

Méthodes de modélisation en chimie computationnelle : pluralisme et pragmatisme, software et benchmarking

Frédéric Wieber, Alexandre Hocquet

▶ To cite this version:

Frédéric Wieber, Alexandre Hocquet. Méthodes de modélisation en chimie computationnelle : pluralisme et pragmatisme, software et benchmarking. Philosophie de la chimie, 2020. hal-02490889

HAL Id: hal-02490889

https://hal.science/hal-02490889

Submitted on 25 Feb 2020

HAL is a multi-disciplinary open access archive for the deposit and dissemination of scientific research documents, whether they are published or not. The documents may come from teaching and research institutions in France or abroad, or from public or private research centers. L'archive ouverte pluridisciplinaire **HAL**, est destinée au dépôt et à la diffusion de documents scientifiques de niveau recherche, publiés ou non, émanant des établissements d'enseignement et de recherche français ou étrangers, des laboratoires publics ou privés.

Méthodes de modélisation en chimie computationnelle : pluralisme et pragmatisme, software et benchmarking

Frédéric Wieber et Alexandre Hocquet, AHP-PReST, UMR 7117, CNRS et Université de Lorraine

3 4 5

1

2

Version d'auteur du chapitre de livre publié, pp. 170-176, in B. Bensaude-Vincent & R.-E. Eastes (Eds.), *Philosophie de la Chimie*, Paris: De Boeck Supérieur.

6 7 8

Introduction

La chimie computationnelle est un domaine de la chimie qui développe des outils et méthodes 9 informatiques pour appréhender, de manière théorique, les objets chimiques : molécules, 10 macromolécules, solides, etc. L'adjectif « computationnel », peu utilisé en français, renvoie à des 11 usages anglais : la computational science désigne les activités scientifiques utilisant l'ordinateur 12 comme outil alors que la computing science ou computer science renvoie à la science de 13 l'ordinateur ou informatique. Si la synthèse planifiée et la gestion informatique des données 14 chimiques peuvent s'apparenter à la « chimie computationnelle », nous nous limiterons dans ce 15 texte une acception plus étroite : la chimie computationnelle comme modélisation de la structure et 16 de la réactivité des objets chimiques. Le texte est organisé en deux parties. La première partie utilise 17 quelques considérations historiques pour détailler quatre principales méthodes de la chimie 18 computationnelle. La deuxième partie analyse les caractéristiques épistémologiques de ces 19 méthodes qui font la spécificité de la chimie computationnelle. 20

2122

23

24

25

26

27

28

29

30

31

32

33

34

35

36

1

4

Quatre principales méthodes de la chimie computationnelle

La chimie computationnelle prend forme à partir des années 1970. Ainsi, en 1974, l'American Chemical Society crée la division COMP « Computers in chemistry ». L'expression elle-même est utilisée, à partir des années 1980, non seulement dans les articles et communications scientifiques mais encore dans les offres d'emplois académiques et industriels et les rapports institutionnels des centres de calcul. Ceci rend compte de « la reconnaissance d'un nouveau type de chimiste, différent d'un chimiste théoricien, différent d'un chimiste physique, d'un chimiste organique, d'un spectroscopiste ou d'un biophysicien ».¹ La constitution de cette nouvelle branche de la chimie, en lien avec les évolutions technologiques des ordinateurs², s'appuie sur deux traditions distinctes : chimie quantique et « mécanique moléculaire ».

La chimie quantique se construit, à la fin des années 1920, sur un problème de microphysique.³ Comment imaginer, à partir d'équations de la mécanique quantique, des modèles simplifiés de molécules qui seraient à la fois calculables et utiles aux chimistes ? La chimie quantique substitue, à une représentation atomiste de la liaison chimique, une représentation

¹ Counts, R. W. (1987). What is computational chemistry? *Journal of Computer-Aided Molecular Design*, 1(1), 95-96.

