

2006年度名师初中化学教学辅导之九 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_95649.htm

第九单元 《溶液》 知识点一、溶液的形成

1、溶液 (1) 溶液的概念：一种或几种物质分散到另一种物质里形成的均一的、稳定的混合物，叫做溶液 (2) 溶液的基本特征：均一性、稳定性 注意：a、溶液不一定无色，如 CuSO_4 错误！链接无效。为蓝色 FeSO_4 错误！链接无效。为浅绿色 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液为黄色 b、溶质可以是固体、液体或气体；水是最常用的溶剂 c、溶液的质量 = 溶质的质量 + 溶剂的质量 溶液的体积 \neq 溶质的体积 + 溶剂的体积 d、溶液的名称：溶质的溶剂溶液 (如：碘酒 碘的酒精溶液) 2、溶质和溶剂的判断 3、饱和溶液、不饱和溶液 (1) 概念：(2) 判断方法：继续加入该溶质，看能否溶解 不饱和溶液 饱和溶液 降温、蒸发溶剂、加溶质 升温、加溶剂 (3) 饱和溶液和不饱和溶液之间的转化 注： $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 和气体等除外，它的溶解度随温度升高而降低 最可靠的方法是：加溶质、蒸发溶剂 (4) 浓、稀溶液与饱和不饱和溶液之间的关系 饱和溶液不一定是浓溶液 不饱和溶液不一定是稀溶液，如饱和的石灰水溶液就是稀溶液 在一定温度时，同一种溶质的饱和溶液要比它的不饱和溶液浓 (5) 溶解时放热、吸热现象 溶解吸热：如 NH_4NO_3 溶解 溶解放热：如 NaOH 溶解、浓 H_2SO_4 溶解 溶解没有明显热现象：如 NaCl

二、溶解度 1、固体的溶解度 (1) 溶解度的定义：在一定温度下，某固态物质在 100g 溶剂里达到饱和状态时所溶解的质量 四要素： 条件：一定温度 标准：100g 溶剂 状态：达到饱和 质量：溶解度的单位

：克（2）溶解度的含义：20 时NaCl的溶液度为36g含义：
在20 时，在100克水中最多能溶解36克NaCl 100Test 下载频
道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问
www.100test.com