

5. 根据实验操作及现象，下列结论中正确的是

选项	实验操作及现象	结论
A	常温下将铁片分别插入稀硝酸和浓硝酸中，前者产生无色气体，后者无明显现象	稀硝酸的氧化性比浓硝酸强
B	取一定量 $\text{Na}_2\text{SO}_3$ 样品，溶解后加入 $\text{BaCl}_2$ 溶液，产生白色沉淀。加入浓 $\text{HNO}_3$ ，仍有沉淀	此样品中含有 $\text{SO}_4^{2-}$
C	将银和 $\text{AgNO}_3$ 溶液与铜和 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 溶液组成原电池。连通后银表面有银白色金属沉积，铜电极附近溶液逐渐变蓝	$\text{Cu}$ 的金属性比 $\text{Ag}$ 强
D	向溴水中加入苯，振荡后静置，水层颜色变浅	溴与苯发生了加成反应

A. A

B. B

C. C

D. D