|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP.HCM  **TRƯỜNG THPT HÙNG VƯƠNG**  **NĂM HỌC 2017-2018** | **KIỂM TRA HỌC KÌ 2**  ***Môn: Hóa học – Khối 10***  ***Thời gian làm bài: 45 phút*** |

**Câu 1:** *(1.5 điểm)*

axit sufuric

Hoàn thành chuỗi các phản ứng sau: (cân bằng và ghi rõ điều kiện phản ứng)



**Câu 2:** *(2.0 điểm)*

Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau bằng phương pháp hóa học:

NaBr, Na2SO4, Ba(NO3)2, NaNO3, Na2S

**Câu 3:** *(1.0 điểm)*

Viết phương trình chứng minh:

a. S có tính khử (1pt).

b. H2SO4 đặc có tính oxi hóa mạnh với phi kim (1pt).

**Câu 4:** *(1.0 điểm)*

Cặp nhiệt độ thủy ngân là vật dụng y tế có mặt ở hầu hết các gia đình có trẻ nhỏ. Thế nhưng sự nguy hiểm của nó thì ít ai biết đến.Khi cặp nhiệt độ bị vỡ ta làm gì? Bằng phương trình hóa học giải thích hiện tượng trên?

**Câu 5:** *(1.5 điểm)*

Cho hấp thụ hoàn toàn 4,48 lít khí sunfurơ (đkc) vào bình đựng 300ml dung dịch NaOH 2M.

Xác định khối lượng muối thu được sau phản ứng?

**Câu 6:** *(3.0 điểm)*

Cho 1,26 gam hỗn hợp X gồm hai kim loại Nhôm và Magie vào 100ml dung dịch H2SO4 đặc nóng thu được 1,344 lít (đktc) khí sunfurơ (sản phẩm khử duy nhất).

1. Tính % theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu.
2. Tính CM dung dịch axit sunfuric tham gia phản ứng.
3. Nếu cho lượng hỗn hợp X trên đi qua dung dịch H2SO4đặc nguội thì thu được chất rắn **S** (sản phẩm khử duy nhất) và **m** gam muối sunfat.   
   Tính **m**?

*(Cho biết M: Al= 27, Mg =24, S= 32, O =16, H=1, Na=23)*

***(Học sinh không được sử dụng Bảng Hệ Thống Tuần Hoàn)***

**----- HẾT -----**