**Trường THCS Bình Quới Tây**

**KIỂM TRA HỌC KÌ II- Lớp 8**

**Câu 1**: Hoàn thành các phương trình phản ứng: (3đ)

a/ Al +HCl 🡪? + ?

b/ CaO +H2O 🡪 ?

c/ P + O2🡪 ?

d/ KClO3🡪? + ?

e/ CH4 + O2🡪? + ?

f/ Fe2O3 + ? 🡪 Fe + H2O

**Câu 2** : Cho các oxit sau: BaO, K2O, CuO, SO3.

a/ Hãy phân loại và gọi tên các oxit trên? (1đ)

b/ Chất nào tác dụng được với nước. Viết phương trình minh họa ? (2đ)

**Câu 3**: Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt 3 chất rắn sau:

P2O5, Na2O, ZnO (2đ)

**Câu 4**: Dùng 13 gam kẽm phản ứng với dung dịch axit HCl 2M tạo thành dung dịch A và V(l) khí không màu.

a/ Tính V(l) khí (đktc)? (1.5đ)

b/ Tính nồng độ mol của dung dịch A biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể sau phản ứng? (0.5đ)

(Zn=65, O=16, H=1, Cl=35.5, Cu=64)

UBND QUẬN BÌNH THẠNH

**TRƯỜNG THCS THANH ĐA**

**NĂM HỌC 2017 – 2018**

**MÔN : HOÁ HỌC LỚP 8**

**Thời gian : 45 phút**

**Câu 1 (2,5 điểm):**

 a.**(2,0 điểm):** Cho các chất K, BaO, SO3, P2O5, NaCl. Viết phương trình hóa học của các chất xảy ra phản ứng với nước?

 b.**(0,5 điểm)**: Vì sao phải bảo quản Natri trong dầu hỏa?

**Câu 2 (2,0 điểm):** Viết các PTHH thực hiện dãy biến hóa sau:

 Na 🡪 H2 🡪 Fe 🡪 Fe3O4 🡪 H2O

**Câu 3 (1,5 điểm):** Bằng phương pháp hóa học,hãy phân biết 3 chất khí sau:

 O2 ; H2 ; CO2

**Câu 4 ( 2,0 điểm)**: Phân loại và gọi tên các hợp chất sau:

 HSO3 ; Zn(OH)2 ; FeSO4 ; Cr2O3

**Câu 5 (2,0 điểm):**

Cho 13 gam Zn tác dụng vừa đủ với một lượng dung dịch axit sunfuric H2SO4 tạo ra muối kẽm sunfat ZnSO4 và một lượng khí H2.

 a) Viết phương trình phản ứng.

 b) Tính thể tích khí H2 sinh ra(đktc)?

 c) Tính khối lượng ZnSO4 tạo thành?

 d) Hòa tan muối kẽm vào nước thu được 200g dung dịch muối kẽm sunfat. Tính nồng độ phần trăm dung dịch muối kẽm thu được?

 (Biết Zn = 65 ; H = 1 ; S = 32 ; O = 16)

**TRƯỜNG THCS CÙ CHÍNH LAN**

 **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**

**NĂM HỌC 2017-2018**

**MOÂN HOÙA 8**

Câu 1: (2 điểm)

 Trong các oxit sau: K2O, CuO,N2O5. Chất nào tác dụng được với nước (nếu có).Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra. Cho biết sản phẩm nào là axit, sản phẩm nào là bazơ và gọi tên sản phẩm tạo thành trong mỗi phản ứng.

Câu 2: (3 ñieåm )Bổ túc chất và hoàn thành các phương trình hoùa hoïc sau ñaây:

a / K + O2  .........

b/ Ca + .. Ca(OH)2  + ......

c/ Al + CuCl2  ...... + Cu

 d/ Mg + ...  MgCl2 + .....

e/ KClO3 **** .......... + O2

f/ 4FeS2 + O2  Fe2O3 + SO2

Câu 3: (1,5 ñieåm) Bằng pphh hãy nhận biết các dung dịch sau: HCl, Ba(OH)2, Na2SO4.

