**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**

 **NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

 *Ngày kiểm tra : 22/4 /2018*

**I. MỤC TIÊU:**

***1. Kiến thức:***

- Củng cố các kiến thức đã học trong chương IV, V, VI.

- Kiểm tra khả năng lĩnh hội các kiến thức của học sinh.

***2. Kĩ năng:***

- Viết và cân bằng PTHH, kĩ năng tính toán các bài toán hóa học.

- Vận dụng kiến thức vào thực tiễn

**3/ Thái độ :** - Giáo dục đức tính cẩn thận trong tính toán và làm bài tập hóa học, trình bày rõ ràng, mạch lạc và khoa học, tính nghiêm túc khi làm bài

**4/ Năng lực:**

Định hướng phát triển năng lực phân tích, tổng hợp và giải quyết vấn đề, năng lực tính toán, năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học và giải quyết những vấn đề có liên quan đến thực tiễn

**II. MA TRẬN ĐỀ:** **50% trắc nghiệm : 50% tự luận**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CHỦ ĐỀ** | **MỨC ĐỘ** | **Tổng** |
| **Nhận Biết (30%)** | **Thông Hiểu (40%)** | **Vận dụng** **(25%)** | **Vận dụng cao (5%)** |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **1. OXI**  | **Tính chất vật li, ứng dụng, điều chế** | **Tính chất hóa học** | **Viết PTHH, cho biết loại phản ứng** |  |  |
| **Số Câu**  | **6****1,5** |  | **2** **0,5** |  |  | **1** **2** |  |  | **9****4** |
| **Số điểm** |
| **2. HIĐRO- NƯỚC** | **Tính chất vật lí, ứng dụng, điều chế** |  **Tính chất hóa học**  |  |  |  |
| **Số Câu**  | **2** **0,5** |  | **2** **0,5** | **1****3** |  |  |  |  | **5****4** |
| **Số điểm****Tỷ lệ**  |
| **3. DUNG DỊCH**  | **Chất tan, dung môi,dung dịch, độ tan, nồng độ dung dịch** |  | **Tính C% và CM** | **Bài toán tính C% của dd sau khi trộn** |  |
| **Số Câu:**  | **4****1** |  |  |  | **2** **0,5** |  | **2** **0,5** |  | **8****2** |
| **Số điểm**  |
| **Tổng câu****Tổng điểm** | **12****3** | **5****4** | **3****2,5** | **2****0,5** | **22****10** |

**III.ĐỀ (Đính kèm)**

**IV. ĐÁP ÁN, BIỂU ĐIỂM CHI TIẾT( Đính kèm)**

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**

 **NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

 *Ngày kiểm tra : 22/4 /2018*

**Mã đề 001**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Thể tích H2 (đktc) thu được khi hòa tan 11,2 gam sắt vào dung dịch H2SO4 dư là  :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 2,24 lít | **B.** 3,36 lít | **C.** 4,48 lít | **D.** 5,6 lít |

**Câu 2:** Sắt (III) hiđrophotphat có công thức hóa học là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fe2(HPO4)3 | **B.** FePO4 | **C.** FeHPO4 | **D.** Fe(H2PO4)3 |

**Câu 3:** Làm bay hơi 20g nước từ dung dịch có nồng độ 15% thu được dung dịch có nồng độ 20%. Dung dịch ban đầu có khối lượng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 70g | **B.** 80g | **C.** 60g | **D.** 90g |

**Câu 4:** Dẫn 2,24 l(đktc) khí H2  qua ống sứ nung nóng đựng 4 gam CuO. Khối lượng Cu thu được là.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 6,4 g | **B.** 3,2 g | **C.** 1,6 g | **D.** 2,4 g |

**Câu 5:** Trong 400ml dung dịch có chứa 21,2 gam Na2CO3 . Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,2M | **B.** 0,3M | **C.** 0,4M | **D.** 0,5M |

**Câu 6:** Hoà tan 1 mol H2SO4 vào 18g nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 84,22% | **B.** 84.15% | **C.** 84.25% | **D.** 84,48% |

**Câu 7:** Ở 200C hoà tan 40g KNO3 vào trong 95g nước thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của KNO3 ở nhiệt độ 200C là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40,1g | **B.** 42,1g | **C.** 40g | **D.** 43,5g |

