

Renouvellement du Conseil d'administration de la Société Française de Chimie

Appel à candidatures

La Société Française de Chimie procédera, en juin 2003, au renouvellement de la moitié des administrateurs élus de son Conseil d'administration, soit six membres (article 6 des statuts). Le vote de l'Assemblée générale se fera, comme de coutume, par correspondance.

Tous les membres de la Société Française de Chimie, à jour de leur cotisation, peuvent proposer leur candidature. Ils adresseront une lettre d'intention, accompagnée d'un curriculum vitae (limité à 25 lignes). Ces candidatures seront présentées au Conseil d'administration d'avril 2003.

La date limite de réception des candidatures au secrétariat général de la Société Française de Chimie (250, rue Saint-Jacques, 75005 Paris) est fixée au **25 mars 2003, dernier délai** (date de la poste).

Prix des divisions 2002

Chimie analytique

• Sébastien Benoit, prix Sigma Aldrich

Le prix Sigma Aldrich, d'un montant de 915 €, a été attribué à Sébastien Benoit, pour sa communication par affiche lors du colloque SFC Environnement 2002. Sébastien Benoit est doctorant dans le Laboratoire d'analyse isotopique et électrochimique de métabolisme dirigé par Nabil El Murr (UMR-CNRS 6006, université de Nantes). Les orientations générales des recherches de l'UMR 6006 concernent particulièrement les thématiques suivantes :

- Développement et optimisation de méthodes de quantification précises et reproductibles d'un signal RMN ;
- Compréhension des origines des teneurs isotopiques dans les produits naturels ;
- Développement et optimisation de méthodes électrochimiques de quantification précises, spécifiques et reproductibles, applicables dans les domaines de la sûreté des aliments et de l'environnement.

La communication présentée par Sébastien Benoit et co-signée par Christine Thobie-Gautier, Française

Lantier et Nabil El Murr s'intitule « Comparaison des interactions d'un acide humique avec différents cations : étude électrochimique de la complexation compétitive ». Ce travail s'inscrit dans la thématique du Groupe Méthodologie Electrochimique (GME) qui étudie les mécanismes de transferts d'électrons impliquant au moins une biomolécule, une macromolécule naturelle ou de synthèse ou un microorganisme. Les applications de ces recherches sont orientées vers la préparation de nouveaux capteurs ou biocapteurs utilisables en milieu réel pour l'analyse dans les échantillons complexes rencontrés dans le domaine de l'agroalimentaire, la biologie ou celui de l'environnement.

Les travaux présentés lors de la conférence SFC Environnement 2000 avaient pour objet l'élaboration et l'optimisation d'électrodes à pâte de carbone modifiées dans leurs masses par des macromolécules naturelles à caractère complexant de type acide humique (EPC-AH). Ces électrodes modifiées représentent un modèle proche des conditions naturelles rencontrées à l'interface sol/solution. Elles constituent un outil intéressant pour l'examen, par voie électrochimique, des interactions de l'acide humique, sous sa forme solide, avec des cations des métaux lourds en solution. L'influence, sur le comportement électrochimique de trois cations métalliques (Cu^{2+} , Pb^{2+} et Cd^{2+}), de différents paramètres expérimentaux, comme le pH, la nature de l'électrolyte support ou le temps d'accumulation, a été présentée. L'étude comparative des courbes voltampérométriques enregistrées après une étape de complexation, en présence et en absence d'autres sels métalliques, a montré l'existence de réactions de complexation compétitives de cations interférents en solution. Le pouvoir complexant de l'AH vis-à-vis des différents cations étudiés suit l'ordre décroissant : $\text{Na}^+ < \text{Mg}^{2+} < \text{Ca}^{2+} < \text{Cd}^{2+} < \text{Cu}^{2+} < \text{Pb}^{2+}$. Ces résultats ont été complétés par la détermination électrochimique de différentes constantes apparentes de complexation.

Les applications de ce travail sont envisagées particulièrement dans le cadre de la préparation de capteurs ampérométriques utiles à l'étude de la contamination de l'eau par les métaux lourds. Christine Dumas, qui représentait Sigma Aldrich, a remis à Sébastien Benoit le montant du prix lors de la clôture des journées SFC Environnement 2002 organisées par la division Chimie analytique, les 14 et 15 novembre 2002, au CNAM à Paris.

