

6. 关于反应 $2\text{NH}_2\text{OH} + 4\text{Fe}^{3+} = \text{N}_2\text{O} \uparrow + 4\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+ + \text{H}_2\text{O}$ ，下列说法正确的是

A. 生成 $1\text{mol N}_2\text{O}$ ，转移 4mol 电子

B. NH_2OH 是还原产物

C. NH_2OH 既是氧化剂又是还原剂

D. 若设计成原电池， Fe^{2+} 为负极产物