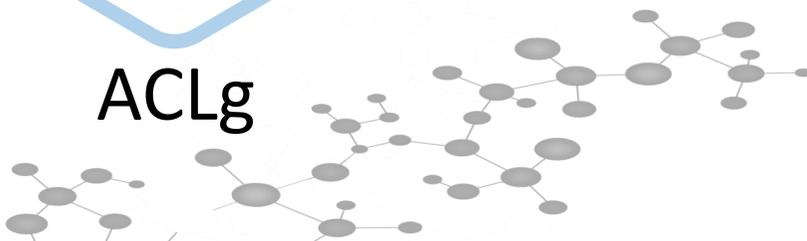




Belgique - België
PP
4020 Jupille
P 202181

ACLg



Bulletin de l'Association des chimistes de l'Université de Liège

*Périodique Trimestriel Bul 2025 - 2/4
Avril - Mai - Juin 2025*

Siège social: ACLg asbl
Rue de Stavelot, 8 à 4020 Liège
N° d'entreprise 410078881

Editeur responsable:
M. Husquin-Petit
Rue des Piétresses, 36 à 4020 Jupille

Les articles sont publiés sous la responsabilité de leurs auteurs.

Aucune reproduction d'une partie ou de la totalité de ces articles ne peut être faite sans l'autorisation des auteurs.

*A cette fin, vous pouvez vous adresser à
Madeleine Petit, Editrice responsable du Bulletin,
qui transmettra votre demande.*

secretaire@aclg.be

Les images de votre bulletin sont issues des sites suivants:

« Pixabay », « Wikipedia », « Wiki commons ».

Elles sont libres de publication.

SOMMAIRE Avril - Mai - Juin 2025

Le billet du Président	J. Bodart	4
L'ACLg et l'Industrie:	S. Garrais	5
<i>L'IA et la chimie</i>		
L'ACLg et l'Enseignement:	A. Marée	8
<i>1ère épreuve de l'EOES</i>		
Le saviez-vous:	C. Malherbe	11
<i>Chimie insolite: les moules du 21 juillet</i>		
Cotisations 2025		14
Remue-Méninges	JM. Debry / R.Cahay	15
Olympiades:		
<i>Stage</i>	J. Bodart	19
<i>Proclamation</i>	A. Marée	21
<i>EOES</i>	A. Marée	24
Nos sponsors		28
L'ACLg y était:		
<i>SRC: La journée des jeunes chimistes</i>	M. Blavier	29
<i>ACL: Le banquet annuel</i>	C. Malherbe	32
L'ACLg et ses membres:		
<i>Le Banquet 2025</i>	V. Lonny	33
Coin lecture	M. Blavier	36
Annonces/Informations		37
Comité Olympiades		39
Conseil d'Administration 2025		40

Le billet du Président.

Jérôme Bodart

Chers amis chimistes,

Vous tenez entre vos mains le deuxième bulletin depuis ma nomination à la présidence de notre association. Si vous le recevez, c'est que vous soutenez, d'une manière ou d'une autre, nos différentes initiatives — et je tiens à vous remercier sincèrement pour cet engagement.

Petit point sur les Olympiades nationales qui se sont clôturées en beauté, avec une magnifique cérémonie de proclamation. Vous pouvez retrouver les photos sur notre page Facebook ainsi qu'une vidéo sur la page YouTube de « Olympiades.be ». Cette édition a été marquée par une campagne d'envergure, une participation record et un très beau palmarès. Quinze étudiants ont également été sélectionnés pour le traditionnel stage de formation à l'Université de Liège. Le détail complet des résultats est disponible sur notre site et sur www.olympiades.be.

Les projets pour l'avenir ne manquent pas : la participation aux Olympiades internationales en juillet, où nous nous rendrons à Dubaï du 5 au 14 juillet avec les deux lauréats francophones ainsi que nos homologues flamands. Et puis déjà — ou enfin ! — notre traditionnel banquet. Notez bien la date : **le 10 octobre prochain**. La formule reste inchangée, le prix également, et nous espérons une ambiance toujours aussi exceptionnelle !

Je vous souhaite à toutes et à tous de très belles vacances d'été. Profitez du soleil et, pourquoi pas, de l'exposition aux UV pour transformer vos dérivés de cholestérol en vitamine D !

Chimiquement vôtre,

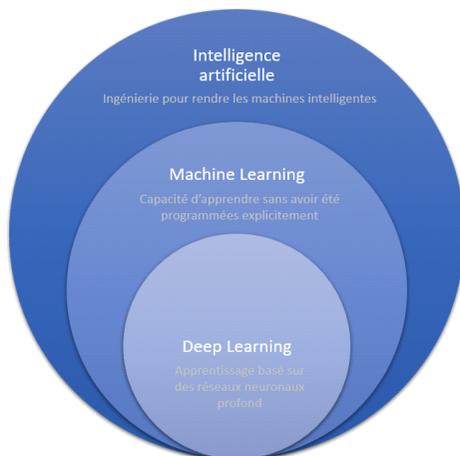
Jérôme

NDLR : Solange développe dans ce bulletin, l'utilisation de l'IA dans l'industrie. C'est l'une de ses occupations.

N'hésitez pas à nous faire part de vos réflexions afin de poursuivre la discussion sur cette importante évolution en chimie mais aussi dans la vie de tous les jours.

L'intelligence artificielle (IA) a pour définition d'être la science et l'ingénierie de la fabrication de machines intelligentes, en particulier de programmes informatiques intelligents.¹

L'IA comprend un sous-groupe, appelé Machine Learning, qui sont des algorithmes capables d'apprendre, grâce à la statistique. Nous pouvons "entraîner un modèle", c'est-à-dire trouver la solution mathématique optimale à une équation choisie, comme une régression linéaire, un arbre décisionnel à l'aide d'un certain nombre de données. A l'aide de ce modèle, nous pouvons trouver la réponse à de nouvelles données.² Le très à la mode « Deep Learning » est une sous-classe du « Machine Learning », ce sont des algorithmes qui sont calqués sur le fonctionnement du cerveau humain.



Ces dernières années, les médias réduisent l'intelligence artificielle au Deep Learning alors qu'il n'en représente qu'une partie. Le Deep Learning est en plein essor, notamment grâce à un accès démocratisé à des ordinateurs possédant un GPU et à la mise à disposition de très grandes quantités de données.

Les trois applications principales qui utilisent le Deep Learning sont :

1. Le Natural Language Processing ([NLP](#))³ qui est le plus connu, notamment grâce à ChatGPT, DeepSeek, Mistral AI...
2. Le repérage d'objets qui permet de détecter, segmenter et classer des objets. L'exemple le plus connu est celui d'Imagenet qui permet d'identifier des animaux, en particulier des chiens et des chats et qui est utilisé dans la reconnaissance faciale.
Pour l'anecdote, les chiens et chats ont été les premiers à être identifiés, car internet regorgeait de photos de ceux-ci.
3. La modélisation de procédés complexes.

Ces 3 applications peuvent avoir un intérêt pour le chimiste ⁵

1. Les modèles de LLM (Large Language Model) sont les modèles de Deep Learning dédiés au langage, comme ChatGPT, DeepSeek, LoLLMS et bien d'autres peuvent vous assister dans vos veilles technologiques et dans la production de vos écrits.
2. L'analyse d'images permet d'accélérer et d'optimiser l'analyse d'images de microscopie ou spectrales. Voici 2 exemples pour illustrer.
 - a. Vous produisez des particules de tailles bien définies ou des structures complexes. Un modèle de Deep Learning entraîné sur vos images, permet de les détecter, segmenter et mesurer extrêmement rapidement. Cela vous permet d'automatiser l'analyse des mesures de particules ou de structures complexes.⁴ L'analyse d'images peut aussi permettre de détecter des défauts, comme une structure anormale, parcellaire ou des pollutions.
 - b. L'analyse de spectre, par exemple RMN, IR, MS peut être accélérée grâce à l'application de modèles qui permettent de déterminer de quelle molécule il s'agit et également à déterminer la molécule inconnue produite dans le cas de nouveaux matériaux.⁶
3. La modélisation de procédé peut permettre d'optimiser plus rapidement la formulation de produits ou de prédire les propriétés d'un matériau à partir d'une formulation donnée. Par exemple, grâce à un

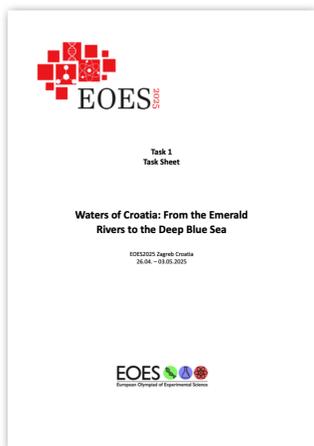
modèle de Deep Learning dédié, il est facile de prédire le repliement des protéines, d'accélérer le temps nécessaire à la découverte de nouvelles molécules thérapeutiques, car le modèle permettra de déterminer quelles sont les structures les plus prometteuses. Les modèles de Deep Learning dédiés à une réaction ou procédé spécifique peuvent permettre de réajuster en temps réel les conditions de réactions, en fonction de paramètres observés en cours de production, afin de maintenir un rendement et une qualité constantes.

