

Le Noyau Atomique Study Guide

Le noyau atomique constitue l'un des concepts fondamentaux en physique et en chimie, représentant le centre dense et massif de l'atome qui concentre la majorité de sa masse. Depuis la découverte de l'atome, la compréhension de sa structure interne a permis de révéler la complexité et la dynamique qui régissent la matière à l'échelle microscopique. Dans cet article, nous explorerons en détail ce qu'est le noyau atomique, sa composition, ses propriétés, ainsi que son rôle dans la stabilité et les réactions des atomes.

Définition du noyau atomique

Le noyau atomique est la région centrale d'un atome où se trouvent concentrés la majorité de sa masse et sa charge positive. Il est composé principalement de deux types de particules subatomiques : les protons et les neutrons. La taille du noyau est extrêmement petite par rapport à l'ensemble de l'atome, avec un diamètre de l'ordre de 10^{-15} mètres, tandis que l'atome lui-même a une taille d'environ 10^{-10} mètres.

Composition du noyau atomique

Les protons

Les protons sont des particules subatomiques portant une charge électrique positive (+1). Leur nombre dans le noyau détermine le numéro atomique (Z) de l'atome, qui définit son identité chimique. Par exemple, un atome de carbone possède 6 protons, donc $Z=6$.

Les neutrons

Les neutrons sont des particules neutres, sans charge électrique. Leur nombre peut varier dans le noyau d'un même élément, donnant naissance à différents isotopes. Par exemple, l'isotope du carbone-12 a 6 neutrons, tandis que le carbone-14 en possède 8.

Les autres particules

Bien que principalement constitués de protons et de neutrons, les noyaux peuvent également contenir d'autres particules subatomiques dans des processus de haute énergie, comme les particules pions ou mesons lors de réactions nucléaires, mais celles-ci ne font pas partie de la composition stable de base.

Propriétés du noyau atomique

Charge électrique

La charge électrique du noyau est positive en raison de la présence de protons. La charge totale est Z fois la charge d'un proton, ce qui influence l'interaction électromagnétique avec les électrons.

Masse

La masse du noyau représente la quasi-totalité de la masse de l'atome, car les électrons ont une masse négligeable comparée à celle des protons et neutrons. La masse du noyau est exprimée en unités de masse atomique (u), où $1 u \approx 1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$.

Stabilité

La stabilité du noyau dépend du rapport entre le nombre de neutrons et de protons. Un excès ou un déficit de neutrons peut rendre le noyau instable, conduisant à la radioactivité.

Radioactivité

Certains noyaux sont instables et émettent des particules ou des rayonnements pour atteindre un état plus stable. Ce phénomène, appelé radioactivité, est exploité dans diverses applications médicales, industrielles et en datation.

Les forces qui régissent le noyau atomique

La force nucléaire forte

C'est la force qui maintient les protons et les neutrons ensemble dans le noyau, malgré la répulsion électromagnétique entre protons positifs. La force nucléaire forte est extrêmement puissante à courte distance, mais elle diminue rapidement avec la distance.

La force électromagnétique

Elle agit entre les protons, qui portent tous une charge positive, provoquant une répulsion électrique. La stabilité du noyau dépend donc d'un équilibre entre cette répulsion et la force nucléaire forte.

La force faible

Impliquée dans certains types de désintégration radioactive, la force faible est responsable des processus de transformation des particules dans le noyau.

Les isotopes et la stabilité nucléaire

Les isotopes

Ce sont des variantes d'un même élément chimique, différant par leur nombre de neutrons. Par exemple, le deutérium (hydrogène-2) possède un neutron, tandis que l'hydrogène-1 n'en possède pas.

Stabilité et radioactivité

Certains isotopes sont stables, comme le carbone-12, tandis que d'autres sont radioactifs, comme le uranium-235. La stabilité dépend du rapport N/Z (nombre de neutrons / nombre de protons).

Applications des isotopes

Les isotopes radioactifs ont des utilisations variées, notamment en médecine (radiothérapie, imagerie), en datation (archéologique, géologique), et dans l'industrie (contrôle non destructif).

Les réactions nucléaires impliquant le noyau

Fission nucléaire

Il s'agit de la division d'un noyau lourd, comme l'uranium-235, en deux noyaux plus légers, libérant une grande quantité d'énergie. La fission est à la base des centrales nucléaires et des armes atomiques.

