**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I MÔN HÓA 8 TIẾT 36**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

*Ngày kiểm tra : 06 /12/2018*

**I. MỤC TIÊU:**

***1. Kiến thức:***

- Củng cố các kiến thức đã học trong chương I, II, III.

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

***2. Kĩ năng:***

- Rèn luyện khả năng tư duy, kĩ năng cân bằng PTHH, kĩ năng tính toán các bài toán hóa học.

- Rèn kĩ năng 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. NGUYÊN TỬ** |  | | | **Xác định được hóa trị của nguyên tố trong hợp chất** | |  | |  | |  |
| **Số Câu** |  | |  | **4**  **1đ** |  |  |  |  |  | **4**  **1đ** |
| **Số điểm** |
| **2. SỰ BIẾN ĐỔI CHẤT** | **Hiện tượng hóa học,định luật bảo toàn khối lượng** | | | **Lập PTHH của các phản ứng hóa học** | |  | |  | |  |
| **Số Câu** | **8**  **2đ** | |  |  | **1**  **2đ** |  |  |  |  | **9**  **4đ** |
| **Số điểm**  **Tỷ lệ** |
| **3. MOL VÀ TÍNH TOÁN HÓA HỌC** | **Tỉ khối chất khí, cách thu khí** | | | **Tính số mol, % các nguyên tố trong hợp chất** | | **Tính toán dựa vào các công thức chuyển đổi, lập CTHH dựa vào % các nguyên tố** | | **Tìm công thức hóa học dựa vào tỉ lệ khối lượng** | |  |
| **Số Câu:** | **4**  **1đ** | |  | **4**  **1đ** |  |  | **1**  **2,5đ** |  | **1**  **0,5đ** | **10**  **5đ** |
| **Số điểm** |
| **Tổng câu**  **Tổng điểm** | **12**  **3đ** | | | **9**  **4đ** | | **1**  **2,5đ** | | **1**  **0,5đ** | | **23**  **10đ** |

**III.ĐỀ (Đính kèm)**

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

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I MÔN HÓA 8 TIẾT 36**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

*Ngày kiểm tra : 06 /12/2018*

**Mã đề 01**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Ghi chữ cái trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra**

**Câu 1:** Hợp chất Na2(SO4)x có phân tử khối là 142 đvC. Giá trị của x là:

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

**Câu 2:** Công thức hóa học nào sau đây đúng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Ba(NO3)3 | **B.** Ba(NO3)2 | **C.** BaNO3 | **D.** Ba2NO3 |

**Câu 3:** Trong các hiện tượng dưới đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

|  |
| --- |
| **A.** Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch muối. |
| **B.** Sự bay hơi của khí amoniac. |
| **C.** Mở nắp chai nước ngọt có gas thấy sủi bọt khí |
| **D.** Nung đá vôi trong lò nung thu được vôi sống và khí cacbonic. |

**Câu 4:** Cho 48 kim loại Mg tác dụng với lưu huỳnh thu được 112 gam hợp chất magie sunfua (MgS). Khối lượng lưu huỳnh phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40g | **B.** 32g | **C.** 160g | **D.** 64g |

**Câu 5:** Một vật thể bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi gỉ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Giảm | **B.** Tăng | **C.** Không thay đổi | **D.** Không thể biết |

**Câu 6:** Công thức hóa học phù hợp với hoá trị IV của nitơ là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** NO. | **B.** N2O. | **C.** N2O3. | **D.** NO2. |