Chimie physique

• Anne Zehnacker-Rentien

Anne Zehnacker-Rentien est chargée de recherche au CNRS, au Laboratoire de photophysique moléculaire d'Orsay. Son activité s'articule autour de la compréhension des interactions moléculaires par des méthodes de spectroscopie électronique ou vibrationnelle. La majeure partie de son travail repose sur l'utilisation conjointe d'un jet supersonique et de la spectroscopie laser, qui permet d'étudier les processus photophysiques ou photochimiques élémentaires dans un système isolé et froid en phase gazeuse, porté dans un état d'énergie bien défini. Ses travaux de recherche portent sur les thèmes suivants :

- Composés bichromophores : ces systèmes possèdent deux noyaux aromatiques liés par une chaîne flexible et offrent une approche originale des interactions entre molécules aromatiques. Selon les caractéristiques des sous-unités et la nature chimique du pont qui les lie, on observe différents processus de relaxation de l'énergie après excitation d'une des sous-unités (délocalisation ou non de l'énergie quand les sous-unités sont identiques, localisation de l'excitation sur une des sous-unités moléculaires suivie d'un transfert d'énergie ou d'électron dans des systèmes dissymétriques).

- Liaison hydrogène et transfert de proton intramoléculaire : le transfert de proton intramoléculaire photoinduit est une réaction simple, dont l'étude dans des molécules organiques complexes refroidies en jet supersonique a permis de proposer un mécanisme (effet tunnel ou franchissement d'une faible barrière selon les cas) et de déterminer des constantes de vitesse de réaction (sub picoseconde).

- Discrimination chirale dans les complexes de van der Waals : la discrimination chirale joue un rôle fondamental dans la chimie du vivant et repose sur la formation de paires de contact diastéréoisomères, de nature transitoire, ce qui rend leur étude délicate en phase condensée. L'utilisation des jets supersoniques permet de les stabiliser et d'étudier au niveau moléculaire les interactions responsables de la reconnaissance chirale. Le principe de l'expérience est d'utiliser un chromophore énantiomériquement pur, dont on étudie la modification des propriétés spectroscopiques après complexation avec les deux énantiomères d'une molécule chirale : on caractérise les complexes homochiraux et hétéro-

chiraux ainsi obtenus par la différence entre leurs signatures spectroscopiques. Ces travaux ont constitué la première mise en évidence de la reconnaissance chirale dans une paire moléculaire isolée.

On accède par la mesure de l'énergie de liaison de complexes diastéréoisomères à la différence d'énergie d'interaction au sein des paires homochirale et hétérochirale. Ceci a été appliqué au cas de l'interaction entre deux alcools chiraux. On a aussi montré dans cet exemple que la discrimination chirale est assurée par de subtiles variations de l'énergie de dispersion entre les paires homochirales et hétérochirales.

Sur le plan des processus dynamiques, on peut mentionner la mise en évidence de l'énantiosélectivité de processus photophysiques simples (transfert d'énergie) dans une paire moléculaire isolée.

L'étude structurale enfin repose sur la spectroscopie vibrationnelle (techniques de double résonance IR/UV). Le résultat le plus marquant concerne les complexes formés entre un chromophore portant une fonction alcool et des aminoalcools. Outre la discrimination chirale, qui se manifeste aussi bien dans la spectroscopie électronique que vibrationnelle, on observe une sélectivité supplémentaire : les amino-alcools possèdent en effet une liaison hydrogène intramoléculaire qui peut être détruite par la complexation. Ils présentent alors deux sites potentiels d'interaction (OH et NH₂). La discrimination chirale observée se manifeste par le fait que deux isomères du complexe homochiral coexistent, impliquant une liaison du groupement OH du chromophore vers respectivement le groupement OH ou NH₂ de l'aminoalcool, alors qu'une seule forme existe pour le complexe hétérochiral.

Ces travaux ont fait l'objet de 45 publications, d'une vingtaine de séminaires, en France et à l'étranger, et d'une vingtaine de conférences invitées ou de communications orales dans des congrès internationaux.

Anne Zehnacker-Rentien a reçu en 1992 la Médaille de bronze du CNRS.

• Roland Pellenq

Après un PhD à l'Imperial College de Londres et un stage post-doctoral au Laboratoire de chimie physique d'Orsay, Roland Pellenq rejoint le Centre de recherche sur la matière divisée (UMR 6619, Orléans). Son activité de recherche se situe dans le cadre général de l'étude des systèmes inter-

faciaux comme les milieux poreux ou les suspensions colloïdales.

