



黄冈学习网
www.hgxxw.net

溶解度曲线

固体物质的溶解度随温度的变化而变化，那么，我们如何形象地表示出固体物质溶解度随温度变化的情况呢？

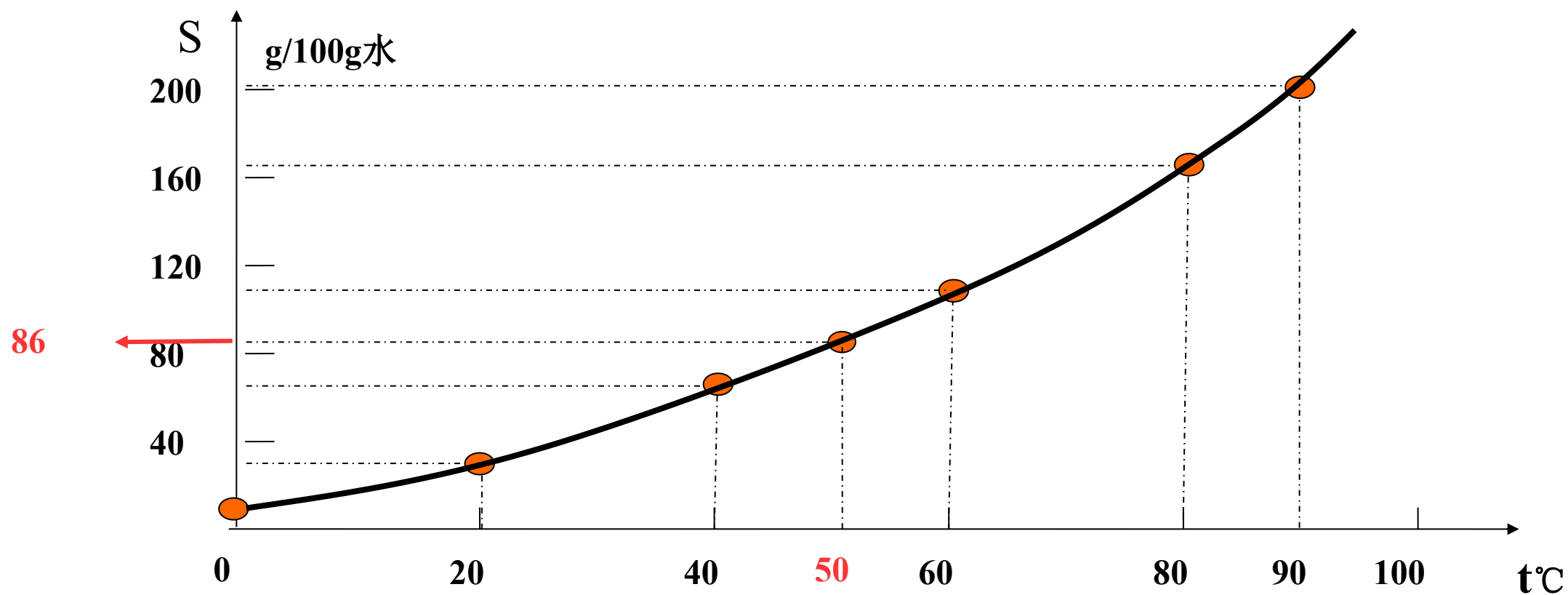
