

мѣчно да потвърди думи тѣ си на опытъ, и ще създаде вода предъ очи тѣ на учуденый посѣтитель на химическѣ тѣ лаборатории. А кога то, може бы посѣтитель тѣ го попита: »не можете ли да ми кажете, отъ що състоятъ сахаръ та, крахмалъ тѣ и дърво то«, то химикъ тѣ и на този въпросъ ще даде дързостливъ отговоръ; съ убѣждение ще каже той, че тѣзи вещества състоятъ изъ водородъ, кислородъ и въглеродъ, нѣ да потвърди думи тѣ си съ опытъ, сир. да образува тѣзи вещества химически, той неможе.

Химия та открыва съставни тѣ начала, изъ които сѣ образуваны растителни тѣ вещества, нѣ самый тѣ способъ за образование то имъ си остава тайна за нея.

По долу ный ще ся постараемъ някъкъ да направимъ понятно, защо, кога то преобърнемъ едно къкво да е растително вещество на друго, дирно то неможе да ся преобърне въ първоначално то; и въ сѣщо то време ще покажемъ и оныя случаи, въ кои то такова обратно преобрѣщане е по видимоу възможно.

23. Въ що състои безсилие то на химии тѣ.

Кога то ся приготвя оцетъ, какъ то вече видяхме, алкоголь тѣ изгубва часть отъ вещества та, кои го съставятъ. Въ съставъ на спиртъ тѣ влазя голямо количество водородъ, отъ колко то въ съставъ тѣ на оцетъ тѣ; ето защо химикъ тѣ за да образува оцетъ съобщава на алкоголь тѣ новъ запасъ кислорода, кой то като ся съединява съ излишний водородъ на спиртъ тѣ, образува вода,—а остана тѣ на алкоголь тѣ е оцетъ тѣ.

Строго да кажемъ, химикъ тѣ не приготвя, а само отдѣля оцетъ тѣ. Алкоголь тѣ —то е сѣщый о-