² L'histoire de l'informatique montre que les ordinateurs changent de statut à mesure qu'ils passent d'instruments

³ onéreux et rares de la *big science*, à des outils communs et programmables en laboratoire. Si la chimie quantique est

d'abord marginale dans ce processus, la chimie computationnelle devient, au début des années 1980, un client important

⁵ des ressources informatiques aux États-Unis. Bolcer, J. D., & Hermann, R. B. (1994). The Development of

des ressources informatiques aux Etals-Unis. Boice, J. D., & Refinanti, R. B. (1994). The Development of

⁶ Computational Chemistry in the United States. In K. B. Lipkowitz & D. B. Boyd (Eds.), Reviews in Computational

⁷ *Chemistry* (Vol. 5, pp. 1–63). New York: John Wiley & Sons.

^{8 3} Gavroglu, K., & Simões, A. (2012). Neither Physics nor Chemistry: A History of Quantum Chemistry. Cambridge:

⁹ MIT Press.

quantique des molécules. L'impossibilité de résoudre analytiquement les équations oriente les chimistes théoriciens vers la recherche d'approximations. La plus populaire d'entre elles est « la méthode *ab initio* ». Cette méthode repose sur des principes théoriques bien établis et n'utilise pas de paramètres ad hoc, qui dépendraient de l'objet chimique à modéliser. La méthode ab initio porte ainsi une ambition réductionniste et universaliste.⁴ Elle requiert pourtant des approximations numériques pour faciliter les calculs : par exemple, les orbitales d'une molécule sont mieux représentées en théorie par des fonctions de Slater, mais plus faciles à calculer en pratique par des foncions gaussiennes. Comme le coût calculatoire de la méthode ab initio augmente exponentiellement avec la taille des molécules, seules les propriétés des molécules simples, de petite taille, peuvent être calculées sur ordinateur.

36

37

38

39

40

41

42 43

44

45

46

47

48

49

50

51

52

53

54

55

56

57

58

59

60

61

62

63

64

65

66

67

68

69

70

La deuxième tradition, de « mécanique moléculaire », émerge dans les années 1950 et 1960 avec les premiers super-ordinateurs. Elle s'appuie sur des bases théoriques plus simples que la chimie quantique et sur une conception classique de la liaison chimique. Par analogie avec la représentation des molécules qu'offre les modèles matériels tridimensionnels, les molécules sont ici modélisées comme des boules connectées par des ressorts.⁵ La « mécanique moléculaire » s'inscrit dans un paradigme newtonien de mécanique et est associée à l'étude des structures conformationnelles en chimie organique, en s'inspirant des représentations des liaisons chimiques de la spectroscopie de vibration. Ces « méthodes empiriques »⁶ nécessitent une sorte de bricolage de différents paramètres empiriques afin de produire des résultats congruents avec les données expérimentales. Moyennant cette paramétrisation ad hoc, la mécanique moléculaire permet de calculer, en pratique, la structure conformationnelle des molécules les plus fréquemment étudiées en chimie organique, biologique et pharmaceutique.⁷

Ces deux traditions, quantique et classique, fixent les bornes extrêmes des méthodes de modélisation en chimie computationnelle : ab initio du côté des solutions fondamentales, empirique du côté des solutions pragmatiques (cf. tableau des méthodes).

Un troisième type de méthodes – les méthodes semi-empiriques (développées à partir des années 1960 et 1970) – constitue entre ces deux pôles une sorte de voie intermédiaire. L'expression « semi-empirique » illustre ce caractère intermédiaire entre formulation quantique de type ab initio et souci pragmatique de calculabilité inspiré de la mécanique moléculaire. L'idée est de réduire les temps de calcul les plus longs d'un modèle quantique par la fixation de paramètres empiriques. Dans les méthodes semi-empiriques, l'information chimique qu'on peut extraire des modèles est du même type que dans les méthodes ab initio, mais elles partagent avec les méthodes de mécanique moléculaire la difficile tâche de paramétrisation. Cette dernière est basée sur l'organisation géométrique, les quantités thermodynamiques et la nature des éléments chimiques constitutifs. Elle pose le problème des « paramètres manquants » : pour des éléments autres que le carbone,

¹⁰ 4 Park, B. S. (2003). The Hyperbola of Quantum Chemistry: the Changing Practice and Identity of a Scientific 11 Discipline in the Early Years of Electronic Digital Computers, 1945-65. Annals of Science, 60(3), 219-247.