Les milieux poreux constituent un domaine de recherche extrêmement riche et actif et les matériaux poreux sont au cœur de nombreux secteurs clefs : bâtiment et génie civil (ciment), génie chimique et catalyse hétérogène (zéolithes, charbons actifs...), agriculture (transfert hydrique dans les sols constitués de matériaux poreux comme les argiles), environnement (zéolithes ou argiles à la base de procédés de filtration), énergie (stockage de l'hydrogène et batteries au lithium), nanotechnologies et nano-électronique (matrices d'alumine poreuse pour la synthèse de nanotubes de carbone, silices à porosité orientée ou certaines zéolithes pour nanofils conducteurs). La compréhension des phénomènes d'adsorption et de transport de fluides dans ces milieux présente donc un intérêt économique considérable.

La grande majorité des milieux poreux sont désordonnés car constitués d'un assemblage de pores de différentes formes et de différentes tailles multiplement connectés. Ils peuvent présenter plusieurs échelles caractéristiques : un assemblage de grains zéolithiques (chaque grain est micrométrique) possède une porosité inter-grain macro ou mésoscopique (taille caractéristique de pore de l'ordre de quelques à quelques dizaines de nanomètres) et une microporosité intra-grain (taille de pore inférieure au nanomètre). De façon analogue, un composite granulaire carbone-carbone contient des pores dont les dimensions s'étendent de moins d'un nanomètre à plusieurs millimètres, soit sur plus de 6 ordres de grandeur. La réactivité de ces matériaux dépend non seulement de la chimie de surface et de la dimension des pores, mais aussi de leur connectivité. Certains milieux poreux comme les aérogels de silice ou de carbone peuvent même avoir une structure fractale. Les milieux poreux, désordonnés pour la plupart, se caractérisent donc par la présence d'une très grande interface. Les caractéristiques géométriques (organisations spatiales multi-échelles), physico-chimiques et réactionnelles de ces matrices induisent des profondes modifications des propriétés des fluides confinés (par rapport à la phase tridimensionnelle) et ce, aussi bien d'un point de vue de la thermodynamique que du transport.

Les « fluides complexes » sont dans de nombreux cas les précurseurs des milieux poreux : par exemple une suspension colloïdale d'argile qui flocule en présence d'une concentration

électrolytique suffisamment élevée donne naissance à un milieu poreux désordonné qui confère à la phase confinée (dans ce cas les ions et les molécules de solvant) des propriétés très différentes de celles correspondant à une phase homogène tridimensionnelle.

Depuis dix ans, Roland Pellenq a orienté ses recherches selon deux axes : la stabilité colloïdale et la thermodynamique des fluides confinés en milieux poreux. Son outil de prédilection est la simulation numérique (essentiellement les méthodes de Monte-Carlo et plus anecdotiquement la dynamique moléculaire) appliquée dans le cadre de la thermodynamique à l'équilibre.

On peut envisager la simulation numérique à l'échelle moléculaire comme une troisième voie entre théorie et expérience : la simulation servant soit à valider ou infirmer les théories existantes, soit à interpréter les résultats expérimentaux ; la quasi-totalité de ses travaux a été menée en relation étroite avec des expérimentateurs, et son souci a donc été de faire en sorte que les résultats numériques puissent être directement comparés à l'expérience en calculant des grandeurs ou des quantités trouvant toujours une contrepartie expérimentale (cas des études d'adsorption de gaz en milieux poreux). Il a ainsi pu élucider des mécanismes ou phénomènes comme la nature des transitions de phase de certains fluides en milieux zéolithiques et mésoporeux, ou encore clarifier les méthodes de caractérisation des solides poreux désordonnés, mettant ainsi en évidence le contraste entre l'interaction adsorbat-adsorbat et l'interaction adsorbat-matrice comme paramètre clef de la compréhension de la thermodynamique des phénomènes d'adsorption et de condensation. Le travail concernant la reconstruction tridimensionnelle numérique de milieux poreux désordonnés (verres de silice et carbones adsorbants) s'inscrit également dans cette philosophie. Cette approche, centrée sur un couplage fort entre simulation et expérience, est contraignante puisqu'elle implique constamment une réflexion sur la façon de modéliser de manière pertinente les interactions au sein du système considéré.