**Câu 8:** Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy không khí là do:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nhẹ hơn không khí | **B.** Khí oxi khó hoá lỏng |
| **C.** Khí oxi nặng hơn không khí | **D.** Khí oxi tan nhiều trong nước |

**Câu 9:** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá xanh là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Axit | **B.** Nước | **C.** Rượu | **D.** Nước vôi trong |

**Câu 10:** Hòa tan kim loại Cu vào dung dịch HCl dư. Hiện tượng quan sát được là :

|  |
| --- |
| **A.** Chất khí cháy được trong không khí với ngọn lửa màu xanh |
| **B.** Dung dịch có màu xanh |
| **C.** Không có hiện tượng gì |
| **D.** Chất khí làm đục nước vôi trong |

**Câu 11:** Một số hoá chất được để trên 1 ngăn tủ có khung bằng kim loại. Sau một năm người ta thấy khung kim loại bị gỉ. Hoá chất nào dưới đây có khả năng gây ra hiện tượng trên?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Rượu etylic | **B.** Dây nhôm | **C.** Dầu hoả | **D.** Axit clohiđric |

**Câu 12:** Sự oxi hoá chậm là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Sự oxi hoá toả nhiệt mà không phát sáng | **B.** Sự oxi hoá mà không toả nhiệt |
| **C.** Sự tự bốc cháy | **D.** Sự oxi hoá mà không phát sáng |

**Câu 13:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** SO3, Na2O, CaO, P2O5 | **B.** ZnO, CO2, SiO2, PbO |
| **C.** SO3, CaO, CuO, Fe2O3 | **D.** SO2, Al2O3, HgO, K2O |

**Câu 14:** Dãy chất nào sau đây đều là muối:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** MgCl2; Na2SO4; KNO3 | **B.** CaSO4; HCl; MgCO3 |
| **C.** H2O; Na3PO4; KOH | **D.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2 |

**Câu 15:** Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** K, Na, Ca, Ba | **B.** Fe, Zn, Li, Sn | **C.** Cu, Pb, Rb, Ag | **D.** Al, Hg, Cs, Sr |

**Câu 16:** Trộn 100g dung dịch CuSO4 8% với 300g dung dịch CuSO4 16% . Hỏi nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là bao nhiêu ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 24 % | **B.** 14% | **C.** 7% | **D.** 12% |

**Câu 17:** Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 chất bột màu trắng gồm: Na2O, MgO và P2O5. Dùng thuốc thử nào để nhận biết các chất trên?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Không có chất nào thử được | **B.** Dùng dung dịch H­2SO4 |
| **C.** Dùng nước và giấy quì tím | **D.** Dùng nước và dung dịch H2­SO4 |

**Câu 18:** Hợp chất có công thức CuSO4 có tên gọi là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Đồng(I) sunfit | **B.** Đồng(II) sunfat | **C.** Đồng (I) sunfat | **D.** Đồng(II) sunfua |

**Câu 19:** Độ tan của một chất trong nước ở một nhiệt độ xác định là:

|  |
| --- |
| **A.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước |
| **B.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung dịch |
| **C.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung môi để tạo thành dung dịch bão hoà |
| **D.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hoà |

**Câu 20:** Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch | **B.** Số gam chất tan trong 100g dung môi |
| **C.** Số gam chất tan trong 100g dung dịch | **D.** Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch |

-**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm) Làm mặt sau của phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1 (2 điểm):** Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau :

 KMnO4 → O2 → CuO → H2O → H3PO4

Cho biết loại phản ứng?

**Câu 2 (3 điểm)** Hòa tan hoàn toàn kim loại magie vào dung dịch axit clohiđric 0,5M vừa đủ. Sau phản ứng thu được 6,72 lít khí hiđro (đktc).

a. Tính khối lượng magie cần dùng và khối lượng muối thu được?

b. Tính nồng độ mol của dung dịch muối thu được biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể

c. Đốt cháy toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra trong không khí. Mô tả hiện tượng xảy ra và tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết oxi chiếm 20% thể tích không khí ?

d. Nếu dẫn toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra qua 16 gam FexOy nung nóng thấy phản ứng vừa đủ. Xác định công thức hóa học của FexOy?

