在混有少量CuO粉末的铁粉中加入一定量的稀H2SO4，微热，反应完毕后，铁粉还有剩余，经冷却、过滤，溶液中一定含有（ ）

A. CuSO4

B. H2SO4、Fe2（SO4）3

C. FeSO4

D. CuSO4、FeSO4

解析：

此题发生三个反应，一个是：CuO＋ H2SO4 ＝CuSO4＋ H2O 另一个是：CuSO4＋Fe＝ FeSO4＋ Cu 还有一个反应是：H2SO4＋Fe＝ FeSO4＋H2↑由于铁粉过量，因此，溶液中不会存在CuSO4和H2SO4。

答案：C