SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ ÔN HỌC KÌ II**

**TRƯỜNG THCS – THPT HÓA HỌC – LỚP 10**

**SƯƠNG NGUYỆT ANH**

**ĐỀ 1**

**Câu 1:***(3 điểm)*

Thực hiện chuỗi phản ứng hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

(1)

(2)

(3)

(4)

(5)

(6)

KMnO4 O2 SO2 Na2SO3 SO2 H2SO4 Fe2(SO4)3

**Câu 2:***(2 điểm)*

Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 5 dung dịch không màu sau: NaCl, K2S, Ca(NO3)2, KOH, K2CO3

**Câu 3:***(1 điểm)* Viết phương trình hóa học chứng minh:

a/ O3 có tính oxi hóa mạnh hơn O2

b/ O3 làm mất màu dung dịch KI.

**Câu 4:***(1 điểm)* Cho phản ứng hóa học sau:

V2O5,t0

2 SO2 (k) + O2 (k) 2SO3 (k)

Nếu nồng độ ban đầu của SO2 là 0,03 mol/l. Sau 30 giây, nồng độ của SO2 là 0,01 mol/l. Tính tốc độ trung bình của phản ứng.

**Câu 5:***(3 điểm)*

Cho 44,4 gam hỗn hợp Al và Fe tác dụng hết với dung dịch HCl thu được 26,88 lít khí H2 (đktc).

a/ Xác định thành phần phần trăm theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu.

b/ Cho 22,2 gam hỗn hợp kim loại trên vào H2SO4 đặc, nóng thì thu được bao nhiêu lít khí SO2 (đktc).

c/ Cho toàn bộ khí SO2 trên vào vào dung dịch nước vôi trong Ca(OH)2 dư thì thu được bao nhiêu gam muối?

***Cho biết****: H = 1 ; O = 16 ; Al = 27 ; S = 32 ; Cl = 35,5 ; Ca = 40 ; Fe = 56*

**HẾT**

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**TRƯỜNG THCS – THPT HÓA HỌC – LỚP 10. NH: 2015-2016**

**SƯƠNG NGUYỆT ANH *Thời gian làm bài: 45 phút***

**ĐỀ 2**

**Câu 1:***(3 điểm)*

Thực hiện chuỗi phản ứng hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

(1)

(2)

(3)

(4)

(5)

(6)

FeS H2S SO2 SO3 H2SO4 SO2 H2SO4

**Câu 2:***(2 điểm)*

Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 5 dung dịch không màu sau: KCl, K2SO3, Ba(NO3)2 , HCl, Na2CO3

**Câu 3:***(1 điểm)* Viết phương trình hóa học chứng minh tính oxi hóa của các phi kim giảm dần theo thứ tự sau: Cl2 > Br2 > I2

**Câu 4:***(1 điểm)* Cho phản ứng hóa học sau :

Br2 + HCOOH HBr + CO2

Lúc đầu nồng độ của Br2 là 0,0120 mol/, sau 50 giây nồng độ của Br2 là 0,0101 mol/l. Tính tốc độ trung bình của phản ứng hóa học trên

**Câu 5:***(3 điểm)*

Cho 33,3 gam hỗn hợp Al và Fe tác dụng hết với dung dịch HCl thu được 20,16 lít khí H2 (đktc).

a/ Tính thành phần phần trăm theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu.

b/ Cho 11,1 gam hỗn hợp kim loại trên vào H2SO4 đặc, nóng thì thu được bao nhiêu lít khí SO2 (đktc).

c/ Cho toàn bộ khí SO2 trên vào dung dịch KOH lấy dư thì thu được bao nhiêu gam muối?

***Cho biết****: H = 1 ; O = 16 ; Al = 27 ; S = 32 ; Cl = 35,5 ; K = 39 ; Fe = 56*

**HẾT**