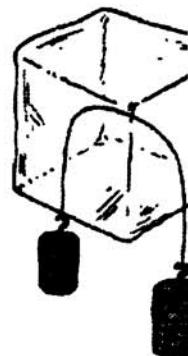


ज़रा सिर तो खुजलाइए

क्यों नहीं कटी बर्फ़

सवाल था कि तार के नीचे की बर्फ़ तो पिघल रही है और तार बर्फ़ को चीरता हुआ नीचे जा रहा है लेकिन ऊपर की बर्फ़ फिर से जम जाती है, ऐसा क्यों?



कुल जमा, दो बिन्दुओं पर इसका जवाब टिका हुआ है – पहला तो दबाव और दूसरा बर्फ़ की संरचना।

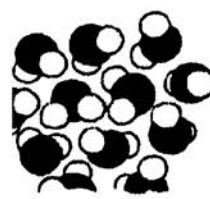
आमतौर पर ठोस अवस्था में पदार्थ का आयतन सिकुड़ता है बनिस्बत द्रव या गैसीय अवस्था के। आयतन सिकुड़ने का मतलब है कि पदार्थ के अणु और पास-पास आ गए हैं। अब अगर ठोस पदार्थ पर बाहर से दबाव बढ़ाया जाए और साथ ही इसे पिघलाने की कोशिश की जाए तो उसका गलनांक बढ़ जाता है। यानी कि सामान्य अवस्था में ठोस पदार्थ का जो गलनांक होता है, सामान्यतः दबाव बढ़ाने पर पदार्थ उससे ऊचे तापमान पर पिघलना शुरू करता है।

लेकिन बर्फ़ में इससे बिल्कुल उल्टा होता है; पानी जब जम कर बर्फ़ में तब्दील होता है तो उसका आयतन बढ़ जाता है यानी पानी की तुलना में बर्फ़ अधिक जगह घेरती है। ऐसा इसलिए क्योंकि बर्फ़ की अवस्था में पानी के अणु खुली-खुली-सी संरचना बना लेते हैं जिनके बीच काफी जगह होती है। इस अवस्था में अणु जिस बल से एक-दूसरे से बंधे रहते हैं वो काफी कमज़ोर होता है। इसलिए दबाव डालने पर बर्फ़ की कमज़ोर खुली-सी संरचना आसानी से टूट जाती है और बर्फ़ पिघल जाती है। इसका मतलब है कि अधिक दबाव की स्थिति में बर्फ़ का गलनांक कम हो गया, बनिस्बत सामान्य स्थिति के।

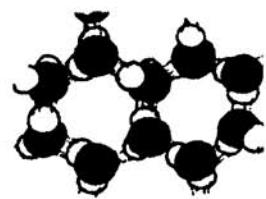
अब ऊपर वाले सवाल पर चलते हैं: तार के बिल्कुल नीचे की बर्फ़ की सतह पर बाहरी दबाव खूब बढ़ गया, उस हिस्से में दबाव बढ़ाने से बर्फ़ का गलनांक कम हुआ, इसलिए शून्य डिग्री सेल्सियस से कम तापमान पर भी बर्फ़ पिघली और तार उस पानी में से गुज़रकर नीचे आ गया। तार के नीचे चले जाने से बाहरी दबाव हटते ही तार के ऊपर का शून्य डिग्री सेल्सियस का पानी तुरंत फिर से जम गया। इस तरह तार भी नीचे जाता रहा और बर्फ़ भी नहीं कटी।

ऐसा ही एक और प्रयोग करके देखा जा सकता है। बर्फ़ के दो टुकड़ों को पास-पास लाकर, एक-दूसरे से चिपकाकर ज़ोर से दबाइए। जहां दोनों टुकड़े मिलते हैं वहां पानी की एक पर्त दिखती है न? और थोड़ी ही देर में ये टुकड़े आपस में जुड़ गए। यह भी उसी बजह से हुआ। दबाव बढ़ाने से दोनों टुकड़ों की एक-दूसरे से स्पर्श कर रही सतह गलनांक कम होने से पिघल गई और पानी की पर्त बन गई।

दबाव हटाने पर पानी फिर से जम गया क्योंकि आसपास की बर्फ़ का तापमान शून्य डिग्री सेल्सियस ही था। और इसी पानी ने दोनों बर्फ़ के टुकड़ों को जोड़ दिया।



पानी के अणु



बर्फ़ के अणु