不同温度下物质溶解度表示的方法：

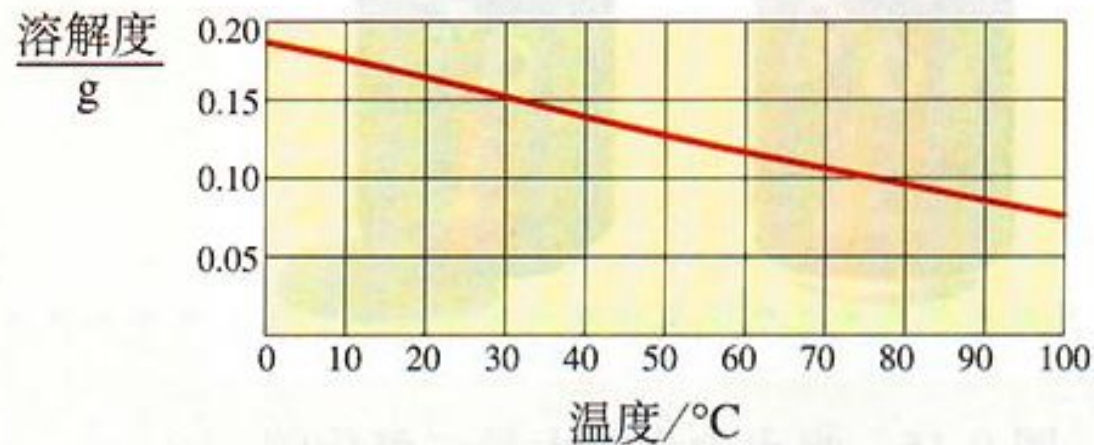
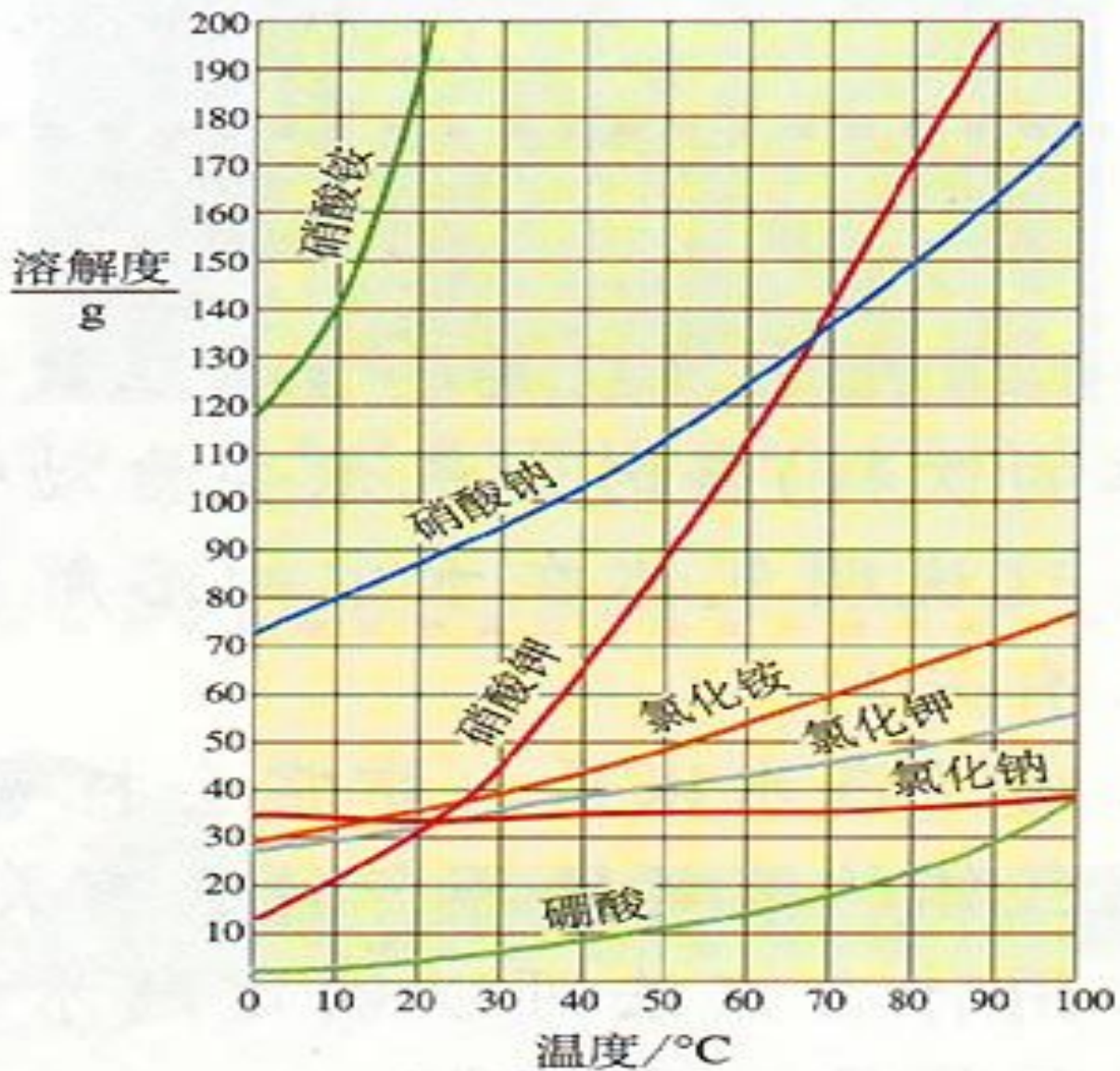
1. 列表法

