

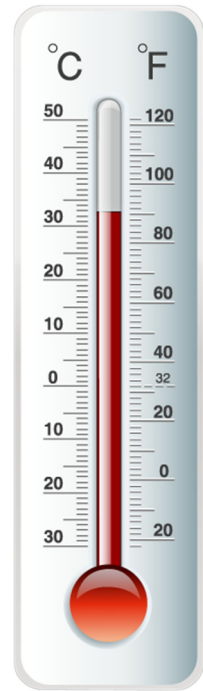
えきたい いっしゆん こたい かりいきやくげんしょう
液体が一瞬で固体に！ 過冷却現象

山口大学 工学部

ふゆ 冬になって0度以下になると、みず 水は凍って氷になります。
 そして、はる 春になって0度以上になると、こおり 氷は融けて水になります。
 す。でも、0度よりさむく 寒くなってもこおらない 凍らないこともあるんです。
 この現象を「**過冷却現象**」と呼びます。



さくさん 酢酸ナトリウムは58度よりあつい 熱いと融けて液体になりますが、
 58度よりさむく 冷たいとかたまって 固まって固体になります。みんなにはさくさん 酢酸ナトリウ
 ムをわたします。あれ？ 部屋の温度は25度ぐらいなのに固体じゃなくて
 えきたい 液体になっている？



じつは、えきたい 液体が固体になるためには、ちょっとした「**きっかけ**」が必要
 になります。さくさん 酢酸ナトリウムのつぶ 粒を少し落としてみましょ。これが
 「**きっかけ**」となって、えきたい 液体がまた 瞬間に固体になります。25度で
 えきたい 液体のさくさん 酢酸ナトリウムは、「**過冷却**」になっているのです。

