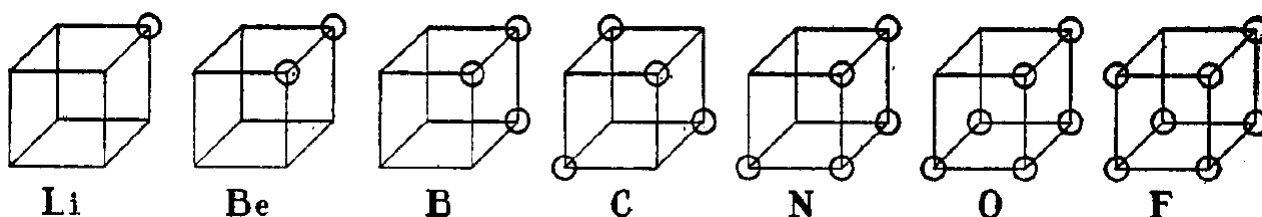


L'atome cubique de Lewis

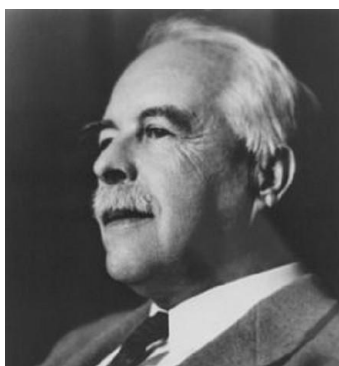
The Atom and the Molecule by Gilbert N. Lewis. *Journal of the American Chemical Society*. Volume 38, 1916. The Cubical Atom.

A number of years ago, to account for the striking fact which has become known as Abegg's law of valence and countervalence, and according to which the total difference between the maximum negative and positive valences or polar numbers of an element is frequently eight and is in no case more than eight, I designed what may be called the theory of the cubical atom. This theory, while it has become familiar to a number of my colleagues, has never been published, partly because it was in many respects incomplete.



L'atome cubique.

Il y a quelques années, pour expliquer le fait remarquable connu sous le nom de loi d'Abegg sur la valence et la contre-valence, et selon lequel la différence totale entre les valences ou nombres polaires négatifs et positifs maximaux d'un élément est fréquemment de huit et n'excède jamais huit, j'ai élaboré ce que l'on peut appeler la théorie de l'atome cubique. Cette théorie, bien que connue de plusieurs de mes collègues, n'a jamais été publiée, notamment parce qu'elle était à bien des égards incomplète.



Gilbert Newton Lewis (1875 - 1946)