Ses travaux sur la stabilité d'interfaces chargées lamellaires (comme les argiles ou le ciment) lui ont donné une ouverture vers la physique de « l'électrostatique ». Il a montré que la cohésion du ciment pouvait avoir comme origine des forces attractives dites « de corrélation ionique » entre les feuillettes d'hydrates.

A ce jour, son objectif est d'intégrer une description quantique des interactions au sein du système à simuler afin de pouvoir considérer des fluides confinés covalents comme le carbone, semi-conducteurs comme le sélénium ou encore métalliques comme le mercure. Le travail sur l'adsorption de sélénium dans les zéolithes entrepris dans son nouveau laboratoire (le Centre de recherche sur les mécanismes de la croissance cristalline à Marseille) s'inscrit dans cette démarche. La thermodynamique de l'eau confinée est également un sujet qu'il compte poursuivre : la notion d'hydrophobicité/hydrophilicité des silices poreuses ou encore l'hydratation de la tobermorite (modèle nanométrique du ciment) pourront trouver réponse grâce à des simulations à l'échelle moléculaire.

• Rachel Schurhammer, prix de thèse

Rachel Schurhammer, âgée de 27 ans, a effectué ses études de chimie à l'université Louis Pasteur de Strasbourg, où elle a préparé son doctorat sous la direction de Georges Wipff (Laboratoire de modélisation et simulations moléculaires). Après avoir effectué un séjour post-doctoral à l'Institut Max Planck für Kohlenforschung (Mülheim), elle occupe actuellement un poste d'ATER à l'ULP.

Sa thèse démontre l'apport des « expériences sur ordinateur » et des simulations de dynamique moléculaire pour modéliser et comprendre au niveau microscopique le comportement et la solvation d'espèces hydrophobes chargées en solutions homogènes ou hétérogènes. Un premier thème concerne le questionnement d'un « dogme » de la chimie physique de la solvation d'ions : l'hypothèse « extra-thermodynamique » TATB, selon laquelle les ions TA^+ (tétraphénylarsonium) et TB^- (tétraphénylborate), de forme similaire, de charge unitaire (au signe près) et de taille semblable, ont une énergie de solvation identique dans tout solvant. Les calculs prédisent que l'anion est mieux hydraté que le cation, et mettent en lumière l'importance du choix des modèles de solvant et du traitement des interactions non-covalentes lors de l'étude de la solvation de ces espèces. Le deuxième thème concerne l'extraction d'ions métalliques (dont certains peuvent être radioactifs) d'une solution aqueuse par du CO_2 supercritique. La simulation d'acides et de cations de forme et charge variables, libres ou complexés par des molécules extractantes, révèle

l'importance des phénomènes interfaciaux à l'interface eau/ CO_2 qui présente beaucoup d'analogies avec les interfaces eau/« huile » traditionnelles. La modélisation des processus à la surface de l'eau est fondamentale, non seulement dans le cas des mécanismes de séparation par complexation sélective, mais aussi dans des domaines comme la catalyse par transfert de phase, l'électrochimie interfaciale, le transport d'ions au travers de membranes biologiques, ou les phénomènes de pollution et environnementaux.

Divisions

Chimie de coordination

6-7 mars 2003

Dendrimères et nanosciences

Talence

Ce symposium qui se tiendra sur le campus de la faculté des sciences de Bordeaux 1 accueillera les conférenciers suivants : V. Balzani (Bologne), A. Bleuzen (Paris VI), J.F. Guillemoles (Paris VI), G. Van Koten (Utrecht), W. Jones (Rochester, États-Unis), J. Barbier (Poitiers), C. Sanchez (Paris VI), Y. Gnanou (Talence), A.M. Caminade (Toulouse).

La participation à ce symposium est totalement gratuite et la division encourage les étudiants à y participer.

Le programme de ces deux journées et les informations relatives à l'inscription et à la participation (communications orales ou posters) sont accessibles sur le site web.

- Renseignements : Karine Heuze.
Tél. : 05 56 84 62 76. Fax : 05 56 84 66 46.
k.heuze@lcoo.u-bordeaux.fr
<http://www.sfc-bordeaux.fr.st>

Sections

Aquitaine

Prix de thèse de la section

Dans le cadre de la Journée SFC Aquitaine, les membres du bureau de la section locale ont remis comme chaque année le Prix de thèse en chimie (1 000 €). Après une audition publique de quatre candidats présélectionnés sur dossier, le jury a été obligé, pour la première fois, de partager le prix en deux, en raison de la qualité indiscutable des deux lauréats.

