

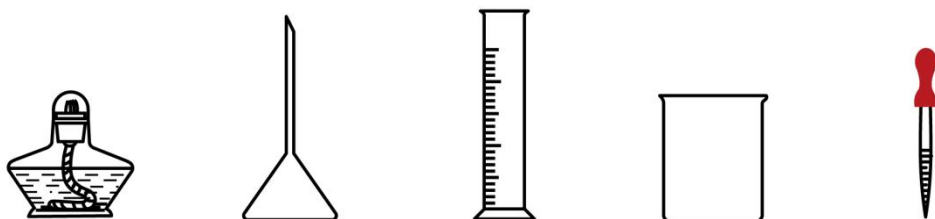
14. 通过晾晒海水或煮盐井水、盐湖水等，可以蒸发除去水分，得到粗盐。这样得到的粗盐中含有多种可溶性杂质（ $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{CaCl}_2$ 、 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  等）和不溶性杂质（泥沙等）。某化学实验兴趣小组进行粗盐提纯实验。

【查阅资料】 $\text{NaCl}$  在不同温度时的溶解度如下表：

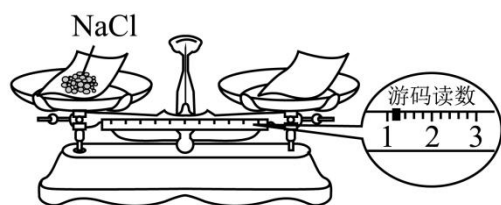
温度 / $^{\circ}\text{C}$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
溶解度/g	35.7	35.8	36.0	36.3	36.6	37.0	37.3	37.8	38.4	39.0	39.8

【交流与表达】

(1) 本实验除了使用下列玻璃仪器外，还缺少一种多次使用的玻璃仪器是\_\_\_\_\_（填仪器名称）。



(2) 用托盘天平称取 5.0g 粗盐，用药匙将该粗盐逐渐加入盛有 10mL 水（密度为  $1\text{ g/cm}^3$ ）的烧杯里，边加边搅拌，一直加到粗盐不再溶解为止。用托盘天平称量剩余粗盐的质量，读数如下图所示，其质量是\_\_\_\_\_（填选项）。



A. 0.2g

B. 1.2g

C. 2.8g

(3) 在进行蒸发操作时，当蒸发皿中出现较多固体时，停止\_\_\_\_\_，利用蒸发皿的余热使滤液蒸干。

(4) 实验中是通过蒸发所得溶液中溶剂的方法而不是用降低溶液温度的方法来获取食盐晶体，其理由是\_\_\_\_\_。

【反思与评价】

(5) 如果最后得到精盐的质量为 3.3g，则其产率为\_\_\_\_\_（保留小数点后一位）。

(6) 实验得到的精盐是\_\_\_\_\_（填“纯净物”或“混合物”）。