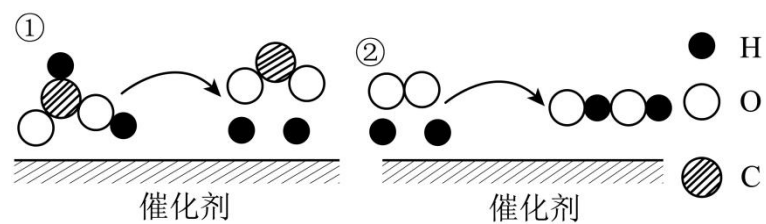


9. 在通电条件下，甲酸与氧气的反应微观图如下，说法错误的是（



A. 由此实验可知，分子是化学变化的最小粒子

B. 两个氢原子和一个氧分子结合形成 H_2O_2

C. 反应的化学方程式：
$$\text{HCOOH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\text{通电}]{\text{铂催化剂}} \text{H}_2\text{O}_2 + \text{CO}_2$$

D. 催化剂在反应前后的化学性质和质量不变