En conclusion, le « Deep learning » représente une partie de l'IA. Il offre de nombreuses possibilités pour aider les chimistes de tous domaines dans leurs travaux du quotidien.

1. https://fr.wikipedia.org/wiki/Apprentissage_automatique
2. https://fr.wikipedia.org/wiki/R%C3%A9seau_de_neurones_artificiels
3. https://fr.wikipedia.org/wiki/Traitement_automatique_des_langues
4. <https://www.youtube.com/watch?v=noCS1fY2NQ0>
5. "Chimie et intelligence artificielle", D. Olivier, Edp Sciences, collection Actualité chimique , 12/09/2024, ISBN 2759835472
6. <https://www.demarretonaventure.com/outils-solutions-ia/liste-doutils-et-solutions-ia-pour-le-metier-specialiste-en-chimie-organique/>



Votre association



La première épreuve de l'Olympiade européenne avait pour thème les eaux de Croatie.

La Croatie est riche de nombreuses ressources naturelles et est spécialement renommée pour sa mer cristalline et ses magnifiques lacs et rivières. Ces caractéristiques naturelles jouent un rôle prédominant dans son économie et dans son héritage culturel, influençant des secteurs comme l'agriculture, l'industrie, le tourisme et la biodiversité.

Les étudiants ont du travailler en équipe pour identifier les espèces « macroinvertébrées » des rivières, déter-

miner la teneur en iode des sels issus des salines croates et calculer l'indice de réfraction d'une solution salée. L'article qui suit est un résumé de l'épreuve de chimie soumise aux étudiants.

PARTIE 1 – LES SELS DES SALINES CROATES : IDENTIFICATION DE L'IODE

La Croatie abrite les plus anciennes salines d'Europe, et peut-être même du monde. Les salines de Ston datent du XIV^e siècle et sont toujours en activité aujourd'hui. Le sel destiné à la consommation humaine peut être obtenu par évaporation de l'eau de mer ou par l'exploitation de gisements minéraux. La Croatie est connue pour plusieurs salines réparties sur la côte, dont certaines enrichissent d'iode leurs sels de table. L'iode est un nutriment important pour le bon fonctionnement de la thyroïde. Une carence en iode dans l'alimentation peut entraîner divers problèmes de santé, tels qu'une hypertrophie de la thyroïde ou une hypothyroïdie. Bien que l'iode soit présent à l'état de traces dans les produits laitiers, les œufs et les fruits de mer, l'enrichissement du sel de table en iode augmente l'apport en iode pour la consommation humaine. Dans

la nature, l'iode se présente sous diverses formes, comme le diiode (I₂) ou les sels d'iode (I⁻) et d'iodate (IO₃⁻).

L'épreuve consistait à déterminer quelles salines ajoutent de l'iode à leur sel de table, sous quelle(s) forme(s) l'iode est présent dans ces sels et à quelle concentration. Pour commencer les étudiants ont réalisé des réactions d'identification du diiode (I₂), de l'iode (I⁻), de l'iodate (IO₃⁻) et du chlorure (Cl⁻) avec des substances connues.

<i>Réaction</i>	<i>Procédure</i>
Détection du diiode	Ajouter 1–2 gouttes d'I ₂ et 1–2 gouttes de la solution d'amidon.
Détection de l'iodate	Ajouter 1–2 gouttes de KIO ₃ , suivies par 1–2 gouttes de HNO ₃ puis par 1–2 gouttes de la solution d'amidon et enfin par 1–2 gouttes de KI. $\text{IO}_3^- (\text{aq}) + 5 \text{I}^- (\text{aq}) + 6 \text{H}^+ (\text{aq}) \rightarrow 3 \text{I}_2 (\text{aq}) + 3 \text{H}_2\text{O} (\text{l})$
Détection de l'iode	Ajouter 1–2 gouttes de KI, suivies par 1–2 gouttes de la solution d'amidon puis par 1–2 gouttes de FeCl ₃ . $2 \text{Fe}^{3+} (\text{aq}) + 2 \text{I}^- (\text{aq}) \rightarrow 2 \text{Fe}^{2+} (\text{aq}) + \text{I}_2 (\text{aq})$
	Ajouter 1–2 gouttes de KI puis 1–2 gouttes d'AgNO ₃ et observer Ajouter ensuite 4–5 gouttes de NH ₃
Détection du chlorure	Ajouter 1–2 gouttes de NaCl puis 1–2 gouttes d'AgNO ₃ et observer.
	Ajouter ensuite 4–5 gouttes de NH ₃

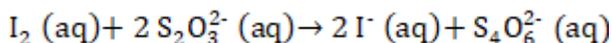
Après avoir observé les comportements des diverses réactions, les étudiants ont appliqué le même procédé à leurs trois échantillons inconnus de sel de table, pour déterminer quels sels étaient enrichis en iode et sous quelle forme celui-ci était présent.

PARTIE 2 – LES SELS DES SALINES CROATES : TENEUR EN IODE

La suite de l'épreuve consistait à déterminer la teneur en iode dans les échantillons de sel en réalisant des titrages avec une solution étalon de thiosulfate de potassium. Le fonctionnement est similaire pour les 3 formes d'iode, avec une étape préliminaire spécifique pour convertir l'iode présent sous toutes formes anioniques en I_2 .

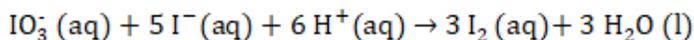
Cas A:

L'iode est présent sous la forme d' I_2 : il peut être directement titré par le thiosulfate en présence d'amidon.



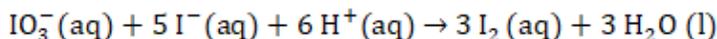
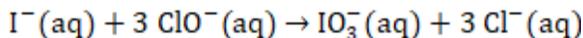
Cas B:

L'iode est présent sous la forme d' IO_3^- : réduction préliminaire de l'iodate en diiode.



Cas C:

L'iode est présent sous la forme d' I^- : oxydation préliminaire de l'iodure, suppression de l'oxydant excédentaire et ajout d'iodure de potassium pour former du diiode.



Par la suite pour les *cas B et C*, le diiode peut être titré avec la solution étalon de thiosulfate en présence d'amidon.

Finalement, les étudiants ont dû attribuer, sur base de la forme d'iode présente et de sa teneur, la saline d'où provenait chacun des échantillons.

A vos laboratoires, pour un essai!

Vos étudiants auraient-ils réussi cette épreuve?

Le savez-vous?

Chimie insolite : les moules du 21 juillet !

Cédric Malherbe

Ah! Le 21 juillet, et les fameuses moules-frites ! Et si c'était un prétexte de plus pour faire un peu de chimie... insolite ! Voici de quoi briller en société lors de votre prochain rendez-vous de famille (chimiste ou non).

Le saviez-vous ? Les moules marines vivent dans des zones côtières entre marées hautes et marées basses. Même soumises à de fortes vagues, ce petit bivalve reste accroché à son support.

Eh bien, c'est qu'elles sont chimistes sans le savoir !

Les moules développent en effet un ensemble de fibres protéiques résistantes et adhésives, appelé **byssus**, afin de rester accrochées à leur rocher (ou autre support).



Moules sur un rocher.