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :*

*H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; Ca = 40;*

*K = 39; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag=108; Ba = 137.*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**

 **NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

 *Ngày kiểm tra : 22/4 /2018*

**Mã đề 002**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Trong 400ml dung dịch có chứa 21,2 gam Na2CO3. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,2M | **B.** 0,4M | **C.** 0,3M | **D.** 0,5M |

**Câu 2:** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá xanh là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Nước vôi trong | **B.** Nước | **C.** Rượu | **D.** Axit |

**Câu 3:** Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch | **B.** Số gam chất tan trong 100g dung môi |
| **C.** Số gam chất tan trong 100g dung dịch | **D.** Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch |

**Câu 4:** Một số hoá chất được để trên 1 ngăn tủ có khung bằng kim loại. Sau một năm người ta thấy khung kim loại bị gỉ. Hoá chất nào dưới đây có khả năng gây ra hiện tượng trên?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Dây nhôm | **B.** Rượu etylic | **C.** Axit clohiđric | **D.** Dầu hoả |

**Câu 5:** Sự oxi hoá chậm là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Sự tự bốc cháy | **B.** Sự oxi hoá mà không phát sáng |
| **C.** Sự oxi hoá mà không toả nhiệt | **D.** Sự oxi hoá toả nhiệt mà không phát sáng |

**Câu 6:** Độ tan của một chất trong nước ở một nhiệt độ xác định là:

|  |
| --- |
| **A.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung dịch |
| **B.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước |
| **C.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung môi để tạo thành dung dịch bão hoà |
| **D.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hoà |

**Câu 7:** Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy không khí là do:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nặng hơn không khí | **B.** Khí oxi khó hoá lỏng |
| **C.** Khí oxi tan nhiều trong nước | **D.** Khí oxi nhẹ hơn không khí |

**Câu 8:** Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fe, Zn, Li, Sn | **B.** K, Na, Ca, Ba | **C.** Cu, Pb, Rb, Ag | **D.** Al, Hg, Cs, Sr |

**Câu 9:** Sắt (III) hiđrophotphat có công thức hóa học là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** FeHPO4 | **B.** Fe(H2PO4)3 | **C.** Fe2(HPO4)3 | **D.** FePO4 |

**Câu 10:** Thể tích H2 (đktc) thu được khi hòa tan 11,2 gam sắt vào dung dịch H2SO4 dư là  :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 2,24 lít | **B.** 5,6 lít | **C.** 3,36 lít | **D.** 4,48 lít |

**Câu 11:** Dãy chất nào sau đây đều là muối:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** MgCl2; Na2SO4; KNO3 | **B.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2 |
| **C.** H2O; Na3PO4; KOH | **D.** CaSO4; HCl; MgCO3 |

**Câu 12:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** SO3, Na2O, CaO, P2O5 | **B.** ZnO, CO2, SiO2, PbO |
| **C.** SO3, CaO, CuO, Fe2O3 | **D.** SO2, Al2O3, HgO, K2O |

**Câu 13:** Dẫn 2,24 l(đktc) khí H2  qua ống sứ nung nóng đựng 4 gam CuO. Khối lượng Cu thu được là.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 3,2 g | **B.** 2,4 g | **C.** 1,6 g | **D.** 6,4 g |

**Câu 14:** Hợp chất có công thức CuSO4 có tên gọi là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Đồng(I) sunfit | **B.** Đồng(II) sunfat | **C.** Đồng (I) sunfat | **D.** Đồng(II) sunfua |

**Câu 15:** Trộn 100g dung dịch CuSO4 8% với 300g dung dịch CuSO4 16% . Hỏi nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là bao nhiêu ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 24 % | **B.** 14% | **C.** 7% | **D.** 12% |

**Câu 16:** Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 chất bột màu trắng gồm: Na2O, MgO và P2O5. Dùng thuốc thử nào để nhận biết các chất trên?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Không có chất nào thử được | **B.** Dùng nước và giấy quì tím |
| **C.** Dùng dung dịch H­2SO4 | **D.** Dùng nước và dung dịch H2­SO4 |

