要使三氧化二铁（Fe2O3）和四氧化三铁（Fe3O4）含有相同质量的铁元素，则三氧化二铁和四氧化三铁的质量之比是（ ）

A. 29∶30 B. 30∶29 C. 60∶29 D. 29∶60

解析：

铁元素质量相等，则铁原子个数相等3Fe2O3～2Fe3O4。物质质量之比等于相对分子质量之比，即3Fe2O3∶2Fe3O4＝3（56×2＋16×3）∶2（56×3＋16×4）＝480∶464＝30∶29。

答案：B