

Informations S.C.F.

61 La rénovation des publications de la S.C.F.

61 Une revue de chimie tri-nationale: *Journal of Chemical Research*

62 Réunions.

Division de chimie organique :

A. Journées de chimie organique: du 15 au 17 septembre, à Orsay

B. VI^e Journées sur la chimie et la biochimie des glucides : du 23 au 25 septembre, à Grenoble

Division de l'enseignement de la chimie:

Journée du jeudi 30 septembre 1976, à Tours

69 Communiqués S.C.F.

Lauréats de la S.C.F. pour 1976

Division de chimie analytique : Journée d'étude électrochimie et spectroscopie

Division de chimie physique et chimie minérale : Journée de géochimie

Division de chimie organique : Communiqué du groupe de photochimie

71 Nécrologie : Le Président Georges Chaudron.

72 Demandes et offres diverses.

72 Erratum.

73 Sommaires des fascicules de juillet-août 1976 du B.S.C.F.

La rénovation des publications de la Société Chimique de France

L'année 1976 voit se réaliser divers projets concernant nos publications. La diffusion de nos travaux scientifiques, la liaison entre nos membres et leur information devraient en être facilitées.

Le *Bulletin de la Société Chimique de France* faisait l'objet de critiques concernant sa trop faible sélectivité et sa trop faible diffusion. La rédaction scientifique en a été confiée à R. Schaal (Paris) pour la partie Chimie physique, minérale et analytique et à G. Ourisson (Strasbourg) pour la partie Chimie moléculaire (organique et minérale). Des consignes de sévérité accrue ont été données aux rapporteurs (deux français ou étrangers, pour chaque article), et quelques articles en anglais ont déjà été acceptés.

Une formule expérimentale nouvelle a été introduite : celle des « Abrégés » (Synopses). Il s'agit d'articles définitifs, comprenant au maximum deux pages imprimées ; l'emploi d'un style condensé et l'utilisation de nombreux schémas et formules doivent permettre d'améliorer la fonction d'alerte, d'un article, donc sa *visibilité*. Les informations complémentaires dont l'archivage est nécessaire sont fournies en même temps que l'abrégié, et sont donc soumises simultanément aux rapporteurs ; elles sont ensuite déposées au Centre de Documentation du CNRS, qui en assurera la diffusion sur demande.

Les premiers numéros du Bulletin rénové doivent sortir prochainement. Les efforts porteront désormais sur la réduction des délais de parution, l'amélioration de la présentation matérielle, etc... la propagande auprès de tous ceux qui avaient déserté le Bulletin !

Toutefois, l'inclusion d'abrégiés dans le Bulletin sera de courte durée. En effet, à partir du début de 1977, la S.C.F. participera, avec les Sociétés chimiques allemande et anglaise au lancement du *Journal of Chemical Research*, première revue entièrement consacrée à des abrégiés.

Couvrant tous les domaines de la chimie, assuré d'un « contrôle de qualité » efficace, très largement diffusé grâce à son caractère tri-national, *J. Chem. Res.* devrait fournir aux chimistes français un moyen très efficace de publier leurs meilleurs travaux sous une forme moderne. Les membres de la S.C.F. bénéficieront en outre, en tant que co-propriétaires de ce journal, de conditions d'abonnement particulièrement avantageuses.

Bien entendu, tous les travaux ne peuvent pas être publiés sous forme d'abrégiés, et le Bulletin continuera à publier des articles « traditionnels ».

Mais on peut espérer que *J. Chem. Res.* deviendra rapidement l'un des éléments d'un système européen plus complet.

Enfin, *L'actualité chimique* va bénéficier de l'accord extrêmement important conclu avec la Société de Chimie Industrielle. Cet accord permettra de faire de ce périodique l'organe de liaison et d'information générale des chimistes français.

Des informations plus complètes vous seront données à ce sujet dès que nos projets de modernisation pourront se concrétiser.

Quelques conseils pratiques.

Bulletin de la Société Chimique (articles « traditionnels »).

Les auteurs d'articles (en français ou en anglais) sont instamment priés de se référer à un fascicule récent pour harmoniser la présentation de leurs textes avec le style de publication souhaité. Des instructions détaillées sont en préparation et paraîtront prochainement sous forme d'encart dans un fascicule de *L'actualité chimique*. En attendant, adressez-vous aux Rédactions scientifiques pour tout conseil.

Le choix des rapporteurs est toujours une étape difficile ; les auteurs sont vivement encouragés à suggérer aux Rédactions scientifiques les noms de trois ou quatre chimistes français ou étrangers, européens de préférence, qu'ils considèrent comme compétents pour juger de leur travail.

Abrégés (Bull. Soc. Chim., ou, à partir de 1977, J. Chem. Res.).

Les abrégiés dont la publication sera possible en 1976 paraîtront dans le *Bulletin*. Ensuite, ils seront orientés vers *J. Chem. Res.* Le texte soumis devra toujours être une publication définitive, complète. Il comprendra l'abrégié, pouvant couvrir au maximum 2 pages imprimées, et les documents complémentaires qui seront disponibles en microforme.

Les abrégiés seront rédigés dans un style aussi lisible que possible, donc en prêtant beaucoup d'attention aux formules et aux figures. Ils pourront être publiés en français ou en anglais ; pour ceux qui paraîtront dans *J. Chem. Res.*, une traduction en anglais pourra être réalisée sur demande. L'abrégié comprendra une bibliographie d'orientation, ainsi que le plus possible de détails techniques sur tout ce qui fait l'originalité du travail : données physiques importantes, protocoles expérimentaux décisifs, nouveaux types de structures ou de réactions, etc. Les expériences de rédaction réalisées récemment démontrent qu'il est souvent possible de condenser en 2 pages, imprimées (soit environ 6 pages dactylographiées) *sans perte de lisibilité ni de contenu d'information*, la matière d'un article dont la rédaction « traditionnelle » couvrirait 4 ou même 6 pages imprimées. Il est évident que, quand ceci est possible, le lecteur y gagne... et donc l'auteur aussi !

Généralement, l'abrégié sera accompagné de documents complémentaires, normalement en français ; texte « traditionnel » correspondant à l'abrégié, développement de certains aspects théoriques, partie expérimentale complète, spectres *in extenso*, tableaux de données physiques, bibliographie complète, etc. Ces documents seront soumis aux rapporteurs en même temps que l'abrégié ; les instructions aux rapporteurs insisteront sur le fait que ces abrégiés doivent être jugés selon les mêmes critères d'acceptabilité que les articles traditionnels sans laxisme !

Des instructions détaillées sont en préparation (pour *J. Chem. Res.*) et seront diffusées aussitôt que possible.

Une revue de chimie tri-nationale: Journal of Chemical Research

La Société Chimique de France, la Chemical Society de Grande-Bretagne et la Gesellschaft Deutscher Chemiker viennent de fonder en commun une revue d'un genre nouveau, sous le titre :

Journal of Chemical Research

Cette décision permettra l'étude concrète des problèmes posés par la création éventuelle d'un réseau multinational plus complet de publications chimiques en Europe, et la définition de la forme d'un tel système. Les trois Sociétés nationales co-fondatrices sont co-propriétaires chacune pour un tiers ; cependant, elles souhaitent que d'autres Sociétés savantes ou organismes de recherches européens participent aussi rapidement que possible à leur entreprise.

Les Sociétés co-fondatrices ont confié à la Chemical Society la responsabilité de la publication, en leur nom, de ce nouveau Journal, à partir du début de 1977.

Le *Journal of Chemical Research* couvrira l'ensemble de la chimie. Sa conception est entièrement originale, et cherche à atteindre de façon optimale deux objectifs jusqu'à présent confondus : *alerter* le lecteur, en lui présentant le plus rapidement et le plus clairement possible les résultats des recherches, dans leurs grandes lignes, et *archiver* les détails de ces résultats, sous forme économique, pour permettre leur utilisation ultérieure.

Le Journal sera donc publié en deux parties :

- La partie S comprendra des abrégiés (ou *synopses*), articles d'une

ou deux pages imprimées de façon traditionnelle. Ces abrégiés seront de préférence publiés en anglais (un système de traduction sera mis à la disposition des auteurs non-anglophones), mais pourront être acceptés en allemand ou en français.

- La partie M reproduira le manuscrit original des auteurs correspondant aux abrégiés de la partie S ; les manuscrits pourront être en français, allemand ou anglais. Cette partie sera disponible soit en microfiches (exigeant une visionneuse, mais économisant beaucoup de place), soit sous forme imprimée en minicaractères, lisibles à l'œil nu ou avec une loupe simple.

Les buts recherchés seront avant tout la rapidité de publication, et le maintien d'un niveau scientifique élevé.

L'ensemble des parties S et M est en principe destiné aux bibliothèques, aux laboratoires, aux services de documentation, etc. La partie S seule sera offerte aux personnes physiques. Elle fournira au chimiste individuel un service d'alerte, et les informations nécessaires à la compréhension d'un travail de recherche donné, le lecteur n'aura en principe à se référer à la partie M que s'il travaille lui-même dans ce domaine et doit connaître en détail les méthodes, les résultats et les discussions.

Les auteurs français et francophones bénéficieront ainsi d'un organe de diffusion exceptionnellement efficace pour leurs publications. Le tirage initialement prévu est de 4 000 exemplaires. Étant donné la longueur des délais de publication dans les revues traditionnelles, les auteurs peuvent dès maintenant envisager de soumettre leurs

articles à ce nouveau Journal, en les adressant à la Rédaction de la Société Chimique de France, 250, rue Saint-Jacques 75005 Paris. Il importe de souligner que cet accord important n'aurait pas pu être obtenu sans l'effort préalable de rénovation du *Bulletin*, entrepris par la S.C.F. avec l'aide du C.N.R.S. Pour l'instant, cet accord implique le transfert au *Journal of Chemical Research*, à partir du 1er janvier 1977, des abrégés introduits à titre expérimental cette année dans le *Bulletin*. Les articles « traditionnels » continueront à être publiés dans celui-ci, mais il est évident que l'avenir des revues classiques de chimie dépendra de l'accueil fait, par les auteurs et les lecteurs, à ce nouveau type de

revue et aux efforts faits par ailleurs, ainsi que du succès des tentatives d'extension d'un système multinational.

Pour tout renseignement complémentaire, adressez-vous à :
France : Prof. G. Ourisson, Institut de Chimie, 1. rue Blaise-Pascal, 67008 Strasbourg.
Allemagne : Dr. H. Grunewald, Direktor für Chemische Literatur, Gesellschaft Deutscher Chemiker, 694 Weinheim, Boschstrasse 12.
Grande-Bretagne : Dr. L. C. Cross, Director of Publications, The Chemical Society, Burlington House, Piccadilly, London, W1V 0BN,

Réunions

Division de chimie organique.

A. Journées de chimie organique d'Orsay, 15, 16 et 17 septembre 1976.

Les Journées de chimie organique d'Orsay comportent essentiellement neuf conférences toutes données dans l'Amphithéâtre de mathématiques (Bât. 428), pendant les trois journées du congrès, à savoir :

- trois conférences générales,
 - trois conférences dans le cadre d'un Symposium sur les métaux de transition en synthèse organique,
 - trois conférences dans le cadre d'un Symposium sur la R.M.N. du carbone 13,
- et quatre-vingt-onze communications, toutes données, par affiche, dans le Bâtiment des Colloques (338), en cinq séances.

L'accueil des Congressistes a lieu au Secrétariat des Journées, dans le même Bâtiment des Colloques (338), dès le mardi 14 septembre de 16 h à 22 h. (Tél. 941.78.29).

L'hébergement est assuré exclusivement dans la Résidence de Bures-Sud, Bât. 231 et 232.

Repas. Le service du petit déjeuner est assuré à la Cafétéria d'Orsay, à partir de 8 h. Les déjeuners et dîners sont servis par le Restaurant d'Orsay, Bât. 306. Les tickets de repas peuvent être obtenus au Secrétariat (Bât. 338 dit Bâtiment des Colloques).

Il sera remis à chaque Congressiste, comme précédemment, une brochure consacrée exclusivement aux Journées d'Orsay, renfermant les résumés des conférences et des communications. Les personnes n'ayant pu participer à ces Journées pourront obtenir ce document en s'adressant au Secrétariat de la Division.

