



黄冈学习网
www.hgxxw.net

溶液的配制

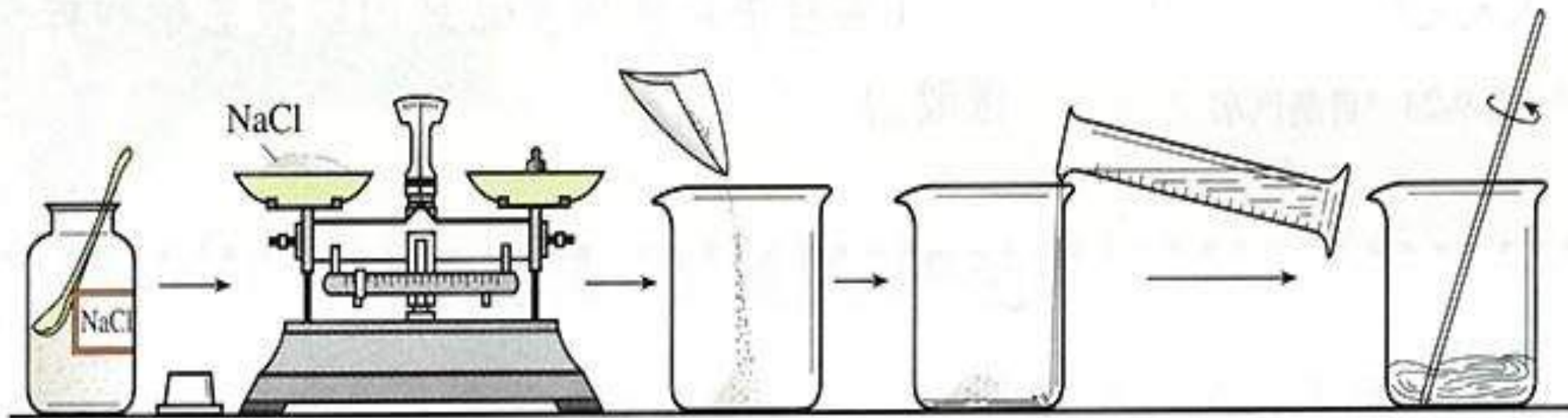
配制溶质质量分数一定的溶液步骤：

- (1) 计算：计算所需溶质的质量（若溶质为液体，则通过公式转化为体积）、溶剂的体积
- (2) 称量：用天平称溶质的质量（若溶质为液体用量筒量取），用量筒量取溶剂的体积
- (3) 溶解：将溶质和溶剂放入烧杯中溶解
- (4) 装入试剂瓶，贴上标签

要用到的实验仪器:

天平（砝码）、药匙、量筒、胶头滴管、烧杯、玻
璃棒

例如：配制150g16%的食盐水





计算:

需食盐: $150\text{ g} \times 16\% = 24\text{ g}$

需水: $150\text{ g} - 24\text{ g} = 126\text{ g}$ 即126ml

称量:

用天平称量 24 g食盐 用量筒量取126ml水

溶解



误差分析

取时把物码放倒了：

溶质质量偏少，溶质质量分数偏小

量取水时，眼睛俯视读了刻度

水取少了，溶质质量分数偏大

将量筒中的水倒入烧杯时有水洒出

水少了，溶质质量分数偏大

搅拌均匀后有水洒出

对溶质质量分数无影响



黄冈学习网

www.hgxxw.net