

бързо тупане на пулсъ тъ, а послѣ главо-въртене и като че имъ ся иска да повръщатъ<sup>(\*)</sup>. И тай, азотъ тъ въ въздухъ тъ като че размъсва кислородъ тъ до толкози, до колко то е нуженъ за дыхане.

Кога то хортувахме за въздухъ тъ, ний го на-  
рѣкохме смѣсъ отъ два газа; и дѣйствително, това  
не е химическо съединение, а проста смѣсъ. Нека  
изяснимъ това съ примеръ. Кога то наливаме мяко  
въ кафе то, ний образуваме смѣсъ, а не съединяване.  
Свойства та на кафе то и мяко то ся съхраняватъ въ  
нейж какъ то и испреди. Напротивъ, смѣсете водата  
съ сярилъ кислотъ, и това вече ще биде хими-  
ческо съединение, защо то свойства та на водъ тъ  
и кислотата та, въ този случай вече съществено ся  
измѣняватъ. Освѣнъ това, тѣзы измѣнения ся ис-  
казватъ отъ различни явления, кои сподирватъ съ-  
единение то: преди сичко ся проявява сила горѣ-  
щина, коя то много пакъ достига такава сила, що-  
то чешата ся пуква, макаръ и двѣтъ течности (жидко-  
сти) преди да ся съединятъ сѫ быле студени. Едно  
това вече ясно потвърдява, че тука ся извършила не  
проста смѣсъ.

Трябаше да биде, що то, кога то съединяваме  
една ока вода съ сѫщото количество сярилъ кис-  
лотъ, да получимъ двѣ оки отъ новъ тъ течностъ;  
иъ на дѣло ся получва по малко. Щѣ рѣче, двѣ тъ  
жидкости взаимно ся проникватъ, уягчаватъ ся и  
образуватъ, ново вещество; и дѣйствително, рас-

(\*) Особено сѫ забелѣжителни опиты тѣ надъ посманието на кис-  
лородъ, направени отъ Гюлбрї-Деви, кой е обезсмъртилъ и-  
мето си въ областъ тж на естествоизпитаніе то. Деви испърво турилъ  
едицъ славей въ кислородъ, и славей тъ зачуролицъ чудна  
пѣсия; иъ тѣзи пѣсии не била при дѣйжителна,—той умрѣлъ.  
Това било малко за ученый лордъ, и той ся рѣшилъ да повтори  
опитътъ надъ самаго себѣ; опитъ му вече не останали, йо-  
шо няколко м.-нуты—и може бы той бы заплатилъ, за този опитъ,  
съ животъ си; иъ неговъ лаборантъ сварилъ поще,  
та съ време пускалъ чистъ въздухъ, и Деви ся спаси.