

са срѣщатъ въ природата, си остава все газъ, ако само го не подлагамъ на много ниска температура и на съвсѣмъ силно налѣганье; за това той са нарича постояненъ газъ. Напротивъ паритѣ, които произхождатъ отъ твърди или жидки вещества, зематъ жидкий видъ при извѣстни температури и налѣгания, слѣдователно биватъ газове само случайно или во видъ на исключение. Напримѣръ, паритѣ които произхождатъ отъ врѣлата вода, пакъ са сгѣстяватъ на вода, стига само температурата да са снеме по-долу отъ 100 градуса.

417. *Що ставатъ газоветѣ при твърдѣ ниска температура?* — Всички газове, които сж подложени на една ниска температура, са сгѣстяватъ въ жидкости; впрочемъ, най-силний студъ, произведенъ днесъ съ помощта на физиката и на химията, придруженъ отъ силни налѣгания не е могълъ да направи жидки нѣкои газове, напримѣръ, кислорода, азота, водорода и атмосферний въздухъ. Други газове, напротивъ, каквото въгленната кислота, могатъ едно по-диръ друго да са преведжтъ въ жидко и твърдо състояние. Въ самата работа, за забѣлѣжаванье е че ако подѣйствува съ сѣрна кислота върху въглекислинатѣръ въ едно херметически затворено пространство ще са образува въгленна кислота, която като са намѣрва подъ силно налѣганье, превраща са въ жидкость. А по-чудното е че като са направи единъ изходъ за въгленната жидка кислота, тя произвежда като са разширява изведнѣжъ, единъ студъ толкозъ голѣмъ, щото може да замрази една частъ отъ въгленната кислота и да я ствърди като снѣгъ; туй става тъй защото като преминаватъ въ газообразно състояние частицитѣ поглѣщатъ отъ съединитѣ си толкозъ огромно количество топлина, щото тѣ замръзватъ и затвърдяватъ.

418. *Защо топлината измѣнява твърдото тѣло, на пр. ледѣтъ, по-напредъ въ жидкость, а по-диръ въ газъ?* — Защото топлината отдалечава частицитѣ едни отъ други; слѣдователно, едно количество топлина превраща твърдото тѣло въ жидко; а едно по-