


实验活动6 一定溶质质量分数 的氯化钠溶液的配制

习题链接

温馨提示：点击  进入讲评

答案呈现

1 D

6

2 C

7 D

3 D

8

4

9

5 B

实验活动

返回

1. 实验室配制一定溶质质量分数的氯化钠溶液, 下列操作

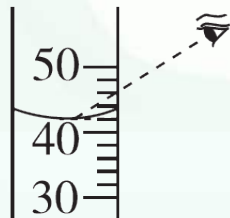
正确的是(D)



A. 取用氯化钠



B. 称量氯化钠



C. 量取水



D. 溶解氯化钠

2. (2024广西) 实验室要配制50 g质量分数为16%的氯化钠溶液,

下列做法错误的是(C)

A. 计算: 配制该溶液所需氯化钠固体的质量为8.0 g

B. 称量: 用托盘天平称量所需的氯化钠固体

C. 溶解: 将称量好的氯化钠固体倒入量筒中溶解

D. 装瓶: 将配制好的溶液装入贴好标签的试剂瓶并盖好瓶塞

3. (2024云南改编) 实验室中存放有如图所示的氯化钾溶液。

下列说法错误的是(D)

A. 该溶液的溶质质量分数为6%

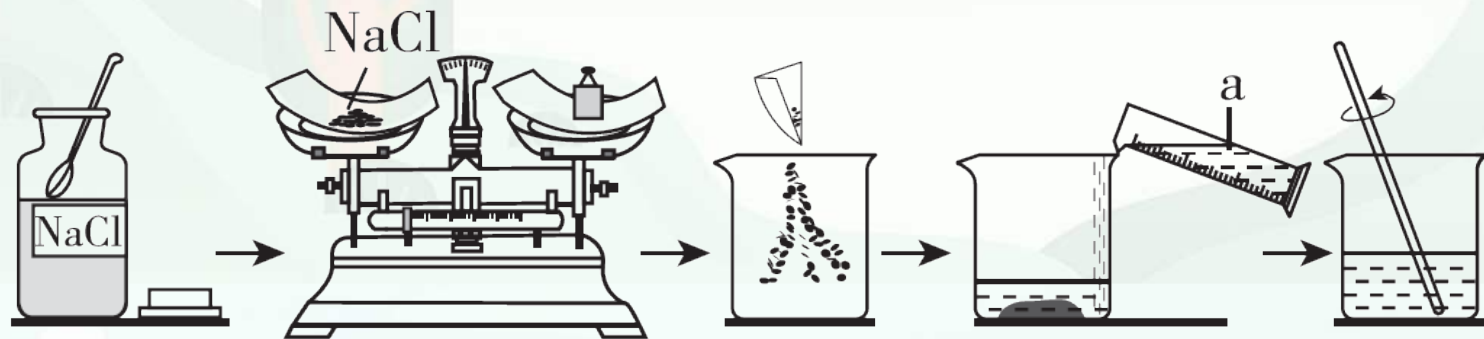
B. 配制100 g该溶液需要6 g KCl

C. 将100 g该溶液稀释为3%，需加100 g水

D. 将100 g该溶液浓缩为12%，需加入6 g KCl固体



4. (荣德原创) 实验室配制50 g溶质质量分数为6%的氯化钠溶液的过程如下图所示:

