|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GD VÀ ĐT TP. HỒ CHÍ MINH****TRƯỜNG TH – THCS – THPT HERMANN GMEINER****ĐỀ CHÍNH THỨC**(*Đề có 01 trang*) | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II****NĂM HỌC 2017 - 2018****Môn thi: Hóa học - Khối: 10****Ngày kiểm tra: 04/05/2018****Thời gian làm bài:** **45 phút** *(không kể thời gian phát đề)**(Lưu ý: Học sinh làm bài trên giấy thi)*  |

**Câu 1:** ***( 2,0 điểm)***

Bổ túc các phương trình phản ứng sau: ( ghi rõ điều kiện nếu có)

1. KMnO4  ? + ? + ?
2. ? + Na2SO4  ? + NaCl
3. ? + ?  Fe2(SO4)3 + ?
4. Na2CO3 + ?  Na2SO4 + ? + ?

**Câu 2: *( 3,0 điểm)***

1. Hoàn thành dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):

FeS H2S S SO2  H2SO4

1. Hãy viết 2 phương trình trực tiếp điều chế khí SO2 trong công nghiệp?

**Câu 3: *( 1,0 điểm)***

 Nối các thích hợp các chất tương ứng dưới đây

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Hidro sunfua ( H2S)
 | 1. Làm chất tẩy trắng giấy và bột giấy
 |
| 1. Lưu huỳnh ( S)
 | 1. Bốc ra từ xác chết của người và động vật
 |
| 1. Lưu huỳnh dioxit ( SO2)
 | 1. Dùng để lưu hóa cao su
 |
| 1. Axit sunfuric ( H2SO4)
 | 1. Dùng để sản xuất phân bón,thuốc trừ sâu, tơ sợi hóa học, sơn màu,…
 |

**Câu 5: *( 1,0 điểm)***

Xét các hệ cân bằng sau trong một bình kín: 2SO2 (k) + O2 (k)  2SO3 (k) ΔH <0

Các cân bằng trên sẽ chuyển dịch như thế nào nếu thay đổi một trong các điều kiện sau:

1. Tăng nhiệt độ?
2. Giảm áp suất?

**Câu 4: *( 3,0 điểm)***

Cho 19,3 gam hỗn hợp kẽm và đồng tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch H2SO4 đặc, nóng thì thu được 6,72 lit SO2 (đkc)

1. Tính phần trăm khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp?
2. Tính nồng độ mol dung dịch axit đã dùng ?
3. Dẫn khí thoát ra ở trên tác dụng với 700 ml NaOH 1,0M. Tính nồng độ các chất trong dung dịch thu được (biết thể tích dung dịch xem như không thay đổi)?

***( H=1; O=16;S=32; Cu=64; Zn=65)***

**--------------------HẾT------------------**