Conférences générales

- F. G. BORDWELL, Evanston : *Equilibrium acidities of weak acids in dimethyl sulfoxide.*
C. W. REES, Liverpool : *Some new nitrogen heterocyclic structures and reactions.*
D. J. CRAM, U.C.L.A. : *Host-guest chemistry. Rational racemate resolution, transport and catalysis through complexation.*

Symposium : Métaux de transition et synthèse organique

- H. FELKIN, Gif : *Activation des réactifs de Grignard par les complexes du nickel.*
R. PETTIT, Austin : *Homogeneous catalysts for the direct conversion of carbon monoxide and water to methanol and hydrogen.*
C. P. CASEY, Madison : *Model studies of the olefin metathesis reaction.*

Symposium : R.M.N. du ¹³C

- G. J. MARTIN, Nantes : *Applications structurales et dynamiques de la R.M.N. du carbone à l'étude d'intermédiaires réactionnels ioniques.*
A. I. SCOTT, Yale : *Biosynthesis of porphyrins and of vitamin B₁₂.*
W. v. PHILIPSBORN, Zurich : *¹³C-N.M.R. of transition metal complexes and their structure and dynamics in solution.*

HORAIRE DES CONFÉRENCES ET COMMUNICATIONS

	MERCREDI 15 SEPTEMBRE	JEUDI 16 SEPTEMBRE	VENDREDI 17 SEPTEMBRE
9 heures	H. FELKIN	C. W. REES	A. I. SCOTT
10 h 15			
10 h 30	Communications (Affiches) n° 1 à 20	Communications (Affiches) n° 36 à 55	Communications (Affiches) n° 76 à 91
12 heures			
14 heures	R. PETTIT	C. P. CASEY	W. v. PHILIPSBORN
15 h 15			
15 h 30	Communications (Affiches) n° 21 à 35	Communications (Affiches) n° 56 à 75	D. J. CRAM
16 h 45			
17 heures	F. G. BORDWELL	G. J. MARTIN	
18 h 15			

Mercredi 15 septembre

Bâtiment 338

de 10 h 30 à 12 h 30

Photochimie. Réactions radicalaires. Organométalliques

(1) M. R. Beugelmans, Mme M.-T. Le Goff, MM. J. Pusset et G. Roussi (Institut de Chimie des Substances naturelles, C.N.R.S. 91190 Gif-sur-Yvette) :
Emploi d'éther couronne pour la cyanuration photochimique de dérivés aromatiques.

(2) MM. P. Krausz et F. Garnier (Laboratoire de chimie organique physique, Université de Paris VII, associé au C.N.R.S., LA 34, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) :
Réaction de méthanèse des oléfines induite photochimiquement en présence d'un complexe de métal de transition.

(3) MM. J.-L. Schuppiser et J. Streith (Laboratoire de synthèse et de photochimie organique, LA 135, École Supérieure de Chimie de Mulhouse, 3, rue A. Werner, Mulhouse) :
Influence des substituants placés en position 3 du cycle pyridinique dans la photoisomérisation des N-amidurés de pyridinium.

(4) MM. M. Franck-Neumann et D. Martina (Institut de Chimie, 1, rue Blaise Pascal, 67000 Strasbourg) :
Décomplexation photoréductive de complexes métalliques.

(5) MM. M. Franck-Neumann et J.-J. Lohmann (Institut de Chimie, 1, rue Blaise Pascal, 67000 Strasbourg) :
 α -thio-, α -sulfinyl- et α -sulfonylvinylcarbènes.

(6) MM. J.-C. Gramain * et N. Simonet *, G. Vermeersch ** et N. Febvay-Garot **, S. Caplain et A. Lablache-Combiér *** (* Laboratoire de chimie et biochimie des substances naturelles, Université de Clermont, B.P. 45, 63170 Aubière, ** Laboratoire de physique, Faculté de Pharmacie, 59045 Lille-Cédex, *** Laboratoire C.O.P., U.S.T. Lille, B.P. 36, 59650 Villeneuve-d'Ascq) :
Photoréduction de la benzophénone par les phtalimides. Étude chimique et par CIDNP.

(7) MM. J.-L. Fourrey et P. Jouin (Institut de Chimie des Substances Naturelles, C.N.R.S., 91190 Gif-sur-Yvette) :
Réarrangement thermique et photochimique des benzylthio-4 pyrimidinones.

(8) MM. P. Jouin et J.-L. Fourrey (Institut de Chimie des Substances Naturelles, C.N.R.S., 91190 Gif-sur-Yvette) :
Photoaddition de solvants hydroxylés sur les alkylthiopyrimidines.

(9) MM. M. Julliard, M. Scelles et A. Guillemonat, G. Vernin et J. Metzger (Laboratoire de chimie industrielle, Laboratoire de chimie organique A, Université des Sciences et Techniques de St Jérôme, 13397 Marseille Cedex 04) :
Comportement photochimique d'aryl-1,3 triazènes.

(10) MM. J.-C. Gramain, R. Remuson et Y. Troin (Laboratoire de chimie et biochimie des substances naturelles, ERA 392, Université de Clermont, B.P. 45, 63170 Aubière) :
Photoréduction de la benzophénone par des composés hétérocycliques azotés (oxazolones, hydantoïne ...) : Applications synthétiques.

(11) Mme C. Besselièvre, R. Beugelmans et H. P. Husson (Institut de Chimie des Substances Naturelles, C.N.R.S., 91190 Gif-sur-Yvette) :
Formation d'énamine par isomérisation photochimique de pipéridéines-3 en pipéridéines-2. Intermédiaires pour la synthèse d'alcaloïde.

(12) MM. P. Calas *, P. Moreau ** et A. Commeyras ** (* Laboratoire d'électrochimie, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier Cedex et ** Laboratoire de chimie organique, E.R.A. n° 555, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier Cedex) :
Réduction électrochimique de l'iodure de perfluoro-hexyle sur électrode de mercure dans le diméthylformamide.

(13) MM. A. Ballatore *, M.-P. Crozet *, E. Flésia * et J. M. Surzur * ; R. Jauffred ** et C. Ghiglione ** (* Faculté des Sciences et Techniques St Jérôme, Université Aix-Marseille III et ** Faculté de Pharmacie, Université Aix-Marseille III) :
Sur l'intervention de radicaux libres dans des substitutions nucléophiles.

(14) MM. M. Ratier et M. Pereyre (Laboratoire de chimie des composés organiques du silicium et de l'étain, associé au C.N.R.S., Université de Bordeaux, 351, Cours de la Libération, 33405 Talence) :
Réduction spécifique du cycle des vinylcyclopropanes.

(15) MM. J.-P. Cateau, P. Karafiloglou et A. Lablache-Combiér (Laboratoire de chimie organique physique de l'Université des Sciences et Techniques de Lille) :
Effet de solvant dans la recombinaison de radicaux benzofurannyle.

(16) MM. J. Benaïm et F. Giulieri (U.E.R. Sciences et Techniques, Centre Universitaire de Toulon, 83130 La Garde) :
Réactions de carbonylation de complexes du molybdène et du manganèse : formation de méthylène-lactones σ - π liées.

(17) MM. J. Benaïm et A. L'honoré (U.E.R. Sciences et Techniques, Centre Universitaire de Toulon, 83130 La Garde) :
Étude des réactions de protonation de complexes du fer à ligands bi-fonctionnels du type « ynes-ols ».

(18) MM. H. Felkin, P. J. Knowles et B. Meunier (Institut de Chimie des Substances Naturelles, 91190 Gif-sur-Yvette) :
Réactivité d'un inorganomagnésien du fer.

(19) Mme M.-N. Dufour-Riccoch et M. A. Gaudemer (Laboratoire de chimie de coordination bioorganique, Université Paris-Sud, 91405 Orsay) :
Oxygénation de dérivés indoliques par l'oxygène moléculaire catalysée par les métalloporphyrines.

(20) MM. J.-C. Duboudin, B. Jousseau et A. Bonakdar (Laboratoire de chimie organique, Université de Bordeaux I, 351, Cours de la Libération, 33405 Talence) :
Sur l'addition des organomagnésiens à l'alcool propargylique et au butadiène-2,3 ol-1 en présence d'halogénures cuivreux : applications en synthèse organique.

(21) MM. J. Coulon, J. Lemâtre et M. Pierfitte (Laboratoire de chimie biologique, Faculté des Sciences Biologiques et Pharmaceutiques, 5, rue Albert Lebrun, 54001 Nancy Cedex) :
Étude comparée par dichroïsme circulaire et absorption de deux heptaènes macrolides antifongiques : la candicine et l'amphotéricine B.

(22) MM. G. Descotes et D. Sinou (Laboratoire de chimie organique II, E.S.P.C.I.L. Université Claude Bernard Lyon I, 43, Boulevard du 11 Novembre 1918, 69621 Villeurbanne) :
Réaction de transfert d'hydrogène par les glucides.

(23) MM. C. Chavis, F. Dumont et J.-L. Imbach (Université des Sciences et Techniques du Languedoc, Laboratoire de chimie bio-organique, Place Eugène Bataillon, 34060, Montpellier Cedex) :
Sur la formation de ribofuranosylamines.

(24) MM. J.-C. Jallageas *, A. Arnaud ** et R. Buti * (* Laboratoire de chimie organique, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier et ** Laboratoire de génétique et de microbiologie, École Nationale Supérieure d'Agronomie de Montpellier) :
Hydrolyse biologique de nitriles en vue de l'obtention d'amides et d'acides.

(25) MM. E. Vilkas, M. Vilkas, C. Amar et P. Monjoint (Laboratoire de chimie organique biologique, Université Paris-Sud, Bâtiment 420, 91405 Orsay) :
Synthèse de diesters phosphoriques au moyen de sels d'arènesulfonyle-1, alkyl-3 imidazolium.

(26) MM. C. Morin et R. Beugelmans (Institut de Chimie des Substances Naturelles, 91190 Gif-sur-Yvette) :
Action des réactifs nucléophiles (hydroxylamine, hydrazine) sur les γ -pyrones.

(27) MM. G. Costa, C. Riche et H.-P. Husson (Institut de Chimie des Substances Naturelles 91190 Gif-sur-Yvette) :
Nouvelle voie d'accès à la série de l'hexahydroazépino[4,5-b]indole.

(28) MM. J. Gilbert, Ch. Gansser et C. Viel (Centre d'Études et de Recherches de Chimie Organique Appliquée, C.N.R.S., 2, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) :
Sur la synthèse de l'aza-3 éméline.

(29) MM. M. Guiliano *, J.-L. Larice **, G. Mille * et J.-P. Roggero * (* Centre de spectroscopie infrarouge, Faculté des Sciences et Techniques, Université de Droit d'Économie et des Sciences, St Charles, 3 Place Victor Hugo, 13331 Marseille Cedex 3 et ** Laboratoire de chimie organique, Faculté des Sciences, 33 rue Louis Pasteur, 84000 Avignon) :
Préparation de thiazolidines deutériées en positions 2, 3, 4 et 5.

(30) MM. M. Maguet, Y. Poirier et R. Guglielmetti (Université de Bretagne Occidentale; Laboratoire de synthèse organique, 6, Avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex) :
Réactivité de sels de thiazolinium-1,3, d'oxazolium-1,3 et de dihydro-5,6 4H oxazinium-1,3 et thiazinium-1,3 sur des aldéhydes de type salicylique. Formation de spiropyranes et étude de leur comportement vis-à-vis de quelques agents nucléophiles. Réactions secondaires.

(31) MM. A. Samat *, C. Riou ** et R. Guglielmetti * (* Université de Bretagne Occidentale, Laboratoire de synthèse organique, 6 avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex et ** Laboratoire de physico-chimie appliquée, I.S.S.E.C., B.P. 54, 01210 Ferney-Voltaire) :
Réactions inattendues de condensation en série spiropyranique.

(32) MM. J. Gilbert, Ch. Gansser et C. Viel (Centre d'Études et de Recherches de Chimie Organique Appliquée, C.N.R.S., 2, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) :
Sur la synthèse de l'aza-3 éméline.

(33) MM. M. Guiliano *, J.-L. Larice **, G. Mille * et J.-P. Roggero * (* Centre de spectroscopie infrarouge, Faculté des Sciences et Techniques, Université de Droit d'Économie et des Sciences, St Charles, 3 Place Victor Hugo, 13331 Marseille Cedex 3 et ** Laboratoire de chimie organique, Faculté des Sciences, 33 rue Louis Pasteur, 84000 Avignon) :
Préparation de thiazolidines deutériées en positions 2, 3, 4 et 5.

(34) MM. M. Maguet, Y. Poirier et R. Guglielmetti (Université de Bretagne Occidentale; Laboratoire de synthèse organique, 6, Avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex) :
Réactivité de sels de thiazolinium-1,3, d'oxazolium-1,3 et de dihydro-5,6 4H oxazinium-1,3 et thiazinium-1,3 sur des aldéhydes de type salicylique. Formation de spiropyranes et étude de leur comportement vis-à-vis de quelques agents nucléophiles. Réactions secondaires.

(35) MM. A. Samat *, C. Riou ** et R. Guglielmetti * (* Université de Bretagne Occidentale, Laboratoire de synthèse organique, 6 avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex et ** Laboratoire de physico-chimie appliquée, I.S.S.E.C., B.P. 54, 01210 Ferney-Voltaire) :
Réactions inattendues de condensation en série spiropyranique.

(36) MM. J. Gilbert, Ch. Gansser et C. Viel (Centre d'Études et de Recherches de Chimie Organique Appliquée, C.N.R.S., 2, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) :
Sur la synthèse de l'aza-3 éméline.

(37) MM. M. Guiliano *, J.-L. Larice **, G. Mille * et J.-P. Roggero * (* Centre de spectroscopie infrarouge, Faculté des Sciences et Techniques, Université de Droit d'Économie et des Sciences, St Charles, 3 Place Victor Hugo, 13331 Marseille Cedex 3 et ** Laboratoire de chimie organique, Faculté des Sciences, 33 rue Louis Pasteur, 84000 Avignon) :
Préparation de thiazolidines deutériées en positions 2, 3, 4 et 5.

(38) MM. M. Maguet, Y. Poirier et R. Guglielmetti (Université de Bretagne Occidentale; Laboratoire de synthèse organique, 6, Avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex) :
Réactivité de sels de thiazolinium-1,3, d'oxazolium-1,3 et de dihydro-5,6 4H oxazinium-1,3 et thiazinium-1,3 sur des aldéhydes de type salicylique. Formation de spiropyranes et étude de leur comportement vis-à-vis de quelques agents nucléophiles. Réactions secondaires.

