**TRƯỜNG THCS KHƯƠNG ĐÌNH**

 **Năm học 2019-2020**

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**Môn: Hóa học** - **Lớp: 8**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | **Cộng** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng**  | **Vận dụng ở****mức độ cao**  |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |  |
| **Oxi - Không khí** | - Biết được nguyên liệu điều chế oxi trong PTN, trong CN.- Biết CTHH của oxit.- Nhận ra khái niệm sự oxi hóa chậm | - Hiểu và viết PTPƯ hoàn thành sơ đồ chuyển hóa.- Hiểu được thu khí oxi qua nước là do oxi ít tan trong nước  |  | - Vận dụng tính chất hóa học của oxi để xác định phản ứng của oxi với 1 số chất. |  |
| **Số câu hỏi** | **2** |  | **1** | **1** |  |  | **1** |  | **5** |
| **Số điểm****Tỉ lệ** | **0,5****5%** |  | **0,25** **2,5%** | **2,0** **20%** |  |  | **0,25** **2,5%** |  | **3,0 30%** |
| **Hiđro - Nước** | - Nhận ra phản ứng phân hủy, phản ứng thế- Nhận ra nguyên liệu điều chế H2 trong PTN | - Hiểu tính chất hóa học của nước | - Vận dụng tính chất của H2, các bước của bài tập tính theo PTHH để tính toán khối lượng, thể tích của chất (ở đktc). |  |  |
| **Số câu** | **3** |  | **1** |  |  |  **1** |  |  | **5** |
| **Số điểm****Tỉ lệ** | **0,75****7,5%** |  | **0,25** **2,5%** |  |  | **2,0****20%** |  |  |  **3,0** **30%** |
| **Dung dịch** | - Nhận ra khái niệm dung dịch, độ tan .- Biết được C% và CM của dung dịch khi biết khối lượng,số mol, thể tích. | - Hiểu cách tính nồng độ mol |  | - Tính khối lượng dung dịch tạo thành, nồng độ % khi hòa tan chất tan vào nước, khi biết độ tan. |  |
| **Số câu** | **3** | **1** | **2** |  |  |  | **3** |  | **9** |
| **Số điểm****Tỉ lệ** | **0,75****7,5%** | **2****20%** | **0,5****5%** |  |  |  | **0,75****7,5%** |  | **4,0****40%** |
| **Tổng số câu****Tổng số điểm****Tỷ lệ** | **9****4,0** **40%** | **5****3,0**  **30%** | **1****2,0****20%** | **4****1,0** **10%** | **19****10****100%** |

**TRƯỜNG THCS KHƯƠNG ĐÌNH ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

 **Năm học 2019-2020 Môn: Hóa học** - **Lớp: 8**

 **Thời gian: 45 phút**

 ***(Đề kiểm tra có 02 trang)***

 ***Lưu ý: Học sinh không làm bài vào đề kiểm tra.***

**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM***(4,0 điểm).*

**Hãy chọn chữ cái đứng trước đáp án đúng trong mỗi câu sau:**

**Câu 1.** Dung dịch là hỗn hợp

A. của chất rắn trong chất lỏng. B. của chất lỏng trong chất lỏng.

C. đồng nhất của chất rắn và dung môi. D. đồng nhất của dung môi và chất tan.

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

A. CaCO3, CaO, NO, MgO. B. ZnO, K2O, CO2, SO3.

C. HCl, MnO2, BaO, P2O5. D. FeO, Fe2O3, NO2, HNO3.

**Câu 3.** Sự oxi hoá chậm là

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

**Câu 4.** Hòa tan 10 gam BaCl2 vào nước, được dung dịch BaCl2 có nồng độ 5%. Khối lượng của dung dịch BaCl2 pha chế được là

A. 0,2 gam. B. 50,0 gam. C. 110,0 gam. D. 200,0 gam.

**Câu 5.** Oxi phản ứng với nhóm chất nào dưới đây?

A. C, Au, Fe, Na. B. C, Al, CH4, S.

C. Na, C4H10, Ag, Au. D. Au, P, N, Mg.

**Câu 6.** Phản ứng nào dưới đây là phản ứng thế?

|  |  |
| --- | --- |
| A. 2KClO3 2KCl + 3O2 C. Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 +3 H2O  | B. SO3 +H2O H2SO4D. Zn + CuSO4 ZnSO4 +Cu |

**Câu 7.** Phản ứng nào dưới đây thuộc loại phản ứng phân hủy?

|  |  |
| --- | --- |
| A. CaO + H2O Ca(OH)2 | B. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O  |
| C. CuO + H2 t0 Cu + H2O  | D.2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 +O2 |

**Câu 8.** Cặp chất nào sau đây được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm?

A. KMnO4, KClO3. B. H2O, KClO3.

C. K2MnO4, KClO3. D. KMnO4, H2O.

**Câu 9.** Trộn 2 lít dung dịch H2SO4 4M vào 4 lít dung dịch H2SO4 0,25M. Nồng độ mol của dung dịch mới là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 1,5M. |  B. 2,0M. | C. 2,5M. |  D. 3,5M. |