温度℃	0	20	40	60	80	90
溶解度 g/100g水	13.3	31.6	63.9	110	169	202

2. 曲线法

硝酸钾





熟石灰的溶解度随温度升高而降低

几种固体物质溶解度曲线



溶解度随温度变化的规律

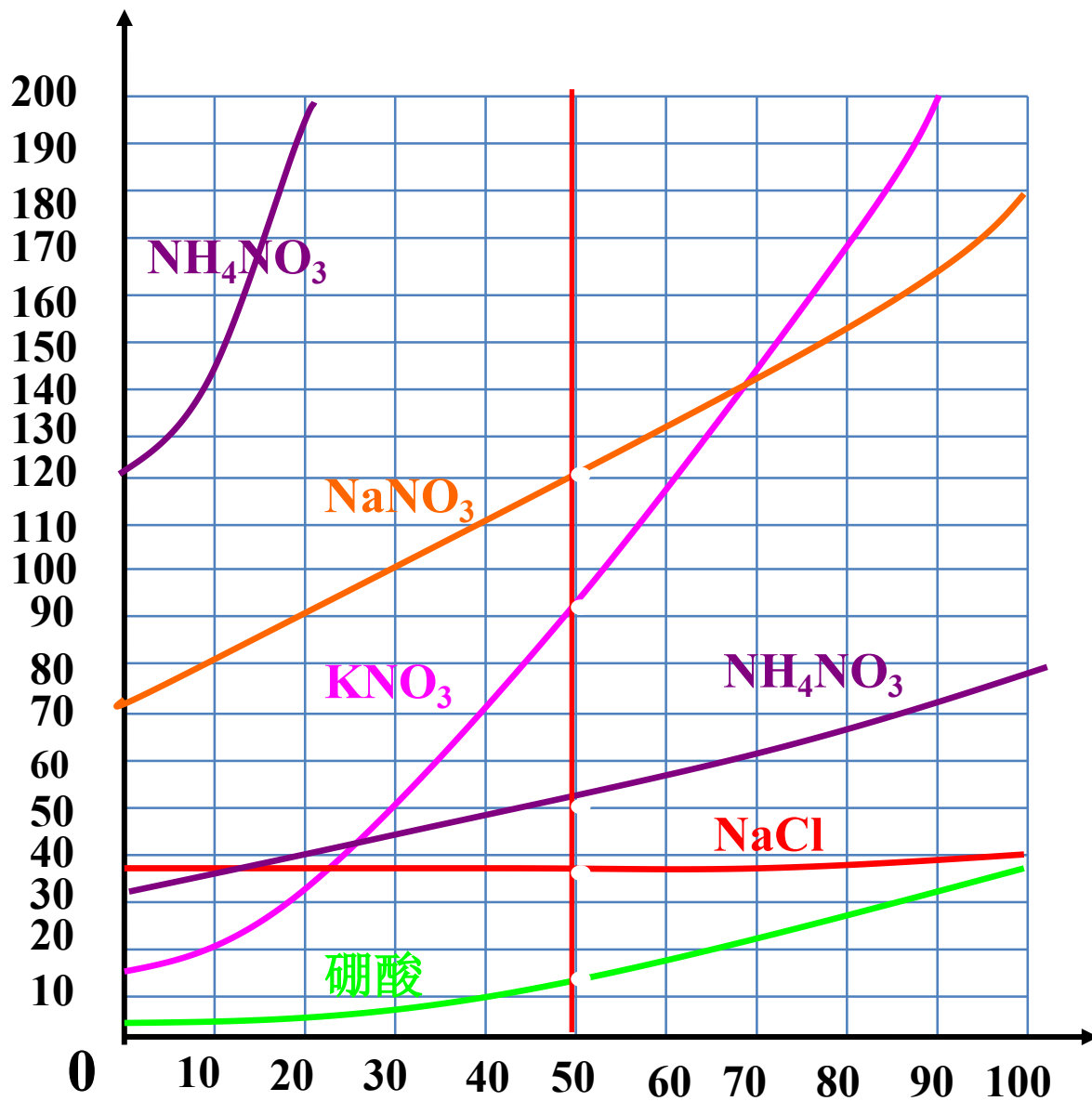
1. 大多数固体物质的溶解度随温度升高而增大。
2. 少数固体物质的溶解度受温度影响较小，如NaCl。
3. 极少数固体物质的溶解度随温度升高而减小，如Ca(OH)₂。

给熟石灰的饱和溶液升高温度会有什么现象？为什么？

变浑浊，因为熟石灰的溶解度随温度升高而减小，升温后会有熟石灰固体析出

如何找出50度各物质的溶解度？

溶解度(克)



几种固体物质溶解度曲线

1、曲线上的点均表示某物质在该温度下的溶解度

2、曲线的交点表示这两种物质在该温度下的溶解度相同

3、曲线越陡，该物质的溶解度受温度影响越大

温度 (°C)



黄冈学习网

www.hgxxw.net