|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**  **MÔN: HOÁ 8**  **ĐỀ 1** |

**Phần 1:** **Trắc nghiệm (5 điểm)**

**Câu 1.** Thành phần của không khí (theo thể tích):

A. 21% O2, 78% N2và 1 % là hơi nước.  
B. 21% O2,78% N2 và 1 % là các khí khác.  
C. 21% O2, 78% N2và 1 % là khí CO2.D. 20% O2, 80% N2.

**Câu 2.** Nhóm các chất nào sau đây đều là axit?

A. HCl, H3PO4, H2SO4, H2O.  
B. HNO3, H2S, KNO3, CaCO3, HCl.  
C. H2SO4, H3PO4, HCl, HNO3.  
D. HCl, H2SO4, H2S, KNO3.

**Câu 3.** Cho dãy chất sau: CO2, P2O5, CaCO3, SO3, Na2O, SiO2, CO, ZnO, PbO, N2O5, NO. Những chất nào là oxit axit?

A. CO2, CaCO3, SO3, Na2O, SiO2.  
B. CO2, ZnO, P2O5, SO3,SiO2,NO.  
C. CO2, , SO3, , CO, N2O5, PbO .  
D. CO2, SO3, SiO2, N2O5, P2O

**Câu 4.** Phản ứng hóa học nào dưới đây không phải là phản ứng thế?

A. CuO + H2 →Cu + H2O  
B. MgO + 2HCl →MgCl2+ H2C. Ca(OH)2+ CO2 →CaCO3+ H2O  
D. Zn + CuSO4 →Cu + ZnSO4

**Câu 5.** Tính số gam nước tạo ra khi đốt cháy hoàn toàn 4,48 lít khí hidro (đktc) trong oxi?

A, 3,6 g  
B. 7,2g  
C. 1,8 g  
D. 14,4g

**Câu 6.** Càng lên cao, tỉ lệ thể tích khí oxi càng giảm vì:

A. càng lên cao không khí càng loãng .  
B. oxi là chất khí không màu không mùi.  
C. oxi nặng hơn không khí.  
D. oxi cần thiết cho sự sống.

**Câu 7.** Đốt cháy 6,2g photpho trong bình chứa 10g oxi. Sau phản ứng chất nào còn dư, vì sao?

A. Oxi vì 6,2g photpho phản ứng đủ với 4g oxi.  
B. Oxi vì 6,2g photpho phản ứng đủ với 2g oxi.  
C.Hai chất vừa hết vì 6,2g photpho phản ứng vừa đủ với 10g oxi.  
D. Photpho vì ta thấy tỉ lệ số mol giữa đề bài và phương trình của photpho lớn hơn của oxi.

**Câu 8.** Bằng phương pháp hóa học nhận biết các chất sau: NaCl, axit H2SO4, KOH,Ca(OH)2, bằng cách nào?

A. Quỳ tím, điện phân.  
B. Quỳ tím  
C. Quỳ tím, sục khí CO2D. Nước, sục khí CO2

**Câu 9**. Tính khối lượng NaOH có trong 200g dung dịch NaOH 15%.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 60 gam | B. 30 gam | C. 40 gam | D. 50 gam |

**Câu 10**. Tính thể tích khí của dung dịch NaOH 5M để trong đó có hòa tan 60g NaOH.

A. 300 ml  
C. 150 ml  
B. 600 ml  
D. 750 ml

**Phần 2: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 1**. (2,5 điểm)

Cho 5,4 gam Al tác dụng với dung dịch HCl phản ứng xảy ra hoàn toàn. Dẫn toàn bộ lượng khí thu được qua CuO nung nóng.

A. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra. Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng.

B. Tính khối lượng Cu thu được sau phản ứng?

**Câu 2**. (2,5 điểm)

Cho 6,5 gam Zn phản ứng vừa đủ với 100 ml dung dịch axit HCl.