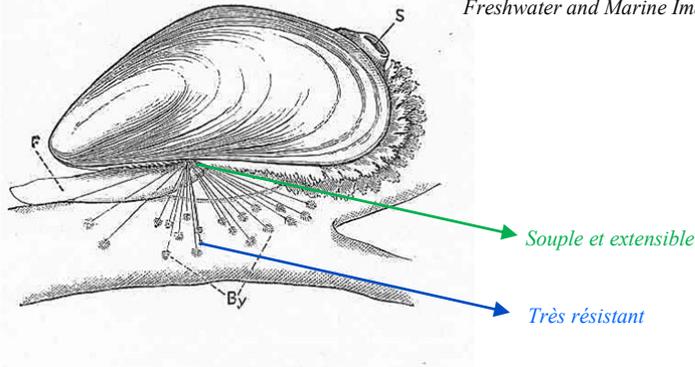
*Credit Sharon Mollerus,
source Wikipedia commons.*

Les protéines qui constituent le **byssus** sont produites au niveau du pied de la moule. Riches en histidine, ces protéines sont stockées sous forme liquide dans des vésicules et sont finalement solidifiées lorsque les vésicules sont extrudées dans l'environnement marin. Au contact de l'eau de mer, dont le pH est légèrement basique (pH \sim 8), la déprotonation des histidines (pKa = 6.0) permet en effet de rapidement complexer les ions ${}^1\text{Zn}^{2+}$ du milieu marin. Cela a pour effet de réticuler l'ensemble des fibres moléculaires.

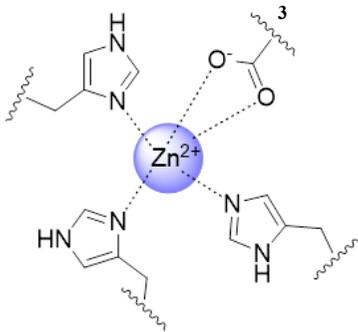
¹ La concentration en Zn^{2+} dans les zones côtières est de 05-1.0 mg/L

Schéma d'une moule et de son byssus.

Source:
Freshwater and Marine Image Bank



Au départ souples et extensibles au niveau du mollusque, les fibres possèdent une rigidité et une résistance remarquables dans leur région distale, surpassant par exemple le Kevlar¹ synthétique ! Cette prouesse est possible grâce au caractère sacrificiel² des liaisons de coordination entre les histidines des protéines et les ions Zn^{2+} . Sous l'assaut des vagues, ces liaisons histidine- Zn^{2+} se rompent pour absorber l'énergie mécanique reçue. Elles se reformeront lentement à marée basse, régénérant ainsi les propriétés mécaniques des fibres. C'est grâce à ce processus chimique que le byssus est capable de dissiper jusqu'à 70 % de l'énergie mécanique sous forme d'énergie thermique.

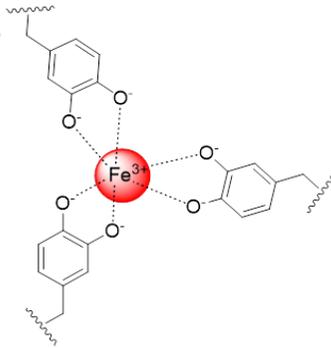


Structure du complexe Zn^{2+} -histidine dans les fibres protéiniques du byssus de moule, responsable de la cohésion et de la résistance des fibres.

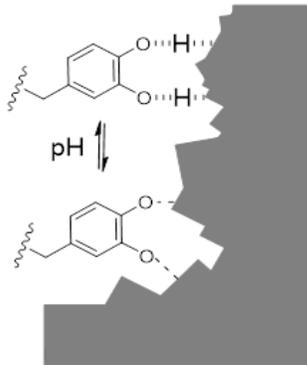
¹ Le Kevlar est 10 fois plus résistant que l'acier. $R_t = 3620 \text{ MPa}$

² Une liaison chimique sacrificielle est une liaison conçue pour se rompre préférentiellement sous l'effet d'une contrainte mécanique, thermique ou chimique).

³ Chaîne protéique



Structure du complexe Fe^{3+} -DOPA dans les fibres protéiniques du byssus de moule, responsables de la cohésion des fibres. Notons que le Fe^{3+} peut être remplacé par le V^{3+} .

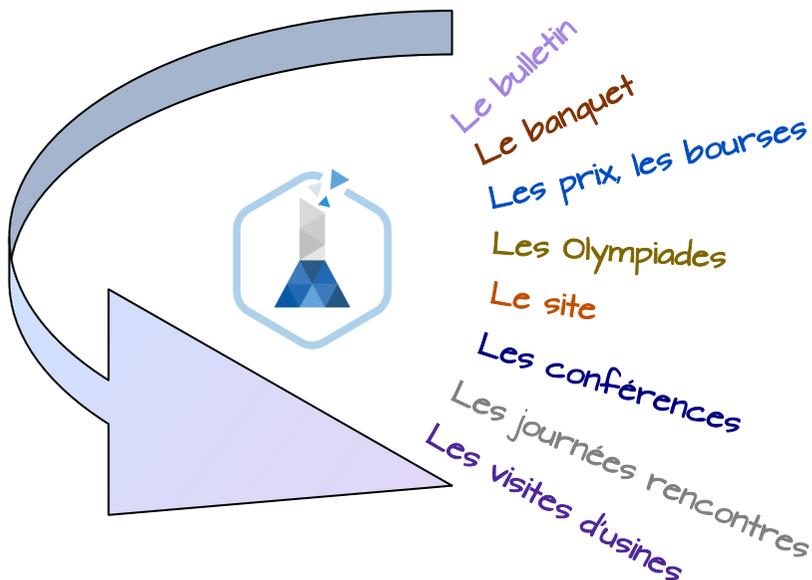


Représentation des mécanismes d'adhésion et d'ancrage des groupements DOPA sur le support via liaisons hydrogènes ou liaisons covalentes.

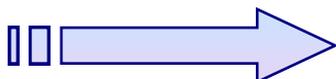
Autre système moléculaire remarquable du byssus, la plaque adhésive se situe à l'extrémité des fibres et permet l'adhésion sur des surfaces mouillées telles que le bois, les roches, le verre, le plastique ou même le Téflon ! Cette adhésion est due à une structure microporeuse (par la ramification des fibres rigides) dans laquelle des protéines riches en DOPA (3,4-dihydroxyphénylalanine, un acide aminé modifié) sont présentes conjointement à des vésicules de stockage d'ions métalliques Fe^{3+} et V^{3+} . Le contenu de ces vésicules, une fois libéré, va augmenter la cohésion des fibres par réticulation chimique via des complexes DOPA-ion métallique. Par ailleurs, en fonction du pH régnant dans ces plaques adhésives, les groupements DOPA sont également responsables des liaisons fortes avec les surfaces (via la formation de liaisons covalentes, par exemple de type O – Si, ou des liaisons hydrogènes).

En conclusion, l'adhésif naturel des moules repose sur une ingénierie moléculaire dynamique impliquant pH, métaux et séquençage protéique.

Pour en savoir plus : Jee, S., Harrington, M.J. (2024). Formation and Function of Metal Coordination Cross-Linking in *Mytilus* Mussel Byssus. In: Lehnert, M.S. (eds) *Metals and their Functional Role in the Structures of Invertebrates. Biologically-Inspired Systems*, vol 18. Springer, Cham. https://doi.org/10.1007/978-3-031-68486-9_7.



Soyez notre ambassadeur auprès de vos collègues, amis, anciens camarades de paillasse, invitez les à nous rejoindre



Pour vous, tout est en ordre.

MERCI

Montants des cotisations 2025	
Membre	25 €
Couple de membres	35 €
Membre d'honneur	≥ 50 €
Couple d'honneur	≥ 60 €
Diplômé 2024	10 €
Demandeur d'emploi	10 €
BNP PARIBAS FORTIS BE76 0012 3319 9695 Communication: Cotisation 2025 - Nom, prénom, année de Diplôme Master/Licence Merci de préciser <i>les 2 noms et prénoms dans le cas d'un couple de chimistes.</i>	

Remue-méninges

Jean-Marie Debry,
avec l'aimable collaboration de René Cahay

LE PRINCIPE

Notre collègue namurois *Jean-Marie DEBRY* (Licence 1960) nous propose
un défi pour chimistes confirmés et apparentés.

- Dans chaque bulletin, une énigme,
- La solution: dans le bulletin suivant.