Câu 4: (1,5 điểm) Trong các hợp chất sau: CaO, H2SO3, SO3, NaHSO4, , Fe(OH)3,

a. Hãy cho biết chất nào là axit, bazơ và muối.

b. Gọi tên các chất trên.

Câu 5: (2 điểm) Cho 26 gam Zn tác dụng hết với 500ml dung dịch axit Clohiđric HCl tạo ra muối kẽm clorua và một lượng khí H2.

 a) Tính thể tích khí H2 sinh ra(đktc).

 b) Tính khối lượng muối ZnCl2 tạo thành.

 c) Tính nồng độ mol của dung dịch axit tham gia phản ứng.

 (Biết Fe = 56 ; H = 1 ; S = 32 ; O = 16)

**ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN BÌNH THẠNH**

 **TRƯỜNG THCS ĐỐNG ĐA**

 **---------------------------**

**KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC : 2017 – 2018**

**HÓA HỌC LỚP 8**

 *(Thời gian làm bài 45 phút không kể thời gian phát đề)*

**Bài 1 :** (**3,0 điểm**)

Cho các chất sau Na, Fe, K2O, CuO, SO3. Chất nào tác dụng với nước ? Viết phương trình xảy ra. Sản phẩm nào là axit, sản phẩm nào là bazơ và gọi tên các hợp chất đó.

.**Bài 2** : (**1,5 điểm**)Bằng pphh hãy phân biệt các chất sau Na2O, P2O5,MgO. Viết pthh minh họa.

### Câu 3 : (3.0 điểm) Bổ túc và cân bằng các phương trình phản ứng sau :

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1/. | KMnO4 |   |  ? | + | ? | + | ? |
| 2/. | ? | + | ? |  | ZnO |  |  |
| 3/. | Al | + | H2SO4(loãng) |  | ? | + | ? |
| 4/. | ? | + | CuO |  | Cu | + | H2O |

Các phương trình phản ứng hóa học trên phương trình nào thuộc loại phản ứng hóa hợp ? phương trình nào thuộc loại phản ứng phân hủy ? phương trình nào thuộc loại phản ứng thế ?

**Câu 4 : (0.5 điểm)**

### Tại sao phải bảo quản kim loại natri trong dầu hỏa?

**Câu 5 : (2.0 điểm)**

Cho 5,4g bột nhôm phản ứng hoàn toàn với 200 ml dung dịch H2SO4 (loãng), thu được dung dịch muối và có khí sinh ra

1/. Viết phương trình phản ứng xảy ra.

2/. Tính thể tích khí H2 (đktc). Cô cạn dung dịch sau phản ứng, tính khối lượng muối thu được

3/. Tính nồng độ CM của dung dịch H2SO4 (loãng) ban đầu.