(39) MM. A. Samat *, C. Riou ** et R. Guglielmetti * (* Université de Bretagne Occidentale, Laboratoire de synthèse organique, 6 avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex et ** Laboratoire de physico-chimie appliquée, I.S.S.E.C., B.P. 54, 01210 Ferney-Voltaire) :
Réactions inattendues de condensation en série spiropyranique.

(40) MM. J. Gilbert, Ch. Gansser et C. Viel (Centre d'Études et de Recherches de Chimie Organique Appliquée, C.N.R.S., 2, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) :
Sur la synthèse de l'aza-3 éméline.

(41) MM. M. Guiliano *, J.-L. Larice **, G. Mille * et J.-P. Roggero * (* Centre de spectroscopie infrarouge, Faculté des Sciences et Techniques, Université de Droit d'Économie et des Sciences, St Charles, 3 Place Victor Hugo, 13331 Marseille Cedex 3 et ** Laboratoire de chimie organique, Faculté des Sciences, 33 rue Louis Pasteur, 84000 Avignon) :
Préparation de thiazolidines deutériées en positions 2, 3, 4 et 5.

(42) MM. M. Maguet, Y. Poirier et R. Guglielmetti (Université de Bretagne Occidentale; Laboratoire de synthèse organique, 6, Avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex) :
Réactivité de sels de thiazolinium-1,3, d'oxazolium-1,3 et de dihydro-5,6 4H oxazinium-1,3 et thiazinium-1,3 sur des aldéhydes de type salicylique. Formation de spiropyranes et étude de leur comportement vis-à-vis de quelques agents nucléophiles. Réactions secondaires.

(43) MM. A. Samat *, C. Riou ** et R. Guglielmetti * (* Université de Bretagne Occidentale, Laboratoire de synthèse organique, 6 avenue Le Gorgeu, 29279 Brest Cedex et ** Laboratoire de physico-chimie appliquée, I.S.S.E.C., B.P. 54, 01210 Ferney-Voltaire) :
Réactions inattendues de condensation en série spiropyranique.

- (32) MM. O. Riobé, A. Lebouc et J. Delaunay (Équipe de recherche C.N.R.S. n° 14, Laboratoire de synthèse et électrochimie organiques, Université Catholique de l'Ouest, B.P. 858, 49005 Angers Cedex) : *Préparation d'alkyl (aryl ou arylkyl)-2 dihydro-5,6,4H pyranes.*
- (33) MM. D. Clérin, A. Lacroix et J.-P. Fleury (Laboratoire de chimie organique générale-L.A. 135, École Supérieure de Chimie, 3, rue Alfred Werner, 69093 Mulhouse Cedex) : *Nouvelle synthèse de flavines.*
- (34) MM. Tam Huynh Dinh * J. Igolen * E. Bisagni ** et J.-M. Lhoste ** (* Laboratoire de chimie organique, Service de chimie des protéines, Institut Pasteur, 75024 Paris Cedex 15 et * Fondation Curie, Institut du Radium, Section de biologie, Bâtiment 110-112, 15, rue Georges Clémenceau, 91405 Orsay) : *Synthèse d'une nouvelle classe de C-nucléosides.*
- (35) MM. G. Wolff et J. Streith (Laboratoire de synthèse et de photochimie organique, L.A. 135, École Supérieure de Chimie de Mulhouse, 3, rue Alfred Werner, Mulhouse) : *β -Lactames aza-analogues des cepheps.*
- (35 bis) MM. Kergomard et H. Veschambre (Université de Clermont, E.R.A. 392, B.P. 45, 63170 Aubière) : *Détermination des configurations absolues dans la série du bisabolol.*

Jeudi 16 septembre

Bâtiment 338

de 10 h 30 à 12 h 30

Synthèse organique

- (36) MM. C. P. Pinazzi, J. Esnault, A. Pleurdeau (Laboratoire de chimie organique macromoléculaire, 72 Le Mans) : *Synthèse de polymères à extrémités carbonate alcool et thiol carbonate alcool.*
- (37) MM. J. Devos, P. Bayet, M. Sevin, L. Hevesi et A. Krief (Département de chimie, Facultés Universitaires Notre Dame de la Paix, 61, rue de Bruxelles, B-500 Namur, Belgique) : *Synthèses stéréospécifiques d'acides chrysanthémiques cis ou trans.*
- (38) MM. A. Krief, M. Lawers et R. Magnane (Département de chimie, Facultés Universitaires Notre Dame de la Paix, 61, rue de Bruxelles, B-500 Namur, Belgique) : *P_3I_4 , un réactif de choix pour la synthèse des dérivés iodés à partir des alcools et la déoxygénation stéréospécifique des époxydes et des diols 1-2.*
- (39) MM. W. Dumont, A. Collot et A. Krief (Département de chimie, Facultés Universitaires Notre Dame de la Paix, 61, rue de Bruxelles, B-500 Namur, Belgique) : *Synthèse et réactivité des α -chloro et des α -bromo séléniures.*
- (40) MM. A. Coppens et A. Krief (Département de Chimie, Facultés Universitaires Notre-Dame de la Paix, 61, rue de Bruxelles, B-500 Namur, Belgique) : *Synthèse stéréosélective d'alcools séléniés, d'oléfines disubstituées-1,2 et d'époxydes.*
- (41) MM. Ph. Savignac et F. Mathey (I.R.C.H.A. Centre de Recherches 91710 Vert-le-Petit) : *Les α -cuprophosphonates : une nouvelle voie d'accès aux β -cétophosphonates.*
- (42) MM. A. Heumann et B. Waegell (Laboratoire de stéréochimie associé au C.N.R.S., UDESAM, Faculté des Sciences et Techniques de Saint-Jérôme, rue Henri Poincaré, 13397 Marseille Cedex 4) : *Réaction de dérivés bicycliques pontés à méthylène exocyclique avec le chlorure cuivrique.*
- (43) Mme P. Hassanaly, MM. H. Komellei-Zadeh, H. J. M. Dou et J. Metzger (Laboratoire de chimie organique A, Faculté des Sciences et Techniques de Saint-Jérôme, rue Henri Poincaré, 13397 Marseille Cedex 4) : *Catalyse par transfert de phase : exemples de comportement de système réactionnel du type : échange H—D; ions ambidents N—C—O et N—C—S; systèmes triphasiques.*
- (44) M. J. Soulier, Mmes M. Farines et M. J. Bille (Laboratoire de chimie organique, Centre Universitaire, 66025 Perpignan Cedex) : *Accès à diverses méthyl-5 dihydro-4,7 dioxepines-1,3 et à leurs adducts anthracéniques.*
- (45) MM. M. Laspéras, J. Prissette et A. Commeyras (Laboratoire de chimie organique, Équipe de recherche associé n° 555, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier) : *Systèmes de Strecker et apparentés. Synthèse de la lysine via le δ -aminovaleraldéhyde.*
- (46) MM. M. Baudy, A. Robert et A. Foucaud (Groupe de recherches de chimie structurale, E.R.A. 389, Université de Rennes, Avenue du Général Leclerc, 35031 Rennes) : *Nouvelle méthode de synthèse des thiazoles mésoioniques.*
- (47) MM. M. Hedayatullah et A. Guy (Laboratoire de chimie organique

- en vue des applications, C.N.A.M. 292, rue Saint Martin, 75141 Paris Cedex 03) : *Nouveaux aspects de la réactivité des azidosulfates d'aryle.*
- (48) MM. C. Blanchard, L. Giral, C. Montginoul et E. Toreilles (Laboratoire de chimie organique structurale, U.S.T.L. 34060 Montpellier) : *Alcoylation d'acridanones-9.*
- (49) MM. J.-C. Blazejewski, D. Cantacuzène et C. Wakselman (C.N.R.S.-C.E.R.C.O.A., 2-8, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) : *Arylation d'amines insaturées par les composés aromatiques perfluorés.*
- (50) MM. R. Chaabouni, A. Laurent et B. Marquet (Laboratoire de chimie organique III, Université Claude Bernard, 43, Boulevard du 11 Novembre 1918, 69621 Villeurbanne) : *Synthèse d'aza-1 bicyclo (n,1,0) alcanes 5.*
- (51) MM. M. Montury et J. Gore (Département de chimie organique, Université Claude Bernard, 43, Boulevard du 11 Novembre 1918, 69621 Villeurbanne) : *Déplacement du carbonyle de quelques cyclanones.*
- (52) M. L. Krumenacker (Centre de recherches des Carrières, Rhone Poulenc Industrie, 69190 Saint Fons) : *Oxydation sélective de l'antracène en anthraquinone, à l'air, catalysée par les sels cuivriques.*
- (53) MM. J.-C. Gramain et H. Veschambre (E.R.A. 392, Université de Clermont, B.P. 45, 63170 Aubière) : *Synthèse de (13) stéroïdes : Réarrangements de bromo D-homo (13) androstanones.*
- (54) MM. P. Mackiewicz, J. Lessard, R. Furstoss et B. Waegell (Laboratoire de stéréochimie, associé au C.N.R.S., UDESAM, Faculté des Sciences et Techniques de St-Jérôme, rue Henri Poincaré, 13397 Marseille Cedex 4 et Université de Sherbrooke, Sherbrooke Québec J1K 2R1, Canada) : *Molécules cages azotées et réactivité des N-chloroamides.*
- (55) M. P. Chabardes (Centre de recherches des Carrières, Rhône Poulenc Industrie, 69190 Saint Fons) : *Isomérisation d'alcools acétyléniques et d'alcools éthyléniques catalysées par des dérivés oxométalliques.*

de 15 h 15 à 17 heures

Méthodes physiques

- (56) MM. C. G. Andrieu, Mme D. Debruyne et M.Y. Mollier (Laboratoire des composés thioorganiques E.R.A. 391, Université de Caen, 14032 Caen Cedex) : *Conformation d'aryl alkyl cétones et thiocétones par R.M.N. du carbone-13; infrarouge, ultraviolet et moments dipolaires.*
- (57) MM. J.-F. Barthelémy, R. Jost et J. Sommer (U.L.P. Strasbourg) : *Résonance magnétique nucléaire dynamique du carbone-13 : barrières à la rotation interne dans les acétophénones et leurs acides conjugués.*
- (58) MM. B. Blaive, C. Roussel, J. Metzger et J. Sandstrom * (Laboratoire associé 126, I.P.S.O.I., Faculté des Sciences Saint-Jérôme, 13013 Marseille et * Chemical Center, University of Lund, Suède) : *Application de l'induction de deux conformations (par effet d'engrenage) à l'étude du dichroïsme circulaire.*
- (59) MM. J. S. Lomas et J. E. Dubois (Laboratoire de chimie organique physique, Université de Paris VII) : *Isomérisation conformationnelle chez les ortho-tolyldi-tertio-butyl carbinols.*
- (60) Mme M.-F. Grenier-Loustalot *, MM. A. Lectard *, A. Forchioni * et F. Metras * (* Institut Universitaire de Recherche Scientifique, Laboratoire de chimie organique physique, B.P. 523, 64010 Pau-Université et * C.E.N. Saclay, B.P. 2, 91190 Gif-sur-Yvette) : *Résonance protonique à haut champ (250 MHz) Influence de la nature et de l'orientation d'un substituant (Cl, C = O) sur les constantes de couplages en série tertio-butyl-4 cyclohexanone.*
- (61) Mme M.-F. Grenier-Loustalot *, P. Iratcabal *, A. Forchioni * et F. Metras * (* Institut Universitaire de Recherche Scientifique, Laboratoire de chimie organique physique, B.P. 523, 64010 Pau-Université et * C.E.N. Saclay, B.P. n° 2, 91190 Gif-sur-Yvette) : *R.M.N. du ^{13}C de cyclanones halogénées. Détermination et additivité des incréments du chlore et du brome en série cyclohexanonique.*
- (62) MM. N. Naullet *, M. Beljean ** et G. Martin ** (* Laboratoire de chimie organique physique, E.R.A., U.E.R. de Chimie, Nantes et ** U.E.R. des Sciences pharmaceutiques, Caen) : *Apport de la R.M.N. du carbone 13 et de l'azote 15 dans la détermination de configuration de liaisons C = N.*
- (63) MM. T. Khan, J. C. Hallé et Mme M. P. Simonnin (Laboratoire de physicochimie des solutions, L.A. 146 et Laboratoire de spectrographie RMN, E.R.A. 390, E.N.S.C.P., 11 rue Pierre-et-Marie Curie, 75231 Paris Cedex 05) : *Étude par R.M.N. du 1H et du ^{13}C des ionisations de l'acide nicotinique. Influence du diméthylsulfoxyde sur les acidités relatives.*
- (64) MM. Bouquet et C. Wakselman (C.N.R.S.-C.E.R.C.O.A., 2 à 8, rue Henry Dunant, 94320 Thiais) : *Influence de solvants dipolaires sur les spectres de RMN du ^{13}C d'hydrocarbures.*

(65) MM. C. Hubschwerlen, J.-P. Fleury et H. Fritz (Laboratoire de chimie organique générale, L.A. 135, Ecole Supérieure de Chimie, 3, rue Alfred Werner, 68093 Mulhouse Cedex) : *Effet de champ en R.M.N. ^1H et ^{13}C dans des bases de Fischer ω -substituées.*

