在3X＋Y＝2Z＋W的反应中已知30 g X和10 g Y恰好完全反应，生成5 g W且已知Z的相对分子质量为70，则X的相对分子质量是（ ）

A. 20 B. 26 C. 40 D. 60

解析：

根据题目条件：

3X ＋ Y ＝ 2Z ＋ W

30 g 10 g 5 g 根据质量守恒定律，生成Z：30 g＋10 g－5 g＝35 g

30 g 10 g 35 g 5 g

3x 2×70

30 g∶35 g＝3x∶40 x＝40

答案：C