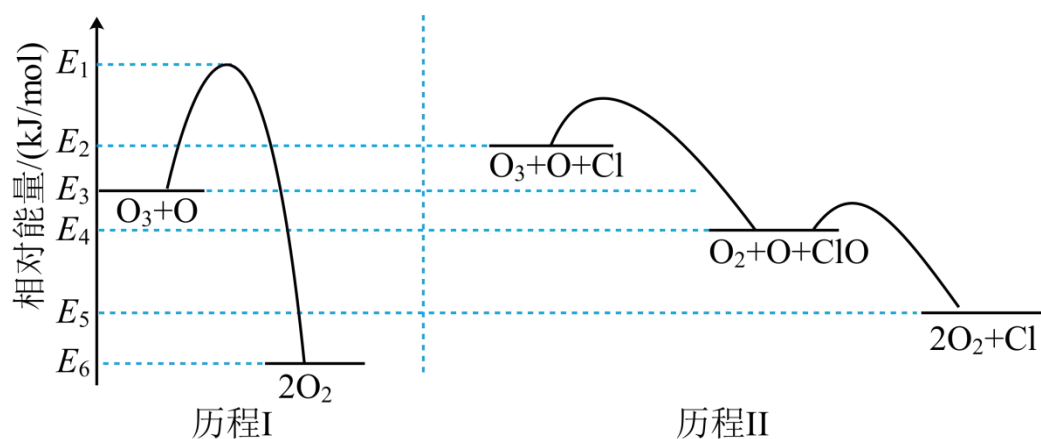


14. 标准状态下，气态反应物和生成物的相对能量与反应历程示意图如下[已知 $\text{O}_2(\text{g})$ 和 $\text{Cl}_2(\text{g})$ 的相对能量为 0]，下列说法不正确的是



- A. $E_6 - E_3 = E_5 - E_2$
- B. 可计算 $\text{Cl}-\text{Cl}$ 键能为 $2(E_2 - E_3) \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- C. 相同条件下， O_3 的平衡转化率：历程II > 历程I
- D. 历程I、历程II中速率最快的一步反应的热化学方程式为：
 $\text{ClO}(\text{g}) + \text{O}(\text{g}) = \text{O}_2(\text{g}) + \text{Cl}(\text{g}) \quad \Delta H = (E_5 - E_4) \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$