**Câu 17:** Hoà tan 1 mol H2SO4 vào 18g nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 84,22% | **B.** 84.25% | **C.** 84,48% | **D.** 84.15% |

**Câu 18:** Làm bay hơi 20g nước từ dung dịch có nồng độ 15% thu được dung dịch có nồng độ 20%. Dung dịch ban đầu có khối lượng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 70g | **B.** 90g | **C.** 60g | **D.** 80g |

**Câu 19:** Hòa tan kim loại Cu vào dung dịch HCl dư. Hiện tượng quan sát được là :

|  |
| --- |
| **A.** Chất khí cháy được trong không khí với ngọn lửa màu xanh |
| **B.** Dung dịch có màu xanh |
| **C.** Không có hiện tượng gì |
| **D.** Chất khí làm đục nước vôi trong |

**Câu 20:** Ở 200C hoà tan 40g KNO3 vào trong 95g nước thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của KNO3 ở nhiệt độ 200C là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40,1g | **B.** 42,1g | **C.** 40g | **D.** 43,5g |

-**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm) Làm mặt sau của phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1 (2 điểm):** Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau :

 KMnO4 → O2 → CuO → H2O → H3PO4

Cho biết loại phản ứng?

**Câu 2 (3 điểm)** Hòa tan hoàn toàn kim loại magie vào dung dịch axit clohiđric 0,5M vừa đủ. Sau phản ứng thu được 6,72 lít khí hiđro (đktc).

a. Tính khối lượng magie cần dùng và khối lượng muối thu được?

b. Tính nồng độ mol của dung dịch muối thu được biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể

c. Đốt cháy toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra trong không khí. Mô tả hiện tượng xảy ra và tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết oxi chiếm 20% thể tích không khí ?

d. Nếu dẫn toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra qua 16 gam FexOy nung nóng thấy phản ứng vừa đủ. Xác định công thức hóa học của FexOy?

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :*

*H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; Ca = 40;*

*K = 39; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag=108; Ba = 137.*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**

 **NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

 *Ngày kiểm tra : 22/4 /2018*

**Mã đề 003**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Ở 200C hoà tan 40g KNO3 vào trong 95g nước thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của KNO3 ở nhiệt độ 200C là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40,1g | **B.** 43,5g | **C.** 42,1g | **D.** 40g |

**Câu 2:** Sắt (III) hiđrophotphat có công thức hóa học là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fe(H2PO4)3 | **B.** FeHPO4 | **C.** FePO4 | **D.** Fe2(HPO4)3 |

**Câu 3:** Độ tan của một chất trong nước ở một nhiệt độ xác định là:

|  |
| --- |
| **A.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hoà |
| **B.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước |
| **C.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung dịch |
| **D.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung môi để tạo thành dung dịch bão hoà |

**Câu 4:** Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch | **B.** Số gam chất tan trong 100g dung môi |
| **C.** Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch | **D.** Số gam chất tan trong 100g dung dịch |

**Câu 5:** Dãy chất nào sau đây đều là muối:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2 | **B.** CaSO4; HCl; MgCO3 |
| **C.** H2O; Na3PO4; KOH | **D.** MgCl2; Na2SO4; KNO3 |

**Câu 6:** Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy không khí là do:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nặng hơn không khí | **B.** Khí oxi khó hoá lỏng |
| **C.** Khí oxi tan nhiều trong nước | **D.** Khí oxi nhẹ hơn không khí |

**Câu 7:** Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fe, Zn, Li, Sn | **B.** K, Na, Ca, Ba | **C.** Cu, Pb, Rb, Ag | **D.** Al, Hg, Cs, Sr |

**Câu 8:** Sự oxi hoá chậm là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Sự oxi hoá mà không toả nhiệt | **B.** Sự oxi hoá mà không phát sáng |
| **C.** Sự tự bốc cháy | **D.** Sự oxi hoá toả nhiệt mà không phát sáng |

**Câu 9:** Dẫn 2,24 l (đktc) khí H2  qua ống sứ nung nóng đựng 4 gam CuO. Khối lượng Cu thu được là.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 3,2 g | **B.** 2,4 g | **C.** 1,6 g | **D.** 6,4 g |

