向盛有镁、氧化铜和氢氧化钠固体混合物的烧杯中，加入一定量的稀硫酸，充分反应后过滤，再向滤液中滴入几滴酚酞试液，酚酞试液变成红色，则滤液中含有的溶质的名称为（ ）

A. 硫酸镁、硫酸钠

B. 氢氧化钠、硫酸钠

C. 硫酸铜、氢氧化钠

D. 硫酸铜、硫酸镁

解析：

酚酞试液变成红色说明NaOH溶液剩余，同时有NaOH与H2SO4反应生成的Na2SO4。

说明：可忽略反应过程，直接从反应本质来分析问题。

答案：B