**Câu 7:** Axit sunfuric có công thức hóa học là H2SO4. Nó có nhiều ứng dụng và được sản xuất với một sản lượng lớn hơn bất kỳ chất hóa học nào. Ứng dụng chủ yếu của axit sunfuric bao gồm sản xuất [phân bón](https://vi.wikipedia.org/wiki/Ph%C3%A2n_b%C3%B3n), chế biến quặng, tổng hợp hóa học, xử lý [nước thải](https://vi.wikipedia.org/wiki/N%C6%B0%E1%BB%9Bc_th%E1%BA%A3i) và tinh chế [dầu mỏ](https://vi.wikipedia.org/wiki/D%E1%BA%A7u_m%E1%BB%8F). Thành phần phần trăm về khối lượng của mỗi nguyên tố trong hợp chất H2SO4 là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** 2,04 % H; 32,65% S; 65,31% O | **B.** 32,65 % H; 2,04 % S; 65,31% O |
| **C.** 2,04 % H; 65,31 % S; 32,65 % O | **D.** 32,65 % H; 65,31% S; 2,04 % O |

**Câu 8:** Khí A được gọi là khí cười vì nó có tác dụng gây cười. Tuy nhiên, khi con người hít khí này có thể dẫn tới co giật, mất kiểm soát, giảm nhận thức, tầm nhìn và thính giác. Tỉ khối của khí A so với khí oxi là 1,375. Khí A là khí nào trong các khí sau?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CO2 | **B.** SO2 | **C.** NO2 | **D.** N2O |

**Câu 9:** Khối lượng của 3360 ml khí Cl2 (đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10,65g | **B.** 1,65g | **C.** 23,52g | **D.** 33,60g |

**Câu 10:** Khối lượng H2O trong đó có số phân tử bằng số phân tử có trong 20g NaOH là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8g | **B.** 10g | **C.** 18g | **D.** 9g |

**Câu 11:** Khối lượng của 0,25 mol vôi sống CaO là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10g | **B.** 14g | **C.** 5g | **D.** 28g |

**Câu 12:** Muốn thu khí SO3 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

|  |
| --- |
| **A.** Lúc đầu úp ngược bình, khi gần đầy rồi thì để đứng bình |
| **B.** Đặt ngửa bình |
| **C.** Cách nào cũng được |
| **D.** Đặt úp ngược bình |

**Câu 13:** Cho biết= 1,103. Khẳng định nào sau đây đúng

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nhẹ hơn không khí 1,103 lần | **B.** Khí oxi nặng bằng không khí |
| **C.** Khí oxi nặng hơn không khí 1,103 lần | **D.** Cả A, B, C đều sai |

**Câu 14:** Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 112 lít | **B.** 168 lít | **C.** 224 lít | **D.** 336 lít |

**Câu 15:** Phải lấy bao nhiêu gam sắt để có số nguyên tử nhiều gấp 2 lần số nguyên tử có trong 8g

lưu huỳnh?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 28,5g | **B.** 29g | **C.** 28g | **D.** 56g |

**Câu 16:** Trong một phản ứng hoá học, các chất phản ứng và chất tạo thành phải chứa cùng:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | **B.** Số nguyên tử trong mỗi chất |
| **C.** Số phân tử trong mỗi chất | **D.** Số nguyên tố tạo ra chất |

**Câu 17:** Số mol của 4g khí sunfurơ SO3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,04 mol | **B.** 0,05 mol | **C.** 0,01 mol | **D.** 0,02 mol |

**Câu 18:** Hóa trị của sắt trong hợp chất Fe2(SO4)3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** I | **B.** IV | **C.** III | **D.** II |

**Câu 19:** 64g khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn có thể tích là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 44,8 lít | **B.** 89,6 lít | **C.** 22,4 lít | **D.** 11,2 lít |

**Câu 20:** Số nguyên tử Zn có trong 0,3 mol nguyên tử Zn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 6.1023 | **B.** 3.1023 | **C.** 1,8.1023 | **D.** 0,3.1023 |

**PHẦN II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1 (2 điểm):** Lập phương trình hóa học của các sơ đồ phản ứng sau:

1. K + O2 -----> K2O
2. Fe(OH)3 + HCl -----> FeCl3 + H2O
3. P2O5 + H2O -----> H3PO4
4. Ca(OH)2 + Al(NO3)3 -----> Ca(NO3)2 + Al(OH)3

**Câu 2 (2,5 điểm)**

**a)** Một hỗn hợp gồm 0,05 mol khí O2 ; 0,12.1023 phân tử N2O và 0,64 g khí SO2.

+ Tính thể tích của hỗn hợp khí đó ở đktc.

