|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠOTP. HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THCS-THPT DIÊN HỒNG** | **KIỂM TRA HỌC KỲ II – NĂM HỌC 2017 – 2018****MÔN: HÓA HỌC – LỚP: 10**Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề) |

 **ĐỀ CHÍNH THỨC**

 (*Đề thi gồm 01 trang)*

**Câu 1.** *(1.5 điểm)* Thực hiện chuỗi phản ứng sau:

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |

**Câu 2.** *(1.5 điểm)* Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng xảy ra trong các trường hợp sau:

a) Dung dịch axit sunfuhiđric (H2S) để lâu trong không khí.

b) Dẫn khí sunfurơ (SO2) vào dung dịch brom.

**Câu 3.** *(2.0 điểm)* Dùng phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch mất nhãn sau:

Na2SO4, NaCl, Na2S, H2SO4, NaOH.

Viết phương trình hóa học minh họa.

**Câu 4.** *(1.0 điểm)* Hãy nêu chất khí gây nên hiện tượng mưa axit và biện pháp để làm giảm lượng chất khí đó trong không khí.

**Câu 5.** *(3.0 điểm)* Cho 12 gam hỗn hợp gồm sắt và đồng tác dụng hoàn toàn với dung dịch H2SO4 đặc, nóng 98%, dư thì thu được 5,6 lít khí SO2 (sản phẩm khử duy nhất, điều kiện tiêu chuẩn).

a) Viết phương trình phản ứng xảy ra.

b) Tính phần trăm khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp.

c) Tính khối lượng dung dịch H2SO4 cần dùng, biết dùng dư 25% so với lượng cần thiết.

**Câu 6.** *(1.0 điểm)* Sau khi hoà tan 8,45 g oleum A vào nước được dung dịch B. Để trung hoà dung dịch B cần 200 ml dung dịch NaOH 1M. Tìm công thức của oleum đó.

Biết Cu=64, Fe=56, S=32, O=16, H=1 (g/mol)

**----------- 🙢 HẾT 🙠 -----------**

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

*Họ và tên học sinh:*