(66) MM. D. Brunel, A. Germain et A. Commeyras (Laboratoire de chimie organique, E.R.A. 555, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier Cedex) : *Structure des superacides du type $\text{R}_F\text{SO}_3\text{H-SbF}_5$.*

(67) MM. J. Casanova et B. Waegell (Laboratoire de stéréochimie, associé au C.N.R.S., UDESAM, Faculté des Sciences et Techniques de Saint-Jérôme, rue Henri Poincaré, 13397 Marseille Cedex 4) : *Étude conformationnelle comparative des cycles moyens et des grands cycles par des méthodes chimiques et par la RMN du ^{13}C .*

(68) MM. R. Viani *, J. Lapasset *, R. Lafrance **, J.-P. Aycard ** et H. Bodot ** (* Département de physique, Université d'Abidjan, Côte d'Ivoire et ** Laboratoire de chimie organique structurale, Université de Provence, Marseille) : *Une cyclohexanone de conformation « croisée » : données cristallographiques.*

(69) MM. R. Viani *, J. Lapasset *, R. Lafrance **, J.-P. Aycard ** et H. Bodot ** (* Département de physique, Université d'Abidjan, Côte d'Ivoire et ** Laboratoire de chimie organique structurale, Université de Provence, Marseille) : *Un cyclohexène de conformation « sofa » : données cristallographiques.*

(70) MM. C. Beguin et R. Dupeure (CERMO, Laboratoire de cinétique et dynamique moléculaire, Université de Grenoble I, B.P. 53, 38041 Grenoble) : *Mesure du temps de relaxation T_1 du ^{13}C en série fluorure de benzyle et fluoro-1, phényl-1, chloro-2 éthane.*

(71) MM. G. Chassaing, R. Lett et Mlle A. Marquet (C.N.R.S.-C.E.R.C.O.A., 2 à 8, rue Henry Dunant 94320 Thiais) : *Étude de l'état d'hybridation des carbanions en α du soufre par spectroscopie R.M.N. du ^{13}C .*

(72) MM. M. Fétizon, P. Mourgues et Van Thi Ngoc Hoa (Laboratoire de synthèse organique, École Polytechnique de Palaiseau) : *Réduction des dienols par l'hydrure de lithium et d'aluminium. Étude en série stéroïde, bicyclic et aliphatique.*

(73) M. C. Riche et Mme C. Pascard (Laboratoire de cristallographie, I.C.S.N., Gif-sur-Yvette) : *Conformation et formule développée d'un nouvel antibiotique ionophore : l'émericide.*

(74) Laboratoire de cristallographie, Institut de Chimie des Substances Naturelles : *Formule développée, stéréochimie et configuration absolue par les rayons X.*

(75) MM. U. Berg *, J. Pierrot, R. Gallo et J. Metzger (I.P.S.O.I., Faculté des Sciences St-Jérôme, 13013 Marseille et * Kemi Centrum Lund Universitet, S22007 Lund, Suède) : *Détermination d'une nouvelle échelle d'effet stérique ortho S° à partir des réactions de N-méthylation des pyridines.*

Vendredi 17 septembre

Bâtiment 338

de 10 h 30 à 12 h 30

Méthodes physiques et mécanismes de réaction

(76) MM. R. Ducolomb, J. Cadet et R. Téoule (C.E.A./C.E.N.-G. Département de recherche fondamentale, Laboratoire de radiobiologie, 85 X, 38041 Grenoble Cedex) : *Irradiation gamma de l'uridine en solution aqueuse aérée.*

(77) MM. M. Camail * et H. Bodot ** (* Département de chimie, B.P. 91, Université de Niamey, Niger et ** Laboratoire de chimie

B. VI^{èmes} Journées sur la chimie et la biochimie des glucides Grenoble 23-25 septembre 1976

Ce symposium est organisé du 23 au 25 septembre 1976, à Grenoble, sous le patronage conjoint de la Société de Chimie Biologique et de la Société Chimique de France, par le Groupe français des glucides. Pour tous renseignements, inscriptions et réservations, s'adresser à M. J. Defaye, C.N.R.S.-C.E.R.M.A.V., 53 X, 38041 Grenoble Cedex, Tél. (76) 54.11.45. Une brochure renfermant les résumés des conférences et des communications sera remise à chaque participant.

organique structurale, Université de Provence, 13397 Marseille Cedex 4) : *Polarité et polarisabilité : une méthode semi-empirique de calcul des propriétés électro-optiques moléculaires.*

(78) MM. R. Corriu, J. Boyer, R. Perz et C. Reye (Laboratoire de chimie des organométalliques, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier) : *Acidité en solutions aqueuses de sel.*

(79) MM. A. Castellano, J.-P. Cateau et A. Lablache-Combiere (Laboratoire de chimie organique physique, Université des Sciences et Techniques de Lille, B.P. 36, 59650 Villeneuve-d'Ascq) : *Étude par R.P.E. de la réaction d'échange d'électron entre un radical et un cation. Application aux dérivés de la phényl-9 acridine.*

(80) MM. P. Picard, M. Lecoustre et J. Moulines (Laboratoire de chimie appliquée, Université de Bordeaux I, 33405 Talence) : *Effets à distance sur l'équilibre conformationnel en série cyclohexanique.*

(81) MM. C. Chavis, J. Marchand, A. Crastes de Paulet (I.N.S.E.R.M. U 58, Avenue des Moulins, 34000 Montpellier) : *Contribution à l'étude des transpositions spinales en milieu acide.*

(82) MM. A. Maujeau et J. Chucho (Laboratoire de chimie organique physique, B.P. 347, Faculté des Sciences, 51062 Reims Cedex) : *Action du couple chlorure d'acétyle-triéthylamine sur les imines. Réinvestigation.*

(83) MM. P. Remuzon et M. Wakselman (Laboratoire de chimie organique biologique, Université Paris-Sud, Bâtiment 420, 91405 Orsay) : *Hydrolyse alcaline et réaction de l'imidazole avec quelques éthers ortho- et para-acétoxy-benzyls.*

(84) MM. G. Le Corre, E. Guire-Jampel et M. Wakselman (Laboratoire de chimie organique biologique, Université Paris-Sud, Bâtiment 420, 91405 Orsay) : *Groupements protecteurs benzyloxycarbonyl substitués alcalino-labiles.*

(85) MM. Y. M. Saunier, R. Danion-Bougot et D. Danion (Groupe de recherche de physicochimie structurale, E.R.A. n° 389, Avenue du Général Leclerc, B.P. 25 A, 35031 Rennes Cedex) : *Réactions du diazométhane avec des oléfines halogénées en position vinylique.*

(86) MM. D. Brunel *, J. Itier *, A. Commeyras *, R. Phan Than Luu ** et D. Mathieu ** (* E.R.A. 555, Université des Sciences et Techniques du Languedoc, 34060 Montpellier Cedex et ** Laboratoire de prospective réactionnelle et d'analyse de l'information, Université d'Aix-Marseille, Institut Universitaire de Technologie, Avenue G. Berger 13100 Aix-en-Provence) : *Les acides perfluorosulfoniques II Activation du n-pentane par les systèmes superacides du type $\text{R}_F\text{SO}_3\text{H-SbF}_5$: recherche des conditions optimales dans le cas des acides $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H}$ et $\text{C}_6\text{F}_5\text{SO}_3\text{H}$.*

(87) MM. C. Ndanji, M. Desbois, R. Gallo, M. Giolito, J. Metzger (I.P.S.O.I., Faculté des Sciences St-Jérôme, 13013 Marseille et C.R.D., 24, Avenue Jean Jaurès, 69150 Décines) : *Activation des hydrocarbures. Alkylation de dérivés aromatiques par des naphthènes en catalyse acide.*

(88) MM. G. Bernard et L. Hevesi (Département de chimie, Facultés Universitaires Notre-Dame de la Paix, 61, rue de Bruxelles, B-500, Namur, Belgique) : *Catalyse acide générale de l'addition-1,5 du sulfite à une isoalloxazine.*

(89) MM. M. Bergon, J.-P. Calmon (Laboratoire de chimie organique biologique et de physico-chimie du sol, E.N.S. Agronomique; I.N.P. de Toulouse) : *Étude cinétique de l'hydrolyse alcaline d'une série de phényl-3 hydantoïnes.*

(90) MM. C. Georgoulis et G. Ville (Laboratoire de cinétique et mécanismes de réactions organiques, C.N.R.S. E.R. 84, associée à l'Université Pierre-et-Marie Curie, Paris) : *Mise en évidence d'une participation de processus SN_2 dans quelques solvolyses d'halogénures allyliques-1,3 disubstitués chiraux.*

(91) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(92) MM. C. Georgoulis et G. Ville (Laboratoire de cinétique et mécanismes de réactions organiques, C.N.R.S. E.R. 84, associée à l'Université Pierre-et-Marie Curie, Paris) : *Mise en évidence d'une participation de processus SN_2 dans quelques solvolyses d'halogénures allyliques-1,3 disubstitués chiraux.*

(93) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(94) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(95) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(96) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(97) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(98) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(99) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

(100) M. A. Argile et M.-F. Ruasse (Laboratoire de chimie organique physique, Université Paris VII, 1, rue Guy de la Brosse, 75005 Paris) : *Ions aryl bromocarbonium en bromation.*

Programme des Journées

Jeudi 23 septembre

8 h 15, Accueil des participants.

9 heures, Ouverture du Symposium par M. le Président de l'Université Scientifique et Médicale.

9 h 15, Exposé introductif par J. Defaye, Président du Groupe des glucides.

9 h 25, Conférence par J. E. Courtois (Paris) :
Cent cinquante ans d'évolution des recherches sur les glucides en France (1820-1970).

10 h 20, Pause.

10 h 40, (1) F. Delmotte, C. Kiéda et M. Monsigny (Orléans) :
Utilisation des fluoresceinyl-glycosides dans l'étude des osidases.
10 h 55, (2) E. Bar-Guilloux, D. Robic et J. E. Courtois (Paris) :
Préparation d'une tréhalase pure à partir du hanneton (Melolontha vulgaris); son étude physico-chimique.

11 h 10, (3) J. Labat, F. Baumann, F. Petek, J. E. Courtois et J. F. Demelier (Paris) :

La tréhalase du rein de porc; nouvelle purification et caractérisation des formes obtenues.

11 h 25, (4) A. Boersma, G. Lamblin, P. Roussel et P. Degand (Lille) :

Mise en évidence et utilisation d'une endo β -N-acétyl-glucosaminidase de foie humain.

11 h 40, (5) R. Bourbouze, M. Th. Bondiou et F. Percheron (Paris) :
 β -Galactosidase soluble et immobilisée: activité envers quelques macromolécules polysaccharidiques et cinétique différentielle envers le p-nitrophényl- β -D-galactoside.

12 heures, Communications par affichage.

(6) P. Di Cesare et B. Gross (Nancy) :

Catalyse par transfert de phase. Application aux glucides.

(7) Y. Chapleur, R. Toubiana, B. Castro et B. Gross (Nancy et Gif-sur-Yvette) :

Activation des hydroxyles primaires du tréhalose. Une nouvelle synthèse du Cord-Factor (6-6'-dimycoloyl-tréhalose).

(8) J. Defaye, H. Driguez et J. Gelas (Grenoble et Clermont-Ferrand) :
Un accès aisé aux dérivés asymétriques du tréhalose: α -D-galactopyranosyl- α -D-glucopyranoside et mono-fluoro-tréhalose.

(9) P. Simon, J. C. Ziegler et B. Gross (Nancy) :

Synthèse de thioctone en série glucidique.

(10) C. Monneret, C. Conreur, O. Khuong-Huu et R. Goutarel (Gif-sur-Yvette) :

Synthèse de la L-holantosamine (4-amino-2,4,6-tridésoxy-3-O-méthyl- α -L-arabino-hexopyranose).

(11) J. Cadet, R. Ducolomb, A. Grand et R. Teoule (Grenoble) :
Dégradation radio-induite de la thymidine en présence de cystéine.

(12) L. Garuti, G. Giovanninetti, V. Cavrini, P. Roveri, M. Amorosa, R. Gaggi et J. Defaye (Bologne et Grenoble) :

Synthèse et activité hypocholestérolémique de bis-homoanalogues des nucléosides puriques.

(13) R. Cacan, A. Verbert et J. Montreuil (Lille) :

Étude de systèmes ectoglycosyltransférisiques à la surface des lymphocytes.

(14) G. Spik, P. Six, Ph. Debeire, R. Cacan, A. Verbert et J. Montreuil (Lille) :

Dégradation enzymatique et chimique des glycosyl-nucléotides au cours de la détermination des activités glycosyl-transférisiques.

(15) J. Montreuil et G. Strecker (Lille) :

Le catabolisme des glycannes conjugués N-glycosidiquement commence-t-il par l'action d'une β -endo-N-acétyl-glucosaminidase? Une hypothèse.

(16) J. P. Chambost et J. Cattaneo (Marseille) :

Séparation de deux types d'activités glycogène-synthétase chez un mutant d'E. Coli dépourvu d'activité branchante et d'activité phosphoglutamate.

(17) N. Creuzet-Sigal et J. Cattaneo (Marseille) :

Purification et propriétés d'un enzyme débranchant chez E. Coli.

(18) M. J. Foglietti, M. Weber et F. Percheron (Paris) :

Purification d' α -amylases par chromatographie d'affinité sur amidon réticulé.

14 h 15, Conférence par J. Igoien (Paris) :

Résultats récents dans la chimie des C-nucléosides.

