

вание ся извършва именно отъ кислотъ тж, а не отъ тебиширъ тж,—това не подлежи ни на най малко съмнѣние.

Ами какъва роля играе тука тебиширъ тж? Кислота та, кога то изпълни назначение то си, кога то приготви сахаръ та, става вещество безполезно. А какъ да ся отдалечи изъ сахаръ тж? Ето тжзи задача я изпълнява тебиширъ тж зашто то той, като ся съедини химически съ кислотъ тж, съ това дава срѣдство то да ся отдѣли—тя.

14. Участие то на сярънъ тж кислотъ и солодъ тж въ образување то на сахаръ тж.

За да можемъ да си уяснимъ по вече значене то на тебиширъ тж въ описаный опытъ, стига ны да си припомнимъ съставъ тж му.

Какъ то вече видѣхме, варовита та вода, кога то я духаме съ стькленъ трѣбичкѣ, преобрѣща ся на тебиширена вода; то става отъ туй, че вжглекислота та, коя ныи исхѣрляме, съединява ся съ варъ та и образува вжглекисла варъ или—другъ че тебиширъ. Нъ трябва да забелѣжимъ че наклонностьта на варъ та да ся съединява съ сярънъ тж кислотъ е по силна отъ наклонность тж и да ся съединява съ вжглекислотъ тж; ето зашто, ако връхъ тебиширъ тж (вжглекисла та варъ) налѣемъ сярна кислота, то тя, като исплѣде изъ тебиширъ тж вжглекислота та, заема място то и.

За да ся увѣримъ въ това стига да хвърлимъ кжсъ отъ тебиширъ въ една чашъ съ водъ, въ която има малко сярна кислота, и ныи тосъ часъ ще чуемъ че въ чашъ тж шумти, и това шумтение ся сподирва съ отдѣление на вжглекислотъ тж изъ тебиширъ тж и тя ся замѣства отъ сярънъ кислотъ,—при това тебиширъ тж ся преобрѣща въ на ново тѣ-