

13. 某小组进行实验,向10mL 蒸馏水中加入0.4gI<sub>2</sub>,充分振荡,溶液呈浅棕色,再加入0.2g 锌粒,溶液颜色加深;最终紫黑色晶体消失,溶液褪色。已知I<sub>3</sub><sup>-</sup>(aq)为棕色,下列关于颜色变化的解释错误的是

选项	颜色变化	解释
A	溶液呈浅棕色	I <sub>2</sub> 在水中溶解度较小
B	溶液颜色加深	发生了反应：I <sub>2</sub> +I <sup>-</sup> ⇌I <sub>3</sub> <sup>-</sup>
C	紫黑色晶体消失	I <sub>2</sub> (aq) 的消耗使溶解平衡 I <sub>2</sub> (s)⇌I <sub>2</sub> (aq) 右移
D	溶液褪色	Zn 与有色物质发生了置换反应

- A. A
- B. B
- C. C
- D. D