¹² 5 Francoeur, E. (2001). Molecular Models and the Articulation of Structural Constraints in Chemistry. In U. Klein (Ed.),

¹³ Tools and Modes of Representation in the Laboratory Sciences (pp. 95-115). Dordrecht: Springer.

⁶ Cette expression est employée par les acteurs eux-mêmes et ne doit pas être vue comme constituant une 14 caractérisation épistémologique de notre part. 15

⁷ Wieber, F. (2012). Multiple Means of Determination and Multiple Constraints of Construction: Robustness and 16 Strategies for Modeling Macromolecular Objects. In L. Soler, E. Trizio, T. Nickles, & W. Wimsatt (Eds.), 17

Characterizing the Robustness of Science (pp. 267-288). Dordrecht: Springer. 18

l'hydrogène, l'azote et l'oxygène, des paramètres « bouche-trous » sont introduits de manière *ad hoc* dans les programmes afin de permettre les calculs⁸.

Une quatrième méthode de modélisation, importante à partir des années 1990 et 2000, est basée sur la théorie de la fonctionnelle de la densité (DFT). Comme les méthodes semi-empiriques, elle hybride le formalisme quantique et la paramétrisation. Il s'agit toutefois, selon ses promoteurs, d'une méthode qui reste de type ab initio. Elle est basée sur la résolution de l'équation de Schrödinger en utilisant non pas les fonctions d'onde spécifiques à chaque électron, comme dans les méthodes ab initio strictes, mais la densité électronique globale de l'objet chimique. La densité électronique nécessite la définition d'une fonction d'échange et corrélation dont l'expression mathématique doit être paramétrée, contrairement aux méthodes ab initio. Les paramètres sont toutefois indépendants de l'objet chimique considéré, contrairement aux paramètres des méthodes empiriques et semi-empririques. Des fonctionnelles de densité électronique de sophistication croissante ont été testées. Une pluralité de méthodes basées sur des fonctionnelles différentes sont aujourd'hui utilisées. Comme pour les approches semi-empriques et de mécanique moléculaire, et contrairement aux approches ab initio, ces différentes méthodes existent en parallèle. Elles procèdent de manière pragmatique et itérative, par essais et erreurs, dans la paramétrisation de mélanges de fonctions d'échange et de corrélation. Enfin, la DFT « conceptuelle » s'attache, elle, à utiliser la densité électronique comme source de définition de grandeurs « utiles aux chimistes », comme par exemple la nucléophilie et l'électrophilie pour remplacer le concept d'orbitales frontières jugé à la fois simpliste et très lié à la méthode *ab initio*.

Caractéristiques épistémologiques de la chimie computationnelle

Les quatre méthodes évoquées précédemment — ab initio, mécanique moléculaire, semi-empirique et DFT — recouvrent l'essentiel des approches théoriques utilisées en chimie computationnelle. Leur analyse comparative permet d'identifier quatre caractéristiques épistémologiques transversales du domaine : pluralisme méthodologique, centralité du *software*, importance du *benchmarking*, pragmatisme cognitif.

Le pluralisme est la première caractéristique constitutive de la chimie computationnelle. Il s'explique, au niveau historique, par une construction disciplinaire à partir de traditions différentes et, au niveau épistémique, par l'absence de méthodes dominantes dans un contexte calculatoirement contraint. En effet, chaque méthode est plus ou moins adaptée à un objet chimique donné – molécule, polymère, solide – sans qu'aucune n'épuise leur totalité (cf. tableau des méthodes, en dernière page). Divers objectifs, différentes formulations théoriques et de nombreux types d'approximations et de méthodes peuvent être convoqués pour résoudre tel ou tel type de problème. « Le but n'est pas d'arriver à un monisme méthodologique mais plutôt de déterminer l'applicabilité de différentes méthodes à des contextes spécifiques sachant les contraintes pragmatiques existantes relativement à la précision, la vitesse et le coût en termes de calcul »⁹. Il existe même des méthodes de modélisation dites « hybrides », comme le QM/MM (pour « quantum mechanics/molecular

⁸ Voir Wieber, F., & Hocquet, A. arXiv preprint, Computational chemistry as « Voodoo Quantum Mechanics »: Models, Parameterization and Software. https://arxiv.org/abs/1812.00995

⁹ Fisher, G. (2016). Diagnostics in computational organic chemistry. *Foundations of Chemistry*, 18(3), 241-262, p. 259, notre traduction.

mechanics ») qui associe deux formalismes théoriques (classique et quantique) dans une même méthode.

