

дѣйствува на пары-тѣ съще тѣй, както нажежена-та трѣба.

Пó-голъмо вліяніе отъ химическый анализъ на органически-тѣ тѣла имѣтъ металическы тѣ окысы а особно тія, кои-то отъ нагрѣваніе отпуцать кислородъ. При нагрѣваніе и при дѣйствіе на кислорода, органически-ты съвршено ся разлагать на неорганически-тѣ си части: водѣ, азотъ и пр. Съ такыва разлаганія сѣ нашли, че органически-тѣ тѣла състоятъ изъ слѣдующы-тѣ просты тѣла: вѣглеродъ, водородъ, кислородъ и азотъ. Вѣглеродъ ся срѣща смалъ не у всицкы-тѣ органически тѣла, съединенъ съ кислородъ или водородъ; азотъ ся намира пò-на-рѣдко, отъ колко-то кислородъ и водородъ. Още по рѣдко ся намира симпуръ или фосфоръ и, най-сѣтнѣ, най-рѣдко ся намиратъ хлоръ, мышакъ и нѣкои други тѣла.

#### РАЗЛАГАНІЕ НА ОРГАНИЧЕСКЫ-ТѢ ТѢЛА.

4. Пó-горѣ споменѣхмы, че кога-то ся изгорять органически тѣла съ металическы окысы, кои-то лесно отдѣлать кислородъ, тыи ся разлагать на неорганически-тѣ си части. Това става по слѣдующый начинъ. Кислородъ-тѣ, отдѣленъ отъ металическый окысѣ, съединява ся съ водорода и вѣглерода на органически-тѣ тѣла, та съ пьрвый дава водѣ, а съ послѣдній вѣглекыслотѣ. За да опрѣдѣлятъ колко е вода-та и вѣглекыслота-та, съединяватъгы съ такыва вещества, кои-то лесно поглѣщатъ водѣ и вѣглекыслотѣ; за водѣ-тѣ зиматъ хлористъ калцій или силнѣ симпурнѣ кыслотѣ, а за вѣглекыслотѣ-тѣ окысѣ отъ калий. Сега колко-то са увеличи