

目录：初三化学（全一册）> 第二单元 > 溶质质量分数定义式应用

溶质质量分数定义式的妙用（上）（讲义）

【例 1】80g 质量分数为 10% 的 NaCl 溶液，含有溶质_____g，溶剂_____g。

【例 2】将例 1 中 80g10% 的 NaCl 溶液进行如下操作：

- (1) 若将例 1 溶液加入 20g 水，所得溶液中溶质的质量分数为_____
- (2) 若将例 1 溶液中加入 20gNaCl 全部溶解后，所得溶液中溶质的质量分数为_____
- (3) 若将例 1 溶液中溶质质量分数变为 20%，需要加入_____gNaCl
- (4) 若将例 1 溶液中溶质质量分数变为 20%，需要蒸发水_____g
- (5) 若将例 1 溶液中溶质质量分数变为 5%，需要加入水_____g
- (6) 若将例 1 溶液与 20g20% 的 NaCl 溶液混合，配制后的溶液中溶质的质量分数为_____



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

【例 3】若要将 100g10%的稀盐酸配制为 15%，需要加入 30%的浓盐酸多少克？

听课笔记