A. Tính thể tích khí hidro thu được ở điều kiện tiêu chuẩn?

B.  Tính nồng độ mol của dung dịch muối thu được sau phản ứng?

|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**  **MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8**  **ĐỀ 2** |

**Phần I. Trắc nghiệm***(5* *điểm)*

**Câu 1.** Ghép một trong các chữ A hoặc B, C, D ở cột I với một chữ số 1 hoặc 2, 3, 4, 5, ở cột II để có nội dung phù hợp.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Cột I** |  | **Cột II** |
| **A** | CuO + H2 | **1** | dung dịch có thể hòa tan thêm chất tan |
| **B** | Phản ứng thế là phản ứng hóa học trong đó | **2** | Cu + H2O |
| **C** | Thành phần phần trăm theo thể tích của không khí là: | **3** | dung dịch không thể hòa tan thêm được chất tan nữa. |
| **D** | Dung dịch bão hòa là | **4** | nguyên tử của đơn chất thay thế nguyên tử của một nguyên tố khác trong hợp chất |
| **E** | Dung dịch chưa bão hòa là | **5** | 78% nitơ, 21% oxi, 1% các khí khác  Khí cacbonnic, hơi nước, khí hiếm...) |

**Câu 2.** Cho các chất sau: C, CO, CO2, S, SO2, SO3, FeO, Fe2O3, Fe, NaOH, MgCO3, HNO3.Dãy chất gồm các oxit?

A. CO, CO2, SO2, FeO, NaOH, HNO  
B. CO2, S, SO2, SO3, Fe2O3, MgCO3.  
C. CO2, SO2, SO3, FeO, Fe2O3, CO.  
D. CO2, SO3, FeO, Fe2O3, NaOH, MgCO

**Câu 3. Cho các phản ứng hóa học sau:**

CaCO3 →CaO + CO2(1)

2KClO3 →KCl + 3O2(2)

2KMnO4 →K2MnO4+ MnO2+ O2(3)

Zn + CuSO4 Cu + ZnSO4(4)

2H2O →H2+ 3O2(5)

Phản ứng phân hủy là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. 2; 3; 5; 4 | C. 4; 1; 5; 3 |
| B. 1; 2; 3; 5 | D. 5; 1; 4; 3 |

**Câu 4.** Sau phản ứng với Zn và HCl trong phòng thí nghiệm, đưa que đóm đang cháy vào ống dẫn khí, khí thoát ra cháy được trong không khí với ngọn lửa màu gì?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Xanh nhạt. | B. Cam. | C. Đỏ cam. | D.Tím. |

**Câu 5.** Tính khối lượng Kali penmanganat (KMnO4) cần lấy để điều chế được 3,36 lít khí oxi (đktc).

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 71,1 g | B. 23,7 g | C. 47,4 g | D. 11,85 g |

**Câu 6.** Có 3 oxit sau: MgO, Na2O, SO3. Có thể nhận biết được các chất đó bằng thuốc thử sau đây không:

A. Dùng nước và giấy quỳ tím.   
B. Chỉ dùng nước  
C. Chỉ dùng axit  
D. Chỉ dùng dung dịch kiềm

**Câu 7.** Cho 13 gam kẽm tác dụng với 0,3 mol HCl. Sau phản ứng chấ nào còn dư và dư bao nhiêu gam?

A. Zn dư ; 6,5 gam.  
B. HCl dư; 1,825 gam  
C. HCl dư; 3,65 gam  
D. Zn dư; 3,25 gam

**Câu 8.** Trong phòng thí nghiệm khí hidro được điều chế từ chất nào?

A. Điện phân nước  
B. Từ thiên nhiên khí dầu mỏ  
C. Cho Zntác dụng với axit loãng (HCl, H2SO4,…)  
D. Nhiệt phân KMnO4

**Câu 9.**Tên gọi của P2O5

A. Điphotpho trioxit  
B. Điphotpho oxit  
C. Điphotpho pentaoxit  
D. Photpho trioxit

**Câu 10.** Ở 20oC, 60 gam KNO3 tan trong 190 gam nước thì thu được dung dịch bão hòa. Tính độ tan của KNO3 ở tại nhiệt độ đó?

A. 32,58 g  
B. 31,55 g  
C. 3,17 g  
D. 31,58 g

**Phần II: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 1**. *(2,5 điểm)*

|  |  |
| --- | --- |
| (1) C2H4+ O2  🡪 …………+ ………….  (2) ……… + ……… 🡪 AlCl3  (3) ……… + ………… 🡪 CuO  (4) KMnO4 🡪 ……….+ ……….. + ……….  (5) .………+ …….. 🡪 H3PO4  (6) Fe + H2SO4 🡪 … …+ ..…….. |  |

**Câu 2.** *(2,5 điểm)*

Hòa tan hoàn toàn 19,5 gam Zn phản ứng vừa đủ với 150 dung dịch axit H2SO4. Dẫn toàn bộ khí hidro vừa thoát ra vào sắt (III) oxit dư, thu được m gam sắt.