+ Tính khối lượng của hỗn hợp khí trên.

+ Cần phải lấy bao nhiêu gam khí Cl2 để có số phân tử gấp 2,5 lần số phân tử của hỗn hợp trên.

b) Một hợp chất X có tỉ khối đối với khí hidro là 71. Hãy xác định công thức hóa học của X

biết hợp chất có thành phần theo khối lượng là 32,39 % Na; 22,53% S, còn lại là O.

**Câu 3 (0,5 điểm)** Oxit của sắt gồm 2 nguyên tố là sắt và oxi. Biết tỉ lệ về khối lượng của sắt và oxi là 21:8. Xác định công thức hóa học đúng của oxit sắt.

*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 KIỂM TRA HỌC KÌ I MÔN HÓA 8 TIẾT 36**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

*Ngày kiểm tra : 06 /12/2018*

**Mã đề 02**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Ghi chữ cái trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra**

**Câu 1:** Một vật thể bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi gỉ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Giảm | **B.** Không thay đổi | **C.** Tăng | **D.** Không thể biết |

**Câu 2:** Khối lượng của 3360 ml khí Cl2 (đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 33,60g | **B.** 1,65g | **C.** 23,52g | **D.** 10,65g |

**Câu 3:** Số nguyên tử Zn có trong 0,3 mol nguyên tử Zn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 6.1023 | **B.** 3.1023 | **C.** 1,8.1023 | **D.** 0,3.1023 |

**Câu 4:** Khối lượng của 0,25 mol vôi sống CaO là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10g | **B.** 14g | **C.** 28g | **D.** 5g |

**Câu 5:** Muốn thu khí SO3 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

|  |
| --- |
| **A.** Cách nào cũng được |
| **B.** Đặt úp ngược bình |
| **C.** Đặt ngửa bình |
| **D.** Lúc đầu úp ngược bình, khi gần đầy rồi thì để đứng bình |

**Câu 6:** 64g khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn có thể tích là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 89,6 lít | **B.** 44,8 lít | **C.** 22,4 lít | **D.** 11,2 lít |

**Câu 7:** Khí A được gọi là khí cười vì nó có tác dụng gây cười. Tuy nhiên, khi con người hít khí này có thể dẫn tới co giật, mất kiểm soát, giảm nhận thức, tầm nhìn và thính giác. Tỉ khối của khí A so với khí oxi là 1,375. Khí A là khí nào trong các khí sau?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** N2O | **B.** SO2 | **C.** NO2 | **D.** CO2 |

**Câu 8:** Phải lấy bao nhiêu gam sắt để có số nguyên tử nhiều gấp 2 lần số nguyên tử có trong 8g

lưu huỳnh?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 29g | **B.** 28,5g | **C.** 28g | **D.** 56g |

**Câu 9:** Công thức hóa học nào sau đây đúng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** BaNO3 | **B.** Ba2NO3 | **C.** Ba(NO3)3 | **D.** Ba(NO3)2 |

**Câu 10:** Hợp chất Na2(SO4)x có phân tử khối là 142 đvC. Giá trị của x là:

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

**Câu 11:** Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 224 lít | **B.** 336 lít | **C.** 112 lít | **D.** 168 lít |

**Câu 12:** Cho biết= 1,103. Khẳng định nào sau đây đúng

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nhẹ hơn không khí 1,103 lần | **B.** Khí oxi nặng bằng không khí |
| **C.** Cả A, B, C đều sai | **D.** Khí oxi nặng hơn không khí 1,103 lần |

**Câu 13:** Cho 48 kim loại Mg tác dụng với lưu huỳnh thu được 112 gam hợp chất magie sunfua (MgS). Khối lượng lưu huỳnh phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 32g | **B.** 64g | **C.** 160g | **D.** 40g |