Fusion nucléaire

Ce processus consiste à combiner deux noyaux légers, comme l'hydrogène, pour former un noyau plus lourd, libérant également une énergie considérable. La fusion est la source d'énergie du soleil et est en cours de développement pour l'énergie civile.

Réactions de transmutation

Ce sont des processus où un noyau change de composition par capture de particules ou désintégration, conduisant à la formation de nouveaux isotopes ou éléments.

Importance du noyau atomique dans la science et la technologie

Le noyau atomique est au cœur de nombreuses avancées scientifiques et technologiques. La compréhension de sa structure et de ses propriétés a permis :

- Le développement de l'énergie nucléaire
- La médecine nucléaire pour le diagnostic et le traitement
- La datation radioactive pour étudier l'histoire de la Terre et de la vie
- Les applications industrielles et de sécurité

Conclusion

Le **noyau atomique** est une composante essentielle de la matière, dont la compréhension a révolutionné la science moderne. Sa structure, ses forces, ses propriétés et ses réactions jouent un rôle crucial dans l'univers, tant au niveau fondamental qu'appliqué. La recherche continue dans ce domaine ouvre la voie à de nouvelles technologies, à une meilleure maîtrise de l'énergie, et à une compréhension plus profonde de la nature de la matière.

Le noyau atomique est l'un des concepts fondamentaux en physique nucléaire, représentant le cœur de l'atome où se concentrent la majorité de sa masse et ses propriétés essentielles. Depuis la découverte de l'atome, le noyau a fasciné les scientifiques car il détient la clé pour comprendre la structure de la matière à un niveau plus profond. Son étude a permis des avancées majeures dans divers domaines, notamment la physique, la chimie, la médecine et l'énergie. Dans cet article, nous explorerons en détail la nature du noyau atomique, ses caractéristiques, ses comportements, ainsi que ses implications dans notre compréhension de l'univers.

Qu'est-ce que le noyau atomique ?

Définition et composition

Le noyau atomique est la région centrale d'un atome, constitué de particules subatomiques appelées nucléons. Ces nucléons comprennent principalement deux types : les protons, qui portent une charge électrique positive, et les neutrons, qui sont électriquement neutres. La combinaison de ces deux types de particules donne au noyau sa masse et sa stabilité.

- Protons : particules chargées positivement, déterminent le numéro atomique et l'identité chimique de l'atome.
- Neutrons : particules neutres, contribuent à la stabilité du noyau en empêchant la répulsion entre protons.

La taille du noyau est extrêmement petite par rapport à l'atome dans son ensemble, avec un diamètre typique de l'ordre de 1 à 10 femtomètres (10^{-15} mètres).

Historique de la découverte

La compréhension du noyau a évolué au fil du temps :

- 1909 : Ernest Rutherford propose le modèle planétaire de l'atome après ses expériences de dispersion de particules alpha, révélant un noyau central dense.
- 1917 : James Chadwick découvre le neutron, complétant la compréhension de la composition du noyau.
- Années 1930 : la théorie nucléaire et la résonance nucléaire sont développées, précisant la structure et les interactions.

Les caractéristiques du noyau atomique

La masse et la charge

Le noyau détient presque toute la masse de l'atome, car les nucléons sont beaucoup plus lourds que les électrons. La masse du noyau est généralement exprimée en unités de masse atomique (uma), où $1 \text{ uma} \approx 1,66 \times 10^{-27} \text{ kg}$.

- La charge électrique totale du noyau est positive, proportionnelle au nombre de protons.
- La masse atomique (A) est la somme du nombre de protons et neutrons : $A = Z + N$.

Stabilité nucléaire

Tous les noyaux ne sont pas stables. La stabilité dépend du rapport entre neutrons et protons, ainsi que de la force nucléaire forte qui agit entre ces particules. Certains noyaux sont radioactifs, se désintégrant spontanément pour atteindre un état plus stable.

- Noyaux stables : par exemple, le carbone-12 ou l'oxygène-16.
- Noyaux instables (radioactifs) : comme l'uranium-235 ou le radon-222.

Les forces nucléaires

Les interactions qui maintiennent le noyau uni sont principalement la force nucléaire forte, une force attractive très puissante à courte portée. Elle surmonte la répulsion électrostatique entre protons.

