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

 **TRƯỜNG THPT SƯƠNG NGUYỆT ANH HÓA HỌC – LỚP 10.**

**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)

KClO3 O2 SO2 H2SO4 H2 H2S S

**Câu 2:***(2 điểm)*

 Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 3 dung dịch không màu sau: NaCl, K2CO3, K2SO4, KNO3, HNO3, KOH

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

 a/ O3 có tính oxi hóa mạnh hơn O2

 b/ HF có thể ăn mòn được thủy tinh

**Câu 4:***(1 điểm)*

 Từ Na, Cl2, H2O viết phương trình hóa học điều chế natriclorat (NaClO3)

**Câu 5:***(3 điểm)*

 Cho 24,9 gam hỗn hợp Al và Fe tác dụng hết với dung dịch HCl thu được 16,8 lít khí H2 (đktc).

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

b/ Cho 12,45 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 900 ml dung dịch KOH 0,5M 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**

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

 **TRƯỜNG THPT SƯƠNG NGUYỆT ANH HÓA HỌC – LỚP 10.**

**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)

FeS2 SO2 SO3 H2SO4 H2 Cu CuSO4

**Câu 2:***(2 điểm)*

 Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 3 dung dịch không màu sau: NaCl, H2SO4, KOH, HCl, NaNO3, Na2SO4

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

 a/ Tính oxi hóa của của Cl2 mạnh hơn Br2

 b/ O3 tác dụng được với dung dịch KI

**Câu 4:***(1 điểm)*

 Từ KMnO4, HCl đặc và dung dịch NaOH, hãy viết PTHH điều chế nước Javen.

**Câu 5:***(3 điểm)*

 Cho 19,3 gam hỗn hợp Al và Fe tác dụng hết với dung dịch HCl thu được 14,56 lít khí H2 (đktc).

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

b/ Cho 9,65 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 750 ml dung dịch KOH 1M 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**