TRƯỜNG THCS BÌNH CHUẨN PHIẾU BÀI TẬP SỐ 1

Lớp : Môn : Hóa Học 8

|  |  |
| --- | --- |
|  Điểm |  Lời phê |

***Bài tập1***: Cho 11,2gam Fe tác dụng với dung dịch HCl .Tính:

a. Thể tích khí H2 thu được ở đktc.

b. Khối lượng HCl phản ứng.

c. Khối lượng FeCl2 tạo thành.

**Bài tập2:** Cho phản ứng: 4Al + 3O2 🡪 2Al2O3. Biết có 2,4.1022 nguyên tử Al phản ứng.

a. Tính thể tích khí O2 đã tham gia phản ứng ở đktc. Từ đó tính thể tích không khí cần dùng . Biết khí oxi chiếm 1/5 thể tích của không khí.

b. Tính khối lượng Al2O3 tạo thành.

**Bài tập3:** cho sơ đồ Cu + O2 ---> CuO

1. Tính khối lượng CuO sinh ra khí có 2,56 g Cu tham gia phản ứng.
2. Tính khối lượng Cu cần dùng để điều chế 4 g CuO.
3. Tính khối lượng Cu và thể tích khí oxi cần dùng ở đktc, để điều chế 24 g CuO.

**Bài tập4:** cho sơ đồ Fe + O2 ---> Fe3O4. Nếu có 4,48 lít khí O2 phản ứng. Hãy tính: mFe = ? và mFe3O4 (bằng hai cách).

Bài làm

.....................................................................................................................................

TRƯỜNG THCS BÌNH CHUẨN PHIẾU BÀI TẬP SỐ 2

Lớp : Môn : Hóa Học 8

|  |  |
| --- | --- |
|  Điểm |  Lời phê |

**Bài tập 1:** trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxi bằng cách nung nóng kali clorat:

 KClO3 ---> KCl + O2. Hãy hoàn thành PTHH và trả lời những câu hỏi sau:

1. Muốn điều chế 6,72 lít khí oxi ở đktc cần dùng bao nhiêu gam KClO3?
2. Nếu có 2,4 mol KClO3 tham gia phản ứng, sẽ thu được bao nhiêu mol chất rắn và chất khí?
3. Nếu có 22,05 gam KClO3 tham gia phản ứng, sẽ thu được bao nhiêu mol chất rắn và chất khí?

 **Bài tập 2:** Lập phương trình hóa học các phản ứng sau:

1. Fe(0H)3  Fe203 + H20

2 . Fe(0H)3 + HCl  FeCl3 + H20

3. CaCl2 + AgN03  Ca(N03)2 + AgCl

4. P + 02  P205

5. N205 + H20  HN03

6 . Zn + HCl  ZnCl2 + H2

7. Al + CuCl2   AlCl3 + Cu

8 . C02 + Ca(0H)2  CaC03 + H20

9 . S02 + Ba(0H)2  BaS03 + H20

10. KMn04  K2Mn04 + Mn02 + 02

**Bài tập 3:** Hãy cho biết khối lượng mol của các chất sau:

1. Có tỉ khối đối với khí oxi là: 0,0625; 0,53125; 0,875; 2.
2. Có tỉ khối đối với không khí là: 0,069; 0,9655; 2,2.

Bài làm

.....................................................................................................................................

TRƯỜNG THCS BÌNH CHUẨN PHIẾU BÀI TẬP SỐ 3

Lớp : Môn : Hóa Học 8

|  |  |
| --- | --- |
|  Điểm |  Lời phê |

**Bài tập 1:** Hãy cho biết thể tích khí ở đktc của:

1. 3,3 g N2O; 95,48 g CO2; 0,5 N phân tử SO2.
2. Hỗn hợp khí gồm: 0,08 N phân tử CO2; 0,09 N phân tử NH3.
3. Hỗn hợp khí gồm: 0,88 g CO2; 0,68 g NH3.

**Bài tập 3**: Đốt cháy 24g S trong bình kín có chứa 26 g O2.

* 1. Chất nào dư? Dư bao nhiêu gam?
	2. Chất nào tạo thành? Khối lượng là bao nhiêu gam?

**Bài tập 4**: Đốt cháy 22,4 g Fe trong bình kín có chứa 2,24 lít O2 ở đktc.

1. Chất nào dư? Dư bao nhiêu gam?
2. Chất nào tạo thành? Khối lượng là bao nhiêu gam?

***Bài tập3*** :: Hãy chọn hệ số và công thức hóa học thích hợp đặt vào chỗ có dấu ? trong các phương trình hóa học sau:

1. ?Al(OH)3 ---> ? + 3H2O
2. Fe + ?AgNO3 ---> ? + 2Ag
3. Mg + ? ---> MgCl2 + H2
4. ? + ?HCl ---> AlCl3 + H2
5. Cu + ? ---> Cu(NO3)2 + ?Ag

Bài làm

.....................................................................................................................................