- Force nucléaire forte : essentielle à la cohésion du noyau.
- Force électromagnétique : cause la répulsion entre protons, influençant la stabilité.

Les modèles du noyau atomique

Le modèle de la boule liquide

Ce modèle considère le noyau comme une goutte de liquide incompressible où les nucléons sont en mouvement constant. Il explique la cohésion globale et la stabilité.

Avantages :

- Simplifie la compréhension de la structure nucléaire.
- Explique certains comportements de fission et fusion.

Limitations:

- Ne rend pas compte de tous les niveaux d'énergie ou de la configuration précise des nucléons.

Le modèle de la couche nucléaire

Ce modèle propose que les nucléons occupent des niveaux d'énergie, semblables à ceux des électrons dans l'atome, avec des couches ou "niveaux" spécifiques.

Avantages:

- Explique la stabilité de certains noyaux (noyaux "magic").
- Prédit le spin et le moment magnétique du noyau.

Limitations:

- Moins précis pour de très grands noyaux ou dans certains états excités.

Le modèle combiné

Les modèles modernes combinent ces approches et intègrent des simulations numériques pour une compréhension plus fine, notamment en utilisant la théorie quantique.

Les applications de la physique nucléaire

Énergie nucléaire

L'utilisation la plus connue du noyau atomique est dans la production d'énergie via la fission ou la fusion.

- Fission nucléaire : division d'un noyau lourd (ex. uranium-235), libérant une grande quantité d'énergie.
- Fusion nucléaire : fusion de noyaux légers, comme l'hydrogène, pour former un noyau plus lourd, libérant également de l'énergie, processus qui alimente le soleil.

Avantages:

- Source d'énergie puissante.
- Faible émission de gaz à effet de serre lors de la fission.

Inconvénients:

- Déchets radioactifs.
- Risques liés aux accidents nucléaires.

Applications médicales

Les isotopes radioactifs issus du noyau sont utilisés dans la médecine pour le diagnostic et le traitement.

- Thérapie : radiothérapie pour traiter certains cancers.
- Imagerie : scintigraphie, PET scan utilisant des radionucléides.

Recherche scientifique

Les accélérateurs de particules et les détecteurs nucléaires permettent d'étudier la structure du noyau, la matière nucléaire et l'origine de l'univers.

Les enjeux et défis liés au noyau atomique

- Sécurité nucléaire : gestion des déchets et prévention des accidents.

- Développement de la fusion : objectif de maîtriser une source d'énergie propre et inépuisable.
- Exploration de nouveaux isotopes : pour comprendre la stabilité nucléaire et la synthèse d'éléments superlourds.

Conclusion

Le noyau atomique constitue le cœur de la matière, un domaine riche en complexité et en enjeux. Sa compréhension a permis des avancées technologiques majeures, tout en posant des questions éthiques et sécuritaires essentielles pour notre avenir. La recherche continue dans ce domaine promet de révéler encore plus de secrets sur la structure de l'univers et d'ouvrir la voie à des innovations énergétiques et médicales. La maîtrise du noyau atomique reste un défi scientifique de premier ordre, mais aussi une opportunité pour façonner un futur plus sûr et plus durable.

Question Qu'est-ce que le noyau atomique et quelle est sa composition principale? Le noyau atomique est la partie centrale de l'atome, constituée principalement de protons et de neutrons, qui sont ensemble appelés nucléons. Il représente la majeure partie de la masse de l'atome. Comment le noyau atomique est-il maintenu stable malgré la répulsion électrostatique entre protons? La stabilité du noyau est assurée par la force nucléaire forte, qui agit à courte portée pour maintenir les protons et neutrons ensemble, contre la répulsion électrique entre les protons. Quelles sont les principales méthodes pour étudier le noyau atomique? Les principales méthodes incluent la diffusion de particules (comme la diffusion de rayons alpha), la spectroscopie nucléaire, et la collision de particules accélérées dans des accélérateurs de particules. Qu'est-ce que la radioactivité et comment est-elle liée au noyau atomique? La radioactivité est le processus par lequel un noyau instable se désintègre en émettant des particules ou des rayonnements, afin d'atteindre un état plus stable. Elle est directement liée à la stabilité du noyau atomique. Quelle est l'importance du noyau atomique dans la production d'énergie nucléaire? Le noyau atomique est central dans la production d'énergie nucléaire, car la fission ou la fusion de noyaux libère une grande quantité d'énergie, utilisée dans les centrales nucléaires ou pour la recherche scientifique.