**( Biết : Fe : 56 ; S : 32 ;** **Al : 27 ; O : 16 ;** **H : 1. 0**

**Trường THCS HàHuyTập KIỂM TRA HK2 – NămHọc: 2017-2018.**

**------------o--------------- Môn: HÓA 8.**

**Thờigian: 45 phút**

**Câu1:(3đ)**Trongcácchấtsau, chấtnàotácdụngvới**H2O** ở điềukiệnthường, viết PTHH (nếucó) :

**Na , SiO2 , CaO , SO3 , FeO , NaCl , N2O5 , Ba , CuO , K2O .**

**Câu2:(3đ)** Bổtúcvàhoànthànhcác PTHH sau:

**a)CuO + ?  Cu + H2O**

**b) KClO3? + ?**

 **c) K + H2O → ? + ?**

**d) Fe + HCl → ? + ?**

 **e) Al + H2SO4 → ? + ?**

**f) H2O  ? + ?**

**Câu3:(2đ)** Bằngphươngpháphóahọchãyphânbiệtcácchấtrắn: **CaO , P2O5 , MgO** .

**Câu4:(2đ)** Cho m(g) kẽmtácdụngvớiaxitclohydric. Saumộtthờigian,viênkẽm tan hoàntoànthuđược 5,6l khí hydro (đktc)

 **a)** ViếtcácPTHH .

**b)**Tính m vàkhólượngaxitclohydricthamgiaphảnứng

**c)**Giảsửsauphảnứngngười ta thungười ta thuđược 200g dung dịch**ZnCl2**. Tínhnồngđộphầntrăm dung dịch ZnCl2tạothành.

**(** Zn = 65 , H = 1 , Cl = 35.5 )

**Trường THCS HàHuyTập KIỂM TRA HK2 – NămHọc: 2017-2018.**

**------------o--------------- Môn: HÓA 8.**

**Thờigian: 45 phút**

**Câu1:(3đ)**Trongcácchấtsau, chấtnàotácdụngvới**H2O** ở điềukiệnthường, viết PTHH (nếucó) :

**Na , SiO2 , CaO , SO3 , FeO , NaCl , N2O5 , Ba , CuO , K2O .**

**Câu2:(3đ)** Bổtúcvàhoànthànhcác PTHH sau:

**a)CuO + ?  Cu + H2O**

**b) KClO3? + ?**

 **c) K + H2O → ? + ?**

**d) Fe + HCl → ? + ?**

 **e) Al + H2SO4 → ? + ?**

**f) H2O  ? + ?**

**Câu3:(2đ)** Bằngphươngpháphóahọchãyphânbiệtcácchấtrắn: **CaO , P2O5 , MgO** .

**Câu4:(2đ)** Cho m(g) kẽmtácdụngvớiaxitclohydric. Saumộtthờigian,viênkẽm tan hoàntoànthuđược 5,6l khí hydro (đktc)

 **a)** ViếtcácPTHH .

**b)**Tính m vàkhólượngaxitclohydricthamgiaphảnứng

**c)**Giảsửsauphảnứngngười ta thungười ta thuđược 200g dung dịch**ZnCl2**. Tínhnồngđộphầntrăm dung dịch ZnCl2tạothành.

**(** Zn = 65 , H = 1 , Cl = 35.5 )

**PHÒNG GIÁO DỤC ĐÀO TẠO QUẬN BÌNH THẠNH**

**TRƯỜNG THCS LAM SƠN**

**ĐỀ THAM KHẢO HỌC KÌ II HÓA 8**

**NĂM HỌC 2017 - 2018**

**Câu 1 (2đ):** Trong những chất sau đây: **Na, Cu, SO2, CaO** chất nào tác dụng được với **H2O** ở nhiệt độ thường.Viết phương trình phản ứng minh họa.

**Câu 2 (2,0 đ):**Bổ túc và cân bằng các phương trình phản ứng sau:

a) Zn + ......... H2 + …….

 b) KMnO4 t0 ……. + O2  + …….

 c) ……. + H2O HNO3

 d) CaCO3 t0 …… + ……

**Câu 3 (1,5đ):** Bằng phương pháp hóa học, hãy phân biệt các chất khí sau:

**Khí Oxi ; Khí Hidro ; Khí cacbonic**

**Câu 4 ( 2,5đ):**Em hãy phân loại và gọi tên các hợp chất sau:

**CuO ; ZnCl2 ; Fe(OH)3 ; HNO3 ; P2O5**

**Câu 5 (2,0 đ):** Cho 5,4g kim loại Nhôm tác dụng vừa đủ với 200 g dung dịch axit clohiđric HCl

1. Viết phương trình phản ứng
2. Tính thể tích khí Hidro H2 thu được ở điều kiện tiêu chuẩn.
3. Tính khối lượng muối AlCl3 tạo thành.
4. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch axit clohidric cần dùng cho phản ứng trên.

**( Biết Al = 27; H = 1; Cl = 35,5)**

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO****QUẬN BÌNH THẠNH** | **ĐỀ THI****HỌC KỲ 2 NĂM HỌC 2017-2018****MÔN HÓA HỌC LỚP 8** |

**Câu 1: (2,0 điểm)**Cho các chất sau: K, SO3, CaO, Fe, Na2O. Chất nào tác dụng với nước? Viết phương trình phản ứng xảy ra.

**Câu 2: (2,0 điểm)**Bổ túc và hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

1. Fe + HCl ⭢ ? + ?
2. CuO + H2$→$ ? + ?
3. KMnO4$→$ K2MnO4 + MnO2 + ?
4. ? + ? $→$ P2O5

**Câu 3: (2,0 điểm)**Phân loại và gọi tên các hợp chất có công thức hóa học sau

 a) HCl b) Ca(OH)2

 c) FeSO4 d) Na2O

**Câu 4: (1,5 điểm)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt 3 chất rắn đựng trong các lọ mất nhãn sauđây: BaO, P2O5, muối ăn. Viết các phương trình phản ứng.

