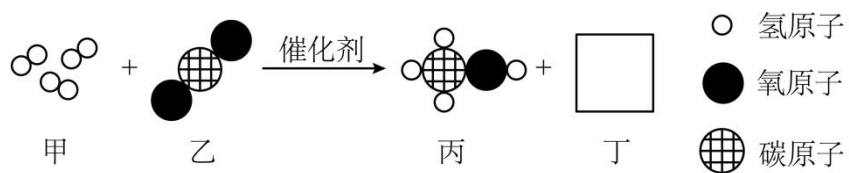


7. 科学家利用某纳米纤维催化剂将二氧化碳转化为液体燃料甲醇( $\text{CH}_3\text{OH}$ )，其微观示意图如下(图中的分子恰好完全反应)。下列说法错误的是



A. 生成物丙中碳元素的质量分数为 37.5%

B. 该反应的化学方程式为  $3\text{H}_2 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$

C. 生成物丙和丁的质量比为 1: 1

D. 该反应有助于实现“碳中和”