**Câu 10.** Người ta thu khí oxi qua nước là do

|  |  |
| --- | --- |
| A. khí oxi nhẹ hơn nước. | B. khí oxi tan nhiều trong nước. |
| C. khí oxi tan ít trong nước. | D. khí oxi khó hóa lỏng. |

**Câu 11.** Cặp chất nào sau đây được dùng để điều chế khí hiđro?

|  |  |
| --- | --- |
| A. KMnO4, KClO3 . C. Cu, H2SO4 loãng. | B. Zn, HCl. D. KMnO4, H2O. |

**Câu 12.** Ở 200C, độ tan của dung dịch muối ăn là 36g. Nồng độ % của dung dịch muối ăn bão hoà ở 200C là

A. 22,32% B. 25% C. 25,47% D. 26,47%

**Câu 13.** Nguyên liệu để sản xuất khí Oxi trong công nghiệp là phương án nào sau đây?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Không khí. | B. KClO3 | C. KMnO4 | D. KNO3 |

**Câu 14.** Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của chất rắn trong nước thay đổi như thế nào?

A. Đều tăng. B. Đều giảm. C. Phần lớn tăng. D. Phần lớn giảm.

**Câu 15**. Dãy các chất đều phản ứng với nước là

|  |  |
| --- | --- |
| A. CaO, Na2O, K2O.C. SiO2, P2O5, SO3. | B. MgO, CaO, K2O. D. K2O, CuO, Na2O.  |

**Câu 16.** Hòa tan hoàn toàn 50 gam muối ăn (NaCl) vào 200g nước ta thu được dung dịch có nồng độ là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 15%  | B. 20%  | C. 25% | D. 28% |

**PHẦN II. TỰ LUẬN***(6,0 điểm).*

**Câu 1**.*(2,0 điểm):*Viết phương trình hóa học thực hiện những biến đổi hóa học sau (ghi rõ điều kiện nếu có).

S  SO2 SO3H2SO4Al2(SO4)3

**Câu 2.***(2,0 điểm):*

a) Hòa tan 20 gam KCl trong 580 gam nước.Tính nồng độ phần trăm của dung dịch KCl thu được.

b) Hòa tan 24 gam CuSO4 vào nước thu được 750 ml dung dịch CuSO4.Tính nồng độ mol của dung dịch CuSO4.­

**Câu 3.***(2,0 điểm):* Trong phòng thí nghiệm, người ta dùng khí hiđro để khử Fe2O3 và thu được 1,12 gam Fe.

a) Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

b) Tính khối lượng sắt (III) oxit đã phản ứng.

c) Tính thể tích khí hiđro đã dùng (ở đktc).

**(Cho: Cu= 64, S=32, H=1, Fe=56, O=16)**

…………………………………………..**Hết**………………………………………………………..

**BGH: TTCM: NTCM: GV ra đề**

Khuất Minh Tân Nguyễn Minh Thủy Nguyễn Minh Thủy

**TRƯỜNG THCS KHƯƠNG ĐÌNH**

**NĂM HỌC: 2019-2020**

**ĐÁP ÁN VÀ BIỂU ĐIỂM CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**Môn: Hóa học – Lớp: 8**

**I.Trắc nghiệm***(4,0 điểm)*

 ***Chọn chữ cái trước các đáp án đúng (***mỗi đáp án đúng được 0,25đ)

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

**II. Tự luận***(6,0 điểm)*

 *(Yêu cầu học sinh trình bày rõ cách biến đổi, nếu biến đổi sai đáp số đúng không cho điểm. HS giải cách khác đúng vẫn cho điểm nhưng không vượt quá số điểm quy định)*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **1**(2,0 điểm) |  S + O2 SO2 2 SO2 + O2 2SO3 SO3 + H2O H2SO4 2Al + 3H2SO4 Al2(SO4)3 + 3H2O | 0,5 0,5 0,5 0,5 |
| **2**(2,0 điểm) | a) mdd KCl = 20 + 580 = 600 gamNồng độ phần trăm của dung dịch KCl là:C% dd KCl =  =  3,33 %b)  ; Đổi 750 ml = 0,75 lítNồng độ mol của dung dịch CuSO4 là:CM CuSO4 =  =  | 0,50,50,50,5 |
| **3**(2,0 điểm) | a) Phương trình phản ứng:3H2 + Fe2O3  2Fe + 3H2Ob) Theo bài ra ta có: nFe =  = 0,02 mol- Theo PTPƯ : nFe2O3 = 1/2 nFe = 0,01 mol=>mFe2O3 = 0,01.160 = 1,6 gc) Theo PTPƯ: nH2 = 3/2 nFe = 0,03 mol=> VH2= 0,03.22,4 = 0,672 lít | 0,50,250,250,250,250,5 |

**BGH: TTCM: NTCM: GV ra đề**

Khuất Minh Tân Nguyễn Minh Thủy Nguyễn Minh Thủy