Le prix a été attribué à :

- **Stéphanie Leroy-Lhez** (Laboratoire de chimie organique et organométal-

Le grand Prix de l'Institut Français du Pétrole 2002 décerné à Michèle Breyse

Le grand Prix de l'Institut Français du Pétrole 2002, décerné par l'Académie des sciences, a été remis à Michèle Breyse, directeur du Laboratoire de réactivité de surface (UMR 7609 CNRS, Paris VI), ancienne présidente de la division Catalyse.

Michèle Breyse, spécialiste de la catalyse hétérogène, a su étudier l'ensemble du système catalytique qui comprend le catalyseur solide lui-même et ses interactions avec les réactifs moléculaires. Ses recherches fondamentales ont permis d'élucider le mécanisme de nombreuses réactions catalytiques et son souci d'étudier le catalyseur réel plutôt que des systèmes modèles simples lui ont valu sa réputation internationale. Ses travaux sur les catalyseurs bimétalliques platine-rhénium par exemple ont permis l'industrialisation d'un procédé de fabrication de benzène à partir d'alcanes légers aujourd'hui en activité sur le site d'Algésiras.

lique) pour son travail sur le « contrôle cationique des propriétés d'émission de luminescence au sein de dyades pyrène-2,2'bipyridine »,

- et à **Jean-Christophe Loudet** (Centre de recherche Paul Pascal) pour son étude du « comportement d'inclusions colloïdales dans des solvants cristaux liquides ».

Le bureau de la section tient à remercier tous les doctorants qui se sont portés candidats et les félicite pour la qualité de leurs dossiers.

Nord-Pas de Calais-Picardie

6 février 2003

7^e Journée jeunes chercheurs

Villeneuve d'Ascq

Cette 7^e journée organisée par la section régionale et le club des jeunes sociétaires se déroulera sur le campus de l'USTL à la MAAC (Maison des activités culturelles et des colloques).

Au programme : des séances de communications orales et par affiches, ainsi que deux conférences plénières présentées l'une par Bernard Sillion, rédacteur en chef de *L'Actualité Chimique*, sur « La chimie, la structure et les propriétés des polymères », l'autre par Marie-Pierre Chevallier (Atofina, Paris) sur le thème « Géostratégie des grands intermédiaires de la chimie ».

Les communications orales sont réservées exclusivement aux jeunes docto-

rants, alors que les communications par affiches sont ouvertes à tous.

Cette année encore, un prix de 150 € récompensera le doctorant auteur du meilleur poster, à la fois pour son contenu scientifique et sa présentation.

- Renseignements : Jean-Marie Aubry, Laboratoire oxydation et formulation, ENSCL, BP 108, 59652 Villeneuve d'Ascq Cedex. Tél/Fax : 03 20 33 63 64. jean-marie.aubry@univ-lille1.fr

Groupes

Formulation

Activités du groupe

La Feuille de liaison n° 6 (décembre 2002) qui fait état de la situation des diverses actions en cours et des projets en discussion peut être consultée sur la site de la SFC.

- <http://www.sfc.fr> (rubrique Disciplines scientifiques, groupe Formulation).

Groupe Français d'Étude des Composés d'Insertion

25-27 mars 2003

GFECI 2003

Muroi

L'intérêt de cette manifestation est de faire le point sur les avancées réalisées dans les domaines de la synthèse, de la caractérisation, de la modélisation, de la mise en forme des matériaux, etc., en réunissant les laboratoires français et européens.

Les thèmes abordés au cours de ce

colloque, qui a reçu le soutien de la section Auvergne, sont relatifs à la physico-chimie des composés d'insertion au sens le plus large : étude des structures d'accueil (matière carbonée, oxyde et chalcogénures de métaux de transition, matériaux lamellaires) ; intercalation/insertion d'espèces mobiles (alcalins, molécules organiques, polymères, etc.) ; mécanismes de transfert de charge, interactions, synergie (propriétés électroniques et magnétiques) ; méthodes de caractérisation et de modélisation ; applications (électrochimie, piégeage d'espèces, échange ionique etc.).

Les jeunes doctorants sont invités à présenter leurs travaux.