RÉPONSE À L'ÉNIGME DU BULLETIN 2025/1:

VITRIOL

Enigme:

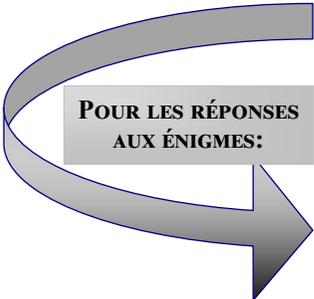
Quel nom a-t-on donné au matériau fissile présenté par Robert Oppenheimer au séminaire de Los Alamos ?

Réponse:

LE PLUTONIUM

« Le réacteur graphite X-10 construit à Oak Ridge commença à fonctionner le 4 novembre 1943. Il a fourni aux scientifiques de Los Alamos les quantités expérimentales de plutonium nécessaires à la conception de Fat Man, la première bombe atomique alimentée au plutonium au monde utilisée en temps de guerre. »¹

[https://www-nps-gov.translate.google.com/learn/plutonium.htm?
_x_tr_sl=en&_x_tr_tl=fr&_x_tr_hl=fr&_x_tr_pto=rq#:~:text=Though%20the%
20reactor%20never%20produced,plutonium%20on%20an%20industrial%20scale.](https://www-nps-gov.translate.google.com/learn/plutonium.htm?_x_tr_sl=en&_x_tr_tl=fr&_x_tr_hl=fr&_x_tr_pto=rq#:~:text=Though%20the%20reactor%20never%20produced,plutonium%20on%20an%20industrial%20scale.)



**POUR LES RÉPONSES
AUX ÉNIGMES:**

Jean-Marie DEBRY demande qu'on lui envoie les réponses réfléchies ou humoristiques par courriel :

jmdebry@skynet.be

Un apéro, à la prochaine assemblée générale, pour la première bonne réponse, la date et l'heure du mail faisant foi (jmdebry@skynet.be).

BONNE COGITATION

REMUE-MÉNINGS CHIMIQUE DU BUL 2025/2:

UN PRIX NOBEL,

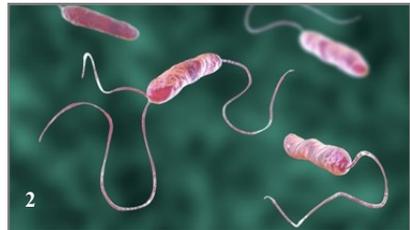
UNE MACHINE MOLÉCULAIRE ET DES PROPOS JOURNALISTIQUES

Dès 1848, Richard Feynman, prix Nobel de physique, avait dit sa conviction de la possibilité de construire un jour des machines à l'échelle moléculaire.

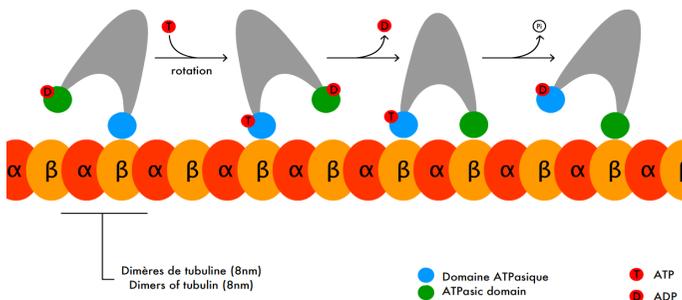


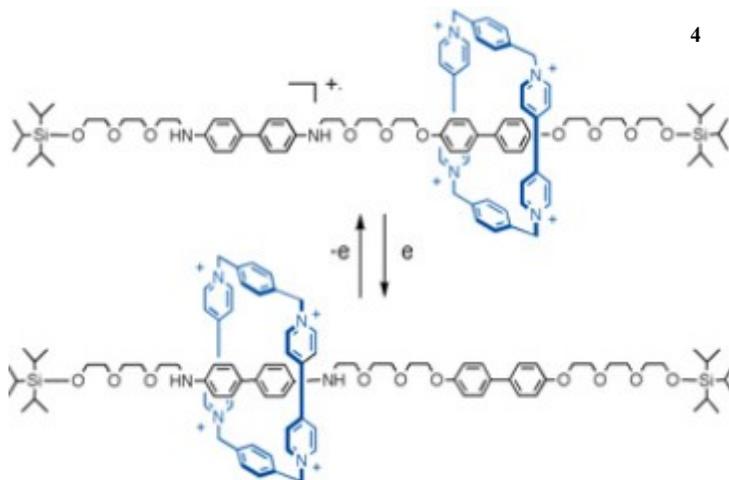
Des machines, depuis la révolution industrielle, on connaissait le moteur à vapeur, le moteur à explosion et William Crookes était parvenu avec son radiomètre à transformer la lumière du soleil en mouvement.

En biologie, à l'échelle cellulaire, les bactéries E.coli grâce à leurs flagelles et, dans les mitochondries, les kinésines étaient capables de se déplacer.



Déplacement d'une kinésine³ Motility of kinesin

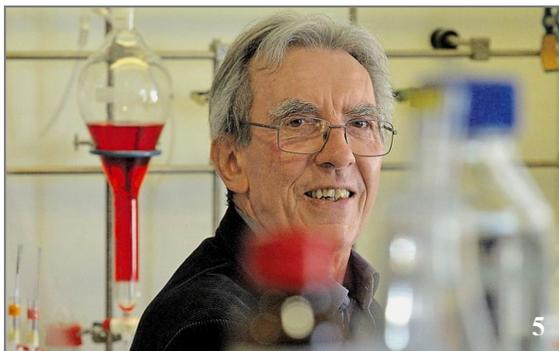




A l'Université de Strasbourg, Jean-Pierre Sauvage et ses collaborateurs vont réussir la synthèse d'une molécule composée de deux filaments moléculaires, l'un étant capable de se déplacer. C'est le rotaxane, reproduit ci-dessus.

Le prix Nobel de chimie 2016 sera attribué conjointement à Sir James Stoddart, à Bernard Feringa et à Jean-Pierre Sauvage pour leurs travaux de recherche sur le développement des machines moléculaires.

Jean-Pierre Sauvage commente son prix Nobel en ajoutant, « je fais tout ce que je peux pour combattre l'obscurantisme, si commun chez beaucoup de nos concitoyens. La vérité n'est



pas l'opinion du plus grand nombre ! Les faux prophètes qui écrivent n'importe quoi sur les réseaux sociaux semblent parfois plus écoutés, malgré une ignorance remarquable des domaines dans lesquels ils s'expriment, que les experts qui ont passé parfois des dizaines d'années à étudier, réfléchir et créer de la connaissance ».

Deux jours après la remise du prix, une journaliste américaine demande, par téléphone, une interview au professeur français . Ce dernier lui parle de la nature de ses travaux sur le rotaxane qui lui avait valu d’être récompensé. De l’autre côté du combiné, ses propos sont accueillis par des silences circonspects, aucune demande de précision. Soudain, en toute fin d’interview, la journaliste a posé sa seule question : « êtes-vous sûr que les molécules ne souffrent pas en étant manipulées de la sorte ? »

Après la confirmation qu’il ne s’agissait pas d’une plaisanterie, deux choix s’offraient à Jean-Pierre Sauvage : commencer un cours de chimie pour les nuls ou mettre fin, sans plus attendre, à la conversation. Le professeur a choisi une troisième voie, consistant à clore l’échange avec civilité en se contentant de rappeler une vérité scientifique à la solidité éprouvée :



*Par quelle vérité scientifique,
Jean-Pierre Sauvage⁶ a-t-il bien pu clore le débat ?*

A VOUS DE JOUER

¹ <https://science-gifts.co.uk/glass-radiometer/>

² <https://www.napolilaw.com/fr/article/e-coli-epidemie-setend-aux-quatres-etats/>

³ <https://fr.wikipedia.org/wiki/Kin%C3%A9sine>

⁴ <https://www.chemistryworld.com/podcasts/rotaxanes/3007468.article>

⁵ https://www.lemonde.fr/sciences/article/2016/10/06/le-francais-jean-pierre-sauvage-recoit-le-prix-nobel-de-chimie_5008910_1650684.html

⁶ voir “Coin lecture”: *L’élégance des molécules de J.P. Sauvage*

Olympiades de chimie 2025

CONTACT: Alexandre MAREE
olympiades@aclg.be - +32 472 90 87 97.

