



Division of the History of Chemistry
American Chemical Society

Citation for Chemical Breakthrough



Bulletin de la Société de Paris 1865, 3, 98-110.

Sur la constitution des substances aromatiques, par M. Aug. KEKULÉ.

La théorie de l'atomicité des éléments, et surtout la notion de la tétratomicité du carbone, ont permis d'expliquer d'une manière assez satisfaisante la constitution d'un grand nombre de substances organiques, de toutes celles que j'ai désignées sous le nom de « substances grasses. » On n'a pas encore tenté, que je sache, d'appliquer les mêmes vues théoriques aux substances aromatiques. J'avais bien fait entrevoir, lorsque j'ai publié, il y a sept ans, la théorie de la tétratomicité du carbone, que j'avais une idée toute formée à cet égard (1), mais je n'avais pas jugé à propos de la développer en détail. La plupart des chimistes, qui depuis lors ont écrit sur des questions de théorie, n'ont pas touché à ce sujet; quelques-uns se sont franchement déclarés incompetents, d'autres ont admis l'existence d'un groupe hexatomique, formé de 6 atomes de carbone, sans toutefois se préoccuper du mode de combinaison de ces atomes, et sans pouvoir expliquer pourquoi ce groupe se combine à 6 atomes mono-atomiques.



1. Chaîne ouverte.



2. Chaîne fermée.



3. Benzine.



4. Benzine chlorée.



5. Benzine bi-chlorée.

Presented to Ghent University, 2022.