SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP.HCM KIỂM TRA HỌC KỲ 2 NH 2017 - 2018

 **TRƯỜNG THPT NHÂN VIỆT Môn thi: HÓA HỌC - Khối 10**

 ĐỀ CHÍNH THỨC *Thời gian làm bài: 45 phút.*

 MÃ ĐỀ: **04** *(không tính thời gian phát đề)*

**Họ tên học sinh: SBD: Lớp:**

**(Biết khối lượng nguyên tử (đvC) các nguyên tố: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S=32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Mn=55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80;I=127; Ag = 108; Ba = 137, Pb = 207)**

**Câu 1:** *(1,5 điểm)* Hoàn thành chuỗi phản ứng (ghi rõ điều kiện nếu có)



**Câu 2:** *(1,5 điểm)* Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau bằng phương pháp hóa học và viết các phương trình hóa học xảy ra.

**KCl, NaOH, HNO3, Na2SO4.**

**Câu 3:** *(1 điểm)* Viết phương trình phản ứng chứng minh (mỗi trường hợp 1 phương trình)

a. Clo có tính oxi hóa.

b. Lưu huỳnh có tính khử.

**Câu 4:** *(1 điểm)* Viết phương trình phản ứng điều chế trực tiếp (mỗi trường hợp 1 phương trình)

a. Khí oxi trong phòng thí nghiệm.

b. Khí H2S trong phòng thí nghiệm.

**Câu 5:** *(1 điểm)* Cho 0,36 gam magie tác dụng với khí Cl2 dư, tính khối lượng sản phẩm tạo thành, biết hiệu suất phản ứng là 80%.

**Câu 6:** *(1 điểm)*Dẫn 10,08 lít H2S ở đktc vào 200 ml dung dịch NaOH 2M. Sau phản ứng thu được muối gì? Viết phương trình phản ứng xảy ra.

**Câu 7:** *(2 điểm)* Cho 3,07 gam hỗn hợp X gồm Zn và Fe tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng dư thu được 1,12 lít khí H2 (đktc).

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

b. Hòa tan lượng hỗn hợp kim loại trên vào dung dịch H2SO4 đặc nguội thu được **V** lít khí SO2 (đktc). Tính **V**?

**Câu 8:** *(1 điểm)* Khí SO2 do các nhà máy thải ra là nguyên nhân quan trọng nhất gây ô nhiễm môi trường. Tiêu chuẩn quốc tế quy định, nếu lượng SO2 vượt quá 30.10-6 mol/m3 (không khí) thì coi không khí bị ô nhiễm.

a. Nếu người ta lấy 50 lít không khí ở một thành phố và phân tích thấy có 0,012 mg SO2 thì không khí ở đó có bị ô nhiễm không?

b. Em hãy nêu tác hại của khí lưu huỳnh đioxit (SO2) ảnh hưởng đến môi trường và sức khỏe con người.

**🙡🙡🙡 HẾT 🙣🙣🙣**

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