RÈGLEMENT COMPLET:
www.olympiades.be et www.aclg.be/olympiades

Compte rendu Stage Olympiades 2025

Du 20 au 25 avril 2025, 12 jeunes lauréats de l'Olympiade Francophone de Chimie niveau II se sont retrouvés à l'Université de Liège pour une semaine de formation intensive. Cette étape cruciale a permis de départager les candidats en vue de l'Olympiade Internationale de Chimie, qui se déroulera à Dubaï en juillet.

Dès leur arrivée, le dimanche après-midi, les participants ont été plongés dans l'ambiance grâce à un escape game chimique sur le thème de la chasse aux œufs de Pâques. À travers une série d'énigmes scientifiques originales — décryptage d'éléments du tableau périodique, manipulations expérimentales et puzzles logiques — ils devaient reconstituer un antidote composé de quatre substances. Un défi ludique qui a rapidement permis de créer un esprit d'équipe.

Le reste de la semaine a été consacré à un programme dense, mêlant théorie et pratique. Le matin, les stagiaires ont approfondi des notions telles que la structure atomique, la thermodynamique, la cinétique, la chimie organique ou encore les équilibres chimiques.

L'après-midi





..... était souvent dédié à la formation pratique, avec notamment des séances en chimie analytique et en synthèse organique.

Le stage s'est clôturé par une épreuve de laboratoire sous forme de titrage (comptant pour 40 % de l'évaluation). Cette épreuve a été complétée par une épreuve écrite (60 %), organisée au début du mois de mai, afin d'aboutir à une évaluation globale des candidats.

En parallèle des séances de formation, les stagiaires ont partagé de bons moments autour des repas du soir,



dans une ambiance conviviale et propice aux échanges.

Cette parenthèse scientifique intense leur a permis de repousser leurs limites, d'approfondir leurs connaissances et de vivre une expérience universitaire riche et motivante.

Une semaine inoubliable, pleine de défis et d'enthousiasme, que tous garderont en mémoire...

Proclamation

L'édition 2024-2025 de l'Olympiade de Chimie a tiré sa révérence ce mercredi 14 mai, lors de la proclamation nationale des Olympiades de Sciences qui se tenait cette année au sein de l'usine GSK de Wavre.



Le discours d'introduction, mené par Monsieur Amory, administrateur-délégué de GSK, a rappelé l'importance des études et des métiers scientifiques dans le domaine de la santé.

Treize écoles se sont ensuite vu attribuer ou renouveler le titre d'

« École Sciences-Olympiques »

pour leur intérêt, leur investissement et la réussite de leurs étudiants dans nos concours.

La ministre de l'Éducation et de l'Enseignement, Madame Glatigny, nous a fait l'honneur de sa présence et a présidé la table des VIP, en charge de remettre les prix aux lauréats.



Chaque étudiant a été mis à l'honneur pour son parcours et son résultat dans les différents concours.

La délégation belge présente à l'Olympiade européenne a également été félicitée pour son très beau parcours au concours européen (voir article dans ce bulletin). Le professeur Louis De Vos (ULB, mentor de biologie) a également été remercié pour son rôle de mentor historique au sein de la délégation belge, lui qui racroche après près de 20 années de bons et loyaux services.

Après ces beaux discours et les traditionnelles photos de famille, lauréats, parents, professeurs, invités, encadrants et bénévoles se sont retrouvés autour d'un verre pour clôturer cette édition des Olympiades de sciences. Merci à l'équipe de GSK pour leur accueil et pour l'organisation de notre proclamation cette année.

Après ces beaux discours et les traditionnelles photos de famille, lauréats, parents, professeurs, invités, encadrants et bénévoles se sont retrouvés autour d'un verre pour clôturer cette édition des Olympiades de sciences. Merci à l'équipe de GSK pour leur accueil et pour l'organisation de notre proclamation cette année.

Merci également à Madeleine, Véronique, Cédric et Jérôme pour leur aide en coulisses dans la préparation de cette cérémonie ! Merci également à la vingtaine de bénévoles qui, par leur travail tout au long de l'année, permettent à l'Olympiade de Chimie de grandir à chaque édition.

LAURÉATS DE 5^E ANNÉE

Place	Nom	École	Professeur
1 ^{er} EOES	Nicolas Matz	<i>Collège Saint-Hadelin, Visé</i>	Geneviève Garsoux
1 ^{er}	Giovanni Menna	<i>Collège Cardinal Mercier, Braine-l'Alleud</i>	Stéphane Pierson
1 ^{er}	Lucas Delvaux	<i>Institut Saint-Joseph, Welkenraedt</i>	Nathalie Pinckaers
4 ^e	Eliza Varga	<i>École Européenne, Bruxelles II</i>	Samuel Drulhe
4 ^e	Adrien Michaux	<i>Athénée Royal "Air Pur", Seraing</i>	Philippe Colyn
6 ^e	Changzhi Michel Yang	<i>Athénée Robert Catteau, Bruxelles</i>	Isabelle Vanhaelen
6 ^e	Temuulen Bolor	<i>Collège Saint-Pierre, Uccle</i>	Jean-Benoit Jadin
8 ^e	Arnaud Maire	<i>Athénée Royal, Bastogne-Houffalize</i>	Marylène Bastogne
8 ^e	Teresa Slowik	<i>École Européenne, Bruxelles I</i>	Maciej Kopec
10 ^e	Alexander Dobrucki	<i>École Européenne Bruxelles II</i>	Christophe Yemsi
11 ^e	Pauline Mahieux	<i>Institut Notre-Dame, Bertrix</i>	Isabelle Wenkin
12 ^e	Juliette Orban	<i>Collège Saint-Hadelin Visé</i>	Geneviève Garsoux



LAURÉATS DE 6^E ANNÉE

Place	Nom	École	Professeur
1 ^{er} IChO	Thomas Quertinmont	<i>Athénée Waroqué, Morlanwez</i>	Merina Di Fulvio
2 ^e IChO	Abdel Touri	<i>Collège Sainte Véronique, Liège</i>	L. Gillard / V. Lamour
3 ^e	Robin Bosseloir	<i>Ecole Européenne, Bruxelles I</i>	Erwann Gilles
4 ^e	Lucas Wanet	<i>École Européenne, Bruxelles III</i>	Geneviève De Becker
5 ^e	Leo Cosentini	<i>Athénée Jules Bordet, Soignies</i>	Joël Lor
6 ^e	Jessica Ferreira Pinto	<i>Athénée La Brise, Auderghem</i>	Eleftheria Draguioti
7 ^e	Sae Kurogi	<i>Athénée La Brise, Auderghem</i>	Eleftheria Draguioti
8 ^e	Jonas Charlier	<i>Collège Sainte Véronique, Liège</i>	L. Gillard / V. Lamour
9 ^e	Nenad Dronjak	<i>Lycée de Berlaymont, Waterloo</i>	Fabrice Lacroix
10 ^e	Parag Mandal	<i>Collège Saint-Barthélémy, Liège</i>	Nicolas Ruzika
11 ^e	Sara Albano	<i>Athénée Paul Brusson, Montegnée</i>	David Begon
12 ^e	Maxence Guidez	<i>Athénée Royal, Izel</i>	Annick Denis
13 ^e	Nell Gosselin	<i>Ecole Européenne, Bruxelles I</i>	Maciej Kopec
13 ^e	Gabin Haegeli	<i>Athénée Royal, Arlon</i>	Virginie Braconnier
13 ^e	Trajan Bertrand	<i>Athénée Royal, Vielsalm</i>	Karine Boland

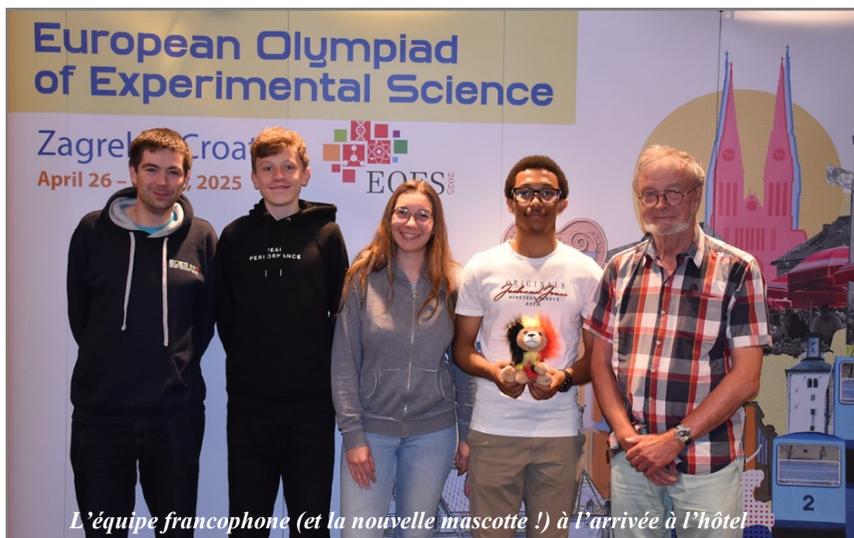
Jessica Ferreira Pinto et Nenad Dronjak se sont vu remettre, lors de la cérémonie, le prix Huguette Guillaume, récompensant leur curiosité lors du stage de Pâques à l'Université de Liège.



