



黄冈学习网  
www.hgxxw.net

# 溶 解 度



# 1、物质的溶解性

一种物质溶解在另  
一种物质里的能力

决定因素：溶质和溶剂的性质  
温度、压强等外界条件

比较不同物质的溶解能力，应该控制的条件有：

定温度

定溶剂的量

定状态（达到饱和）

## 2、溶解度

定义：在**一定温度**下，某固态物质在**100g溶剂**里达到**饱和状态**所能溶解的溶质**质量（g）**，叫做这种物质在这种溶剂里的溶解度。

四要素：

条件：**在一定温度下**

标准：**在100克溶剂中**

状态：**达到饱和状态**

单位：**克**

**注意：**固体物质的溶解度只与温度有关



20℃时NaCl的溶解度为36g，其含义是什么？

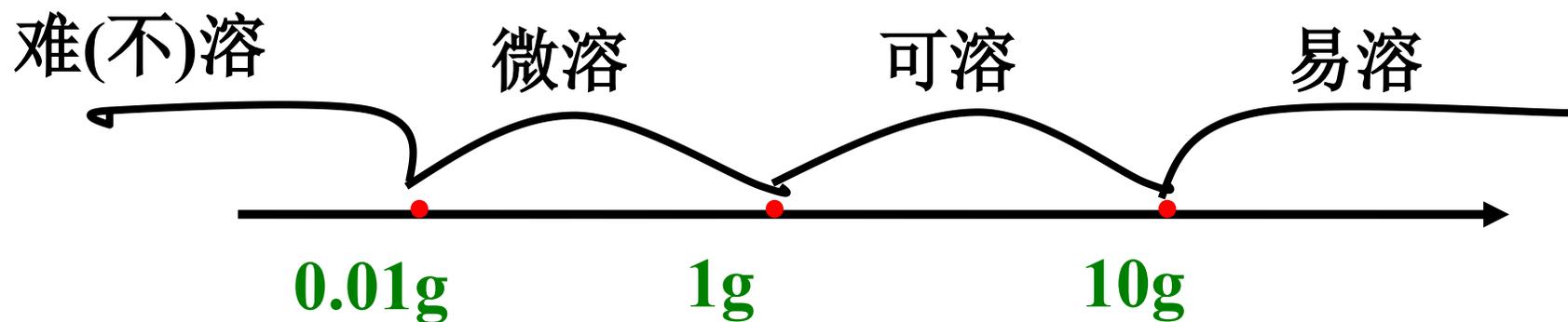
①在20℃时，NaCl在100g水中达到饱和状态时，所溶解的质量是36g。

或②在20℃时，100g水中最多能溶解36g NaCl。



### 3、溶解度与溶解性的关系

溶解性	易溶	可溶	微溶	难(不)溶
溶解度/g (20℃)	>10g	>1g	<1g	<0.01g





黄冈学习网

[www.hgxxw.net](http://www.hgxxw.net)