

Distinctions

Académie des sciences

- L'Académie des sciences a élu, le 14 décembre 1998, son président pour les années 1999 et 2000, en remplacement de Jacques-Louis Lions dont le mandat vient à expiration à la fin de cette année. Il s'agit de Guy Ourisson jusqu'ici vice-président de l'académie dont il est membre depuis 1981. Le nouveau président a fait sa carrière à Strasbourg où il a été président fondateur de l'université Louis Pasteur. Le nouveau vice-président sera Hubert Curien, ancien ministre de la Recherche.
- Comme chaque année, l'Académie a décerné ses Grands Prix, parmi ceux-ci :
 - Prix de l'Institut Français du pétrole (200 000 F), décerné à Jean-Marie Basset (directeur de recherche au Centre National de la Recherche Scientifique à l'École Supérieure de Chimie-Physique-Électronique de Lyon), pour la réalisation de catalyseurs ouvrant en particulier d'intéressantes perspectives pour le recyclage des déchets.
 - Prix Gaz de France (200 000 F), décerné à Michel Primet (directeur de recherche au Centre National de la Recherche Scientifique - université Claude Bernard, Lyon), pour l'utilisation de procédés catalytiques en vue du contrôle de la pollution atmosphérique.
 - Prix Péchiney (100 000 F), décerné à Hervé Combeau (maître de conférences à l'Institut National Polytechnique de Lorraine, Laboratoire LSG2M à l'École des Mines de Nancy), pour la modélisation des procédés de solidification des alliages métalliques.
 - Prix des industries agro-alimentaires (100 000 F), décerné à Pierre Raibaud (directeur de recherche à l'Institut National de la Recherche Agronomique), pour la création à l'INRA du Laboratoire d'écologie microbienne du tube digestif, qui a été très précieux pour préciser le statut réglementaire des produits « vivants ».

Reto Battaglia, futur président de la FECS

Le Dr Reto Battaglia (Nouvelle Société Suisse de Chimie) a été élu, lors d'une récente assemblée générale, à la présidence de la Fédération des Sociétés Chimiques Européennes (FECS). Il succédera au professeur Lauri Niinisto après l'assemblée générale du 16-17 septembre 1999 (Helsinki).

Divers

Un nouveau jeu de société autour de la chimie

De l'acétaldéhyde à la zingerone, en passant par le glucose, l'éthanol et la vitamine C, sans oublier la vanilline, ce sont quelques 105 molécules que le jeu « Moleko » nous propose de construire, en jonglant avec près de 600 atomes et liaisons. La chimie est ainsi à l'honneur et au cœur de ce nouveau jeu de société, scientifique et à caractère éducatif, développé à l'université Louis Pasteur (ULP) de Strasbourg sur une idée de Jean-Marie Lehn (Laboratoire de chimie supramoléculaire, ULP-CNRS, Strasbourg), et édité par CNRS Éditions. Moleko s'adresse à tous, sans aucune connaissance préalable.

Édité en français, en anglais et en allemand, Moleko a pu être réalisé grâce au soutien financier de Elf Atochem, de Rhône-Poulenc, de Cis Bio International, de la Fondation de la Maison de la Chimie, de Naturalia et Biologia, ainsi que du département des Sciences chimiques du CNRS.

Le jeu Moleko est en vente exclusivement à la Librairie de CNRS Éditions (151 bis, rue Saint-Jacques, 75005 Paris), au prix de 300 F TTC.

Un cristal-liquide minéral s'oriente sous champ magnétique : des applications en perspective

Si des milliers d'exemples de cristaux liquides organiques peuvent être aujourd'hui recensés, il en va autrement des cristaux liquides d'origine minérale qui sont très peu nombreux. *CNRS Info* (1-15 juillet 98) signale que des physiciens et des chimistes du CNRS et de l'université Paris VI ont montré que les suspensions aqueuses (fluides ou gels) de rubans de pentoxyde de vanadium (V_2O_5), pourtant découvertes il y a plus d'un siècle, constituaient l'un des très rares exemples de cristaux liquides minéraux. Ce composé courant est déjà employé, sous forme de films minces, comme couche antistatique dans l'industrie photographique, comme film électrochrome pour les dispositifs d'affichage ou encore comme cathode pour les batteries au lithium. Sa synthèse peut se faire par une technique récente de chimie douce, c'est-à-dire de manière économique : polymérisation dans l'eau et à température ambiante. En exploitant les caractéristiques particulières de ces suspensions cristal-liquides (anisotropie et fluidité), les chercheurs ont pu aligner les rubans de V_2O_5 sous l'effet d'un champ magnétique modéré. La qualité des films solides déposés à partir de ces suspensions devrait donc être améliorée par le maintien du champ magnétique pendant le séchage de ces films, ouvrant ainsi la voie à la fabrication de nouveaux matériaux aux propriétés inédites. On peut ainsi envisager des applications, à coût réduit, dans le domaine de l'électronique moléculaire, des communications optiques, des matériaux composites et de l'affichage.

- Patrick Davidson, Laboratoire de physique des solides, Orsay. Tél. : 01.69.15.53.93. Fax : 01.69.15.60.86. E-mail : davidson@lps.u-psud.fr
- Jacques Livage, Laboratoire des Matériaux inorganiques, Paris. Tél. : 01.44.27.33.65. Fax : 01.44.27.47.69. E-mail : livage@ccr.jussieu.fr
- Claudie Bourgaux, LURE, Orsay. Tél. : 01.64.46.81.37. Fax : 01.64.46.41.48. E-mail : bourgaux@lure.u-psud.fr