EOES 2025 ***Olympiade européenne de science expérimentale***

L'édition 2025 de l'Olympiade européenne de science expérimentale (EOES) s'est déroulée du 26 avril au 3 mai à Zagreb, la capitale de la Croatie. La Belgique y était évidemment représentée par 2 équipes de 3 étudiants de 5e année, une francophone et une néerlandophone, et par les habituels mentors : Bernadette Hendrickx (physique), Louis De Vos (biologie), Victor Rasquin (chef de délégation, biologie et chimie) et Alexandre Marée (chimie). L'équipe francophone était composée de Joana Gonçalves Gomes (médaillon d'or de l'Olympiade de biologie), de Nicolas Matz (médaillon d'or de l'Olympiade de chimie) et de Benjaminas Krutejovas-Mazuras (médaillon d'or de l'Olympiade de physique).

Les réveils ont sonné tôt le matin du 26 avril pour la délégation qui partait de Zaventem aux petites heures, direction Zagreb... les Flamands via Munich, les Wallons via Francfort, encore une histoire bien belge ! À peine le temps d'une petite pause à l'hôtel et beaucoup d'accolades entre mentors qui se retrouvent, que, déjà les délégations se rendent à la National University Library pour la traditionnelle photo de famille (par drone !), qui a précédé la cérémonie d'ouverture.



Après un copieux petit-déjeuner le lendemain matin pour bien charger les batteries, les mentors ont attaqué les discussions et la traduction de la première épreuve, centrée sur les eaux de la Croatie, des rivières émeraude à la mer d'un bleu profond. Pendant ce temps, les étudiants ont visité le musée Neandertal de Krapina et ont participé à des jeux médiévaux au château de Trakoscan.

Après une courte nuit et pendant que les étudiants passaient la première épreuve, les mentors ont eu la chance de visiter le parc national de Plitvice, connu pour ses lacs et ses cascades. Un endroit à ne surtout pas manquer si vous vous rendez un jour en Croatie !

Mentors et étudiants se sont ensuite retrouvés en soirée afin de partager un bon repas et de débriefer leur première épreuve.

Le lendemain, rebelote pour les mentors qui se sont affairés à la traduction de la seconde épreuve, les changements en biologie, chimie et physique au cours du temps, alors que les étudiants partaient à la découverte du parc naturel de Medvednica et du château de Medvedgrad.

Le jour suivant, les mentors faisaient la même excursion pendant que les étudiants réalisaient la seconde épreuve. Le soir venu, tout le monde s'est retrouvé pour la soirée européenne, l'occasion pour tous de découvrir les différentes cultures, les traditions, les spécialités culinaires (et nos fameuses truffes au chocolat, toujours un grand succès !) des différents pays d'Europe. La soirée s'est terminée sur un quiz de culture générale endiablé qui a fait l'unanimité.



Le jeudi 1^{er} mai n'a pas vraiment rimé avec jour de congé pour les mentors, pris entre les réunions habituelles pour l'association et la correction des épreuves des étudiants. Il était beaucoup plus reposant pour les étudiants qui ont profité d'une visite guidée de Zagreb.

Après une dernière réunion le vendredi matin pour attribuer les médailles et présenter les prochaines éditions, les mentors ont eu quartier libre pour leur dernier après-midi afin de visiter la ville. Le soir venu, il était temps d'enfiler sa plus belle tenue et de revenir à la National University Library pour une cérémonie de clôture pleine d'émotions. Les équipes s'égrainent petit à petit, jusqu'aux moments attendus : « Belgium Team A » et « Belgium Team B », deux médailles de bronze, à la fois frustrantes (à quelques points seulement de l'argent) mais également pleines de fierté, car les deux équipes ont réalisé des épreuves de très haut niveau cette année, avec un score obtenu de plus de 80% !

Félicitations à eux pour ce beau parcours !



La nuit du 2 au 3 mai fut très courte, les étudiants n'ont que peu profité de leur soirée d'adieu car les réveils, comme pour le départ, sonnaient à 3h du matin pour reprendre l'avion vers Bruxelles avec, cette fois-ci, les Flamands en escale à Francfort et les Wallons à Munich, ça ne s'invente pas !

REMERCIEMENT SPÉCIAL

Cette année marquait la dernière danse des mentors historiques de la Belgique. Bernadette, Victor et Louis ont décidé de tirer leur révérence lors de cette édition et de laisser la place à la jeunesse.

Par ces quelques mots, je souhaitais les remercier de m'avoir accueilli et intégré dans l'équipe du côté de Copenhague en 2017, pour ces magnifiques moments passés ensemble, ces nuits de traduction mémorables et ces souvenirs inoubliables que nous avons forgés.

Merci de me faire confiance pour reprendre les rênes de l'équipe belge pour les prochaines éditions !



Ils soutiennent toutes nos activités



Ils soutiennent les Olympiades de chimie



Les associations de promotion des Sciences des Universités francophones



L'ACLg y était

La Journée des Jeunes Chimistes de la SRC

Martin Blavier et Max Larry



Photo de groupe de la traditionnelle journée de conférence des Jeunes Chimistes de la SRC, cette année organisée à Bruxelles.

Le 16 mai dernier, s'est déroulée la journée des Jeunes Chimistes de la Société Royale de Chimie à l'Université Libre de Bruxelles. Cet événement se voulait une porte ouverte à tout jeune chercheur visant à partager ses recherches et présenter ses résultats dans un cadre moins intimidant que ne peuvent l'être des conférences scientifiques. Le thème de la journée était « Chemistry for a Better Society », la Chimie au Service de la Société.

La journée a été un franc succès en attirant plus de 110 jeunes chimistes venant des différentes universités de la Fédération Wallonie-Bruxelles. Lors de cette journée, 8 doctorants ont pu présenter leur recherche lors d'un talk de 12 minutes, 12 doctorants et post-doctorants ont eu l'occasion de présenter un flash-talk de 2 minutes ainsi qu'un poster. De plus, 31 jeunes chercheurs ont pu présenter un poster durant le lunch et les pauses café.

L'Université de Liège était elle-même représentée avec une présentation orale, 3 posters et 2 membres du comité organisateur. L'ACLg y était elle-même bien représentée grâce à la présence de deux de ses administrateurs, Max Larry et Martin Blavier, qui étaient également membres du comité organisateur.

Pour illustrer le thème de la journée sous ses différents aspects, des Key-notes speakers venant tant des milieux académiques qu'industriels ont donné des présentations sur leur domaine d'expertise. Nous avons eu la chance d'avoir vu le Dr. Antoine Aerts (ULB) nous présenter l'intérêt que revêt l'intelligence artificielle pour l'étude des surfaces d'énergie potentielle. Le Dr. Madhi Mejri (Feronyl Belgium) nous a présenté les défis posés par l'impression 3D de matériaux. Enfin, la Professeure Sophie Hermans (UCLouvain) nous a fait découvrir l'univers des Nanoparticules et Nanomatériaux et leurs applications pour la photocatalyse et la revalorisation de la biomasse. En filigrane de ces présentations thématiques, des courtes présentations de leurs travaux ont été données par des doctorants en chimie. Toutes les disciplines étaient alors à l'honneur, de la chimie analytique à la chimie organométallique, en passant par la chimie inorganique et la chimie physique.

Deux sessions de flash-talk ont ensuite eu lieu. Dans ce format de présentation très court (2 minutes maximum !), le présentateur doit réussir à donner l'envie au spectateur de s'intéresser à ses recherches et à venir consulter son poster. Le but est de vraiment susciter l'intérêt du public, en jouant sur sa frustration et sa curiosité, et non d'expliquer différents résultats à une allure effrénée. Le choix de la meilleure flash-talk s'est fait par vote du public, chacun pouvant choisir ses trois présentations préférées.

