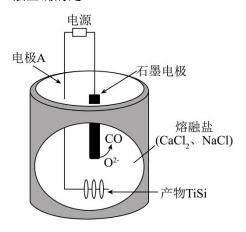
11. 在熔融盐体系中,通过电解 ${
m TiO_2}$ 和 ${
m SiO_2}$ 获得电池材料 ${
m (TiSi)}$ ,电解装置如图,下列说法正确的是



- A. 石墨电极为阴极,发生氧化反应
- B. 电极 A 的电极反应:  $8H^+ + TiO_2 + SiO_2 + 8e^- = TiSi + 4H_2O$
- C. 该体系中,石墨优先于Cl<sup>-</sup>参与反应
- D. 电解时,阳离子向石墨电极移动