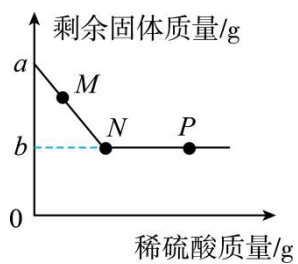


7. 向盛有 $a\text{ g}$ 铜锌混合物的烧杯中加入稀硫酸，该过程中剩余固体与加入稀硫酸的质量关系如图所示。下列说法错误的是



- A. M 点时，溶液中的溶质只有 ZnSO_4
- B. N 点时，生成气体的总质量达到最大
- C. $\text{N} \rightarrow \text{P}$ 过程中，溶液的 pH 逐渐增大
- D. 该铜锌混合物中锌的质量为 $(a-b)\text{g}$