取氯酸钾和二氧化锰的混合物15.5克，放入一大试管中加热，反应完全后冷却到反应前温度，称残余固体质量为10.7克。生成氧气和氯化钾的质量分别为（ ）

A. 4.8克；74.5克

B. 4.8克；7.45克

C. 48克；7.45克

D. 48克；745克

解析：

依质量守恒定律求解.

解：生成氧气质量：15.5克－10.7克＝4.8克。

设生成的氯化钾的质量为x

＋

149 96

x 4.8克

149∶96＝x∶4.8克

x＝7.45克

答：生成氧气4.8克，生成氯化钾7.45克。

答案：B