**Câu 5: (2,0 điểm)**Đốt cháy toàn hoàn toàn 2,48 gam photpho trong bình chứa khí oxi, ta thu được điphotpho pentaoxit(P2O5)

1. Tính thể tích khí oxi tham gia phản ứng ở (đktc)
2. Nếu lấy lượng P2O5 ở trên hòa tan hoàn toàn vào nước thu được 400ml dung dịch axit H3PO4. Tính nồng độ mol của dung dịch axit H3PO4 tạo thành.

**Câu6:(0,5điểm)Khôngkhíbịônhiễmgâyranhữngtáchạigì? Phảilàmgìđểbảovệkhôngkhítronglành**

***(Biết P = 31; O = 16;H = 1)***

**PHÒNG GD – ĐT QUẬN BÌNH THẠNH**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN VĂN BÉ**

**ĐỀ THAM KHẢO KIỂM TRA HỌC KỲ II (2017-2018)**

**MÔN: HOÁ HỌC - LỚP 8**

Thời gian làm bài: 45 phút

**Câu 1***(2.5đ):* Cho các oxit sau: **P2O5 ; K2O ; Fe2O3 ; SO3 ; BaO**

 a) Oxit nào tác dụng được với nước tạo ra axit? Viết phương trình phản ứng.

 b) Oxit nào tác dụng được với nước tạo ra dung dịch bazơ? Viết phương trình phản ứng.

**Câu 2:***(2đ)*Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết 3 lọ dung dịch mất nhãn:

**NaCl, HNO3, KOH.**

**Câu 3***(3đ)*Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

a) ? + Al 🡪 Al2(SO4)3 + ?

b) ?+ H­2Cu + H2O

c) ? + H2O 🡪 NaOH + ?

d) Fe + HCl🡪 ? + ?

e) KMnO4 ? + ? + O2

f) P + O2  ?

**Câu 4:** *(0.5đ)*Nhiệt phân đá vôi (canxi cacbonat) thì thu được vôi sống (canxi oxit) và 1 chất khí. Khi dẫn khí đó qua dung dịch nước vôi trong (canxi hidroxit) dư thì nước vôi trong hóa đục. Viết các phương trình phản ứng xảy ra?

**Câu 5:** (*2đ)* Hòa tan hoàn toàn 5,4g nhôm vào dung dịch HCl 3M

 a) Tính thể tích khí sinh ra (đktc)

 b) Tính thể tích dung dịch axit HCl 3M đã dùng

(Cho Al = 27, H = 1, Cl = 35.5)

UBND QUẬN BÌNH THẠNH

Trường THCS RạngĐông

ĐỀ THI KIẾN NGHỊ HỌC KỲ II

Môn : HÓA 8

Thờigian: 45 phút

**Câu 1:** (2,5đ) Cho cácchất: BaO ; Al2O3 ; P2O5 ; K, SO3.

a/ Nướccóthểtácdụngđượcvớinhữngchấtnàotrongcácchấttrênở nhiệtđộthường?

b/ Viếtphươngtrìnhphảnứngxảyra.Gọitêncáchợpchấtsinhrasauphảnứng.

**Câu 2**(2,5đ) Hoànthànhcácphươngtrìnhphảnứngsau :

1. HCl + Al 🡪 ? + ?

to

1. KMnO4🡪 ? + ? +?

to

1. P + O2🡪 ?

to

1. CH4 + O2🡪 ? + ?

to

1. H2+ Fe3O4🡪 Fe + ?

**Câu 3**: (2đ) Bằngphươngpháphóahọcphânbiệtcácchấtrắn :Na2O , P2O5

**Câu4 :**(0,5đ) Hòa tan NaOHrắnvàonướcthuđược 200 gam dung dịchnồngđộ 4% . Tínhkhốilượngnướcthamgiaquátrìnhhòatan .

**Bàitoán** (2đ)

Cho 13g kẽmtácdụngvừađủvới dung dịchaxitclohidric .

 a/ Viếtphươngtrìnhphảnứng

 b/ Tínhthểtíchkhíthuđượcđkc

 c/ Tínhkhốilượngaxitthamgiaphảnứng .

 d/ Tínhnồngđộphầntrăm dung dịchthuđượcsauphảnứng , biếtkhốilượng dung dịchthuđượcsauphảnứnglà 304,6 gam .