**Câu 14:** Hóa trị của sắt trong hợp chất Fe2(SO4)3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** I | **B.** IV | **C.** II | **D.** III |

**Câu 15:** Trong một phản ứng hoá học, các chất phản ứng và chất tạo thành phải chứa cùng:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | **B.** Số nguyên tử trong mỗi chất |
| **C.** Số phân tử trong mỗi chất | **D.** Số nguyên tố tạo ra chất |

**Câu 16:** Số mol của 4g khí sunfurơ SO3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,04 mol | **B.** 0,05 mol | **C.** 0,01 mol | **D.** 0,02 mol |

**Câu 17:** Công thức hóa học phù hợp với hoá trị IV của nitơ là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** NO. | **B.** N2O3. | **C.** NO2. | **D.** N2O. |

**Câu 18:** Trong các hiện tượng dưới đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

|  |
| --- |
| **A.** Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch muối. |
| **B.** Nung đá vôi trong lò nung thu được vôi sống và khí cacbonic. |
| **C.** Mở nắp chai nước ngọt có gas thấy sủi bọt khí |
| **D.** Sự bay hơi của khí amoniac. |

**Câu 19:** Khối lượng H2O trong đó có số phân tử bằng số phân tử có trong 20g NaOH là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8g | **B.** 10g | **C.** 18g | **D.** 9g |

**Câu 20:** Axit sunfuric có công thức hóa học là H2SO4. Nó có nhiều ứng dụng và được sản xuất với một sản lượng lớn hơn bất kỳ chất hóa học nào. Ứng dụng chủ yếu của axit sunfuric bao gồm sản xuất [phân bón](https://vi.wikipedia.org/wiki/Ph%C3%A2n_b%C3%B3n), chế biến quặng, tổng hợp hóa học, xử lý [nước thải](https://vi.wikipedia.org/wiki/N%C6%B0%E1%BB%9Bc_th%E1%BA%A3i) và tinh chế [dầu mỏ](https://vi.wikipedia.org/wiki/D%E1%BA%A7u_m%E1%BB%8F). Thành phần phần trăm về khối lượng của mỗi nguyên tố trong hợp chất H2SO4 là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** 2,04 % H; 32,65% S; 65,31% O | **B.** 32,65 % H; 2,04 % S; 65,31% O |
| **C.** 2,04 % H; 65,31 % S; 32,65 % O | **D.** 32,65 % H; 65,31% S; 2,04 % O |

**PHẦN II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1 (2 điểm):** Lập phương trình hóa học của các sơ đồ phản ứng sau:

1. K + O2 -----> K2O
2. Fe(OH)3 + HCl -----> FeCl3 + H2O
3. P2O5 + H2O -----> H3PO4
4. Ca(OH)2 + Al(NO3)3 -----> Ca(NO3)2 + Al(OH)3

**Câu 2 (2,5 điểm)**

**a)** Một hỗn hợp gồm 0,05 mol khí O2 ; 0,12.1023 phân tử N2O và 0,64 g khí SO2.

+ Tính thể tích của hỗn hợp khí đó ở đktc.

+ Tính khối lượng của hỗn hợp khí trên.

+ Cần phải lấy bao nhiêu gam khí Cl2 để có số phân tử gấp 2,5 lần số phân tử của hỗn hợp trên.

b) Một hợp chất X có tỉ khối đối với khí hidro là 71. Hãy xác định công thức hóa học của X

biết hợp chất có thành phần theo khối lượng là 32,39 % Na; 22,53% S, còn lại là O.

**Câu 3 (0,5 điểm)** Oxit của sắt gồm 2 nguyên tố là sắt và oxi. Biết tỉ lệ về khối lượng của sắt và oxi là 21:8. Xác định công thức hóa học đúng của oxit sắt.

