

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_ti2020/155/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_155890.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：① $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 和气体等除外，它的溶解度随温度升高而降低②最可靠的方法是：加溶质、蒸发溶剂

（4）浓、稀溶液与饱和和不饱和溶液之间的关系①饱和溶液不一定是浓溶液②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③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：①条件：一定温度②标准：100g溶剂③状态：达到饱和④质量：溶解度的单位

：克（2）溶解度的含义：20℃时NaCl的溶解度为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