Cette manifestation sera suivie le 27 mars à 14 h par la Journée nanocomposites.

- Renseignements : Daniel Gardette. Tél. : 04 73 40 76 46. Fax : 04 73 40 77 17. GFECI@univ-bpclermont.fr <http://chimtp.univ-bpclermont.fr/GFECI03/>

Parrainages

21 mars 2003

Development in molecular mechanism of biological significance

Paris

Ce symposium qui se tiendra à l'École Nationale Supérieure de Chimie de Paris est organisé par la Société Royale de Chimie (RSC) en association avec la SFC.

Au programme :

- 9 h 45 : accueil et présentation de la journée par I. Tkatchenko (vice-

président de la SFC).

- 9 h 50 : *Flavours and themes of flavins and hemes*, par Steven Chapman (University of Edinburg).

- 10 h 40 : *Evidence of different metal contents at the A-clusters of the closed and open conformations of Acetyl-CoA synthase*, par Juan C. Fontecilla-Camps (Institut de Biologie Structurale, Grenoble).

- 11 h 30 : *Covalent and selective labelling of protein crystals with a ruthenocene derivative. A new application of transition organometallic complexes in structural biology ?*, par Michèle Salmain (ENSCP).

- 14 h : *Probing reaction mechanisms with fast time-resolved infrared spectroscopy : from organometallic alkane complexes to IR probes of DNA*, par Mike George (University of Nottingham).

- 14 h 40 : *Supramolecular control of a biomimetic metal center within a hydrophobic cavity*, par Olivia Reinaud (université René Descartes, Paris).

- 16 h : *Unusual behaviour of organometallic selective estrogen receptor modulators*, par Gérard Jaouen (ENSCP).

La participation au symposium est libre et gratuite, sans formalités d'inscription. Le déjeuner (18 €) doit être impérativement réservé auprès de G. Jaouen (jaouen@ext.jussieu.fr), **avant le 16 mars 2003.**

- Renseignements : Michèle Salmain, ENSCP. Tél. : 01 44 27 67 32. Fax : 01 43 26 00 61. salmain@ext.jussieu.fr

Jean Robert Dormoy (1945-2002)

Jean Robert Dormoy nous a quittés brutalement le 10 novembre 2002, terrassé par un accident cardiaque alors qu'il effectuait son jogging habituel sur les hauteurs de Sisteron.

Après une formation d'instituteur, il prend un congé et poursuit des études de chimie à la Faculté des sciences de Nancy.

C'est dès ma nomination dans cette université, en septembre 1969, que Jean Robert Dormoy me demanda à commencer un travail de thèse dans l'équipe que je venais de créer et dont il fut l'un des premiers membres. Poursuivant mes travaux initiaux sur les propriétés activantes du couple trisdiméthylaminophosphine/tétrachlorure de carbone, il s'intéressa rapidement à l'activation des acides carboxyliques. C'est ainsi qu'il participa à la mise au point du réactif

BOP, dont il montra les premières applications en synthèse peptidique. Jean Robert Dormoy soutint sa thèse en 1973. Après un stage post-doctoral en 1974 et 1975 dans le laboratoire de Michael Hanack à Sarrebrück, puis Tübingen, il rentre à Nancy et continue ses travaux sur les réactifs de couplage. Ceux-ci sont récompensés par la Médaille de bronze du Département de chimie du CNRS.

Entré au CNRS en 1971, il quitte le secteur public en 1980 pour rentrer chez Sapchim à Sisteron, alors filiale de Labaz, qui rejoindra plus tard le groupe Sanofi puis Sanofi-Synthélabo. Il mène alors un important travail de développement industriel sur la synthèse d'ellipticines anti cancéreuses, travail qui sera distingué en 1993 par le Prix de la division Chimie organique pour

un industriel. En 1994, Jean Robert Dormoy devient mon collaborateur direct chargé de l'expertise chimique de nos procédés et de la veille technologique chimie, puis en 1999, responsable de la cellule de Management de la connaissance chimique du développement chimique de Sanofi-Synthélabo.

Jean Robert Dormoy laissera le souvenir d'un chimiste ayant une connaissance exceptionnelle de son art, d'un homme droit et ouvert et d'un grand sportif. Tous les chimistes qui l'ont connu se joindront à moi pour présenter à sa famille leurs condoléances attristées.

Bertrand Castro
Directeur des Activités
de développement chimique
Sanofi-Synthélabo