1. Viết phương trình hóa học xảy ra?
2. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch axit H2SO4đã dùng?
3. Tính m.

|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**  **MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8**  **ĐỀ 3** |

**Phần 1. Trắc nghiệm***(3 điểm)*

**Câu 1.**Phát biểu nào sau đây về oxi là ***không*** đúng?

|  |  |
| --- | --- |
| A. Oxi là phi kim hoạt động hoá học rất mạnh. | C. Oxi không có mùi và vị |
| B. Oxi tạo oxit bazơ với hầu hết kim loại | D. Oxi cần thiết cho sự sống |

**Câu 2.**Oxit nào sau đây làm chất hút ẩm?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Fe2O3 | B. Al2O3 | C. CuO | D. CaO |

**Câu 3.** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường

|  |  |
| --- | --- |
| A. SO3, CaO, CuO, Al2O3 | C. MgO, CO2, SiO2, PbO |
| B. SO3, K2O, BaO, N2O5 | D. SO2, Al2O3, HgO, Na2O |

**Câu 4.** P có thể có hoá trị III hoặc V. Hợp chất có công thức P2O5có tên gọi là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Điphotpho oxit | C. Photpho pentaoxit |
| B. photpho oxit | D. Điphotpho pentaoxit |

**Câu 5.** Có 4 lọ đựng riệng biệt: nước cất, dung dịch H2SO4, dung dịch NaOH, dung dịch NaCl. Bằng cách nào có thể nhận biết được mỗi chất trong các lọ?

|  |  |
| --- | --- |
| A. Giấy quì tím | C. Nhiệt phân và phenolphtalein |
| B. Giấy quì tím và đun cạn | D. Dung dịch NaOH |

**Câu 6.**Axit là những chất làm cho quì tím chuyển sang màu nào trong số các màu cho dưới đây?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Xanh | B. Đỏ | C. Tím | D. Không xác định được |

**Câu 7.** Khi tăng nhiệt độ và giảm áp suất thì độ tan của chất khí trong nước thay đổi như thế nào?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Tăng | B. Giảm | C. Có thể tăng hoặc giảm | D. Không thay đổi |

**Câu 8.** Trong 225 g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10%  
B. 11%  
C. 12%  
D. 13%

**Câu 9.**Hoà tan 16g SO3 vào nước để được 300ml dung dịch. Nồng độ của dung dịch H2SO4 thu được là:

A. 0,67M  
B. 0,68M  
C. 0,69M  
D, 0,7M

**Câu 10.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng thế:

A. 2KClO3 →2KCl + O2B. P2O5 +3H2O →2H3PO4C. FeO + 2HCl→ FeCl2+H2O  
D. CuO + H2 →Cu + H2O

**Phần 2. Tự luận** *(6 điểm )*

**Câu 1.***(2 điểm)* Hòan thành các sơ đồ phản ứng sau:

Ca 🡪 CaO 🡪Ca(OH)2 🡪 CaCO3 🡪 CO2

1. ……………………………………………….
2. ……………………………………………….
3. ……………………………………………….
4. ……………………………………………….

**Câu 2.** *(1,5 điểm)*Cho các chất có công thức hóa sau: H2SO4, Fe2(SO4)3, HClO, Na2HPO4. Hãy gọi tên và phân loại các chất trên.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |
| Tên gọi |  |  |  |  |
| Phân loại |  |  |  |  |

**Câu 3.** *(2,5 điểm)* Người ta dẫn luồng khí H2 đi qua ống đựng 4,8 gam bột CuO được nung nóng trên ngọn lửa đèn cồn, cho đến khi toàn bộ lượng CuO màu đen chuyển thành Cu màu đỏ thì dừng lại.

1. Tính số gam Cu sinh ra?
2. Tính thể tích khí hiđro(đktc) vừa đủ dùng cho phản ứng trên ?
3. Để có lượng H2đó phải lấy bao nhiêu gam Fe cho tác dụng vừa đủ với bao nhiêu gam axít HCl.