18. 工业上煅烧含硫矿物产生的 $SO_2$ 可以按如下流程脱除或利用。

请回答:

- (1) 富氧煅烧燃煤产生的低浓度的 $SO_2$  可以在炉内添加 $CaCO_3$ 通过途径 I 脱除,写出反应方程式
- (2) 煅烧含硫量高的矿物得到高浓度的 $\mathbf{SO}_2$ ,通过途径 $\mathbf{II}$ 最终转化为化合物  $\mathbf{A}$ 。
- ①下列说法正确的是 。
- A. 燃煤中的有机硫主要呈正价
- B. 化合物 A 具有酸性
- C. 化合物 A 是一种无机酸酯
- D. 工业上途径II产生的SO<sub>3</sub>也可用浓H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>吸收
- ②一定压强下, 化合物 A 的沸点低于硫酸的原因是。
- (3)设计实验验证化合物 A 中含有 S 元素\_\_\_\_;写出实验过程中涉及的反应方程式\_\_\_。