15 h 10, Pause.

15 h 30, Communications par affichage.

(19) J. Montreuil et le groupe des « structuralistes » : S. Bouquelet, A. Cheron, R. Debray, J. P. Decottignies, B. Fournet, Y. Leroy, G. Strecker et G. Spik (Lille) :

Conceptions actuelles de la structure des glycannes: structures « orthodoxes », structures « hétérodoxes » et structures prévisibles.

(20) L. Grimmonprez et J. Montreuil (Lille) :

Étude de la fraction glycannique des glycosphingolipides de la membrane des globules lipidiques du lait maternel.

L'Actualité Chimique - Septembre 1976

(21) J. C. Michalsky et G. Strecker (Paris) :

Mise en évidence d'un déficit en α -neuraminidase associé aux mucopolipides II et III et à deux nouveaux types de mucopolipidoses.

(22) S. Bouquelet et G. Spik (Lille) :

N-acétyl- β -D-hexosaminidases des graines germées de Fenugrec (Trigonella Foenum Graecum). Spécificité comparée avec celles d'hexosaminidases d'origines diverses.

(23) G. Strecker, M. C. Peers, J. C. Michalsky, B. Fournet et J. Montreuil (Lille) :

Structure des oligosaccharides et des glycopeptides excrétés dans les urines de glycoprotéinoses diverses: mannosidose, maladie de Sandhoff, fucosidose, mucopolipidose II et deux nouveaux types de mucopolipidoses.

(24) G. Lamblin, P. Humbert et P. Roussel (Lille) :

Isolement et fractionnement d'oligosaccharides des mucines bronchiques acides isolées chez des malades atteints de bronchite chronique.

(25) M. Bruneteau (Villeurbanne) :

Structure du liposaccharide d'Escherichia Coli K 12 CR 34.

(26) A. Voiland et G. Michel (Villeurbanne) :

Isolement, purification et étude structurale d'un polysaccharide de Nocardia asteroides R 399.

(27) B. Fournet et J. Montreuil (Lille) :

Procédé de fractionnement des hydrolysats d'oligosaccharides libres et conjugués perméthylés en vue de l'identification des éthers méthylliques.

(28) M. Blanc-Muesser, J. Defaye et H. Driguez (Grenoble) :

Synthèse stéréospécifique de thioglycosides 1,2-cis et thiodisaccharides, ligands potentiels pour la chromatographie d'affinité.

(29) M. Lhermitte, A. C. Roche, P. Roussel, M. Mazzuca, J. C. Beauvillain et D. Quief (Lille et Orléans) :

Affinité de lectines pour la muqueuse bronchique humaine.

(30) R. Maget-Dana, A. C. Roche, A. Obrenovitch, M. Charlier-Egret et M. Monsigny (Orléans) :

Interaction sucre-protéine: fixation de la limuline sur des gangliosides incorporés dans les liposomes.

(31) F. Duprat, J. P. Robin et A. Guilbot (Massy) :

Cristallisation d'amyloextrines en solutions hydro-alcooliques.

(32) J. P. Duprat et F. Duprat (Massy) :

Données nouvelles sur la structure du grain d'amidon.

(33) D. C. Baker, J. Defaye, A. Gadelle et D. Horton (Grenoble et Columbus) :

Tautomérisme céto-énolique d'hexulosides: incorporation de deutérium en α de fonctions activées.

(34) P. Angibeaud, C. Bosso, M. Cerny et J. Defaye (Grenoble et Prague) :

Désamination nitreuse d'amino-hexoses conformationnellement inversés.

17 heures, (35) N. Mariaggi et R. Teoule (Grenoble) :

Attaque par les radicaux hydroxyle du fragment désoxy-ribose d'un nucléoside purique sous l'effet de rayonnement gamma. Caractérisation par spectroscopie de R.M.N. (250 MHz) de la cyclo-5',8-désoxy-2' adénosine.

17 h 15, (36) M. Bessodes et K. Antonakis (Villejuif) :

Premiers nucléosides de l'ellipticine. Synthèse et propriétés.

17 h 30, (37) C. Provelenghiou, S. Czernecki et C. Georgoulis (Paris) :

Régiosélectivité et stéréospécificité de réactions d'hydroxy-, alcoyloxy- et azidomercuration sur des substrats glucidiques.

17 h 45, (38) G. Descotes, J. C. Martin et D. Tachi (Villeurbanne) :

Synthèse et réduction de sucres di-insaturés.

18 heures, (39) J. C. Florent, C. Monneret et O. Khuong-Huu (Gif-sur-Yvette) :

Réarrangement pyranose-furanose: action du benzaldéhyde et du chlorure de zinc sur le méthyl- α -D-tyveloside.

18 h 15, (40) J. Gelas et D. Horton (Clermont-Ferrand et Columbus) :

Synthèse de nouveaux acétonides du D-mannose.

20 heures, Tables rondes : (les participants sont priés de prendre contact au préalable avec les animateurs; ces tables se poursuivront le lendemain à 12 h).

1. Synthèse et biosynthèse osidique (animateurs H. Driguez et P. Louisot) avec la participation de R. W. Jeanloz (Boston).

2. Glycoconjugués des surfaces cellulaires (animateurs J. Montreuil, R. Bourrillon).

3. Glycolipides membranaires (animateurs V. Luzzati, G. Rebel).

4. Les glucides dans le contexte de leur utilisation industrielle (animateurs J. Defaye et G. Descotes).

Communications à tables rondes

(41) A. Herscovics, C. D. Warren et R. W. Jeanloz (Boston) :

Biosynthèse et synthèse chimique de l' α -di-N-acétylchitobiosyl dolichyl pyrophosphate [O-2-acétamido-2-désoxy- β -D-glucopyrano-

syl-(1 → 4)-2-acétamido-2-désoxy- α -D-glucopyranosyl dolichyl pyrophosphate].

(42) D. K. Miller et R. W. Jeanloz (Boston) :

Étude du changement dans la teneur en épiglycanine, une glycoprotéine de poids moléculaire élevé, à la surface de la cellule cancéreuse TA-3-HA lors du passage en culture de cellule et caractérisation des sialyltransférases des sous-lignées TA-3-HA et TA-3-St.

Vendredi 24 septembre

8 h 30, Conférence par L. D. Hall (Vancouver) :

A fourth dimension for proton N.M.R. spectroscopy: conformational measurements using spin-lattice relaxation rates.

9 h 25, (43) D. Y. Gagnaire, F. Taravel et M. Vignon (Grenoble) :
Synthèse d'oligosaccharides sélectivement marqués au ^{13}C : application à l'attribution des signaux ^1H et ^{13}C et à la conformation de la liaison glycosidique.

9 h 40, (44) J. P. Utille et Ph. J. Vottero (Grenoble) :

Synthèse et caractérisation des xylobioses hexaacétates α et β (1 → 4).

9 h 55, Pause.

10 h 15, (45) J. R. Dormoy, B. Castro et B. Gross (Nancy) :

Activation anomérique. Obtention de disaccharides symétriques.

10 h 30, (46) J. R. Pougny et P. Sinay (Orléans) :

Réactivité anomérique: synthèse stéréospécifique d'un β -D-glucopyranosylimide via un ion N-(β -D-glucopyranosyl)-nitrilium.

10 h 45, (47) F. Chrétien, R. A. Boigegrain, B. Castro et B. Gross (Nancy) :

Activation de l'hydroxyle anomère de l'O-isopropylidène-2,3-O-trityl-5-D-ribofuranose par le réactif tris-diméthyl-aminophosphine (TDAP)-tétrachlorure de carbone.

11 heures, (48) R. Chaby (Orsay) :

Isolement de deux polysaccharides à partir de l'endotoxine de Bordella pertussis.

11 h 15, (49) S. R. Sarfati (Orsay) :

Synthèse des acides 3-désoxy-octulosonique-5-phosphate et 3-désoxy-D-arabinoheptulosonique-4-phosphate constituants d'endotoxines bactériennes.

11 h 30, (50) N. Desveaux et F. Percheron (Paris) :

Carboxyméthylmannanes: préparation et étude structurale.

11 h 45, (51) G. Chambat, M. Vignon et J. P. Joseleau (Grenoble) :
Structure d'arabinanes de l'écorce de rosier par méthodes chimiques et par R.M.N. du ^{13}C .

12 heures, Tables rondes : suite et synthèse des travaux des tables rondes du jeudi.

14 h 15, Conférence par M. Monsigny (Orléans) :

Les lectines. Interactions avec les glucides libres et conjugués. Utilisation dans l'étude des membranes plasmiques.

15 h 10, Départ de l'excursion en Chartreuse.

19 heures, Buffet campagnard dans le cadre du Musée Dauphinois.

Samedi 25 septembre

9 heures, Conférence par A. Verbert (Lille) :

Les glycosyl-transférases des membranes péricytoplasmiques.

Division de l'enseignement de la chimie

Journée du jeudi 30 septembre 1976

La Division organise, dans le cadre de la 1^{re} Semaine scientifique internationale, une journée consacrée à : *L'enseignement de la chimie dans la formation médicale*. Cette journée aura lieu le jeudi 30 septembre 1976, à la Faculté de Médecine, 2 bis Boulevard Tonnelé, à Tours.

Les thèmes qui seront abordés au cours de cette rencontre porteront sur :

● la comparaison des modalités de l'enseignement de la chimie dans les différentes Universités.

9 h 55, (52) J. Martinez, A. Pavia et F. Winternitz (Montpellier) :
Synthèse et étude structurale de O-glycopeptides contenant de la thréonine.

10 h 10, (53) H. Vainer (Paris) :

Altération des glycoprotéines membranaires des plaquettes dans la leucémie myéloïde chronique.

10 h 25, (54) L. Mester, B. Kraska, S. Homma et J. Crisba (Gif-sur-Yvette) :

Réaction de la poly-L-lysine avec l'ester méthylique de l'acide neuraminique et de l'acide linoléique, et avec le méthyl-O-glycoside de l'acide neuraminique en présence ou en absence de sucres réducteurs.

10 h 40, Pause.

11 heures, Conférence par E. Atkins (Bristol) :

Biomolecular structure of complex polysaccharides.

11 h 55, (55) H. Chanzy, E. Roche, M. Boudeulle, R. H. Marchessault et P. Sundararajan (Grenoble, Lyon et Montréal) :

Conformation moléculaire et structure cristalline du triacétate de cellulose II.

12 h 10, (56) J. P. Joseleau, M. Lapeyre et M. F. Marais (Grenoble) :
Détermination de la structure chimique de polysaccharides capsulaires de bactéries du genre Klebsiella.

12 h 25, (57) A. C. Roche et M. Monsigny (Orléans) :

La limuline: effet mitogénique sur les lymphocytes humains périphériques.

12 h 40, (58) E. Moczar, C. Sepulchre, G. Vass et J. Le Boul (Créteil et Gif-sur-Yvette) :

Modification des protéines par conjugaison de glycannes.

Complément : Table ronde synthèse osidique :

Rapport de B. Castro et B. Gross (Nancy) :

(59) *Activation de l'hydroxyle anomère par des groupes partants chargés positivement.*

Communications par affichage :

(60) M. TH. Tollier, J. P. Robin et M. Rinaudo (Massy et Grenoble) :
Contribution à l'étude des glucides de divers tourteaux de graines oléagineuses : oses et oligosides éthanosolubles.

(61) P. Broquet, M. N. Peres-Gonzales et P. Louisot (Lyon) :

Purification et propriétés d'une fucosyl-transférase cérébrale.

(62) O. Gateau, R. Morelis et P. Louisot (Lyon) :

Mannosyl-transférase des membranes interne et externe des mitochondries.

(63) M. Lemonnier (Paris) :

Glycoconjugués de l'urine humaine de gestation et de lactation.

(64) C. Levrat et P. Louisot (Lyon) :

Métabolisme des glycoconjugués au niveau pulmonaire.

(65) Communication orale : P. Louisot (Lyon) :

Purification et aspects phénoménologiques du fonctionnement des glycosyltransférases.

(66) F. Nato (Paris) :

Glycoconjugués libérés des cellules d'hépatome de Zadjella par la trypsine.

(67) M. Serres-Guillaumond et P. Louisot (Lyon) :

Glycosyl-transférases de la paroi aortique.

(68) M. Zentz (Paris) :

Étude physico-chimique des interactions lectines-sucres.

● la finalité et le contenu des programmes et leur relation avec les enseignements de biochimie fondamentale et clinique.

Les personnes désirant recevoir une fiche d'inscription sont priées de s'adresser à : M. Belin, Laboratoire de chimie physique, Avenue Monge, Parc de Grandmont 37200 Tours. Pour tous renseignements s'adresser également à M. Soussan, Laboratoire de chimie organique de synthèse, Bât. 490, Université Paris-Sud, 91405 Orsay, Tél. 941.78.91

Communiqués SCF

Lauréats de la S.C.F. pour 1976

Dans sa séance du 13 avril 1976, le Conseil de la S.C.F. a décerné les prix suivants qui ont été remis aux lauréats au cours de l'Assemblée générale annuelle, le mercredi 26 mai 1976, à Grenoble.

