7. 下图是氢气在氯气中燃烧生成氯化氢的微观示意图。下列有关该反应的说法正确的是

$$\begin{array}{ccc} \bigoplus & + & \bigcirc \\ \bigoplus & + & \bigcirc \\ \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \bigoplus \bigcirc \\ \bigoplus \bigcirc \\ \end{array}$$

$$H_2 + & \bigcirc \\ Cl_2 \longrightarrow & 2HCl$$

- A. 反应前后原子的种类没有改变
- B. 反应前后分子的种类没有改变
- C. 反应前后氢元素的化合价没有改变
- D. 反应的化学方程式为 H_2+Cl_2 <u>点燃</u> HCl