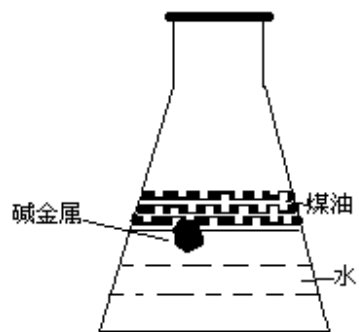
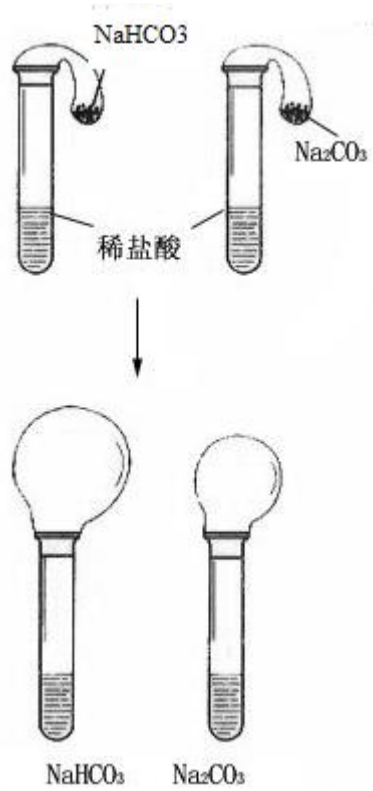


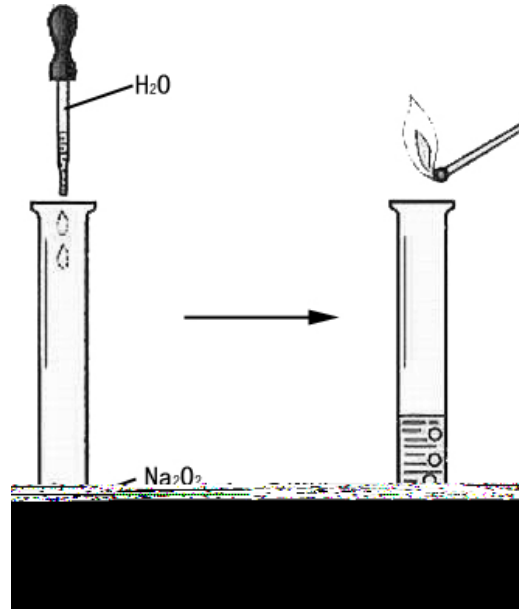
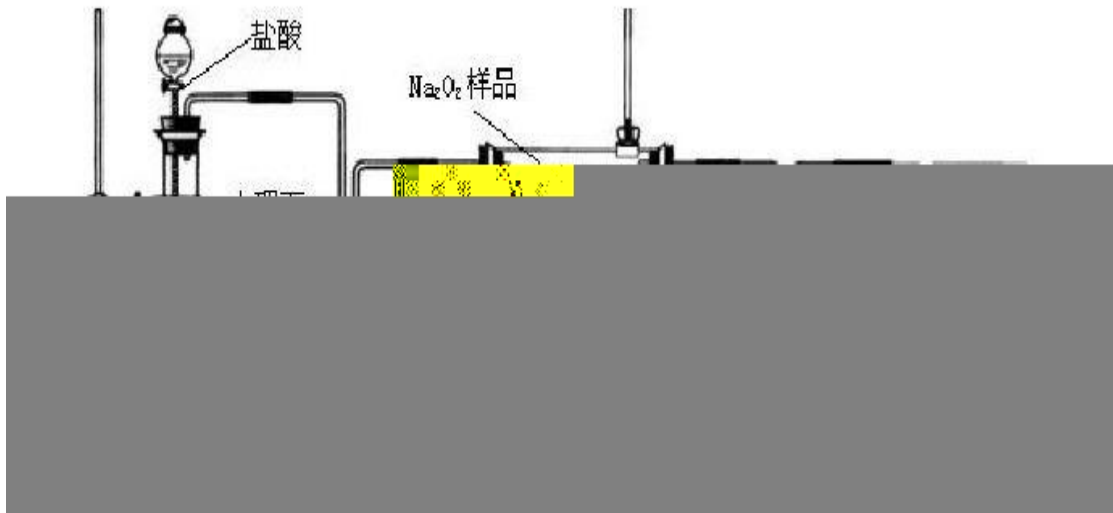
金属钠与水反应现象分析	
浮在水面	
熔成光亮小球	
四处游动	
发出滋滋响声	
滴入酚酞溶液变红	
其它备注	

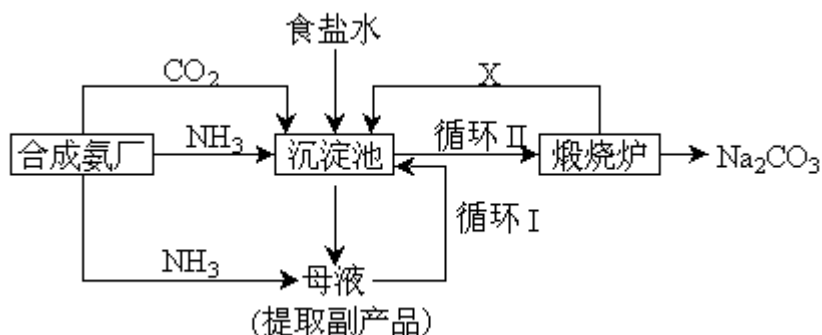


碱金属与煤油、水的反应现象	
金属钠	
金属钾	

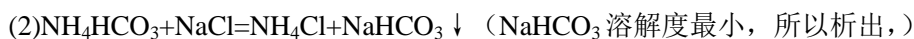


碳酸钠与碳酸氢钠的性质对比	
稳定性	
与盐酸反应	
用途	
溶解性	





其化学方程式可以归纳为以下三步反应。



且利用  $\text{NH}_4\text{Cl}$  的溶解度，可以在低温状态下向(2)中的溶液加入  $\text{NaCl}$ ，则  $\text{NH}_4\text{Cl}$  析出，得到化肥，提高了  $\text{NaCl}$  的利用率，

$\text{NH}_4\text{Cl}$  在常温时的溶解度比  $\text{NaCl}$  大，而在低温下却比  $\text{NaCl}$  溶解度小的原理，在  $278\text{K} \sim 283\text{K}$  ( $5\text{ }^\circ\text{C} \sim 10\text{ }^\circ\text{C}$ ) 时，向母液中加入食盐细粉，而使  $\text{NH}_4\text{Cl}$  单独结晶析出供做氮肥。