**ĐỀ THI HỌC KỲ II, NĂM HỌC 2017 - 2018**

**MÔN: HÓA HỌC .LỚP10**

**THỜI GIAN:45 PHÚT**

**Câu 1 (1,5đ)**: Hoàn thành chuỗi biến đổi hóa học sau:

KMnO4   Cl2  Br2 H2SO4 H2S  K2S KCl

**Câu 3(1,5đ)**:**:** Viết các phương trình phản ứng xảy ra (*nếu có*) khi lần lượt cho các chất sau tác dụng với dung dịch axit H2SO4 loãng: Mg, Cu, KOH, Al2O3, Fe3O4; CaCO3

**Câu 3**: Viết phương trình phản ứng sau:

 a). H2S + O2 dư (t0) b). H2SO4 đặc, nóng + C

 c). H2S + NaOH (tỉ lệ mol 1:1) d) S + Al (t0)

 e). H2SO4 loãng + ZnSf). Ag + O3

**Câu 2:**  Nhận biết các dung dịch sau bằng phương pháp hoá học:

Na2SO3; NaI; Na2SO4; H2SO4; NaCl

**Câu 5**: Hấp thụ 8,96 lít khí SO2 (ở đktc) vào 200 gam dung dịch NaOH 18%. Sau phản ứng thu được muối gì ? Khối lượng bằng bao nhiêu ? Cho Na=23; H=1; O=16; S=32;

**Câu 6**:Đun nóng một hỗn hợp gồm 7,04 gam S và 5,28 gam Mg trong một bình kín không có không khí. Tính khối lượng muối thu được. *Cho Mg=24; S=32.*

**Câu 7:** Cho 7,8 gam hỗn hợp X gồm Mg và Al tác dụng với dung dịch H2SO4 đặc, nóng, dư thu được V lít khí SO2 (đktc) và dung dịch A chứa 46,2 gam hỗn hợp muối.

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

 b). Tính V. *Cho Mg=24; Al=27; S=32; O=16*.

**------------------------ Hết ----------------------**