Related keywords: noyau, atome, nucléons, protons, neutrons, radioactivité, fusion nucléaire, fission nucléaire, isotopes, nucléaire

Physique atomique et moléculaire

physique atomique et moléculaire

La physique atomique et moléculaire est une branche fondamentale de la science qui étudie la structure, les propriétés et les comportements des atomes et des molécules. Ces connaissances

sont essentielles pour comprendre la matière à son niveau le plus bas, ainsi que pour diverses applications technologiques, médicales et industrielles. L'inauguration d'instituts, de laboratoires ou de programmes éducatifs dans ce domaine symbolise souvent une étape importante dans le développement scientifique d'une région ou d'une nation. Dans cet article, nous explorerons en détail la physique atomique et moléculaire, son importance, ses applications, ainsi que l'impact de l'inauguration de nouveaux centres de recherche dans ce domaine.

Introduction à la physique atomique et moléculaire

La physique atomique et moléculaire étudie la structure, la dynamique et les interactions des atomes et des molécules. Elle fait partie intégrante de la physique moderne et de la chimie, permettant de mieux comprendre la nature de la matière et ses lois fondamentales.

Définition et portée

- Physique atomique : étude des atomes, de leur structure interne, de leur spectre, et des interactions avec la lumière et d'autres particules.
- Physique moléculaire : étude des molécules, de leur formation, de leurs propriétés et de leurs interactions.

Ces disciplines permettent d'expliquer des phénomènes variés, tels que la spectroscopie, la chimie quantique, la physique des plasmas, et bien d'autres.

Historique et évolution

L'histoire de la physique atomique remonte au 19^e siècle, avec des figures clés comme John Dalton, Niels Bohr, et Albert Einstein. Depuis, la discipline a connu une croissance exponentielle grâce aux avancées technologiques, notamment la spectroscopie, la microscopie électronique, et la physique quantique.

Importance de la physique atomique et moléculaire

La compréhension des atomes et des molécules est cruciale pour plusieurs raisons :

Avancées scientifiques et technologiques

- Développement de nouvelles méthodes de diagnostic médical (imagerie par résonance magnétique, spectroscopie)
- Création de matériaux innovants (nano-matériaux, semi-conducteurs)

- Compréhension et manipulation des réactions chimiques à l'échelle atomique

Applications industrielles et médicales

- Fabrication de médicaments
- Production d'énergie (fission nucléaire, fusion)
- Technologies de l'information (ordinateurs, télécommunications)

Impact environnemental

- Étude des polluants atmosphériques
- Recherche sur le changement climatique à l'échelle atomique et moléculaire

Les principaux domaines d'étude en physique atomique et moléculaire

Pour mieux comprendre cette discipline, il est important de connaître ses principaux axes de recherche.

Spectroscopie

La spectroscopie permet d'étudier l'interaction entre la lumière et la matière. Elle est essentielle pour identifier les éléments chimiques, étudier la structure atomique et moléculaire, et analyser la composition de substances.

- Types de spectroscopie : absorption, émission, Raman, infrarouge
- Applications : astrophysique, chimie analytique, contrôle de qualité

Physique quantique

La mécanique quantique est la pierre angulaire de la physique atomique et moléculaire. Elle explique la stabilité des atomes, la formation de liaisons chimiques, et la transition entre différents états d'énergie.

Modélisation et simulation

L'utilisation de calculs numériques et de simulations permet de prédire le comportement des atomes et des molécules, facilitant la conception de nouveaux matériaux et médicaments.

Techniques expérimentales avancées

- Microscopie à haute résolution
- Accélérateurs de particules
- Instruments de spectroscopie ultra-sensibles

Les enjeux et défis actuels dans la recherche en physique atomique et moléculaire

Malgré ses avancées, le domaine doit relever plusieurs défis pour continuer à progresser.

Complexité des systèmes moléculaires

Les molécules complexes présentent des comportements difficiles à modéliser, nécessitant des ressources computationnelles importantes.

Précision des mesures

L'amélioration de la précision des instruments permet d'observer des phénomènes de plus en plus subtils, mais cela exige des innovations technologiques continues.

Intégration interdisciplinaire

La physique atomique et moléculaire doit souvent collaborer avec la chimie, la biologie, l'ingénierie et l'informatique pour répondre aux enjeux globaux.

