在由M、N两种元素组成的化合物中，M和N的质量比为3∶1，又知M和N的相对原子质量之比是12∶1，下列式子中能够表示此化合物化学式的是（ ）

A. MN4 B. MN3 C. MN D. M2N

解析：

设出由两种元素组成的化学式M x N y，根据题中的叙述有：12x∶y＝3∶1 得出：x∶y＝1∶4

答案：A