

## Твърди течности

Да поговоримъ днесъ за твърдитѣ течности...

— Какви твърди течности? Какъ е възможно? Изглежда, че името е сбъркано.

Не само името, заглавието, но и самитѣ вещества, за които е дума, сж малко сбъркани. — Всички знаемъ още отъ IV отдѣление, че тѣлата биватъ твърди, течни и въздухообразни. За никого не е трудно да опредѣли, кое тѣло е твърдо, кое течно и кое въздухообразно. Напримѣръ, — кжсъ желѣзо. Ние го вземаме и поставяме на масата. Тоя кжсъ има свой обемъ, своя форма. Ако искаме да поставимъ на масата вода, безъ сждъ, съ нея нѣма да бжде сжщото. Тя ще промѣни своята форма — ще протече. Още по-лошо е съ газоветѣ. Тѣхъ можемъ да пазимъ само въ затворени сждове. Газоветѣ сж летливи, тѣ „бѣгатъ отъ себе си“ на всички страни.

Но тая съвсемъ проста работа не е толкова проста, колкото изглежда на пръвъ погледъ. Защото има случаи, при които не можемъ да теглимъ строга граница между течното и твърдото тѣло — дали едно тѣло е течно, или въздухообразно. Какво ще кажете, напримѣръ, за гжстата студена мъгла, която като мокра пелена лази по земята, по склоноветѣ на планината и прониква до мозъка на коститѣ? Дали това е газъ или е течно тѣло? Кжде е границата между водната пара и дребнитѣ дъждовни капчици.

Въ обикновения животъ имаме и други примѣри. Вие познавате много тѣла, които стоятъ нѣкжде на срѣдата между течноститѣ и твърдитѣ тѣла. Свинската масть, напримѣръ, или кравето масло — тия тѣла презъ по-топлитѣ дни сж полутечни, т. е. нито течни, нито твърди.