L'inauguration de nouveaux centres de recherche en physique atomique et moléculaire

L'inauguration de nouveaux centres ou laboratoires dans ce domaine marque une étape significative pour la communauté scientifique locale et internationale.

Objectifs des nouvelles infrastructures

- Favoriser la recherche fondamentale
- Développer des technologies innovantes
- Former la prochaine génération de chercheurs
- Stimuler la collaboration nationale et internationale

Impact économique et social

- Création d'emplois
- Renforcement de la compétitivité industrielle
- Attractivité pour les investisseurs et partenaires académiques
- Contribution à la résolution des défis sociétaux (santé, environnement, énergie)

Exemples de centres inaugurés récemment

- Laboratoires dotés de spectromètres de dernière génération
- Centres de simulation quantique
- Instants pour la recherche sur la matière molle, les nanostructures, et la photonique

Perspectives d'avenir en physique atomique et moléculaire

Le futur de cette discipline s'annonce riche en innovations et découvertes.

Technologies émergentes

- Intelligence artificielle pour la modélisation
- Techniques de manipulation à l'échelle atomique (atomique trapping, laser cooling)
- Quantum computing et cryptographie quantique

Applications potentielles

- Médecine de précision
- Nouveaux matériaux pour l'énergie renouvelable
- Systèmes de communication ultra-sécurisés

Importance de la collaboration internationale

Les enjeux globaux nécessitent une coopération entre pays, centres de recherche, universités et industries pour accélérer l'innovation.

Conclusion

La physique atomique et moléculaire est une discipline clé pour comprendre le monde à un niveau

fondamental. Son développement, renforcé par l'inauguration de nouveaux centres et laboratoires, ouvre la voie à des avancées majeures dans la science et la technologie. La recherche continue dans ce domaine contribuera non seulement à enrichir nos connaissances, mais aussi à résoudre certains des défis les plus pressants de notre époque, comme la santé, l'énergie et l'environnement. Investir dans cette science, c'est investir dans un avenir innovant, durable et éclairé.

Physique atomique et moléculaire : Une exploration approfondie des avancées fondamentales en physique et en chimie

Introduction

Physique atomique et moléculaire représentent deux piliers essentiels de la science moderne, permettant de déchiffrer la structure de la matière à son niveau le plus fondamental. Ces disciplines, qui combinent des principes de la physique et de la chimie, ont conduit à des percées majeures dans la compréhension de la composition, du comportement et des interactions des atomes et des molécules. Dans cet article, nous explorerons en détail ces domaines, leur évolution, leurs applications et leur impact sur notre société.

La physique atomique : une plongée dans l'infiniment petit

Qu'est-ce que la physique atomique ?

La physique atomique est la branche de la physique qui étudie la structure, le comportement et les interactions des atomes. Elle cherche à comprendre comment les électrons, les protons, et les neutrons s'organisent au sein de l'atome, ainsi que leur influence sur la matière et l'énergie.

Les bases historiques et conceptuelles

- Découverte de l'atome : La conception de l'atome a évolué depuis l'Antiquité, mais c'est au XIX^e siècle que la science a commencé à établir une compréhension précise.
- Modèles atomiques : Du modèle de Dalton à celui de Rutherford, puis à celui de Bohr, chaque étape a permis de préciser la structure atomique.
- La mécanique quantique : Au XX^e siècle, l'introduction de la mécanique quantique a révolutionné la compréhension des électrons, introduisant des concepts tels que la quantification de l'énergie et la probabilité.

Les méthodes d'étude modernes

- Spectroscopie : Analyse des interactions entre la lumière et la matière pour déterminer la structure atomique.
- Microscopie à effet tunnel : Permet de visualiser la disposition des électrons à l'échelle atomique.
- Accélérateurs de particules : Utilisés pour étudier la composition interne des atomes et explorer la physique des particules élémentaires.

Applications concrètes

- Énergie nucléaire : La fission et la fusion reposent sur la compréhension de la structure atomique.
- Technologie des semi-conducteurs : Composants essentiels dans l'électronique moderne.
- Médecine : Imagerie par scintigraphie, radiothérapie, etc.

La molécule : la clé de la chimie

Définition et importance

Une molécule est une entité chimique composée d'au moins deux atomes liés par des liaisons chimiques. La compréhension de leur structure et de leur comportement est cruciale pour la chimie et ses applications.

