把适量的稀硫酸倒入盛有过量的铁粉和少量的氧化铜的试管里，稍微加热，充分反应后，静置片刻过滤：

（1）滤纸上有（ ）

A. 铁 B. 铜 C. 铁和铜 D. 无法判断

（2）滤液里的溶质及相关的化学方程式分别为（ ）

A. 硫酸铜

B. 硫酸亚铁

C. 硫酸亚铁和硫酸铜

D. 稀硫酸和硫酸亚铁

解析：

本题考查硫酸的化学性质及金属与盐发生的置换反应。稀硫酸与铁反应，与氧化铜反应，在铁过量的情况下，铁又与硫酸铜反应，所以滤纸上有铜和铁，滤液中只有硫酸亚铁。

答案：（1）C；（2）B