..............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**Trường THCS Bình Chuẩn PHIẾU ÔN TẬP SỐ 4**

**Họ và tên:...................................**

**Lớp:................**

**Câu1:** Cho các công thức hóa học sau: BaO, CuO , SO2 , Fe3O4. Em hãy phân loại 4 oxit trên rồi điền vào bảng sau:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxit bazơ | Tên gọi | Oxit axit | Tên gọi  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

**Câu 2:** Hoàn thành các phản ứng hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào? ( phản ứng hóa hợp hay phản ứng phân hủy)

a) K + O2 ⎯⎯→ ………

b) Al + O2 → ………

c) KClO3  ⎯⎯→ …… + ……

d) H2O ⎯⎯→ ............+ ………

**Câu 3:** Cho **m** gam Fe tác dụng với HCl thu được 31,75 gam Sắt (II) clorua (FeCl2)và khí hiđro .

a) Viết phương trình phản ứng

b) Tìm **m**.

c)Tính thể tích khí hiđro thu được ( ở đktc).

d) Cho toàn bộ lượng khí hiđro trên tác dụng với bột đồng (II) oxit dư thu được **a**g đồng nguyên chất và nước. Tìm **a**?

 **Trường THCS Bình Chuẩn PHIẾU ÔN TẬP SỐ 5**

**Họ và tên:...................................**

**Lớp:................**

**Câu1:** Cho các công thức hóa học sau: ZnO, NO2 , CO2 , Fe3O4. Em hãy phân loại 4 oxit trên rồi điền vào bảng sau:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxit bazơ | Tên gọi | Oxit axit | Tên gọi  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

**Câu 2:** Hoàn thành các phản ứng hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào? ( phản ứng hóa hợp hay phản ứng phân hủy)

a) Mg + O2 ⎯⎯→ ………

b) Fe + O2 → ………

c) KMnO4  ⎯⎯→ …… + ……+………..

d) ............+ ……… ⎯⎯→ H2O

**Câu 3:** Cho 11,2 g Fe tác dụng với HCl thu được Sắt (II) clorua FeCl2 và khí hiđro .

a) Viết phương trình phản ứng

b) Tính thể tích khí hiđro thu được ( ở đktc).

c) Tính khối lượng Sắt clorua FeCl2 tạo thành

d) Cho toàn bộ lượng khí hiđro trên tác dụng với bột đồng (II) oxit dư thu được **a**g đồng nguyên chất và nước. Tìm **a**?

**Trường THCS Bình Chuẩn PHIẾU ÔN TẬP SỐ 6**

**Họ và tên:...................................**

**Lớp:................**

**Câu1:** Cho các công thức hóa học sau: N2O5, CaO , CO2 , Fe3O4. Em hãy phân loại 4 oxit trên rồi điền vào bảng sau:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxit bazơ | Tên gọi | Oxit axit | Tên gọi  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

**Câu 2:** Hoàn thành các phản ứng hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào? ( phản ứng hóa hợp hay phản ứng phân hủy)

a) Zn + O2 ⎯⎯→ ………

b) Ba + O2 → ………

c) CaCO3  ⎯⎯→ …… + ……

d) Mg + HCl ⎯⎯→ ............+ H2

**Câu 3:** Cho 6,5g Zn tác dụng với HCl thu được kẽm clorua ZnCl2 và khí hiđro .

a) Viết phương trình phản ứng

b) Tính thể tích khí hiđro thu được ( ở đktc).

c) Tính khối lượng kẽm clorua ZnCl2 tạo thành

d) Cho toàn bộ lượng khí hiđro trên tác dụng với bột đồng (II) oxit dư thu được **a**g đồng nguyên chất và nước. Tìm **a**?

**Trường THCS Bình Chuẩn PHIẾU ÔN TẬP SỐ 7**

**Họ và tên:...................................**

**Lớp:................**

**Câu1:** Cho các công thức hóa học sau: P2O5, MgO , SO3 , FeO. Em hãy phân loại 4 oxit trên rồi điền vào bảng sau:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxit bazơ | Tên gọi | Oxit axit | Tên gọi  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

**Câu 2:** Hoàn thành các phản ứng hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào? ( phản ứng hóa hợp hay phản ứng phân hủy)

a) Fe + O2 ⎯⎯→ ………

b) Ca + O2 → ………

c) P2O5 + H2O ⎯⎯→ ………

d) Zn + HCl ⎯⎯→ ............+ H2

**Câu 3:** Cho 5,4g Al tác dụng với HCl thu được nhôm clorua AlCl3 và khí hiđro .

a) Viết phương trình phản ứng

b) Tính thể tích khí hiđro thu được ( ở đktc).

c) Tính khối lượng nhôm clorua AlCl3 tạo thành

d) Cho toàn bộ lượng khí hiđro trên tác dụng với bột đồng (II) oxit dư thu được **a**g đồng nguyên chất và nước. Tìm a?