Pendant les pauses et le temps de midi, une session de présentation de posters a eu lieu, l'occasion de découvrir plus en détail la recherche effectuée ailleurs en Fédération Wallonie-Bruxelles. Durant cette session, chacun était libre de désigner ses trois posters favoris parmi ceux qui étaient présents, en vue de décerner le prix du meilleur poster à celui qui aurait récolté le plus de voix. Le prix de la meilleure présentation orale, quant à elle, a été remis sur concertation des membres du comité organisateur, des délégués de l'EYCN (European Young Chemists Network), des intervenants et du Professeur Johan Wouters (UNamur).

En fin de journée a eu lieu le prix Jean-Claude Braekman, prix décerné par la Société Royale de Chimie en l'honneur du professeur émérite de l'ULB Jean-Claude Braekman. Ce prix a récompensé le doctorant qui a le mieux présenté sa recherche dans un laboratoire étranger (hors Belgique) ayant mené à une collaboration scientifique au cours de leur thèse. En seulement 5 minutes, ils devaient démontrer la pertinence de la collaboration ainsi que les connaissances et moyens que cet échange leur a permis. Le jury pour ce prix était composé du Professeur Jean-Claude Braekman lui-même, des Professeurs Claudine Buess-Herman (ULB), Johan Wouters (UNamur) et Sophie Wouters (UCLouvain), ainsi que des deux co-présidents de la section Jeunes Chimistes,

Dorothee Brandt (UNamur) et Martin Blavier (ULiège).

La remise des prix a eu lieu en fin de journée, au cours du traditionnel drink de clôture. Le prix de la meilleure présentation orale, prix de 150- € décerné par l'EYCN, est revenu à Martin Blavier, doctorant à l'ULiège dans le groupe de la Professeure Anne-Sophie Duwez. Le prix du meilleur flash-talk et du meilleur poster, tous deux d'une valeur de 100- €, ont été remis respectivement à Sarah Eeckhout (UCLouvain) et Jing Li (UNamur). Finalement, le prix Jean-Claude Braekman d'une valeur de 500€ a été décerné à Thomas Robert, de l'UMons.

Félicitations à tous les lauréats !



Martin Blavier, doctorant à l'université de Liège

Ils n'étaient cependant pas les seuls satisfaits de la journée, la bonne humeur de tous les participants ayant été perceptible tout au long de la journée et s'étant prolongée durant le verre de clôture. Elle a de plus procuré une vitrine dans la recherche qui est faite plus largement en Fédération Wallonie-Bruxelles, permettant de si importantes connexions avec nos confrères d'autres universités, voire d'autres horizons.

L'ACLg y était, et peut vous confirmer que c'était encore une belle journée.

L'ACLG y était

Le banquet de l'ACL

Cédric Malherbe

Le samedi 12 avril dernier, je me suis rendu avec grand plaisir à la réunion annuelle de nos consœurs et confrères des chimistes de Louvain. C'est en soirée, à l'issue de leur Assemblée Générale statutaire, sous un doux soleil printanier que j'ai rejoint Bernard Mahieu, président de l'ACL, ayant fraîchement rempli pour un ultime mandat de 3 ans.



Cette année, changement de décors, nos amis louvanistes avaient opté pour la Commanderie de Vaillamont, une ancienne commanderie templière du XIII^e siècle au cœur de la campagne brabançonne.

A l'issue d'un apéro avec mises en bouche à l'ombre de l'imposante bâtisse, nous avons pris place dans la grande salle pour le banquet.

Banquet ponctué par un quizz chimique couplé à un court blind test, proposé par Sophie Hermans (Professeure de chimie à l'UCLouvain, Directrice de l'Institut de Matière Condensée et de Nanosciences – IMCN) et son mari

Benoît à la logistique.

Au fil des ans, s'est tissé un lien précieux entre l'ACLG et l'ACL et c'est toujours heureux que nous nous retrouvons.

Merci à Bernard Mahieu et aux chimistes de Louvain pour leur accueil chaleureux, et au plaisir de les revoir lors de notre banquet du 10 octobre prochain.

L'ACLg et ses membres vous invitent au

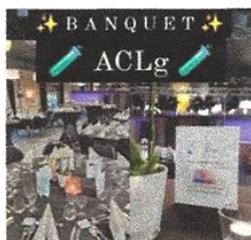
Banquet annuel

Véronique Lonney

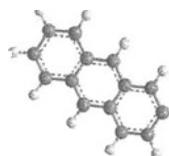
En 2023 et 2024, notre traditionnel banquet a connu un très vif succès. Les participants ont vécu une soirée particulièrement agréable et festive. L'ambiance était détendue et le repas succulent.

C'est pourquoi, cette année, nous réorganisons cette soirée au même endroit qui nous accueille si chaleureusement.

Quand? Le vendredi 10 octobre 2025 à 19h



Où? A Vi D'jei (Au Vieux Noyer)
rue du Flot, 20
4347 Fexhe-le-Haut-Clocher



Nous vous proposons une **formule incluant**:

l'apéritif (offert par l'ACLg à ses membres),
le repas 3 services, les vins et boissons comprises

pour un prix par personne, de:

- * 60- € pour tout membre en ordre de cotisation à l'ACLg
- * 75- € pour les autres convives (accompagnants et chimistes non cotisants).
- * 50- € pour les chimistes diplômés en 2025.

Le **menu** de saison, vous sera communiqué dans le prochain bulletin, via notre site internet et par e-mail pour les inscrits.

Alors, **réservez** dès à présent cette date dans votre agenda afin d'être nombreux à nous rejoindre.

Tous les chimistes diplômés de l'Université de Liège sont conviés ainsi que leurs conjoints.

N'hésitez pas à rassembler votre promotion !

Une attention particulière sera aussi réservée

aux diplômés de 1965, 1975, 2000 et 2015.

Ce sera aussi l'occasion d'accueillir les nouveaux diplômés de 2025

et de remettre le **prix de l'ACLg**

à l'étudiant.e qui s'est distingué.e pendant ses études.

Comment s'inscrire



A l'adresse : banquet@aclg.be

ou en remplissant le formulaire d'inscription sur le site :

<https://www.aclg.be/activites-agenda/banquet-de-laclg/>

avant le 26 septembre 2025

Votre inscription sera définitive dès réception du paiement sur le compte

FORTIS BE76 0012 3319 9695 de l'ACLg

en communication, merci de préciser "BANQUET" suivi de vos noms, prénoms, année de promotion et accompagnants (nombre et noms)

Pour tout renseignement complémentaire:

Véronique LONNAY — 0495/65.70.20



Rassemblez déjà vos promotions

Invitez vos amis des autres promotions

Venez partager vos anecdotes et vos souvenirs

Le banquet est ouvert à tous.

Les promotions fêtées: des retrouvailles, des souvenirs à partager!

Promotion 1965

Jean-Louis BOUXIN, Pierre COLSON, Fernande DEHUY, Eric DEROUANE, Jean DESREUX, René DOYEN, M.-Jacqueline FRANCOIS, Marie-Jeanne HUBIN-FRANSKIN†, Annie HENDERICKX, René HUBIN†, Marie-Paule JACQUEMIN, Gaston LANDRESSE, Pierre LECOMTE, Marie-Thérèse LEDENT, Jean LEDUC, Jacques LEMINEUR, Robert LOCHT, Josiane MAISSE, Philippe MATERNE, Nicolas NIBES, Christine PIQUARD, Pierre PIRSON, Jacques VAN CANTFORT.

Promotion 1975

Charles BASTIN, Marie-Christine BLANDIAUX, Marie-Thérèse BLEUS, Marie-Josée DECHENEUX, Jean-Michel DEROCHETTE, Albert DEVAUX, Anh DOAN-THI KIM, Isabelle DUBOIS, Jean-Michel DUFOUR, Ginette DUPONT, Michel EVERS, Albert FAILON, Marie-Rita FOURGON, Jacques GASPERS, Colette GERNAY, Nadine GOVERS, Léon GRAVIER, Philippe GYSEN, Bruno HAAS, Hildegarde HALMES, Michel HERMANNNS, Gia HUYNH-BA, Alain JACQUES, Arlette LABY, Stéphane LAMBERT, Betty LAVIGNE, Jean-Luc MARBEHANT, ThanhTuong NGUYEN DANG, Eliane PIROTTE, Michèle PONDANT, André RENARD, Jean-Marie SEBILLE, Ghislain THYSE, Louis VARETTO, Jean-Marie WIERTZ.

