SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HCM **ĐỀ THI HỌC KỲ II - NH 2017-2018**

**TRƯỜNG THCS-THPT ĐÀO DUY ANH** Môn thi: **HÓA HỌC** khối: **10**

 Thời gian: 45 phút

 **ĐỀ CHÍNH THỨC**  *(không kể thời gian phát đề)*

Họ tên học sinh: ……………………........................................Số báo danh:…………

**Câu 1: (3 điểm)**

Hoàn thành các chuỗi phản ứng sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 a)



 b)



**Câu 2:** **(2 điểm)**

Nhận biết các dung dịch sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra (nếu có): NaCl, NaNO3, HCl, HNO3

**Câu 3: (2 điểm)**

Hấp thụ hoàn toàn 2,24 lít khí H2S (đktc) vào 300ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch X. Hãy cho biết dung dịch X gồm các muối nào? Viết phương trình phản ứng xảy ra và tính khối lượng muối trong dung dịch X.

**Câu 4: (3 điểm)**

Cho 45g hỗn hợp X gồm Zn và Cu tác dụng vừa đủ với dung dịch H2SO4 đặc nóng thu được dung dịch Y và 15,68 lít khí SO2 (đktc).

a) Tính thành phần phần trăm về khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X.

b) Tính khối lượng H2SO4 tham gia phản ứng.

c) Tính khối lượng muối trong dung dịch Y.

(Cho biết Na=23, S=32, O=16, H=1, Zn=65, Cu=64)

**-------HẾT-------**

***(Học sinh không sử dụng tài liệu. Giám thị không giải thích gì thêm)***