Prix Le Bel (5 000 F) :
M. B. Castro (Université de Nancy I)

Prix Süe (3 000 F) :
M. P. Arnaud (Université de Grenoble)

Prix de la Division de chimie analytique (2 000 et 1 000 F) :
M. R. Molina (C.E.N. de Fontenay-aux-Roses)
M. M. Caude (E.S.P.C.I. Paris)

Prix de la Division de chimie organique (2 000 et 1 000 F) :
Mme E. Laurent-Dieuzeyde (Faculté des Sciences de Lyon)
Mlle M. Rivière (U.P.S. de Toulouse)

Prix de la Division de chimie physique et minérale (2 000 et 1 000 F) :
M. F. Terrier (E.N.S.C.P.) et M. J.-C. Joud (C.N.R.S. Grenoble)
M. R. Fourcade (Université de Montpellier)

Prix de la Division de l'enseignement de la chimie (2 000 et 1 000 F) :
Mme D. Cros (Faculté des Sciences de Montpellier)
M. J.-C. Tabet (École Polytechnique de Palaiseau)

Division de chimie analytique.

Journée d'étude : électrochimie et spectroscopie.

Le Groupe d'électrochimie de la Division de chimie analytique de la Société Chimique de France organise, le 2 décembre 1976, une Journée d'étude sur le thème : *Électrochimie et spectroscopie*. Le lieu de cette réunion est l'E.S.P.C.I., 10 rue Vauquelin, Paris (5^e).

Deux conférences sont déjà prévues : par M. P. J. Hendra (Université de Southampton) et par M. E. M. Genies (Université de Grenoble). Les personnes désirant présenter une communication correspondant au thème choisi sont priées de prendre contact avant le 5 octobre avec M. C. P. Andrieux, Laboratoire d'électrochimie, Université de Paris VII, Tour 44-45, 2 place Jussieu, 75221 Paris Cedex 05. Tél. : 336.25.25, poste 55.82.

Division de chimie physique et de chimie minérale

Journée de géochimie

Une Journée de géochimie sera organisée cet automne à Paris par la Division de chimie physique et minérale, sous la direction du Prof. P. Faucher (Université de Paris VII). Elle aura lieu le lundi 22 novembre, à partir de 9 h, à l'amphithéâtre Henri Mineur de l'Institut d'Astrophysique, 98 bis Bd. Arago, 75006 Paris.

Dès maintenant les conférences suivantes sont annoncées :

- *Les éléments-traces, indicateurs des climats anciens.*
- *Les processus d'action des eaux naturelles sur les roches.*
- *Géochimie des éléments traces. Application à l'étude de la genèse des roches.*
- *Isotopes traceurs des interactions entre les roches et les eaux infiltrées. Application métallogéniques.*
- *Age de la terre. Chronologie du système solaire.*
- *Précision dans les mesures de spectrométrie de masse en géochronologie.*

La journée se terminera par une table ronde au cours de laquelle des résultats de travaux récents pourront être brièvement présentés.

Les personnes qui désirent s'inscrire pour la table ronde ou obtenir tous renseignements peuvent s'adresser au Secrétaire de la Division de chimie physique et chimie minérale, M. Pierre Besançon, Laboratoire de chimie structurale et minérale de l'U.E.R. des sciences pharmaceutiques et biologiques de Paris-Luxembourg, 4, Avenue de l'Observatoire, 75005 Paris, 326.26.80; poste 299.

Division de chimie organique

Groupe de photochimie.

Le Groupe de photochimie s'est réuni le samedi 22 mai 1976 à l'École de Physique et de Chimie de Paris. Deux conférences ont été pronon-

cées : l'une par le Dr. Wayne, d'Oxford, actuellement en séjour à l'Université d'Orléans, qui a traité de « l'oxygène singulet ». Les travaux du Dr. Wayne ont surtout porté sur les réactions en phase gazeuse de cette espèce excitée et sur les implications de sa réactivité dans l'atmosphère, en rapport avec l'ozone en particulier. D'autre part, le Pr. Pete, de l'Université de Reims a présenté une conférence sur la « réactivité photochimique de cétones conjuguées hétérosubstituées en α », montrant les nombreuses applications possibles en synthèse de ces composés intéressants et détaillant le mécanisme des réactions observées.

Il a été procédé au renouvellement des représentants français au Conseil de l'Association Européenne de Photochimie (E.P.A.). Après avoir remercié Jean Kossanyi de l'excellent travail qu'il y a fait depuis 4 ans, les participants ont désigné à l'unanimité Mlle Eva Migirdicyan (Orsay) et Pierre Courtot (Brest). Le Conseil doit se réunir lors du prochain Symposium international de photochimie de l'I.U.P.A.C. du 19 au 23 juillet 1976 à Aix-en-Provence.

La prochaine réunion du Groupe de photochimie aura lieu les 18 et 19 novembre à Paris et à cette occasion le Professeur Grabowski (Varsovie) prononcera la 2^e Conférence E.P.A. à la mémoire du Professeur Forster. Un mini-symposium sera organisé à cette occasion, suivi de la présentation de communications.

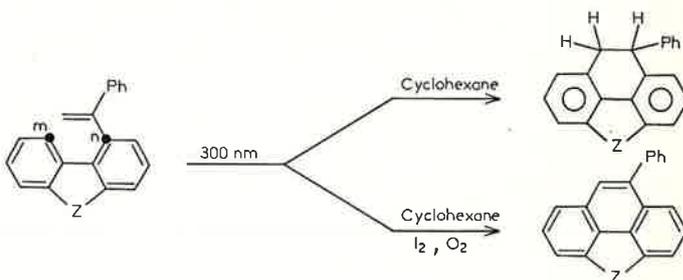
Pour tous renseignements s'adresser à M. Pierre Courtot, Secrétaire du Groupe de photochimie, Université de Bretagne Occidentale, Laboratoire de photochimie organique, 6, avenue le Gorgeu, 29279 Brest Cedex. Tél. (98) 03.16.94.

Les communications suivantes ont été présentées lors de la réunion du 22 mai.

Communications de la réunion du 22 mai

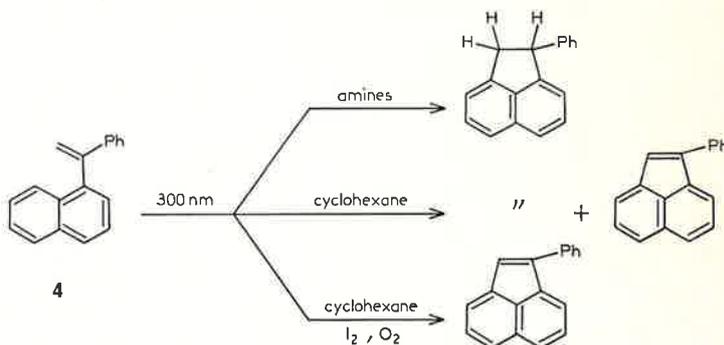
Photocyclisation des diaryl-1,1 éthylènes : formation de cycles carbonés à cinq et six chaînons, par R. Lapouyade et R. Koussini.

Les α -styrilènes possédant une position « baie » vacante sont photocyclisés quantitativement en phényldihydroarènes ou en phénylarènes correspondants suivant que l'irradiation est effectuée respectivement en solvant dégazé ou en milieu oxydant :



Cette réaction est une extension de la photocyclisation oxydante des diaryl-1,2 éthylènes.

Le phényl-1 α -naphthyl-1 éthylène et plusieurs de ses dérivés se photocyclisent en phénylacénaphthènes en présence d'amines; lorsque le solvant est le benzène, le dioxanne ou le cyclohexane dégazés il se forme un mélange de phénylacénaphthènes et de phénylacénaphtylènes alors que dans le cyclohexane en présence d'iode et d'oxygène, seuls les phénylacénaphtylènes sont obtenus :



Le domaine d'application de cette nouvelle réaction sera illustré par plusieurs exemples. Les cycles à six chaînons peuvent se former à partir

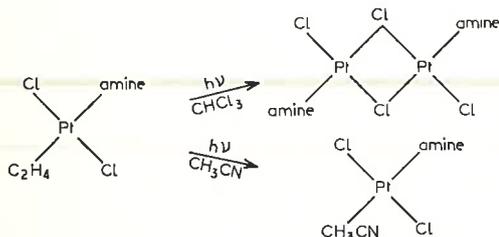
de l'état triplet; au contraire la formation d'un cycle à cinq chaînons à partir de 4 n'est pas sensibilisée.

(Laboratoire de chimie organique et E.R.A. 167, « Photophysique et photochimie moléculaire », Université de Bordeaux I, 33405 Talence.)

Etude du comportement photochimique de complexes oléfiniques du platine (II),

par A. Peron, R. Rumin et P. Courtot.

L'irradiation des complexes PtCl₂ (oléfine) (amine) (de configuration *cis* ou *trans*) provoque le départ de l'oléfine hors de la sphère de coordination de l'ion métallique. L'utilisation de chloroforme comme solvant d'irradiation conduit au composé dimère [PtCl₂(amine)]₂. Par contre, l'emploi d'acétonitrile donne lieu à une réaction de photo-substitution de l'éthylène par une molécule d'acétonitrile.



L'origine des bandes d'absorption observées dans le spectre U.V. de ces complexes, la nature de la liaison entre le platine et l'oléfine, ainsi que l'identité du comportement photochimique par irradiation à 254 nm ou à des longueurs d'onde supérieures à 280 nm, nous font penser que l'état excité responsable est de type transfert de charge $d \rightarrow \pi^*$.

(Laboratoire de photochimie organique, Faculté des Sciences, Université de Bretagne Occidentale, 6, avenue le Gorgeu, 29279 Brest Cedex.)

Photochemical electron transfer reactions in alkylcobaloximes,

par * C. Giannotti et ** J. R. Bolton.

On montre que le mécanisme de la photolyse en lumière visible ($\lambda > 420$ nm) des alkylcobaloximes comporte une réaction initiale de transfert d'électron d'un ligand équatorial vers le métal central pour former un cobalt (II) sur lequel restent fixés les deux ligands axiaux initiaux. Un atome d'hydrogène est éjecté lors d'un réarrangement ultérieur du ligand équatorial.

(* Institut de Chimie des Substances Naturelles, 91190 Gif-sur-Yvette et ** University of Western Ontario, London, Ontario Canada.)

Influence de l'environnement sur la fluorescence d'un colorant en solution. Interaction avec les caractéristiques d'émission stimulée,

par O. De Witte et A. Eranian.

Les spectres d'absorption et de fluorescence de l'hexaméthylindotricarbocyanine (HITC) ont été étudiés dans différents solvants et dans une série d'alcools aliphatiques linéaires. L'étude des pertes Stokes, nous a permis de mesurer la variation de moment dipolaire entre S₀ et S₁ ($\Delta\mu = 12$ Debye). L'influence de la viscosité sur la forme du spectre de fluorescence est attribuée à la variation du temps de relaxation de la cage de solvant dans S₁. On discute l'influence de ces effets sur les caractéristiques d'émission stimulée de HITC.

(Laboratoires de Marcoussis, Division Lasers, Groupe R.L.A. Route de Nozay, 91460 Marcoussis et Thomson C.S.F., 91401 Corbeville.)

Les formes « trans » de dérivés du cyclohexène et du cycloheptène. (Etude en spectroscopie rapide de leur spectre d'absorption, de leur durée de vie et de leur réactivité),

par R. Bonneau et J. Jousot-Dubien.

Nous avons obtenu par laser et flash-photolyse les spectres d'absorption des formes « trans » des phényl-1-cyclohexène et -cycloheptène et mesuré la durée de vie de ces espèces, leur constante de réactivité avec H⁺, l'énergie d'activation de la réaction « trans → cis », et le déplacement du spectre d'absorption par rapport à celui de la forme « cis ». On peut montrer que toutes ces grandeurs sont liées entre elles et déterminées par la rigidité du cycle, donc par sa dimension.

(Université de Bordeaux I, Unité de chimie, Laboratoire de chimie physique A, 351, cours de la Libération, 33405 Talence.)

Photoionisation de composés aromatiques dans un film de polyéthylène à 77 K. Phénoménologie du piégeage de l'électron,

par M. Ewald et A. Nourmamode.

(Université de Bordeaux I, Unité de chimie, Laboratoire de chimie physique A, 351, cours de la Libération, 33405 Talence.)

Small ring photochemistry. Spirocyclopropene-vinylcarbene rearrangement,

par H. Dürr.

(Fachbereich 14 Organ-Chemie, Saarbrücken Universität, D 66 Saarbrücken (Allemagne).)

Réinterprétation de l'exciplexe de l'indole: rôle des interactions spécifiques dans les solutions d'indole,

par A. Lopez-Campillo *, M. Martinaud ** et M. Ewald ***.

(* Laboratoire de photophysique moléculaire, Université de Paris-Sud;

** Laboratoire d'optique moléculaire, Université de Bordeaux I et

*** Laboratoire de chimie physique A, Université de Bordeaux I.)

Nécrologie

Le Président Georges Chaudron



Le Professeur Georges Chaudron s'est éteint à Paris, le 14 mars dernier, dans sa 85^e année. Il était en France et aussi à l'Étranger, l'une des figures les plus marquantes de la chimie et de la métallurgie auxquelles il avait consacré son activité de 1913 jusqu'à la veille même de son décès. Il faisait partie des rares survivants de cette génération de savants qui ont connu la presque totalité de domaines aussi vastes que la chimie minérale et la métallurgie.

Né le 29 avril 1891 à Fontenay-sous-Bois, Georges Chaudron fit de brillantes études secondaires au Lycée de Versailles où, en 1909, il obtint son baccalauréat. Il s'inscrit à la Faculté des Sciences de Paris : quatre ans plus tard, en 1913, il est licencié ès sciences. Cette même année, Henry le Châtelier le prend dans son laboratoire de la Sorbonne pour préparer le doctorat.

