

цы. Промытая и сушеная кристаллическая масса совершенно бѣла, съ перламутровымъ блескомъ, вывѣтривается на воздухѣ, не растворяется въ холодной водѣ, разлагается при кипяченіи съ водою, при чемъ осаждается бѣлый порошокъ, а жидкость окрашивается въ бѣловатый цвѣтъ. При нагрѣваніи кристаллической массы съ 70⁰/₀-нымъ спиртомъ, получается совершенно прозрачный растворъ, изъ котораго, при охлажденіи, выдѣляются чешуйчатые кристаллы. Въ безводномъ спиртѣ и эфирѣ кристаллическое соединеніе не растворяется.

Натронное соединеніе алдегида, будучи выжато, въ свѣжемъ видѣ, между пропускною бумагою, даетъ *углеводородъ*, который всасывается въ бумагу. Если, затѣмъ, эту бумагу изрѣзать на куски, ихъ положить въ реторту, прибавить воды и перегонять, то углеводородъ получается въ приемникѣ. Можно также бумагу обработать эфиромъ, который растворяетъ углеводородъ и, затѣмъ, эфиръ вышарить. Такимъ образомъ получается около $\frac{1}{4}$ ч. (по вѣсу масла водяной бѣшеницы) жидкаго углеводорода, тождественнаго съ *цимэномъ масла римскаго тмина*. Слѣдовательно, *масло плодовъ водяной бѣшеницы тождественно съ масломъ римскаго тмина*.

Анализъ *двусѣрнистокислаго натроннаго соединенія алдегида масла* показалъ, что онъ есть не что иное какъ *куминовый алдегидъ, въ соединеніи съ двусѣрнистокислымъ натромъ*: $C_{20}H_{15}NaS_2O_{10}$. Изъ этого соединенія потомъ получается *куминовая кислота*: $C_{20}H_{12}O_4$.

Изъ совершенно безцвѣтнаго *цимэна*, который кипитъ при 176° Ц., получается *сульфоцимэнокислый свинецъ*, разложеніемъ цимэна дымящеюся сѣрною кислотою и насыщеніемъ жидкости углекислымъ свинцомъ. По процѣживаніи жидкости отъ сѣрнокислаго свинца, выпариваніи раствора до-суха, раствореніи остатка въ кипячей водѣ и охлажденіи, получаютъ листоватые кристаллы. Формула *сульфоцимэнокислаго свинца*: $C_{20}H_{13}PbS_2O_6$. (Mélanges physiques et chimiques. Т. III. 1858.)