Die Kohlenstoffchemie ist heutzutage eine Chemie ringförmiger Atomgebilde geworden; es entzieht sich einstweilen jedem
Urtheil, ob sie eines Tages noch weiter gehen, und sämmtliche Atome
eines Molecüls in bestimmten Zusammenhang bringen wird. Zwingende
Gründe hierfür liegen einstweilen nicht vor, doch lässt sich auch die
Möglichkeit einer solchen Entwickelung nicht vollständig verneinen.
Für das stetige Vorwärtsschreiten der organischen Chemie bürgt indessen
der hohe Standpunkt, den sie schon jetzt hat erreichen können.

Abkürzungen.

A. oder Ann. = Liebig's Annalen der Chemie.

B. = Berichte der deutschen chem. Ges.

Bull. soc. chim. = Bulletin de la société chimique.

J. chem. soc. = Journal of the chemical society.

Smp. = Schmelzpunkt. Sdp. = Siedepunkt. D = Specif. Gewicht.

N- oder n- = Normal-. I- oder i- = Iso-, O- oder o- = Ortho-. M- oder m- = Meta-. P- oder p- = Para.- A- oder a- = Ana-, v-. = Vicinal. as = Asymmetrisch,

ac = Alieyklisch. ar = Aromatisch.

d-= Rechtsdrehend. l-= Linksdrehend. (d+1)-= Inactiv.