

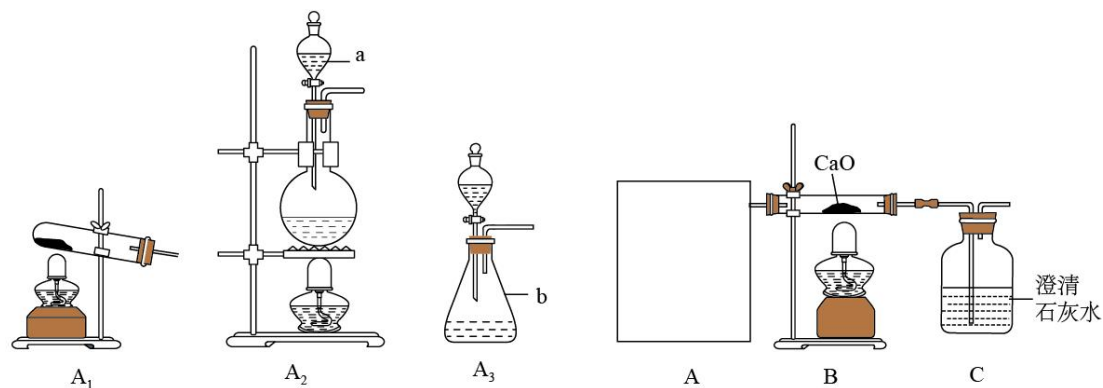
16. 某兴趣小组为证明 CO 作还原剂表现还原性，采用下图所示装置进行实验。

【查询资料】

I. 用甲酸与浓硫酸微热可生成 CO，化学方程为 $\text{HCOOH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CO} \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 。

II. HCOOH：熔点 8.6°C ，沸点 100.8°C 。

【实验装置】



请回答：

- (1) 仪器 a 的名称是____，仪器 b 的名称是____。
- (2) 该兴趣小组方框 A 中需选择____(填“A₁”、“A₂”或“A₃”)装置生成 CO 气体，然后与 B 装置对接完成实验；
- (3) 写出 B 装置硬质玻璃管中发生反应的化学方程式_____。
- (4) B 装置硬质玻璃管中的现象是____，从 C 装置中出现____现象同样可以证明 CO 具有还原性；
- (5) 该小组经过交流讨论，得出该装置存在一定缺陷，具体是_____。