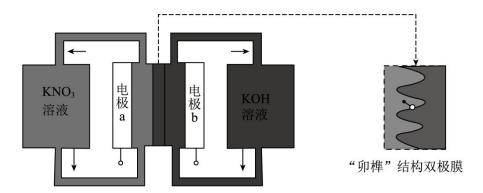
16. 用一种具有"卯榫"结构的双极膜组装电解池(下图),可实现大电流催化电解 KNO3 溶液制氨。工作时,

 $H_2O$  在双极膜界面处被催化解离成  $H^+$ 和  $OH^-$ ,有利于电解反应顺利进行。下列说法不正确的是



- A. 电解总反应:  $KNO_3+3H_2O = NH_3 \cdot H_2O+2O_2 \uparrow +KOH$
- B. 每生成 $1 \text{ mol NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ,双极膜处有 $9 \text{ mol } \text{in H}_2\text{O}$ 解离
- C. 电解过程中,阳极室中KOH的物质的量不因反应而改变
- D. 相比于平面结构双极膜,"卯榫"结构可提高氨生成速率
- 二、非选择题:本题共4小题,共56分。