**Câu 10:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** SO3, Na2O, CaO, P2O5 | **B.** ZnO, CO2, SiO2, PbO |
| **C.** SO3, CaO, CuO, Fe2O3 | **D.** SO2, Al2O3, HgO, K2O |

**Câu 11:** Trộn 100g dung dịch CuSO4 8% với 300g dung dịch CuSO4 16% . Hỏi nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là bao nhiêu ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 24 % | **B.** 14% | **C.** 7% | **D.** 12% |

**Câu 12:** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá xanh là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Axit | **B.** Nước vôi trong | **C.** Rượu | **D.** Nước |

**Câu 13:** Hợp chất có công thức CuSO4 có tên gọi là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Đồng(I) sunfit | **B.** Đồng(II) sunfat | **C.** Đồng (I) sunfat | **D.** Đồng(II) sunfua |

**Câu 14:** Một số hoá chất được để trên 1 ngăn tủ có khung bằng kim loại. Sau một năm người ta thấy khung kim loại bị gỉ. Hoá chất nào dưới đây có khả năng gây ra hiện tượng trên?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Axit clohiđric | **B.** Dầu hoả | **C.** Rượu etylic | **D.** Dây nhôm |

**Câu 15:** Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 chất bột màu trắng gồm: Na2O, MgO và P2O5. Dùng thuốc thử nào để nhận biết các chất trên?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Không có chất nào thử được | **B.** Dùng nước và giấy quì tím |
| **C.** Dùng dung dịch H­2SO4 | **D.** Dùng nước và dung dịch H2­SO4 |

**Câu 16:** Hoà tan 1 mol H2SO4 vào 18g nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 84,22% | **B.** 84.25% | **C.** 84,48% | **D.** 84.15% |

**Câu 17:** Làm bay hơi 20g nước từ dung dịch có nồng độ 15% thu được dung dịch có nồng độ 20%. Dung dịch ban đầu có khối lượng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 70g | **B.** 90g | **C.** 80g | **D.** 60g |

**Câu 18:** Hòa tan kim loại Cu vào dung dịch HCl dư. Hiện tượng quan sát được là :

|  |
| --- |
| **A.** Chất khí cháy được trong không khí với ngọn lửa màu xanh |
| **B.** Dung dịch có màu xanh |
| **C.** Không có hiện tượng gì |
| **D.** Chất khí làm đục nước vôi trong |

**Câu 19:** Trong 400ml dung dịch có chứa 21,2 gam Na2CO3. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,4M | **B.** 0,3M | **C.** 0,2M | **D.** 0,5M |

**Câu 20:** Thể tích H2 (đktc) thu được khi hòa tan 11,2 gam sắt vào dung dịch H2SO4 dư là  :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 5,6 lít | **B.** 3,36 lít | **C.** 4,48 lít | **D.** 2,24 lít |

**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm) Làm mặt sau của phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1 (2 điểm):** Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau :

 KMnO4 → O2 → CuO → H2O → H3PO4

Cho biết loại phản ứng?

**Câu 2 (3 điểm)** Hòa tan hoàn toàn kim loại magie vào dung dịch axit clohiđric 0,5M vừa đủ. Sau phản ứng thu được 6,72 lít khí hiđro (đktc).

a. Tính khối lượng magie cần dùng và khối lượng muối thu được?

b. Tính nồng độ mol của dung dịch muối thu được biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể

c. Đốt cháy toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra trong không khí. Mô tả hiện tượng xảy ra và tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết oxi chiếm 20% thể tích không khí ?

d. Nếu dẫn toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra qua 16 gam FexOy nung nóng thấy phản ứng vừa đủ. Xác định công thức hóa học của FexOy?