109

110

111

112

113

114

115 116

117

118

119

120

121

122

123

124

125

126

127

128

129

130

131

132

133

134

135

136

137

138

139

140

141

142

143

144

145

146 147

Ce pluralisme s'incarne dans ce qui peut être considéré comme un pivot central de la chimie computationnelle : le « software » 10. Certains logiciels constituent des outils fédérateurs qui intègrent plusieurs méthodes différentes dans un même programme (méthodes liées par le code) ou dans un même « package » (méthodes liées par des politiques de distribution et de licence). Ils couvrent ainsi le large éventail méthodologique de la chimie computationnelle, des calculs ab initio aux méthodes empiriques, en passant par les nombreux modèles intermédiaires de type semiempirique ou de type mixte. D'un autre point de vue, une concurrence entre packages développés par différents groupes de recherche matérialise une compétition entre différentes versions d'un même type de méthode, notamment liée aux choix de paramétrisation effectués. Les chimistes computationnels évoluent ainsi dans une sphère professionnelle où des enjeux liés à la distribution, la commercialisation éventuelle, la maintenance des logiciels sont centraux. Le software est aussi un outil de connaissance qui nécessite donc une analyse épistémologique. Par exemple, le problème des paramètres « bouche trou » est lié à des enjeux d'opérationnalité des méthodes mais aussi aux techniques de programmation pour les mettre en œuvre, et aux politiques de licence plus ou moins ouvertes pour leur diffusion. Ces enjeux influent sur le statut épistémologique des résultats produits.

La position des logiciels entre logiques commerciales et cognitives, dans un contexte de pluralisme méthodologique, fait apparaître une troisième caractéristique de la chimie computationnelle : le *benchmarking* ou l'évaluation des performances des méthodes et des logiciels. Les critères d'évaluation sont multiples : exactitude de la solution théorique ; représentation de l'entité chimique ; valeurs prédictives des résultats ; rapidité de calcul ; domaines d'application (universel versus local); etc. Leur importance relative varie d'une méthode à l'autre. Ainsi, on ne demande pas aux modèles de mécanique moléculaire de fournir une représentation fidèle des objets chimiques mais d'avoir une efficacité prédictive. La fidélité de représentation des molécules par rapport à la théorie quantique n'est donc pas une priorité pour les acteurs qui veulent construire des modèles conformationnels pour des objets d'intérêt complexes. Inversement, une méthode ab initio donne une représentation qui se veut fidèle des entités tout en restant confinée à des systèmes chimiques très simples. Schématiquement, on peut considérer que chaque méthode a un domaine préférentiel de prédiction: ab initio pour les représentations; DFT pour les prédictions électroniques; semi-empiriques pour les prédictions thermodynamiques; empiriques pour les prédictions conformationnelles.

La quatrième caractéristique épistémologique de la chimie computationnelle est un pragmatisme assumé où se côtoient théories fondamentales et modèles bricolés. Elle pose la question du rapport aux données empiriques et, donc, à la science expérimentale. Pour traiter un système particulier, les chimistes computationnels doivent trouver un équilibre entre la complexité acceptable des équations (pour qu'elles soient résolubles en pratique) et le nombre de paramètres introduits pour les simplifier : un modèle complexe au niveau du formalisme ne pourra être effectivement appliqué que pour des molécules simples, alors qu'un modèle complexe en termes de

¹⁰ Nous employons à dessein le terme anglais « software » plutôt que le terme français « logiciel » car ce concept nous 23 semble avoir une plus grande extension que l'objet logiciel. « Software » recouvre ainsi l'ensemble de ce qui est 24

[«] design » (algorithmes, « flow-charts »), programmation (codes), compilation (« binaries »), distribution 25 26

^{(«} packages »), et dimension juridique (« licensing ») du logiciel.

