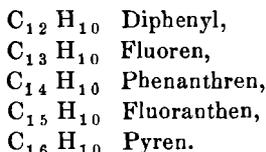


Hr. Fischer giebt aber die Schmelzpunkte seiner Verbindungen ein wenig unbestimmt an, z. B. bei dem Chlornaphtalindichlorid 176 bis 180°. Von den Krystallformen findet sich nichts erwähnt.

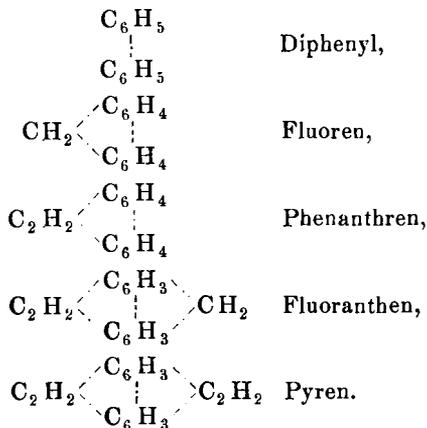
315. Albert Atterberg: Ueber Fluoranthen.

(Eingegangen am 3. Juni.)

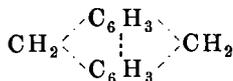
Fittigs interessante Entdeckung eines neuen, wohlcharakterisirten Kohlenwasserstoffs in dem Steinkohlentheer, des Fluoranthens, vervollständigt eine schöne, wie es scheint bisher wenig beobachtete Serie von aromatischen Kohlenwasserstoffen, welche aus folgenden Gliedern besteht:



Welche Auffassung der Constitution dieser Kohlenwasserstoffe die Existenz der Serie am einfachsten erklärt, ist wohl nicht schwer zu finden. Da aber Hr. Fittig jetzt eine wie es mir scheint, weniger wahrscheinliche Formel seines neuen Kohlenwasserstoffs aufgestellt hat, erlaube ich mir ihm vorzugreifen und durch folgende Formeln die Serie zu erklären zu suchen.



Ein Glied fehlt indessen in der Serie, nämlich



welches nicht mit Anthracen identisch sein sollte.

Hoffentlich werden die Untersuchungen Fittigs diese neuen Formeln für Fluoranthen und Pyren bestätigen.