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :*

*H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; Ca = 40;*

*K = 39; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag=108; Ba = 137.*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA HỌC 8**

 **NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

 *Ngày kiểm tra : 22/4 /2018*

**Mã đề 04**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

- **Câu 1:** Làm bay hơi 20g nước từ dung dịch có nồng độ 15% thu được dung dịch có nồng độ 20%. Dung dịch ban đầu có khối lượng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 70g | **B.** 90g | **C.** 80g | **D.** 60g |

**Câu 2:** Một số hoá chất được để trên 1 ngăn tủ có khung bằng kim loại. Sau một năm người ta thấy khung kim loại bị gỉ. Hoá chất nào dưới đây có khả năng gây ra hiện tượng trên?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Axit clohiđric | **B.** Dầu hoả | **C.** Rượu etylic | **D.** Dây nhôm |

**Câu 3:** Trộn 100g dung dịch CuSO4 8% với 300g dung dịch CuSO4 16% . Hỏi nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là bao nhiêu ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 24 % | **B.** 14% | **C.** 7% | **D.** 12% |

**Câu 4:** Hoà tan 1 mol H2SO4 vào 18g nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 84,22% | **B.** 84.25% | **C.** 84,48% | **D.** 84.15% |

**Câu 5:** Có 3 lọ mất nhãn đựng 3 chất bột màu trắng gồm: Na2O, MgO và P2O5. Dùng thuốc thử nào để nhận biết các chất trên?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Không có chất nào thử được | **B.** Dùng nước và dung dịch H2­SO4 |
| **C.** Dùng nước và giấy quì tím | **D.** Dùng dung dịch H­2SO4 |

**Câu 6:** Hòa tan kim loại Cu vào dung dịch HCl dư. Hiện tượng quan sát được là :

|  |
| --- |
| **A.** Chất khí cháy được trong không khí với ngọn lửa màu xanh |
| **B.** Dung dịch có màu xanh |
| **C.** Không có hiện tượng gì |
| **D.** Chất khí làm đục nước vôi trong |

**Câu 7:** Sự oxi hoá chậm là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Sự oxi hoá mà không toả nhiệt | **B.** Sự oxi hoá mà không phát sáng |
| **C.** Sự tự bốc cháy | **D.** Sự oxi hoá toả nhiệt mà không phát sáng |

**Câu 8:** Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Al, Hg, Cs, Sr | **B.** Cu, Pb, Rb, Ag | **C.** Fe, Zn, Li, Sn | **D.** K, Na, Ca, Ba |

**Câu 9:** Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** SO3, Na2O, CaO, P2O5 | **B.** ZnO, CO2, SiO2, PbO |
| **C.** SO3, CaO, CuO, Fe2O3 | **D.** SO2, Al2O3, HgO, K2O |

**Câu 10:** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá xanh là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Rượu | **B.** Nước vôi trong | **C.** Axit | **D.** Nước |

**Câu 11:** Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số gam chất tan trong 100g dung môi | **B.** Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch |
| **C.** Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch | **D.** Số gam chất tan trong 100g dung dịch |

**Câu 12:** Hợp chất có công thức CuSO4 có tên gọi là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Đồng(I) sunfit | **B.** Đồng(II) sunfua | **C.** Đồng (I) sunfat | **D.** Đồng(II) sunfat |

**Câu 13:** Dãy chất nào sau đây đều là muối:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** CaSO4; HCl; MgCO3 | **B.** MgCl2; Na2SO4; KNO3 |
| **C.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2 | **D.** H2O; Na3PO4; KOH |

**Câu 14:** Dẫn 2,24 l (đktc) khí H2  qua ống sứ nung nóng đựng 4 gam CuO. Khối lượng Cu thu được là.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 3,2 g | **B.** 1,6 g | **C.** 6,4 g | **D.** 2,4 g |

**Câu 15:** Độ tan của một chất trong nước ở một nhiệt độ xác định là:

|  |
| --- |
| **A.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hoà |
| **B.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g nước |
| **C.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung dịch |
| **D.** Số gam chất đó có thể tan trong 100g dung môi để tạo thành dung dịch bão hoà |

**Câu 16:** Sắt (III) hiđrophotphat có công thức hóa học là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fe2(HPO4)3 | **B.** FePO4 | **C.** FeHPO4 | **D.** Fe(H2PO4)3 |

**Câu 17:** Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy không khí là do:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi khó hoá lỏng | **B.** Khí oxi nhẹ hơn không khí |
| **C.** Khí oxi nặng hơn không khí | **D.** Khí oxi tan nhiều trong nước |

