###### SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP.HCM**ĐỀ THI HỌC KÌ II NĂM HỌC 2017-2018**

**TRƯỜNG THPT NGUYỄN HỮU CẢNH MÔN: HÓA – KHỐI 10**

**Thời gian làm bài : 45 phút**

***Họ và tên : ………………………………………………… SBD : …………………………***

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

###### H2SSO2SH2SH2SO4SO2KHSO3.

**Câu 2: (1,5 điểm)**Bằng phương pháp hóa học, nhận biết dung dịch đựng trong các lọ mất nhãn sau:

K2SO4, Ba(NO3)2, Na2SO3,HI.

**Câu 3: (2,0 điểm)**Viết phương trình phản ứng (nếu có) của các trường hợp sau:

**a**/ AgNO3 + HCl **b**/ Al+ H2SO4 (đặc, nguội)

**c** / Fe + H2SO4 ( loãng) **d**/ CuO + HCl

**e**/ H2S + NaOH (1:1)**f**/ SO2 + Br2 + H2O

**g**/ S + H2O  **h**/ Fe(OH)2 + H2SO4 (đặc, nóng)

**Câu 4: (1,0 điểm)** Yếu tố nào đã được sử dụng để làm thay đổi tốc độ phản ứng hóa học trong các trường hợp sau đây?

**a/** Người ta chẻ nhỏ củi để bếp lửa cháy mạnh hơn.

**b/** Để giữ cho thực phẩm tươi lâu, người ta để thực phẩm trong tủ lạnh.

**c/**Để bếp ga cháy mạnh hơn, người ta mở van để khí đốt thoát ra nhiều hơn.

**d/** Để làm sữa chua, làm rượu uống người ta sử dụng các loại men thích hợp.

**Câu5: (1,0 điểm)**Từ quặng pirit sắt, H2O. Viết phương trình phản ứng điều chế H2SO4. Cho điều kiện phản ứng có đủ.

**Câu 6: (1,0 điểm)** Cho 2,24 lít SO2 (ở đktc) hấp thụ hết vào 100ml dung dịch NaOH 2,5M. Tính khối lượng các chất có trong dung dịch sau phản ứng ?

###### **Câu 7: (2,0 điểm)**Hòa tan hoàn toàn 5,4 g hỗn hợp Fe và Mg bằng dd H2SO4 98% đặc nóng vừa đủ thu được 3,64 lít khí SO2 (sản phẩm khử duy nhất ở đktc).

**a/**Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp đầu.

**b/** Tính khối lượng dung dịch H2SO4 đã dùng.

**c/** Tính C% các chất trong dung dịch sau phản ứng.

**Cho: H=1, O=16, S=32, Na=23, Fe=56, Mg=24.**

**Học sinh không sử dụng bảng tuần hoàn.**

**---HẾT---**

**BIỂU ĐIỂM - ĐÁP ÁN ĐỀ THI HK2 – HÓA 10**

**Năm học 2017-2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Thang điểm** |
| **1**  **(1,5 điểm)** | 6 phương trình**.**  (**Lưu ý:** Sai, thiếu cân bằng hoặc điều kiện). | 0.25đx6  -0,25đ/2ý |
| **2**  **(1,5 điểm)** | -3 hiện tượng**.**  -2 pt.  -Hình thức trình bày. | 0,25đx3  0.25đx2  0,25đ |
| **3**  **(2,0 điểm)** | 8 phương trình**.**  (**Lưu ý:** Sai hoặc thiếu cân bằng/ điều kiện). | 0.25đx8  -0,25đ/2ý |
| **4**  **(1,0 điểm)** | a) yếu tố diện tích bề mặt hoặc diện tích tiếp xúc.  b) yếu tố nhiệt độ.  c) yếu tố nồng độ.  d) yếu tố chất xúc tác. | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **5**  **(1,0 điểm)** | - 4pt  (**Lưu ý:**viết đúng pt nào cho điểm pt đấy) | 0,25đx4 |
| **6**  **(1,0 điểm)** | - T= 2,5  - pt  -khối lượng Na2SO3 = 12,6gam  **-** khối lượng NaOH dư = 2 gam | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **7**  **(2,0 điểm)** | a.  - Viết đúng hai phương trình phản ứng  - Lập hệ đúng  - Fe: 0,075 mol và Mg: 0,05 mol  - %Fe: 77,78% và %Mg: 22,22%  b. mdd H2SO4 = 32,5 gam  c. mdd sau phản ứng = 27,5 gam  - C%Fe2(SO4)3 = 54,55% và C%MgSO4 = 21,82% | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ x 2 |