En 1914, la guerre éclate ; il rejoint son corps comme brigadier d'artillerie et devient rapidement lieutenant ; deux fois cité, il reçoit la croix de guerre. Démobilisé en 1919, il retourne au laboratoire de Henry le Châtelier où il restera encore deux ans. Ce grand maître le forme aux méthodes de la chimie minérale et de la métallurgie, sciences que G. Chaudron devait cultiver tout au long de sa carrière, les unifiant pour en faire la chimie métallurgique.

C'est pendant ces deux années qu'il fait ses premières découvertes sur les équilibres des oxydes de fer et des gaz réducteurs (oxyde de carbone, hydrogène), recherches qui sont une remarquable contribution à la connaissance des réactions équilibrées. En particulier, la connaissance des équilibres des oxydes de fer avec l'oxyde de carbone apportent des données scientifiques précises à la métallurgie du fer.

En juin 1921, Georges Chaudron soutient sa thèse de Doctorat ès sciences physiques devant le jury composé des professeurs Le Châtelier, Fabry et Guichard. Il est nommé immédiatement, vu ses mérites éminents, sous-directeur du Laboratoire de chimie minérale du Collège de France.

En juillet 1923, il se marie avec Mlle Geneviève Caby et six enfants naîtront de cette union heureuse : Pauline, Antoinette, François, Bernard, Jeanne et Thierry.

En 1928, la Faculté des Sciences de Lille appelle Georges Chaudron à succéder au Professeur Pascal à la Chaire de chimie appliquée

et à la Direction de l'Institut de Chimie Appliquée, postes qu'il occupera jusqu'en 1939. Il crée à Lille un très beau service de recherches de chimie minérale et métallurgique. C'est durant cette période qu'il obtint ses premiers prix scientifiques : en 1932, la Médaille d'Or de la Société d'Encouragement à l'Industrie Nationale, et, en 1934, le prix Houzeau de l'Académie des Sciences. En 1935 il est fait Chevalier de la Légion d'Honneur.

En 1939, il est nommé à la Faculté des Sciences de Paris ; la même année, il succéda au Professeur G. Urbain à la tête du Laboratoire central des traitements chimiques du C.N.R.S. à Vitry, laboratoire qu'il fit appeler Centre d'Études de Chimie Métallurgique en 1953, dont il fit en vingt ans un centre de recherches de renommée mondiale, d'où sont sortis des dizaines de chercheurs de tout premier plan, que leur formation a rendu précieux aussi bien pour la recherche fondamentale que pour la recherche appliquée. Toujours en 1939, il fut nommé Chargé de cours à l'École Normale Supérieure, poste qu'il occupa jusqu'en 1949. En 1940, il reçut de l'Académie des Sciences, le prix Lacaze.

Mais la guerre devait, pour un temps, reléguer la recherche française à un rôle des plus effacés. En 1945, les choses reprenaient leur cours normal, c'est-à-dire, pour le Professeur Chaudron, de nombreux résultats scientifiques, une abondante moisson de distinctions et d'honneurs. En 1946 il fut nommé Docteur honoris causa par l'Université Libre de Bruxelles, en 1948 titulaire de la Chaire de chimie appliquée à Paris et membre correspondant de la Société Royale des Sciences de Liège, en 1949 Président de la Société Française de Minéralogie et Cristallographie. En 1950 il fut promu Officier de la Légion d'Honneur. La même année, en outre, la Société Italienne de Métallurgie lui décernait la Médaille d'Or Luigi Losana ; l'Université de Ferrare, un titre de professeur honoraire, tandis que la Société Française de Métallurgie le nommait son président et l'École Nationale Supérieure de Chimie, son directeur, fonctions qu'il devait détenir jusqu'en 1962. En 1951, il reçut le prix Schutzenberger de l'Académie des Sciences, fut nommé membre du bureau de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée, et président de la Commission de chimie minérale du C.N.R.S., mais surtout le Commissariat à l'Énergie Atomique lui conféra la charge de consultant permanent pour les questions de métallurgie. En 1952, il prend la présidence de la Société Chimique de France ; par la suite, il sera le président d'honneur de cette Société ; cette même année il devint membre correspondant de l'Académie Royale de Göteborg (Suède). En 1954, l'Académie des Sciences l'admettait en son sein, dans la section de chimie. En 1956, il reçut la médaille de platine de l'Institute of Metals de Grande-Bretagne ; la même année, le C.N.R.S. ajoutait aux fonctions qu'il occupait déjà la présidence de sa Commission des Hautes Températures, qu'il assumait jusqu'en 1969. En 1958 il fut nommé président du Comité National de Chimie ; il le resta jusqu'en 1967. En 1959, nouvelle moisson d'honneurs et de distinctions : un Doctorat honoris causa de l'Université de Gand, le titre de membre correspondant de l'Académie de Bologne, élection à la vice-présidence de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée, charge qu'il occupa jusqu'en 1967. En 1960 il créa le Centre Français de la Corrosion et en assura la présidence pendant quinze ans. En 1962, à l'âge de soixante et onze ans, c'est-à-dire bien au-delà du terme normal, dérogation cependant justifiée par ses mérites vraiment exceptionnels, le Professeur Chaudron prenait sa retraite, avec les titres honoraires de professeur à la Faculté des Sciences de Paris et Directeur de l'École Nationale Supérieure de Chimie de Paris, fonctions qu'il avait remplies avec une grande passion pendant respectivement 23 et 12 ans. La même année il fut promu Commandeur de la Légion d'Honneur, et nommé Président de la Commission Scientifique de l'Institut de Recherches de la Sidérurgie. En 1969, couronnement d'une longue et exceptionnelle carrière scientifique, le C.N.R.S. lui décernait sa Médaille d'Or, qui lui fut remise par M. Olivier Guichard, Ministre de l'Éducation Nationale, le 9 décembre. En 1970 enfin, l'Académie Pontificale des Sciences l'admettait en son sein. En 1971, il est président de l'Académie des Sciences.

Analyser l'œuvre scientifique du Professeur Chaudron ne peut se faire en quelques lignes, mais il est possible d'en souligner les caractéristiques et en premier lieu son abondance : 68 thèses d'État soutenues par ses élèves, 250 publications, de très nombreuses conférences. Une telle abondance appelle certes une certaine diversité, mais non pas une dispersion : toutes les recherches sont centrées sur un petit nombre de thèmes :

- en chimie métallurgique : équilibres oxydes-gaz réducteurs, métaux de haute pureté, gaz dans les métaux, corrosion et protection contre ce phénomène.
- en chimie minérale : oxydes de fer, ferrites et propriétés magnétiques, phosphates, réfractaires et hautes températures.

Professeur, Chef d'École, un maître au sens plein du terme, Georges Chaudron le fut. Mais il l'a été en faisant montre des plus belles qualités humaines. Sa foi profonde le portait à un grand respect des personnes. S'il était exigeant pour ses élèves et ceux qu'il estimait, c'était dans leur intérêt. S'il s'informait de la vie quotidienne de ses élèves, c'était pour se réjouir avec eux ou partager leur peine et aucun événement familial : mariage, naissance, décès ne le laissait indifférent. Très désireux de voir ses élèves réussir dans leur carrière de

chercheur ou d'enseignant, il les soutenait dans les commissions où il siégeait, mais sans jamais faire de tort à quiconque.

Homme droit, homme juste, homme de talent et de cœur, comme a dit un de ses amis, il a eu une vie merveilleusement pleine, une vie merveilleusement belle.

A. Michel J. Montuelle

Demandes et offres diverses

A vendre :

Bull. Soc. Chim. de 1967 à 1974 inclus. Tables générales : a) 1917-1926; b) 1927-1933.

Écrire à M. Jullien Paul, 9, rue des Filmins, 92330 Sceaux.

Jeune algérien, Dr en Chimie, Université de Paris, sérieuses références professionnelles (domaine élastomères, matières plastiques, chromato-spectro). Connaissance parfaite en langues française et arabe, notions d'anglais, étudiera toutes propositions chimiques industrielles ou commerciales pour l'Algérie. Écrire à : Kerboub, 47, avenue Paul-Langevin, 92260 Fontenay-aux-Roses.

Recherche livres d'occasion :

Cinétique chimique appliquée (Jungers), ed. Technip.

Analyse cinétique de la transformation chimique (Jungers et Sajus), ed. Technip. Chimie générale-Cinétique chimique (Panetier et Souchay).

Écrire à R. Bonnair, 2, rue Gustave-Larroumet, 75015 Paris.

A vendre :

Collection du Bulletin de la Société Chimique de France des années 1961 à 1974, par année ou en totalité. Écrire J. F. Laporte, 21, rue du Midi, 92200 Neuilly.

Ingénieur, 27 ans, Production et transformation plastique. C.N.A.M. Paris et M. Sc. Chim. (Université Montréal). Angl. 3 années expér. professionnelles. Cherche poste recherche appliquée. Développement. Domaine des matériaux plastiques. Écrire à Claude Boisserie, chez Vincent Carrier, 3, square J.-P.-Thimbaud, 93100 Montreuil. Tél. 858.80.63.

J.F., 25 ans, Dr 3^e cycle, chimie organique, cherche emploi dans laboratoire recherche ou fabrication, dans le Sud de la France. Écrire à Mlle R. M. Authier, 4, rue Jean-Amade, 66000 Perpignan.

A vendre :

Bull. Soc. Chim. de 1950 à 1964, reliée. Écrire à M. Lesbre, 6, Chemin La Pélude, 31400 Toulouse.

A vendre :

Chemical Abstracts 1950 à 1959 inclus, volumes reliés avec tables d'auteurs de matières et de formules.

Bull. Soc. Chim. 1935-1947 mémoires et documentation; 1948-1950 mémoires également reliés. Écrire Soc. Chim. n° 229.

Ingénieur C.N.A.M., nombreuses années d'expérience dans le domaine de : radio-cristallographie, fluorescence X, analyses thermiques (A.T.D. et A.T.G.), infrarouge, porosimétrie, sorptométrie; connaissances en métallurgie, en mécanique et technique du vide; anglais et allemand technique, occupant actuellement un poste dans un Centre de recherches et de contrôle chimique, pouvant se libérer rapidement, cherche une situation en rapport, dans la région parisienne. Écrire Soc. Chim. n° 233.

Lic. ès sciences d'enseignement physique (Paris 1958), doc. 3^e cycle en chimie org., chargé de cours jusqu'en 1976 à l'Université de Saïgon, ayant déjà travaillé dans l'industrie, recherche situation en France. Écrire Ha-Ngoc-Bich, Foyer A.F.T.A.M., rue Octave-Fauquet, 76350 Oissel.

Erratum

Dans l'article de C. Drapron, publié dans le numéro de juin 1976 de *L'actualité chimique*, il faut lire page 5, 1^{re} colonne, 2^e paragraphe : ... la science comme « une langue bien faite » et non la langue comme « une science bien faite ».

