

1070. *Защо са растопява една смѣсь отъ соль, отъ ледъ и отъ снѣгъ?* — Защото солта има по-голямо еродство съ водата, което еродство надвнва взаимната връзка, съединява, отъ една страна, частицѣтъ на замръзналата вода, а отъ друга частицѣтъ на солта; а щомъ са развали тѣзи връзка, солта и снѣгътъ са стопяватъ.

1071. *Саме солта ли може да растопи снѣга кога са смѣси съ него?* — Не; всѣчки вещества, които иматъ значително еродство съ водата, каквото: сѣрната, азотната кислота, оцѣтътъ и др. притежаватъ тѣзи способностъ.

1072. *Защо температурата на смѣсата, за която е думата, бива по-ниска, отъ колкото е отдѣлно на снѣга или на леда?* — Защото солта и снѣгътъ като преминаватъ отъ твърдо състояние въ жидко, погълтатъ топлина и я правѣтъ скрита; отъ туй смѣсата ще бѣде по-студена отъ снѣгътъ или отъ ледътъ, и толкозь повече колкото тѣ са растопяватъ по-скоро.

1073. *Чистата ли вода по-скоро замръзва или калната?* — Колкото е по-чиста една вода толкозь повече тя противостои на замръзването; калната вода по-лесно замръзва. Впрочемъ, нѣкои тѣла които иматъ много еродство съ водата, като са растопени въ нея, препятствуватъ на замръзването ѝ.

1074. *Тихата вода по-скоро ли замръзва отъ течната?* — Не, по-полека; ако държимъ водата въ съвършенъ покой, то можемъ да понижимъ температурата ѝ на 12° подъ нула 0° и все пакъ тя не ще да замръзне. — Ако земемъ на примѣръ една колба до половинъ напълнена съ вода, и налѣемъ отгорѣ водата единъ пластъ масло та ги оставимъ да стоѣтъ на едно спокойно мѣсто, дѣто студътъ слѣзва до 6 или до 8 гр. водата не ще промѣни състоянѣето си; но стига малко да я порасклатимъ, тозъ-си часъ тя ще са ствърди.

1075. *Може ли да са замръзи вода съ искусствени средства?* — Да; водата замръзва, ако обиградимъ съ памукъ натопенъ въ етиръ, достатъчно ко-