

имѣть и среднюю и кислую реакцію, смотря по времени сбереженія масла и по другимъ обстоятельствамъ.

Эоирные масла растворяются въ спиртѣ, эоирѣ, хлороформѣ, жирныхъ маслахъ и крѣпкой уксусной кислотѣ; они также смѣшиваются между собою во всякой пропорціи. Вода растворяетъ небольшое количество эоирнаго масла и растворъ этотъ называется *ароматною водою*, изъ коихъ весьма многія употребляются въ медицинѣ. Эоирные масла растворяютъ сѣру, фосфоръ, смолы, жиры, воскъ и нѣкоторыя соли.

Жидкія эоирные масла измѣняются отъ дѣйствія воздуха: они дѣлаются густыми и темными, теряютъ свой характеристичный запахъ и, мало по малу, превращаются въ бальзамъ и смолу. Въ нѣкоторыхъ эоирныхъ маслахъ выдѣляются кристаллы стеароптена. Нѣкоторыя эоирные масла, напр. розовое и апісовое легко застываютъ при -8 до 10° Ц.

Точка кипѣнія эоирныхъ маселъ весьма различна. Большая часть эоирныхъ маселъ, состоящихъ изъ нѣсколькихъ соединеній (или нѣсколькихъ эоирныхъ маселъ), перегоняется при весьма различныхъ температурахъ, т. е. часть масла кипитъ и перегоняется впередъ, а часть — гораздо позже. Не рѣдко два или три масла (въ одномъ) отдѣляются другъ отъ друга посредствомъ перегонки въ ретортѣ съ термометромъ, при чемъ одно масло кипитъ прежде другаго и отдѣльно получается въ пріемникѣ. Такая перегонка маселъ, состоящихъ изъ нѣсколькихъ, и перегоняющихся при различныхъ температурахъ, называется: *перегонка по частямъ* или *фракционированная перегонка*.

Многія эоирные масла разлагаются отъ различныхъ химическихъ реагентовъ и даютъ рядъ совершенно другихъ соединеній. Такъ напр. хлоръ, бромъ, іодъ, Ѣдкія щелочи, солянокислый газъ, двусѣрнистокислый щелочи, азотная кислота, калій и натрій, сильно дѣйствуютъ на нѣкоторыя эоирные масла, образуя различные, весьма замѣчательныя соединенія. Посредствомъ упомянутыхъ реактивовъ получены алдегиды, кислоты, углеводороды, эоіры и многія другія, весьма важныя тѣла.

Химическій составъ эоирныхъ маселъ весьма различенъ. Нѣкоторыя не содержать кислорода и называются *углеводородами*;