paramètres ne pourra décrire que des molécules d'une famille très restreinte. La paramétrisation constitue un savoir-faire subtil. Par exemple, elle commence, dans le cas de la mécanique moléculaire, par la définition de « types d'atomes » : un carbone tétraédrique ou trigonal induit des différences de paramètres linéaires, angulaires et de torsion. Plus finement, le carbone trigonal d'un alcène et celui d'une cétone ne correspondent pas aux mêmes paramètres. Les valeurs numériques de paramètres géométriques peuvent être suggérés par des résultats expérimentaux (diffraction aux rayons X, spectroscopies, etc.), par des calculs théoriques effectués sur des molécules plus simples de référence. Puisqu'un paramètre n'est en toute rigueur pas transposable d'un modèle de molécules à un autre, il est nécessaire, pour un groupe de recherche, de se spécialiser sur une famille de molécules sachant les savoir-faire spécifiques nécessaires pour construire ces modèles « bricolés ». Cette non-transposabilité liée à la paramétrisation, présente également dans les méthodes semi-empiriques, est l'une des sources de la compétition entre packages. Ce pragmatisme assumé s'exprime également par des choix de paramètres *ad hoc*, pour « boucher les trous » dans le code. En pratique, l'absence d'un paramètre conduit à la situation la plus redoutée, l'interruption du programme.

Conclusion : réflexivité et déterminations

La question de la paramétrisation est si vive en chimie computationnelle qu'elle peut conduire à interroger la transparence épistémique d'une méthode. L'opacité se joue au niveau de la modélisation autant que de la programmation. Le code est-il accessible ou pas ? Si oui, comment savoir quels paramètres sont incorporés si le programme ne peut être lu ? Ces questions de transparence épistémique font écho à une interrogation sur la cohérence épistémique : comment savoir si le logiciel utilisé représente bien la méthode voulue si n'importe qui peut la modifier ? Une approche réflexive permet de souligner les limites, les contingences et les zones d'incertitude d'un software ou d'une méthode. La chimie computationnelle montre ainsi l'entremêlement des activités de modélisation et de programmation entre elles d'une part et avec les politiques de distribution, de maintenance, et de licence du logiciel d'autre part.¹¹

Ces questionnements montrent l'importance de la forme concrète des modèles (matérielle, textuelle ou, dans notre cas, computationnelle) pour évaluer leur statut épistémique. On constate ici que la fiabilité et la robustesse des modèles computationnels se construisent selon une chaîne d'interactions, dont les maillons se renforcent mutuellement : détermination des paramètres et des algorithmes de calcul; optimisation itérative de la méthode; circulation des programmes informatiques ; réutilisation de la méthode et applications à d'autres cas. Ceci tend à montrer un processus d'adaptation des modèles au fonctionnement des ordinateurs. 12 « computationnalisme » est organisé, de manière profonde, par les enjeux épistémiques évoqués précédemment mais aussi par les enjeux politiques et économiques de marchés complexes.

^{27 11} Voir en particulier Hocquet, A., & Wieber, F. (2017). « Only the Initiates Will Have the Secrets Revealed »: Computational Chemists and the Openness of Scientific Software. *IEEE Annals of the History of Computing*, 39(4).

²⁹ Computational Chemists and the Openness of Scientific Software. *IEEE Annals of the History of Computing*, 59(4).
29 12 Lenhard, J. (2014). Disciplines, models, and computers: The path to computational quantum chemistry. *Studies in*

History and Philosophy of Science Part A, 48, 89-96.

<u>Tableau présentant schématiquement les grands types de méthodes</u>

Caractéristiques Méthodes	Caractéristiques Epoque d'émergence de la méthode	Premiers logiciels populaires utilisant la méthode	Formulation théorique	Objets modélisés	Critères de performance
ab initio	Années 1950 (résurgence avec premiers ordinateurs)	GAUSSIAN 70 (1970)	Quantique (sans paramétrisation)	Petites molécules	Représentation en adéquation avec théorie quantique
DFT	Années 1990	ADF (1995)	Quantique (avec paramétrisation globale)	Grosses molécules	Prédiction électronique
semi-empiriques	Années 1970	MOPAC (1990)	Quantique (avec paramétrisation élt. chimique par élt. chimique)	Grosses molécules	Prédiction thermodynamique
mécanique moléculaire	Années 1960	MM2 (1977)	Classique (paramétrisation par type d'atomes)	Macromolécules	Prédiction conformationnelle