

той състои отъ масло и отъ твърдо вещество, наречано цетинъ. Този цетинъ са топи при  $49^{\circ}$ , като истине дава една прозрачна купчина, която става за приготвяне на прозрачни свъещи. Отъ дѣйствието на алкали-тъ той са превраща въ мазна еталева кислота и твърдъ алкооль: еталь.

1840. *Що е парафинъ?* — Мазно вещество, прилично на спермацетъ, което са топи при  $49^{\circ}$ , добива са отъ преваряваньето на дърво, торфъ, смолистъ, схисти, отъ него са правиже също твърдъ хубави свъещи; но то е еще рѣдко и скъпо.

1841. *Що е сапунъ?* — Същинска соль, състояща отъ съединението на мазни кислоти съ металлически окиси, получава са чрезъ работата, наречана сапуноправене.

1842. *Какви мазни тъла и окиси влизватъ въ състава на сапуния?* — Обикновенитъ сапуни състоиже отъ потасса (кали) и натъръ (сода) съединени съ масло, мазь и лой.

1843. *Каква е разликата между потасния и натровия сапунъ?* — Натровите сапуни сѫ по-набити, и са наричатъ твърди; а пъкъ потасните сѫ — меки. Черниятъ сапунъ, съ повече потасса е мекъ и лѣпкавъ.

1844. *Когато сапуните състоиже изъ мази, то какъ ги употребяватъ за да извадиже мазните пятна?* — Тѣ съдържатъ твърдъ много повече алкали, които ньотрализиратъ мазните вещества, като образуватъ съ тѣхъ новъ сапунъ, топимъ въ водата.

1845. *Какъ сапунътъ опира и очистя бѣлите дръхи?* — Сапунътъ що е растопенъ у вода, играе роля на омивающата жидкость а во вторитъ алкали, на ньотрализующа мазь; алкали превраща масъта въ сапунъ, топимъ въ сапуняната вода и тъй очистя бѣлите дръхи.

1846. *Защо въваряната вода сапунътъ са не стопява или дава пухтии, нестопими у водата?* — Защото растопимите соли отъ кали и натра, които съставяте сапуните са превращатъ въ нестопими соли отъ варъ.

1847. *Кои особито варни води не растопяватъ*