Zn: 65 H: 1 Cl: 35,5 O: 16

 Trường Trương Công Định

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2017-2018**

**KHỐI 8**

**Câu1** (2.0 đ): Trongcáchợpchấtsau: Al2O3, H2S, Fe(OH)2, P2O5, CaCO3, H2SO4, Ca3(PO4)2, KOH.

1. Emhãychobiếtchấtnàolàoxit, axit, bazơ, muối.
2. Gọitêncácchấtoxit, axit, bazơ, muối.

**Câu2** : (1.5đ) Viếtphươngtrìnhphảnứnghóahọcxảyrakhichocácchấtsauđâytácdụngvớinướcởđiềukiệnthường ( nếucó): Na2O, Cu, K, CaCO3, P2O5. Fe(OH)3

**Câu3:**(1.5đ)Emhãytrìnhbàycáchphânbiệt 3 chấtrắnmàutrắngdạngbộtchứatrongcáclọmấtnhãn: P2O5, BaO, ZnO. Viếtphươngtrìnhhóahọc minh họa.

**Câu 4**: (3đ) Bổtúcvàcânbằngcácphươngtrìnhhóahọcsau:

1. P + ? **** P2O5
2. Fe2O3 + ? **** Fe + H2O
3. PbO + H2 **** ? + ?
4. HCl + Zn ? + ?
5. H2SO4 + ? Al2(SO4)3 + H2
6. 4Mg + 10HNO3 Mg(NO3)2 + N2O + H2O

**Câu5 : (2.0 điểm)**

Cho 5,4g bộtnhômphảnứnghoàntoànvới 200 ml dung dịchaxitsunfuric (loãng), thuđượcmuốinhômcloruavàkhíhidro (đktc).

1. Viếtphươngtrìnhphảnứng.
2. Tínhthểtíchkhíhidrothuđược.
3. Tínhnồngđộ CMcủa dung dịchaxitsunfuricthamgiaphảnứng ?

**Biết : Fe : 56 ; S : 32 ;Al : 27 ; O : 16 ;H : 1.**

UBND QUẬN BÌNH THẠNH

**TRƯỜNG THCS THANH ĐA**

**MÔN : HOÁ HỌC LỚP 8**

**Thời gian : 45 phút**

**Câu 1 (2,5 điểm):**

 a.**(2,0 điểm):** Cho các chất K, BaO, SO3, P2O5, NaCl. Viết phương trình hóa học của các chất xảy ra phản ứng với nước?

 b.**(0,5 điểm)**: Vì sao phải bảo quản Natri trong dầu hỏa?

**Câu 2 (2,0 điểm):** Viết các PTHH thực hiện dãy biến hóa sau:

 Na 🡪 H2 🡪 Fe 🡪 Fe3O4 🡪 H2O

**Câu 3 (1,5 điểm):** Bằng phương pháp hóa học,hãy phân biết 3 chất khí sau:

 O2 ; H2 ; CO2

**Câu 4 ( 2,0 điểm)**: Phân loại và gọi tên các hợp chất sau:

 HSO3 ; Zn(OH)2 ; FeSO4 ; Cr2O3

**Câu 5 (2,0 điểm):**

Cho 13 gam Zn tác dụng vừa đủ với một lượng dung dịch axit sunfuric H2SO4 tạo ra muối kẽm sunfat ZnSO4 và một lượng khí H2.

 a) Viết phương trình phản ứng.

 b) Tính thể tích khí H2 sinh ra(đktc)?

 c) Tính khối lượng ZnSO4 tạo thành?

 d) Hòa tan muối kẽm vào nước thu được 200g dung dịch muối kẽm sunfat. Tính nồng độ phần trăm dung dịch muối kẽm thu được?

---------------------------------------------------------------------------------------------------------------

(Biết Zn = 65 ; H = 1 ; S = 32 ; O = 16)