M. Fontecave, C. Mellot-Draznieks
ChemSusChem 2018 (sous presse)

C19- Encoding evolution of porous solids
C. Mellot-Draznieks & A. K. Cheetham
Nature Chemistry 2017, 9, 6-8.

C20- Tackling the Defect Conundrum in UiO-66: A Mixed-Linker Approach to Engineering Missing Linker Defects B. Bueken, N. Van Velthoven, A. Krajnc, S. Smolders, F. Taulelle, C. Mellot-Draznieks, G. Mali, T. D. Bennett, D. De Vos
Chem. Mater. 2017, 29, 10478-10486.

C21- Flexible Ligand-Based Lanthanide Three-Dimensional Metal-Organic Frameworks with Tunable Solid-State Photoluminescence and OH-Solvent-Sensing Properties.

G.E. Gomez, E.V. Brusau, A.M. Kaczmarek, C. Mellot-Draznieks, J. Sacanell, G. Rouse, R. van Deun, C. Sanchez, G.E. Narda, G.J.A.A. Soler Illia
Eur. J. Inorg. Chem. 2017, 2321–2331.

Hydrogénases (H1-H3)

H1- The [FeFe]-hydrogenase maturation protein HydF : Structural and Functional Characterization

G. Caserta, L. Pecqueur, A. Adamska-Venkatesh, C. Papini, S. Roy, V. Artero, M. Atta, E. Reijerse, W. Lubitz, M. Fontecave
Nature Chem. Biol. 2017, 13, 779-784

H2- Engineering a microbial [FeFe]-hydrogenase: do accessory clusters influence O₂ resistance and catalytic bias ?

G. Caserta, C. Papini, A. Adamska-Venkatesh, L. Pecqueur, C. Sommer, E. Reijerse, W. Lubitz, C. Gauquelin, I. Meynial-Salles, D. Pramanik, V. Artero, M. Atta, M. del Barrio, B. Faivre, V. Fourmond, C. Léger, M. Fontecave
J. Am. Chem. Soc. 2018, 140, 5516-5526

H3- Spectroscopic Investigations of a semi-synthetic [FeFe] hydrogenase with propane di-selenol as bridging ligand in the bi-nuclear subsite: comparison to the wild type and propane di-thiol variants

C. Sommer, S. Rumpel, S. Roy, V. Artero, M. Fontecave, E. Reijerse, W. Lubitz
J. Biol. Inorg. Chem. 2018, 23, 481-491

Métalloprotéines and flavoprotéines: modification d'ARNs (M1-M6)

M1. A synthetic redox biofilm made from metalloprotein - prion domain chimera nanowires

L. Altamura, C. Horvath, S. Rengaraj, K. Elouarzaki, C. Gondran, A. L. B. Maçon, C. Vendrely, V. Bouchiat, M. Fontecave, A. Le Goff, M. Holzinger, N. Duraffourg, V. Forge
Nature Chemistry 2017, 9 157-163

M2- Non redox thiolation in transfer RNA occurring via sulfur activation by a [4Fe-4S] cluster

S. Arragain, O. Bimai, P. Legrand, S. Caillat, J.-L. Ravanat, N. Touati, L. Binet, M. Atta, M. Fontecave, B. Golinelli-Pimpaneau
Proc. Natl. Acad. Sci. 2017, 114, 7355-7360

M3- On the Role of Additional [4Fe-4S] Clusters with a Free Coordination Site in Radical-SAM Enzymes

E. Mulliez, V. Duarte, S. Arragain, M. Fontecave, M. Atta
Front. Chem. 2017, 5, 17. doi: 10.3389/fchem.2017.00017

M4- Enzyme activation with a synthetic catalytic coenzyme intermediate: nucleotide methylation by new flavoenzymes

C. Bou-Nader, D. Cornu, V. Guerineau, T. Fogeron, M. Fontecave, D. Hamdane
Angew. Chem. Int. Ed. 2017, 56, 12523-12527

M5- Power of protein/tRNA functional assembly against aberrant aggregation

C. Bou-Nader, L. Pecqueur, D. Cornu, M. Dezi, C. Velours, M. Fontecave, D. Hamdane
Phys. Chem. Chem. Phys. 2017, 19, 28014-28027

M6- The ErpA/NfuA complex builds an oxidative resistant Fe-S cluster delivery pathway

B. Py, C. Gerez, A. Huguenot, C. Vidaud, M. Fontecave, S. Ollagnier de Choudens, F. Barras
J. Biol. Chem. 2018 (sous presse)

M7- Characterization of CyrI, the hydroxylase involved in the last step of cylindrospermopsin biosynthesis: Binding studies, site-directed mutagenesis and stereoselectivity.

R. Mazmouz, I. Essadik, D. Hamdane, A. Méjean, O. Ploux

Arch. Biochem. Biophys. 2018, 647, 1-9

M8- Unveiling structural and functional divergences of bacterial tRNA dihydrouridine synthases: perspectives on the evolution scenario.

C. Bou-Nader, H. Montémont, V. Guérineau, O. Jean-Jean, D. Brégeon, D. Hamdane

Nucleic Acids Res. 2018, 46, 1386-1394

M9- Flavin-dependent epitranscriptomic world.

M. Lombard, D. Hamdane

Arch. Biochem. Biophys. 2017, 632, 28-40

Biosynthèse de l'ubiquinone (U1)

U1- The UbiK protein is necessary for coenzyme Q biosynthesis in *Escherichia coli* and *Salmonella enterica* and forms a complex with UbiJ

L. Loiseau, C. Fyfe, L. Aussel, M. Hajj Chéhade, S. B. Hernández, B. Faivre, D. Hamdane, C. Mellot-Draznieks, B. Rascalou, L. Pelosi, C. Velours, D. Cornu, M. Lombard, J. Casadesús, F. Pierrel, M. Fontecave, F. Barras

J. Biol. Chem. 2017, 292, 11937-11950