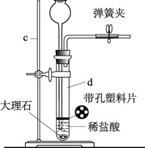
实验室里常用大理石与稀盐酸反应来制取二氧化碳，某同学认真研究了课本中的实验装置（如下图甲），对其中的气体发生装置进行了改进（如下图乙）。请回答下列问题：



甲 乙

（1）说明该同学进行实验装置改进的目的是（ ）

A. 方便添加药品

B. 使反应容易控制，可随时使反应发生或停止

C. 现象明显

D. 反应更快

（2）检查乙装置的气密性的方法是（ ）

A. 先将导管另一端放入盛水的容器中，再将长颈漏斗加热，如果盛水的容器中有气泡出现，证明装置的气密性良好

B. 先从长颈漏斗向试管内加水，使长颈漏斗下端形成液封，将导管另一端放入盛水的容器中，再将试管加热，如果盛水的容器中没有气泡出现，证明装置的气密性良好

C. 用弹簧夹夹住胶皮管，从长颈漏斗向试管内加水，长颈漏斗中会形成一段液柱，停止加水，液柱下降，证明装置的气密性良好

D. 用弹簧夹夹住胶皮管，从长颈漏斗向试管内加水，长颈漏斗中会形成一段液柱，停止加水，液柱不下降，证明装置的气密性良好

解析：

图甲是实验室里制取二氧化碳的装置图，该装置的优点是可随时添加稀盐酸，缺点是不能使反应随时发生，随时停止。图乙对图甲的装置进行了改进，该装置就可以通过控制弹簧夹使反应随时发生和停止——当打开弹簧夹，长颈漏斗中的酸液由于重力作用进入试管与大理石接触，反应开始；当关闭弹簧夹，装置内气压增加，把稀盐酸压回到长颈漏斗中，大理石与稀盐酸脱离接触，反应停止。

装置乙的气密性用普通方法是无法检查的，检查装置气密性必须只让装置一头与大气联通。

答案：（1）B；（2）D