*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 KIỂM TRA HỌC KÌ I MÔN HÓA 8 TIẾT 36**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

*Ngày kiểm tra : 06 /12/2018*

**Mã đề 03**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Ghi chữ cái trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra**

**Câu 1:** Axit sunfuric có công thức hóa học là H2SO4. Nó có nhiều ứng dụng và được sản xuất với một sản lượng lớn hơn bất kỳ chất hóa học nào. Ứng dụng chủ yếu của axit sunfuric bao gồm sản xuất [phân bón](https://vi.wikipedia.org/wiki/Ph%C3%A2n_b%C3%B3n), chế biến quặng, tổng hợp hóa học, xử lý [nước thải](https://vi.wikipedia.org/wiki/N%C6%B0%E1%BB%9Bc_th%E1%BA%A3i) và tinh chế [dầu mỏ](https://vi.wikipedia.org/wiki/D%E1%BA%A7u_m%E1%BB%8F). Thành phần phần trăm về khối lượng của mỗi nguyên tố trong hợp chất H2SO4 là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** 2,04 % H; 32,65% S; 65,31% O | **B.** 32,65 % H; 65,31% S; 2,04 % O |
| **C.** 32,65 % H; 2,04 % S; 65,31% O | **D.** 2,04 % H; 65,31 % S; 32,65 % O |

**Câu 2:** Công thức hóa học nào sau đây đúng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Ba2NO3 | **B.** BaNO3 | **C.** Ba(NO3)2 | **D.** Ba(NO3)3 |

**Câu 3:** 64g khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn có thể tích là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 11,2 lít | **B.** 44,8 lít | **C.** 89,6 lít | **D.** 22,4 lít |

**Câu 4:** Số nguyên tử Zn có trong 0,3 mol nguyên tử Zn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,3.1023 | **B.** 3.1023 | **C.** 6.1023 | **D.** 1,8.1023 |

**Câu 5:** Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 336 lít | **B.** 168 lít | **C.** 224 lít | **D.** 112 lít |

**Câu 6:** Khí A được gọi là khí cười vì nó có tác dụng gây cười. Tuy nhiên, khi con người hít khí này có thể dẫn tới co giật, mất kiểm soát, giảm nhận thức, tầm nhìn và thính giác. Tỉ khối của khí A so với khí oxi là 1,375. Khí A là khí nào trong các khí sau?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** N2O | **B.** SO2 | **C.** NO2 | **D.** CO2 |

**Câu 7:** Phải lấy bao nhiêu gam sắt để có số nguyên tử nhiều gấp 2 lần số nguyên tử có trong 8g

lưu huỳnh?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 29g | **B.** 28,5g | **C.** 28g | **D.** 56g |

**Câu 8:** Muốn thu khí SO3 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

|  |
| --- |
| **A.** Đặt ngửa bình |
| **B.** Đặt úp ngược bình |
| **C.** Cách nào cũng được |
| **D.** Lúc đầu úp ngược bình, khi gần đầy rồi thì để đứng bình |

**Câu 9:** Cho 48 kim loại Mg tác dụng với lưu huỳnh thu được 112 gam hợp chất magie sunfua (MgS). Khối lượng lưu huỳnh phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 32g | **B.** 64g | **C.** 160g | **D.** 40g |

**Câu 10:** Cho biết= 1,103. Khẳng định nào sau đây đúng

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nhẹ hơn không khí 1,103 lần | **B.** Khí oxi nặng bằng không khí |
| **C.** Cả A, B, C đều sai | **D.** Khí oxi nặng hơn không khí 1,103 lần |

**Câu 11:** Trong một phản ứng hoá học, các chất phản ứng và chất tạo thành phải chứa cùng:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | **B.** Số nguyên tử trong mỗi chất |
| **C.** Số phân tử trong mỗi chất | **D.** Số nguyên tố tạo ra chất |

**Câu 12:** Khối lượng của 3360 ml khí Cl2 (đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10,65g | **B.** 33,60g | **C.** 23,52g | **D.** 1,65g |

**Câu 13:** Hóa trị của sắt trong hợp chất Fe2(SO4)3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** I | **B.** IV | **C.** II | **D.** III |