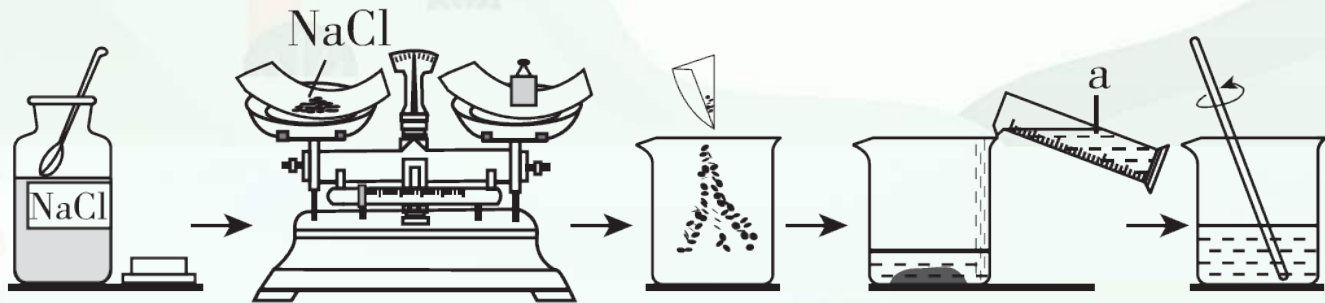


实验活动

返回

(1)选用的实验仪器: 托盘天平(带砝码)、药匙、量筒、胶头滴管、烧杯、玻璃棒。

(2)计算: 所需氯化钠的质量为 3 g, 需要量取水的体积为 47 mL。(水的密度为 1.0 g/cm^3)



实验活动

返回

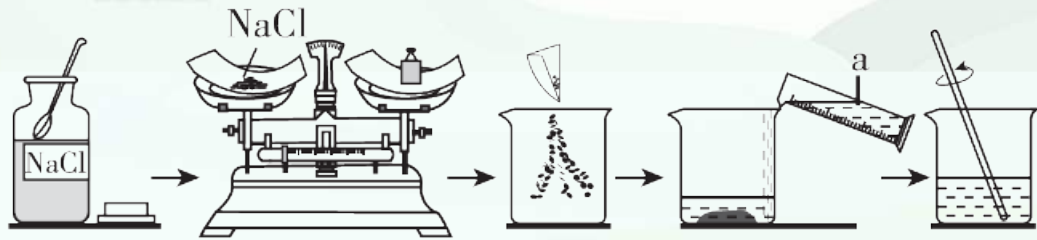
(3)称量: 用托盘天平称量所需的氯化钠, 放入烧杯中。若用托盘天平称量所需的氯化钠时, 发现天平指针偏向右盘, 应 A (填字母)。

A. 增加氯化钠固体

B. 减少氯化钠固体

C. 调节平衡螺母

D. 增加砝码或移动游码

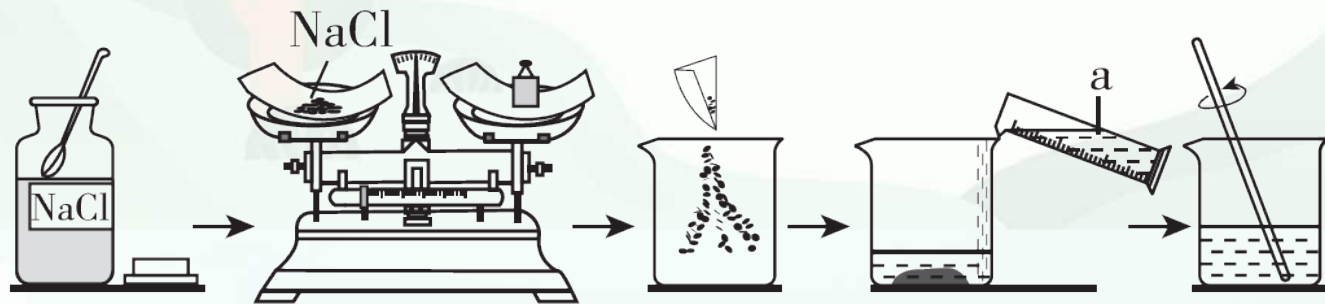


实验活动

返回

(4)量取: 用规格为 50 (填“20”“50”或“100”)mL的
量筒量取所需的水, 倒入盛有氯化钠的烧杯中。

(5)溶解: 用玻璃棒搅拌, 目的是 加快溶解。



(6)装瓶、贴标签: 请在如图空白标签上填写相关信息。

氯化钠溶液

6%

(7)配制过程中出现下列情况,会导致氯化钠溶液溶质质量分数偏小的是 BC (填字母)。

- A. 量取水时俯视读数
- B. 烧杯用水洗涤后没有干燥就使用
- C. 称量NaCl时右侧托盘没有放纸
- D. 向试剂瓶转移液体后烧杯中残留溶液

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/018000040130006140>