



黄冈学习网  
www.hgxxw.net

溶

液

# 一、溶液



1、定义： 一种或几种物质分散到另一种物质里，形成均一的稳定的混合物。

溶液的特征：

- (1) 均一性： 各组成部分性质相同(密度、浓度、性质等)
- (2) 稳定性： 外界条件不变，组成不会改变
- (3) 混合物



2、组成 { 溶质：被溶解的物质  
          { 溶剂：能溶解其它物质的物质

$$m_{\text{溶液}} = m_{\text{溶质}} + m_{\text{溶剂}}$$

$$V_{\text{溶液}} \neq V_{\text{溶质}} + V_{\text{溶剂}}$$



## 注意：

- ① 清澈透明，但不一定是无色。
- ② 溶液中的溶质，可以是一种或几种。  
可以是分子，也可是离子。
- ③ 均一稳定的液体不一定是溶液。
- ④ 水是常见的溶剂，但并不是唯一溶剂。

# 溶液中溶质和溶剂的确定

体系		溶质	溶剂
气+液		气体	液体
固+液		固体	液体
液+液	无水	量少	量多
	有水	非水物	水



黄冈学习网

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