**Câu 14:** Khối lượng của 0,25 mol vôi sống CaO là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10g | **B.** 5g | **C.** 14g | **D.** 28g |

**Câu 15:** Số mol của 4g khí sunfurơ SO3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,04 mol | **B.** 0,05 mol | **C.** 0,01 mol | **D.** 0,02 mol |

**Câu 16:** Công thức hóa học phù hợp với hoá trị IV của nitơ là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** NO. | **B.** N2O3. | **C.** NO2. | **D.** N2O. |

**Câu 17:** Trong các hiện tượng dưới đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

|  |
| --- |
| **A.** Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch muối. |
| **B.** Nung đá vôi trong lò nung thu được vôi sống và khí cacbonic. |
| **C.** Mở nắp chai nước ngọt có gas thấy sủi bọt khí |
| **D.** Sự bay hơi của khí amoniac. |

**Câu 18:** Khối lượng H2O trong đó có số phân tử bằng số phân tử có trong 20g NaOH là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8g | **B.** 10g | **C.** 18g | **D.** 9g |

**Câu 19:** Một vật thể bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi gỉ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Không thay đổi | **B.** Tăng | **C.** Giảm | **D.** Không thể biết |

**Câu 20:** Hợp chất Na2(SO4)x có phân tử khối là 142 đvC. Giá trị của x là:

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

**PHẦN II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1 (2 điểm):** Lập phương trình hóa học của các sơ đồ phản ứng sau:

1. K + O2 -----> K2O
2. Fe(OH)3 + HCl -----> FeCl3 + H2O
3. P2O5 + H2O -----> H3PO4
4. Ca(OH)2 + Al(NO3)3 -----> Ca(NO3)2 + Al(OH)3

**Câu 2 (2,5 điểm)**

**a)** Một hỗn hợp gồm 0,05 mol khí O2 ; 0,12.1023 phân tử N2O và 0,64 g khí SO2.

+ Tính thể tích của hỗn hợp khí đó ở đktc.

+ Tính khối lượng của hỗn hợp khí trên.

+ Cần phải lấy bao nhiêu gam khí Cl2 để có số phân tử gấp 2,5 lần số phân tử của hỗn hợp trên.

b) Một hợp chất X có tỉ khối đối với khí hidro là 71. Hãy xác định công thức hóa học của X

biết hợp chất có thành phần theo khối lượng là 32,39 % Na; 22,53% S, còn lại là O.

**Câu 3 (0,5 điểm)** Oxit của sắt gồm 2 nguyên tố là sắt và oxi. Biết tỉ lệ về khối lượng của sắt và oxi là 21:8. Xác định công thức hóa học đúng của oxit sắt.

*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 KIỂM TRA HỌC KÌ I MÔN HÓA 8 TIẾT 36**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

*Thời gian làm bài : 45 phút*

*Ngày kiểm tra : 06 /12/2018*

**Mã đề 04**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 5đ) Ghi chữ cái trước đáp án đúng vào giấy kiểm tra**

**Câu 1:** Trong các hiện tượng dưới đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

|  |
| --- |
| **A.** Nung đá vôi trong lò nung thu được vôi sống và khí cacbonic. |
| **B.** Hòa tan muối ăn vào nước được dung dịch muối. |
| **C.** Mở nắp chai nước ngọt có gas thấy sủi bọt khí |
| **D.** Sự bay hơi của khí amoniac. |

**Câu 2:** Khối lượng của 0,25 mol vôi sống CaO là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10g | **B.** 5g | **C.** 14g | **D.** 28g |

**Câu 3:** Trong một phản ứng hoá học, các chất phản ứng và chất tạo thành phải chứa cùng:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Số nguyên tử của mỗi nguyên tố | **B.** Số nguyên tử trong mỗi chất |
| **C.** Số phân tử trong mỗi chất | **D.** Số nguyên tố tạo ra chất |

**Câu 4:** Công thức hóa học phù hợp với hoá trị IV của nitơ là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** NO. | **B.** N2O3. | **C.** NO2. | **D.** N2O. |

