某探究小组同学对某工业废水（含有H2SO4、HNO3）中H2SO4的含量进行测定。取50 g废水于烧杯中,加入足量BaCl2溶液,过滤、洗涤、干燥,得BaSO4固体11.65 g。则：50 g废水中H2SO4的质量为（ ）

A. 0.049克 B. 0.49克 C.4.9克 D. 49克

解析：

设50 g废水中H2SO4的质量为*x*

H2SO4＋BaCl2===BaSO4↓＋2HCl

98 233

*x* 11.65 g

＝ x＝4.9 g

答：50 g废水中H2SO4的质量为4.9 g。

答案：C