已知2X＋3Y ＝ Z＋3W，用足量的X和49 g Y恰好完全反应，其生成57 g Z和1 g W，若Y的相对分子质量为98，则X的相对分子质量为（ ）

A. 16 B. 27 C. 44 D. 56

解析：

首先应用质量守恒定律求得反应物X的质量，然后，再设反应物X的相对分子质量为x ，根据题中的数据列比例即可求得X的相对分子质量。

答案：B