**Câu 5:** Số mol của 4g khí sunfurơ SO3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 0,04 mol | **B.** 0,02 mol | **C.** 0,05 mol | **D.** 0,01 mol |

**Câu 6:** Khối lượng H2O trong đó có số phân tử bằng số phân tử có trong 20g NaOH là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 9g | **B.** 10g | **C.** 18g | **D.** 8g |

**Câu 7:** Muốn thu khí SO3 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

|  |
| --- |
| **A.** Đặt ngửa bình |
| **B.** Đặt úp ngược bình |
| **C.** Cách nào cũng được |
| **D.** Lúc đầu úp ngược bình, khi gần đầy rồi thì để đứng bình |

**Câu 8:** Phải lấy bao nhiêu gam sắt để có số nguyên tử nhiều gấp 2 lần số nguyên tử có trong 8g

lưu huỳnh?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 56g | **B.** 28g | **C.** 29g | **D.** 28,5g |

**Câu 9:** Cho biết= 1,103. Khẳng định nào sau đây đúng

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí oxi nhẹ hơn không khí 1,103 lần | **B.** Khí oxi nặng bằng không khí |
| **C.** Cả A, B, C đều sai | **D.** Khí oxi nặng hơn không khí 1,103 lần |

**Câu 10:** Khối lượng của 3360 ml khí Cl2 (đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 23,52g | **B.** 33,60g | **C.** 10,65g | **D.** 1,65g |

**Câu 11:** Số nguyên tử Zn có trong 0,3 mol nguyên tử Zn là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 3.1023 | **B.** 0,3.1023 | **C.** 6.1023 | **D.** 1,8.1023 |

**Câu 12:** Hóa trị của sắt trong hợp chất Fe2(SO4)3 là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** I | **B.** III | **C.** II | **D.** IV |

**Câu 13:** Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 168 lít | **B.** 112 lít | **C.** 336 lít | **D.** 224 lít |

**Câu 14:** 64g khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn có thể tích là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 11,2 lít | **B.** 44,8 lít | **C.** 89,6 lít | **D.** 22,4 lít |

**Câu 15:** Cho 48 kim loại Mg tác dụng với lưu huỳnh thu được 112 gam hợp chất magie sunfua (MgS). Khối lượng lưu huỳnh phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 32g | **B.** 160g | **C.** 40g | **D.** 64g |

**Câu 16:** Công thức hóa học nào sau đây đúng

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Ba(NO3)3 | **B.** Ba(NO3)2 | **C.** BaNO3 | **D.** Ba2NO3 |

**Câu 17:** Khí A được gọi là khí cười vì nó có tác dụng gây cười. Tuy nhiên, khi con người hít khí này có thể dẫn tới co giật, mất kiểm soát, giảm nhận thức, tầm nhìn và thính giác. Tỉ khối của khí A so với khí oxi là 1,375. Khí A là khí nào trong các khí sau?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** SO2 | **B.** CO2 | **C.** N2O | **D.** NO2 |

**Câu 18:** Một vật thể bằng sắt để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi gỉ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Không thay đổi | **B.** Tăng | **C.** Giảm | **D.** Không thể biết |

**Câu 19:** Hợp chất Na2(SO4)x có phân tử khối là 142 đvC. Giá trị của x là:

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

**Câu 20:** Axit sunfuric có công thức hóa học là H2SO4. Nó có nhiều ứng dụng và được sản xuất với một sản lượng lớn hơn bất kỳ chất hóa học nào. Ứng dụng chủ yếu của axit sunfuric bao gồm sản xuất [phân bón](https://vi.wikipedia.org/wiki/Ph%C3%A2n_b%C3%B3n), chế biến quặng, tổng hợp hóa học, xử lý [nước thải](https://vi.wikipedia.org/wiki/N%C6%B0%E1%BB%9Bc_th%E1%BA%A3i) và tinh chế [dầu mỏ](https://vi.wikipedia.org/wiki/D%E1%BA%A7u_m%E1%BB%8F). Thành phần phần trăm về khối lượng của mỗi nguyên tố trong hợp chất H2SO4 là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** 2,04 % H; 32,65% S; 65,31% O | **B.** 32,65 % H; 2,04 % S; 65,31% O |
| **C.** 32,65 % H; 65,31% S; 2,04 % O | **D.** 2,04 % H; 65,31 % S; 32,65 % O |

