

слородъ ть? Не, къбница та гасне; очевидно е, че боца та съдржа въ себъ си не кислородъ. Нъ и въ водородъ ть запалены ть тѣла гасныхтъ? Да; въ той гори самъ си при запалване то му въ въздухъ ть. Нека ся опитае и пѣи да запалимъ. Нъ нашій газъ ся не запалва; ще рѣче това не е водородъ. Остава ны да узнаемъ че това не е и азотъ.

Въ това лесно можемъ да ся увѣримъ съ помощь тж на слѣдующий опытъ; стига само да налеемъ въ боцъ тж варовита вода (коя то може да ся земе отъ спецария тж), и вода та ще ся разжкти, ако газъ ть не е азотъ,

Варовита та вода ся разжкта кога то я подливаме въ въглекислотж тж. Нъ отъ що зависи такава явление?

Преди да отговоримъ на този въпросъ, необходимо ные да запознаемъ читателы ть по отъ близо съ варъ та, коя то е съединение отъ металъ, калций и кислородъ.

Калций ся отличава съ бялосребрени цвятъ и мекота на съставъ ть; освѣпъ това, треба да забелѣжимъ, че въ природж тж, той ся не намира въ чисто състояние, защото е надаренъ съ силнж наклонность за съединяване съ кислородъ ть, отъ когото обиленъ запасъ ся намира наввретъ изъ въздухъ ть; тѣй този металъ ся преобрѣща въ варъ изъ коя то го и добивжтъ въ чистъ видъ химически. И тѣй, варъ та е съединение на металъ ть калций съ кислородъ или, да кажемъ съ языкъ ть на наукж тж, *окисъ отъ калций*.

А варъ та е надарена съ голямъ наклонность за съединяване съ въглекислотж тж, при кое ся образува ново тѣло — въглекисела варовита земж, коя е извѣстна въ общежитие то подъ име *тебиширъ* (мѣлъ).

Кой бы мыслилъ че кжсче отъ тебиширъ съ-