**Câu 18:** Trong 400ml dung dịch có chứa 21,2 gam Na2CO3. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,4M | **B.** 0,3M | **C.** 0,2M | **D.** 0,5M |

**Câu 19:** Thể tích H2 (đktc) thu được khi hòa tan 11,2 gam sắt vào dung dịch H2SO4 dư là  :

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 5,6 lít | **B.** 4,48 lít | **C.** 3,36 lít | **D.** 2,24 lít |

**Câu 20:** Ở 200C hoà tan 40g KNO3 vào trong 95g nước thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của KNO3 ở nhiệt độ 200C là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40,1g | **B.** 42,1g | **C.** 43,5g | **D.** 40g |

**PHẦN II. TỰ LUẬN( 5 điểm) Làm mặt sau của phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1 (2 điểm):** Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau :

 KMnO4 → O2 → CuO → H2O → H3PO4

Cho biết loại phản ứng?

**Câu 2 (3 điểm)** Hòa tan hoàn toàn kim loại magie vào dung dịch axit clohiđric 0,5M vừa đủ. Sau phản ứng thu được 6,72 lít khí hiđro (đktc).

a. Tính khối lượng magie cần dùng và khối lượng muối thu được?

b. Tính nồng độ mol của dung dịch muối thu được biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể

c. Đốt cháy toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra trong không khí. Mô tả hiện tượng xảy ra và tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết oxi chiếm 20% thể tích không khí ?

d. Nếu dẫn toàn bộ lượng khí hiđro sinh ra qua 16 gam FexOy nung nóng thấy phản ứng vừa đủ. Xác định công thức hóa học của FexOy?

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :*

*H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; Ca = 40;*

*K = 39; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag=108; Ba = 137.*

**IV. ĐÁP ÁN + BIỂU ĐIỂM**

**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM(5đ) Mỗi câu đúng 0,25 điểm**

Mã đề 001

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đáp án | C | A | B | B | D | D | B | C | D | C | D | A | A | A | A | B | C | B | D | C |

Mã đề 002

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đáp án | D | A | C | C | D | D | A | B | C | D | A | A | A | B | B | B | C | D | C | B |

Mã đề 003

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đáp án | C | D | A | D | D | A | B | D | A | A | B | B | B | A | B | C | C | C | D | C |

Mã đề 004

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đáp án | C | A | B | C | C | C | D | D | A | B | D | D | B | A | A | A | C | D | B | B |

**PHẦN II. TỰ LUẬN** **( 5đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| 1(2 điểm) | (1) 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2 ( Phân hủy)(2) 2Cu + O2  2CuO (Hóa hợp)(3) CuO + H2 → Cu + H2O (Thế)(4) P2O5 + 3H2O  2H3PO4 ( Hóa hợp) | 0,5 điểm0,5 điểm0,5 điểm0,5 điểm |
|  2(3 điểm) | a) nH2=0,3 mol Mg + 2HCl → MgCl2 + H20,3 0,6 0,3 0,3 mol mMg = 0,3.24= 7,2 gam mMgCl2 =0,3.95= 28,5gam b)VHCl = 0,6 : 0,5 = 1,2 lítCMMgCl2 = 0,3 :1,2 = 0,25 Mc) Mô tả: Nghe tiếng nổ, khí cháy với ngọn lửa xanh nhạt và xuất hiện các giọt nước nhỏ 2H2 + O2→ 2H2O0,3 0,15 molVO2  = 0,15. 22,4 = 3,36 lítVKK = 5.VO2 = 5. 3,36 = 16,8 lít ( Vì O2 chiếm 20% không khí)d) FexOy  + y H2 → x Fe + y H2O 0,3/y 0,3→ 0,3/y (56x+ 16y) = 16→ 16,8 x/y +4,8 =16→ x/y= 2/3 → Fe2O3 | 0,25 điểm0,25 điểm0,5 điểm0,25 điểm0,5 điểm0,25 điểm0,5 điểm0,5 điểm |

**BGH duyệt Tổ nhóm chuyên môn Người ra đề**

 **Tạ Thị Thanh Hương Phan Thị Thanh Hiền Nguyễn Thị Nhung**