Bulletin de la Société Chimique de France

Juillet-Août 1976

SOMMAIRE DE LA PREMIÈRE PARTIE

CHIMIE PHYSIQUE, MINÉRALE ET ANALYTIQUE

- Les interactions de chaînes réactionnelles dans la combustion lente du cyanogène en phase gazeuse. 999 Chain reaction interplay in the gaseous phase slow combustion of cyanogen.
- Étude potentiométrique des équilibres d'association et de dissociation de l'acide orthophosphorique en milieu eau-chlorure de sodium, à 25 °C, pour un taux de neutralisation compris entre 0 et 3 1004 Potentiometric study of the association and dissociation equilibria of orthophosphoric acid in the water-sodium chloride system, at 25 °C, for a neutralisation rate value between 0 and 3
- Les sulfotellurures de terres rares de basse et de haute température 1007 Sulphotellurides of low and high temperature rare earths
- Les largeurs de signaux ESCA comme moyen d'études d'iodure et de tri-iodures de type alcalin. I. — Position du problème et résultats expérimentaux 1013 Study of alkaline iodide and tri-iodide by use of F.W.H.M. ESCA signals. I. — Experiments and results
- Les largeurs de signaux ESCA comme moyen d'étude d'iodures et de tri-iodures de type alcalin. II. — Interprétation des résultats expérimentaux 1017 Study of alkaline iodide and tri-iodide by use of F.W.H.M. ESCA signals. II. — Discussion
- Étude par spectroscopie infrarouge et résonance magnétique nucléaire de la distribution homogène des groupes silanols d'un gel de silice fibreux 1021 Infrared and nuclear magnetic resonance study of the homogeneous distribution of the silanol groups of a fibrous silica gel
- Détermination des masses volumiques de l'or, de l'étain et des alliages or-étain dilués en or, à l'état liquide 1027 Determination of specific weights of gold, tin and gold-tin alloys, diluted with gold, in a liquid state
- Mécanisme de l'oxydation photocatalytique des alcanes au contact du bioxyde de titane. I. — Étude cinétique 1031 Photocatalytic oxidation mechanism of alkanes over titanium dioxide. I. — Kinetic study
- Préparation électrochimique de bronzes d'hydrogène et de tungstène 1037 Electrochemical preparation of hydrogen tungsten bronzes
- De nouveaux hétérocycles azotés, générateurs d'hydrates clathrates cubiques. Stœchiométrie des phases nouvelles déduite des diagrammes de phase eau-hétérocycle 1043 New nitrogen heterocycles crystallizing as cubic clathrate hydrates. Stoichiometry of the new phases as deduced from the water-heterocycles phase diagrams
- Synthèse et caractérisation des complexes bis (barbiturato) trichloronitrosylruthénate III et pentakis (barbiturato) nitrosyluréthane III 1051 Synthesis and properties of bis (barbiturato) trichloronitrosylruthenate (III) and pentakis (barbiturato) nitrosylurthenate (III)
- Défauts de structure du bioxyde de titane dopé au vanadium 1056 Structure defects in vanadium doped titanium dioxide
- Mise en évidence et étude des composés d'addition solides entre le chlorure cobalteux et l'éthanol 1059 The existence and study of solid addition compounds of cobaltous chloride and ethanol
- Complexation de l'argent par la thiosemicarbazide, la 1-phénylthiosemicarbazide et la thiocarbanilide 1065 Silver complexation with thiosemicarbazide, 1-phenylthiosemicarbazide and thiocarbanilide
- Nitrato complexes alcalins du dihydroxo diuranyle. Préparation, spectres de vibration et évolution thermique : nitrato diuranyle et nitrato diuranate alcalins 1070 Complexes of dihydrodiuranil dioxide nitrate with the alkaline nitrates : preparation, thermogravimetric analysis and vibration spectra
- Fonctions d'acidité. VIII. — Existence d'une relation linéaire entre coefficients d'activité de transfert. Conséquences pour la signification des variables taux apparent de solvation (τ) et écart fondamental ($\Delta(S)$) 1075 Acidity functions. VIII. — Occurrence of a linear relationship between transfer activity coefficients. Consequences for the significance of the variables. Apparent solvation content (τ) and fundamental deviation ($\Delta(S)$)
- Cinétique d'insertion, en solution, des métaux alcalins dans le graphite. Étude de la solvation 1082 Kinetics of insertion, in solution, of alkaline metals in graphite. Study of solvation
- Sur les monochlorotrifluoroantimonates III. $MSbF_3Cl$ ($M = K, Rb, NH_4$) et $NaSbF_3Cl \cdot H_2O$ 1089 On the monochlorotrifluoroantimonates III. $MSbF_3Cl$ ($M = K, Rb, NH_4$) and $NaSbF_3Cl \cdot H_2O$
- Détermination des pK_a d'acides très faibles en milieu aqueux par extrapolation des mesures effectuées en présence de diméthylsulfoxyde 1093 The determination of very low aqueous acidity constants by extrapolation methods in water-dimethylsulfoxide mixtures
- Préparation de borohydrures de tétraalkylammonium par échange d'ions 1099 Preparation of tetraalkylammonium borohydrides by ion-exchanges
- Caractérisation des acétates du D-xylose. II. — Série furannique 1101 Characterisation of D-xylose acetates. II. — Furane series

SOMMAIRE DE LA DEUXIÈME PARTIE

CHIMIE MOLÉCULAIRE

- Addition radicalaire de l'hydruure de tributylétain aux cyclopropylcétones : mise en évidence du mécanisme d'ouverture du cycle J.-Y. GODET & M. PEREYRE 1105 Radical addition of tributyltin hydride to cyclopropylketones. Mechanism of the ring-opening process
- Esterification de l'asbeste chrysotile par les méthacrylates d'hydroxy-alkyle J.-P. PIRON, C. BLEIMAN & J.-P. MERCIER 1110 Esterification of asbestos chrysotile by alkyl hydroxymethacrylates
- Réactions de Friedel et Crafts catalysées par différents composés du molybdène F. TILLIER-DORION & F. COUSSEMANT 1116 Friedel-Crafts reactions catalysed by various compounds of molybdenum
- Synthèse et propriétés des imido-1 nitro-2 aziridines H. PERSON & A. FOUCAUD 1119 Synthesis and behaviour of 1-imido-2-nitroaziridines
- Coupages thermiques du type rétro-Diels et Alder. III. — Préparation de méthylcétones et de triméthylsilyl-1 alcoyl-1 éthylène J. HASLOUIN & F. ROUESSAC 1122 Preparation of methylketones and 1-trimethylsilyl-1-alkyl ethylenes. Stereospecificity of the retro-Diels-Alder reaction at high temperature
- Les chlorures de chloro-3 benzosélenazolium-1,2: synthèse, hydrolyse, thiolation, ammonolyse R. WEBER & M. RENSON 1124 3-Chloro-1,2-benzisoselenazolium chlorides
- Réaction des anions phosphonates sur les imides et anhydrides succiniques substitués C. GADREAU & A. FOUCAUD 1127 Reaction between phosphonate anions and substituted succinic imides and anhydrides
- Le carbène xanthénylidène. I. — Les propriétés électrophiles particulières de sa forme singulet vis-à-vis de la liaison carbone-hydrogène G. REVERDY 1131 Xanthenylidene carbene. V. — The particular properties of its singlet form towards the carbon hydrogen bond
- Le carbène xanthénylidène. II. — Les modes de réaction de sa forme singulet sur quelques arylamines et quelques alcools G. REVERDY 1136 Xanthenylidene carbene. II. — The reactions of its singlet form with some arylamines and alcohols
- Le carbène xanthénylidène. III. — Son comportement vis-à-vis de la double liaison carbone-carbone G. REVERDY 1141 Xanthenylidene carbene. III. — Its behaviour towards the carbon-carbon double bond
- Réactions d'addition des dithioacides aux alcènes. I. — Étude du mécanisme de l'addition thermique et mise en évidence d'une réaction catalysée par les acides de Lewis. Application à l'isoprène G. LEVESQUE & J.-C. GRESSIER 1145 Addition reactions of dithioacids to alkenes. I. — Mechanism of thermal addition and evidence for an acid catalyzed reaction. Application to isopropene
- Réactions d'addition des dithioacides aux alcènes. II. — Modification chimique des polymères insaturés et de leurs modèles J.-C. GRESSIER & G. LEVESQUE 1151 Addition reactions of dithioacids to alkenes. II. — Chemical modification of unsaturated polymers and of model compounds
- Réactions d'addition des dithioacides aux alcènes. III. — Addition radicalaire : synthèse et caractérisation d'alkyl-2 aryl-4 dithiolanes-1,3 G. LEVESQUE, G. TABAK, F. OUTURQUIN & J.-C. GRESSIER 1156 Addition reactions of dithioacids to alkenes. III. — Radical addition synthesis and characterization of 2-alkyl-4-aryl-1,3-dithiolanes
- Comparaison entre catalyse homogène et catalyse supportée dans l'hydrogénation par les complexes rhodium-phosphine. I. — Catalyseur homogène et catalyseur fixe sur polymère double G. BERNARD, Y. DHAUVIN & D. COMMEREUC 1163 Comparison between homogeneous and supported catalysis in hydrogenation by the rhodium phosphine complexes. I. — Homogeneous catalysts, and catalysts fixed on a soluble polymer
- Comparaison entre catalyse homogène et catalyse supportée dans l'hydrogénation par les complexes rhodium-phosphine. II. — Catalyseur supporté sur polymère insoluble G. BERNARD, Y. CHAUVIN & D. COMMEREUC 1168 Comparison between homogeneous catalysis and supported homogeneous catalysis in hydrogenation by rhodium-phosphine complexes. II. — Non soluble supported catalyst
- Sur une nouvelle méthode de synthèse de diènes-1,4 et de diènes-1,6 Y. FRANGIN & M. GAUDEMAR 1173 A new method for the synthesis of 1,4 and 1,6 dienes
- Étude en série AS-triazine. XVIII. — Étude de la tautomérie de triazolo-triazinones J. DAUNIS & M. FOLLET 1178 Investigations in the as-triazine series. XVIII. — Tautomerism of triazolo-triazinones
- Comportement réactionnel de l'anhydride phtalique en polycondensation J.-P. BUSNEL, J.-B. ORVOËN & C.-M. BRUNEAU 1183 Behaviour of phthalic anhydride in the polycondensation reaction
- Vinylallènes. III. — Synthèse de vinyl-vinylidène-cyclopropanes A. DOUTHEAU & J. GORE 1189 Vinylallenes. III. — Synthesis of vinyl-vinylidene cyclopropanes
- Recherches sur les composés sulfurés organiques. XIX. — Réactions de cycloaddition (4 + 2) entre le morpholino-3 phényl-2 propène-dithioate de méthyle et le cétène, le sulfène, quelques acryliques, les méthyl-4 et méthyl-5 chloro-5 cyclopentène-2 ones-1 et la N-phénylmaléimide. Spectres de RMN et de masse J.-C. MESLIN, J.-P. PRADÈRE & H. QUINIOU 1195 Investigations in the organic sulphur series. XIX. — (4 + 2) Cycloaddition reactions between methyl 3-morpholino-2-phenyl propene dithioate and ketene, sulphene, acrylic compounds, 4-methyl and 5-methyl 5-chloro-2-cyclopentene 1-ones and N-phenyl maleimide. NMR and mass spectra
- Recherches sur les composés sulfurés organiques. XX. — Dérivés sulfurés et azotés des produits de condensation du sulfure de carbone sur la pyrrolidinone-2 et le caprolactame J.-C. MESLIN & G. DUGUAY 1200 Studies on sulphur-containing organic compounds. XX. — Sulphur and nitrogen derivatives of the condensation products between CS₂ and 2-pyrrolidinone or caprolactam
- Chimie de coordination du niobium V et du tantale V alkoxisoithiocyanato (diphényl-1,3 propane dionato-1,3) complexes du niobium V et du tantale V R. KERGOAT, M.-C. SÉNÉCHAL-TOCQUER, J. E. GUERCHAIS & F. DAHAN 1203 Coordination chemistry of niobium V and tantalum V. Alkoxisoithiocyanato (diphenyl-1,3 propane dionato-1,3) complexes of niobium V and tantalum V
- Dérivés N'-substitués de la N,N,diphénylhydrazine. III D. BAR & A. MARCINCAL-LEFEBVRE 1207 N'-Substituted derivatives of N,N-diphenylhydrazine. III

- Étude physicochimique de polydiméthyl-5,7 indènes obtenus par polymérisation cationique
Configurations absolues des méthyl-2 tétralols-1 *cis* et *trans* et de la méthyl-2 tétralone-1
- Études en série indolique. XII. — Synthèses d'alcaloïdes indoliques et d'analogues structuraux par l'intermédiaire de sels de dihydro-5,6 pyridinium
- Plantes malgaches. XVI (3). — La *Craspidospermum verticillatum verticillatum* (Apocynacées)
- Système DARC. XXI. — Théorie de génération description. X. — Représentation des boranes et de leurs dérivés
- Réactions en milieux hyperacides. XVIII. — Nouvelle synthèse de méthyl-7,14 isoestrans
- Composés sulfurés hétérocycliques. LXXX. — Interaction oxygène-soufre dans des α -(dithiole-1,3 ylidène-2) cétones
- Synthèse de l'indole : modélisation de la réaction de craquage thermique de l'ester borique de la N(hydroxy-2-éthyl)aniline
- Réarrangements en milieu basique. Alcoylation du succinyl-succinate d'éthyle par l' α,α' -dibromo orthoxylène
- Sur la structure de certains esters céto-dithiocarboniques de la série de l'indane (Note de laboratoire)
- Substitution homolytique en série aromatique et hétéroaromatique. Récents progrès dans les réactions d'hétéroarylation (Mise au point)
- J. CLAU & E. MARÉCHAL
A. SCHOOF, J. P. GUETTÉ & A. HOREAU
L. CHEVOLOT, A. HUSSON, C. KAN-FAN, H.-P. HUSSON & P. POTIER
C. KAN-FAN, H.-P. HUSSON & P. POTIER
J. E. DUBOIS & A. PANAYE
J.-C. JACQUESY, R. JACQUESY & C. NARBONNE
G. LE COUSTOMER, R. PINEL & Y. MOLLIER
J. LIETO, R. DAVID, J.-P. AUNE, J. VILLERMAUX & J. METZGER
A. CUER-LAROUSSINIE & J. LHOMME
D. VARECH, & J. JACQUES, N. PLATZER J.-J. BASSELIER
G. VERNIN
- 1211 Physicochemical investigation of poly-5,7-dimethylindenes obtained by cationic polymerisation
- 1215 Absolute configuration of the *cis* and *trans* 2-methyl-1-tetralols and of 2-methyl-1-tetralone
- 1222 Studies in the indole series. XII. — Synthesis of indole alkaloids and structural analogues via 5,6-dihydropyridinium salts
- 1227 Plants from Madagascar. XVI (3). — *Craspidospermum verticillatum verticillatum* (Apocynaceae)
- 1229 DARC system. XXI. — Generation-description theory. X. — Representation of boranes and their derivatives
- 1240 Reactions in hyperacid medium. XVIII. — New synthesis of 7,14-dimethyl isoestrans
- 1243 Sulphur containing heterocyclic compounds. LXXX. — Sulphur-oxygen interaction in α -(1,3-dithiol-2-ylidene) ketones
- 1246 Synthesis of indole : a model for the thermal cracking of the boric ester of N(2-hydroxyethyl) aniline
- 1251 Rearrangements in basic media. Alkylation of ethyl succinylsuccinate with dibromoxylene
- 1255 Structure of some keto dithiocarbonic esters in the indane series. (Laboratory note)
- 1257 Homolytic substitution in the aromatic and heteroaromatic series. Progress in the heteroarylation reactions (A Review)