**溶液结晶实验原理**

溶质从溶液中结晶出来，首先要产生微小的晶核，然后晶核长大，为晶体生长，主要是以溶液的过冷度作为推动力。因此，过冷度或称过饱和度，是结晶过程中极其重要的参数。

饱和溶液的浓度恰好等于溶度的溶解度，达到固液相平衡。而溶液中含有超过饱和量的溶质称为过饱和溶液，而同一温度下，过饱和溶液和溶液的浓度差称为过饱和度。由于温度与溶解度存在一定影响，降低温度溶解度下降，故只要通过降低溶液温度，就可使溶质过饱和度增加而析出结晶。