La structure moléculaire

- Liaisons chimiques : Covalentes, ioniques, métalliques, et leurs caractéristiques.
- Formules : Structure de Lewis, formules brutes, modèles tridimensionnels.
- Configurations : Isomérie, stéréochimie, conformations.

La théorie moléculaire

- Théorie de la valence : Explique la formation des liens chimiques.
- Modèles moléculaires : Balles et bâtons, nuages d'électrons, surfaces de potentiel.
- Champs d'application : Pharmacologie, science des matériaux, biologie moléculaire.

Techniques d'étude

- Spectroscopie infrarouge et Raman : Identifier les groupes fonctionnels.

- Diffraction des rayons X : Déterminer la structure tridimensionnelle des cristaux.
- Spectrométrie de masse : Identifier la masse moléculaire et la composition.

L'intersection entre physique atomique et molécule : une synergie essentielle

La spectroscopie moléculaire

La spectroscopie permet d'étudier les transitions électroniques, vibrationnelles et rotationnelles au sein des molécules, reliant la physique atomique à la chimie.

La modélisation et la simulation

Les avancées en informatique permettent de modéliser la structure moléculaire en utilisant des principes de la physique quantique, facilitant la conception de nouveaux matériaux ou médicaments.

Les enjeux et défis actuels

La recherche fondamentale

- Comprendre la matière à l'échelle quantique : Défis liés à la complexité des interactions.
- Particules et forces fondamentales : Exploration de la physique au-delà du modèle standard.

Les applications technologiques

- Énergies renouvelables : Fusion nucléaire contrôlée, stockage d'énergie.
- Nano-technologies : Manipulation à l'échelle atomique.
- Médecine personnalisée : Conception de molécules thérapeutiques ciblées.

Défis environnementaux et éthiques

- Gestion des déchets nucléaires.
- Manipulation des isotopes radioactifs.
- Impact environnemental des nouvelles technologies.

Conclusion

Physique atomique et moléculaire illustrent la puissance de la science pour explorer et maîtriser le monde infime qui compose notre univers. Leur évolution continue ouvre des

horizons nouveaux, tant dans la compréhension fondamentale de la matière que dans les applications concrètes qui façonnent notre quotidien. La synergie entre ces disciplines promet des innovations majeures, mais soulève également des questions éthiques et environnementales cruciales. En poursuivant cette quête de connaissance, la communauté scientifique doit concilier progrès technologique et responsabilité, afin de construire un avenir où la maîtrise de la matière serve le progrès humain dans le respect de notre planète.

Question Qu'est-ce que la physique atomique et pourquoi est-elle importante dans la science moderne? La physique atomique étudie la structure, le comportement et les interactions des atomes. Elle est essentielle pour comprendre la chimie, la physique nucléaire, la matière et le développement de technologies comme l'imagerie médicale et l'énergie nucléaire. Quels sont les principaux concepts abordés lors de l'inauguration des nouvelles installations de physique atomique et moléculaire? L'inauguration met généralement en avant les avancées en spectroscopie, la manipulation des atomes et molécules, et les applications potentielles dans la médecine, l'industrie et la recherche fondamentale. Comment la physique moléculaire contribue-t-elle à l'innovation technologique? La physique moléculaire permet de comprendre les interactions à l'échelle microscopique, favorisant le développement de nouveaux matériaux, médicaments, nanotechnologies et méthodes de diagnostic médical. Quelles sont les applications pratiques de la physique atomique dans le domaine de la santé? Elle est utilisée dans l'imagerie par résonance magnétique (IRM), la radiothérapie, la spectroscopie pour le diagnostic, et le développement de médicaments ciblés grâce à la compréhension des structures atomiques et moléculaires. Quels enjeux éthiques sont liés à la recherche en physique atomique et moléculaire? Les enjeux incluent la sécurité nucléaire, la confidentialité des données biomédicales, l'utilisation responsable des technologies de manipulation atomique, et la prévention de la prolifération nucléaire.

Related keywords: physique atomique, molécule, structure atomique, modèle atomique, spectroscopie, électrons, noyau atomique, théorie quantique, orbitale atomique, chimie moléculaire

Read the full article online: [Physique atomique et moléculaire lors de l'inauguration](#)