有化学方程式X＋Y＝Z＋2W，已知X的相对分子质量为98，49 g X恰好与29 g Y完全反应，生成60 g Z，则生成W的质量和W的相对分子质量分别为（ ）

A. 18克；18 B. 1.8克；36 C. 9克；27 D. 36克；9

解析：

设W的质量为m，W的相对分子质量为n

X ＋ Y ＝ Z＋2W

98 2n

49g 29g 60g m

根据质量守恒定律求解：m＝49g ＋ 29g—60g＝18 g

＝ n＝18。

答案：A