Promotion 2000

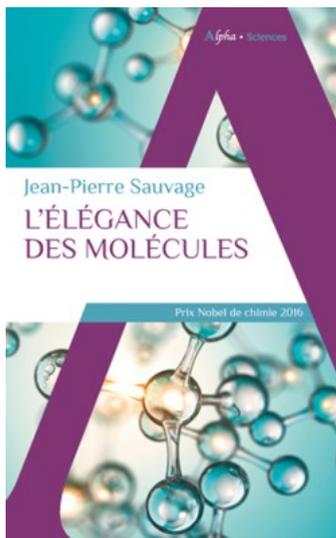
Laurence BEAUFORT, Laurent BRICHART, Françoise CAPRASSE, Michaël CLAES, Violetta D'ALOIA, Stéphanie DESSY, Philippe GERKENS, Cécile GEVERS, Vincent LECLERCQ, David MARGUILLIER, Caroline NADIN, Jérôme PARIS, Virginie PIERRE, Luigi SACCO, Sandrine SCHOEBRECHTS, Christophe SIQUET, David THONON, Karl TRAINA, Samuel VOCCIA, Nicolas WILLET, Lise WLODARCZAK.

Promotion 2015

Romain CARLET, Thomas DE VLEMINCK, Gauthier EMONTS-ALT, Mario FORTUNATO, Thomas GILLAIN, Arnaud GUIBE, Sandrine HUBERT, Alexandre MAREE, Caroline PIFFET, Valérie SCHWANEN, Morgane VALENTIN.

Coin lecture

L'ÉLÉGANCE DES MOLÉCULES.



Auteur: Jean-Pierre Sauvage,
Editions Alpha,
Date de parution : 19/06/2024,
224 pages - 8€

S'il y a bien un prix qui fait rêver nombre de scientifiques (et de non-scientifiques), c'est bien le Prix Nobel. Je me suis personnellement déjà demandé (et peut-être vous aussi) quelle était la personne cachée derrière cette excellence scientifique. Quoi de mieux alors que l'autobiographie de Jean-Pierre Sauvage, Prix Nobel de Chimie en 2016 pour ses travaux dans la chimie de coordination et les machines moléculaires, pour en savoir plus sur l'un des plus grands chimistes actuels.

Dans ce livre, Jean-Pierre Sauvage part du constat que la Chimie est une science au final assez méconnue du grand public, « [...] au mieux un mauvais souvenir de lycée, au pire, une science mortifère. » Cette méconnaissance provient, selon lui, non-seulement du grand public, mais aussi des journalistes. Par le biais de ce livre, il espère pouvoir montrer la beauté de notre discipline, sa créativité, en racontant l'histoire de sa vie et de sa recherche.

Ce récit nous permet d'en découvrir davantage sur la vie de Jean-Pierre Sauvage : sa fascination pour la Nature dès l'enfance, son amour précoce des sciences et de la Chimie, sa scolarité. L'essentiel du récit ne commence cependant que lorsque qu'il commence une thèse de doctorat à l'Université Louis-Pasteur de Strasbourg, sous la direction de Jean-Marie Lehn, qui recevra le Prix Nobel de Chimie en 1987. L'auteur nous décrit alors sa méthode de travail et la discipline dont il fait preuve et qu'il considère comme des raisons de son succès futur.

Il décrit ensuite son expérience post-doctorale à Oxford, puis son retour à Strasbourg pour lancer ses propres recherches. Il développe alors une fascination pour la photolyse de l'eau, un sujet complexe inspiré par la photosynthèse et qui reviendra à différents moments de sa carrière. Il parle ensuite du travail qui le fera connaître et qui sera plus tard récompensé par le

Prix Nobel : la synthèse d'un caténane, une molécule consistant en deux anneaux moléculaires imbriqués. Cela constitue un des premiers exemples de machines moléculaires.

L'auteur aborde ensuite la réception du Prix Nobel, de l'effervescence médiatique qui a suivi, notamment le grand nombre de demandes d'interview qu'il a reçues, et puis du retour au calme progressif. Il décrit notamment l'anecdote amusante de sa rencontre avec le président Hollande.

Pour conclure, Jean-Pierre Sauvage décide de revenir sur la discussion qui avait introduit son ouvrage et d'amener une réflexion sur l'importance de la Chimie dans la société, et son traitement maladroit par certains journalistes. Il en profite pour aborder différents sujets d'actualités tels que le réchauffement climatique, le COVID-19, ... Il termine enfin sur une ode à la science et au progrès, faisant preuve d'optimisme pour le futur. Il dévoile brièvement ses secrets de la réussite : avant tout avoir confiance (en soi, en la science) et cultiver son imagination. Mais d'autres ingrédients ont également leur importance...

Je conseille vivement la lecture de cet ouvrage très abordable à tout public intéressé. Sa lecture est aisée, accessible et sans complexité, et permet de découvrir avec humilité l'un des grands noms de la Chimie actuelle, tant dans sa recherche que dans sa personnalité.

Martin Blavier

Jean-Pierre Sauvage est au cœur de l'énigme « Remue-méninges » de votre bulletin: voir page 15.

Annonces - Informations



Réjouissiences

De nombreuses activités sont organisées :

adultes, parents, enfants, familles, enseignants de tous les niveaux, curieux:
de quoi satisfaire la curiosité scientifique.

Des conférences, des échanges, des expositions, des stages, des visites, des excursions, des rencontres,

Le site est très complet: <https://www.rejouissiences.uliege.be>

TOUTES LES ACTIVITÉS DE RÉJOUISSIENCES

Institut de Zoologie (Bât. I1) - quai Édouard Van Beneden, 22 • 4020 Liège
Rejouissiences@uliege.be • +32 (0)4 366 96 96

Comité «Olympiades de chimie»

PRÉSIDENT DES OLYMPIADES DE CHIMIE:

Alexandre Marée

olympiades@aclg.be

0472/90 87 97.

SECRÉTAIRE: D. Granatorowicz

damien.grana@gmail.com

04/222 40 75

Président du jury "Niveau I " (élèves de 5^e année):

Damien Granatorowicz.

Président du jury "Niveau II "(élèves de 6^e année):

Alexandre Marée

Rédaction des questions :

Martin Blavier, Damien Coibion, Sylvestre Dammicco, Gaëlle Dintilhac, Roger François, Damien Granatorowicz, Madeleine Husquinet-Petit, Max Larry, Sandrine Lenoir, Véronique Lonny, Cédric Malherbe, Alexandre Marée, Liliane Merciny, Sébastien Mothy, Thierry Robert.

Avec l'aimable collaboration du comité des olympiades luxembourgeoises: Sam Hoffmann et toute son équipe.

Relecture des questions:

René Cahay (Chargé de Cours honoraire ULiège);

Jacques Furnémont (Inspecteur honoraire de la Communauté Française).

Formation des étudiants pour l'ICH_O

Martin Blavier, Jérôme Bodart, Damien Coibion, Sylvestre Dammicco, Max Larry, Stéphane Luts, Cédric Malherbe, Thierry Robert, Michaël Schmitz.

Formation des étudiants pour l'EOES

Alexandre Marée.

ACLg 2025

Conseil d'Administration

Président : *Jérôme Bodart*

president@aclg.be

Vice-Président : *Cédric Malherbe*

vicepresident@aclg.be

Secrétaire: *Madeleine Husquinet-Petit*

secetaire@aclg.be

Trésorier : *Thierry Robert*

tresorier@aclg.be

Administrateurs :

Martin Blavier, Jérôme Bodart, Sylvestre Dammico,

Julien Echterbille, Laurane Gilliard, Madeleine Husquinet-Petit,

Max Larry, Pierre Lefèbvre, Véronique Lonny, Cédric Malherbe,

Alexandre Marée, Thierry Robert, Corentin Warnier, Wendy Muller.

Commissaire aux comptes :

Damien Granatorowicz, Jean-Claude Dupont

Informations

FORTIS BE76 0012 3319 9695

Site : <https://www.aclg.be/>