**PHẦN II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1 (2 điểm):** Lập phương trình hóa học của các sơ đồ phản ứng sau:

1. K + O2 -----> K2O
2. Fe(OH)3 + HCl -----> FeCl3 + H2O
3. P2O5 + H2O -----> H3PO4
4. Ca(OH)2 + Al(NO3)3 -----> Ca(NO3)2 + Al(OH)3

**Câu 2 (2,5 điểm)**

**a)** Một hỗn hợp gồm 0,05 mol khí O2 ; 0,12.1023 phân tử N2O và 0,64 g khí SO2.

+ Tính thể tích của hỗn hợp khí đó ở đktc.

+ Tính khối lượng của hỗn hợp khí trên.

+ Cần phải lấy bao nhiêu gam khí Cl2 để có số phân tử gấp 2,5 lần số phân tử của hỗn hợp trên.

b) Một hợp chất X có tỉ khối đối với khí hidro là 71. Hãy xác định công thức hóa học của X

biết hợp chất có thành phần theo khối lượng là 32,39 % Na; 22,53% S, còn lại là O.

**Câu 3 (0,5 điểm)** Oxit của sắt gồm 2 nguyên tố là sắt và oxi. Biết tỉ lệ về khối lượng của sắt và oxi là 21:8. Xác định công thức hóa học đúng của oxit sắt.

*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 CHI TIẾT + BIỂU ĐIỂM**

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

**Mã đề: 01**

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

**Mã đề: 02**

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

**Mã đề: 03**

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

**Mã đề: 04**

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

**PHẦN II. TỰ LUẬN** **( 5đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| 1  (2 điểm) | 1. 4K + O2  2K2O 2. Fe(OH)3 + 3HCl  FeCl3 + 3H2O 3. P2O5 + 3H2O  2H3PO4 4. 3Ca(OH)2 + 2 Fe(NO3)3  3Ca(NO3)2 + 2Fe(OH)3 | 0,5 điểm  0,5 điểm  0,5 điểm  0,5 điểm |
| Câu 2  (2,5 điểm) | nO2 = 0,05 mol; nN2O =0,02 mol; nSO2 = 0,01 mol  a)+) Vhh =( 0,05+ 0,02+0,01).22,4=1,792 lít  +) mO2 = 0,05.32= 1,6 gam  mN2O =0,02.44=0,88 gam  mSO2 = 0,64 gam  mhh = 1,6+0,88+ 0,64 = 3,12 gam  +) nCl2 =2,5 nhh = 2,5. 0,08 =0,2 mol→ mCl2 =0,2.71 = 14,2 gam  b) MX =71.2= 142 g/mol  Xét 1 mol hợp chất có mX =142 g  %O =100% - 32,39% - 22,53% = 45,08%  mNa= 142.32,39:100= 46g → nNa = 46:23=2 mol  mS= 142.22,53:100= 32g → nS = 32:32=1 mol  mO= 142-46-32= 64g → nO = 46:23=4 mol  Trong 1mol hợp chất có 2 mol Na,1 mol S và 4 mol O nên công thức hóa học là Na2SO4 | 0,25 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm  0,5 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm |
| Câu 3  (0,5 điểm) | Gọi công thức tổng quát của oxit sắt là FexOy  Ta có mFe : mO =21 : 8 →56x: 16y = 21:8  → x/y =3/4→ x= 3, y=4 → Fe3O4 | 0,25 điểm  0,25 điểm |

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

**Tạ Thị Thanh Hương Nguyễn Thị Nhung**