

която е била необходима за да го държи въ жидки видъ. — Въ таквъ случай топлината по нѣкога става толкозъ голѣма щото може да запали пушеченъ прахъ. Тѣзи работа — съединеннето на водата съ негасенъ варъ — нарича са гасене варъ; а полученный варъ носи име гасенъ за отличие отъ безводний или негасенний.

167. *Отъ дѣйди топлината, която са появаа изъ водата и вара? —* Тя са е намѣрвала въ тѣхъ отъ-по-напредъ, но въ скрито състояние.

ОТДѢЛКА 2. — СКРИТЪ ТОПЛОРОДЪ.

167. *Що е топлородъ въ скрито състояние? —* Топлина или топлородъ, който са не показва чрезъ термометра, или който е съвсѣмъ недостъпенъ на нашето пипанье.

168. *Обяснете какъ може топлината да бжде скрита? —* Топлината както всѣка друга сила не може да произведе наведнѣжъ много дѣйствия; ако тя е употребена или пъкъ разнесена за да поддържи или да доведе на еднакво разстояние частицитъ на тѣлата, тя не може въ сщщото време да дѣйствува върху окръжаващитъ я предмѣти, върху термометра на примѣръ или върху кожата ни; тя ще бжде прочее нечувствителна или скрита. Ето защо голѣмото количество топлина погълтана отъ едно тѣло, когато преминава отъ твърдо състояние въ жидко, или отъ жидко въ въздухообразно не въскачва температурата и не са показва чрезъ термометра.

169. *Отъ дѣй знайтъ за този топлородъ че съществува когато той не е чувствителенъ нито на термометра? —* Защото отъ една страна са знае че го погълта тѣлото; отъ друга, че не са показва отъ термометра. Тѣй, на примѣръ: 1^о 1 килограмъ ледъ при 0^о и единъ килограмъ вода, сгорѣщена до 79, а подиръ смѣсянето си и съвършенното стопяване на леда ставатъ два килогр. вода на 0^о: 79-тъ градуса топлина на килогр. топлота вода сж прочее въ скрито състояние, у двата килогр. вода на 0^о, та са послужили за да отстранѣтъ частицитъ на леда за да