**PHÒNG GD-ĐT MANG THÍT KIỂM TRA HỌC KỲ I TRƯỜNG THCS CHÁNH AN MÔN : HÓA HỌC 8**

**THỜI GIAN : 60 phút** *(Không kể thời gian*

*phát đề)*

**I.TRẮC NGHIỆM :( 3 điểm *) Khoanh tròn câu trả lời đúng, mỗi câu đúng 0,25***

***điểm ĐỀ A***

***Câu 1:Viết 2H có nghĩa là :***

A. Hai nguyên tố hiđro B. Hai

nguyên tử hiđro

C. Hai phân tử hiđro D. Hai hiđro

***Câu 2: Kẽm kí hiệu hóa học là:***

A. K B. Ke

C. Zn D. ZN

***Câu 3:Trong các dãy chất sau dãy nào toàn đơn chất:***

A. O2, H2O, H2CO3 B. CO2 , SO2 , CaO

C. Na, BaO, H2SO4 D. O2 , H2 ,

N2

***Câu 4:Trong các chất sau đâu là chất***

***tinh khiết:***

A.Nước suối B.Nước cất

C.Nước khoáng D.

Nước mưa

***Câu 5 :Hóa tri của nguyên tố N trong hợp chất N2O5:***

A. V B. II

C. III D. IV

***Câu 6:Phân tử khí oxi (O2) nặng hơn phân tử khí metan (CH4) :***

A. 1 lần B. 2 lần

C. 3 lần D. 4 lần

***Câu 7:Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi Al (III) và nhóm SO4(II) là:***

A. Al3(SO4)2 B. Al(SO4)3

C. AlSO4 D. Al2(SO4)3

***Câu 8: Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng vật lí***

A. Trứng vịt thối.

B. Dây sắt tán nhỏ thành đinh sắt.

C. Tẩy vài xanh thành vải trắng.

D. Đốt lưu hùynh tạo ra khí mùi hắc (

SO2).

***Câu 9: Cho phương trình hóa học với***

***khối lượng chất tham gia và sản phẩm như sau :***

***2Mg + O2 -> 2MgO***

***2,4g……?g……..4,0g***

***Khối lượng oxi tham gia phản ứng là:***

A. 1,6 g B. 6,4g

C. 2 g D. 3,5g

***Câu 10: Khí A nặng gấp 2 lần khí ox.***

***Khối lượng mol của khí A là :***

A. 32g. B. 64g.

C. 23g. D. 46g.

***Câu 11:Khối lượng của 2,7 gam Al là:***

A. 0,1 B. 0,2g

C. 0,3g D. 0,4g

***Câu 12: Cho PTHH :Zn + 2HCl -> ZnCl2 + H2.***

***Chất tham gia :***

A. ZnCl2 và H2. B. Zn và

HCl

C. Zn và ZnCl2 D. ZnCl2

và HCl

**II. TỰ LUẬN: 7 điểm**

**Câu 1:( 1 điểm)**Viết công thức hoá học và tính phân tử khối của :

a/ Khí cacbon đi oxit , biết phân tử gồm: 1C và 2O. b/Canxi cacbonat , biết phân tử gồm : 1Ca ,1C và 3O

**Câu 2:( 1,5 điểm)**

a/Phát biểu nội dung quy tắt hóa trị ?

b)Tìm hóa trị của Fe trong hợp chất :Fe2O3.

**Câu 3:( 1,5 điểm)**Lập các phương trình hóa học theo sơ đồ sau:

a/ P + O2 -----> P2O5

b/ CaCO3 ------> CaO + CO2

c/ Na2CO3 + Ca(OH)2 -----> CaCO3 + NaOH

**Câu 4: (2 điểm)**

a/Tính số mol của 16g CuSO4 ?

b/Tính thể tích ở đktc của 0,44 g khí CO2 ?

c/Tính khối lượng của 33,6 lít khí SO2 (đktc)?

**Câu 5: ( 1 điểm**) Tính thành phần phần trăm (theo khối lượng) các nguyên tố hóa học

trong hợp chất Fe2O3.?

--------Hết--------

**HƯỚNG DẪN CHẤM HÓA 8**

**I TRẮC NGHIỆM :** Mỗi câu đúng 0,25 điểm:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| Đề A | B | C | D | B | A | B | D | B | A | B | A | B |
| **Đề B** | **B** | **C** | **D** | **D** | **B** | **A** | **D** | **B** | **A** | **B** | **B** | **B** |

**II TỰ LUẬN:**

**Câu 1( 1 đ)**

a. Viết đúng CTHH CO2 0,25 đ

Tính đúng PTK 0,25 đ

b. Viết đúng CTHH CaCO3 0,25 đ

Tính đúng PTK 0,25 đ

**Câu 2:( 1,5 đ)**

**a.**Phát biểu đúng nội dung quy tắc hóa trị :0,75 đ

**b.** Gọi a là hoá trị của Fe

*a II*

*Fe* 2 *O* 3 0,25 đ

Theo QTHT ta có

2.a = 3 .II => a = III 0,25 đ

Vậy hóa trị của Fe là III 0,25 đ

**Câu 3:1,5 đ**

a/ 4P + 5O2 -> 2P2O5 0,5 đ

b/CaCO3 -> CaO + CO2 0,5 đ

c/ Na2CO3 + Ca(OH)2 ->CaCO3 + 2NaOH 0,5 đ

**Câu 4 : 2 đ**

a/ số mol của 16g CuSO4 = 16

160

= 0,1 mol 0,5 đ

b/Số mol 0,44 g khí CO2 = 0, 44 =0,01 mol 0,25 đ

44

thể tích ở đktc của 0,44 g khí CO2 =0,01 .22,4 =0,224 lit 0,5 đ

c/Số mol của 33,6 lít khí SO2 (đktc) = 33, 6 = 1,5 mol 0,25 đ

22, 4

Khối luợng của SO2 = 1,5 .64 = 96 g 0,5 đ

**Câu 5: 1 đ**

-Tính đúng khối lượng mol hợp chất :0,5 đ

- Tính đúng %mFe : 0,25 đ

- Tính đúng %mO :0,25đ

-----Hết----

**MA TRẬN HÓA 8 HỌC KÌ I**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Mức độ nhận thức** | | | | | | | | **Tổng** |
| **Nội** | ***Nhận biết*** | | ***Thông hiểu*** | | ***Vận dụng thấp*** | | ***Vận dụng*** | |
| **dung** | ***cao*** | |
|  | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **Chương** | -Biết ý nghĩa  của KHHH, cách viết | | -Xác định | | So | -Viết |  |  |  |
| **1**:***Chất-*** | được hóa trị | | sánh | đúng |  |  |  |
| ***Nguyên*** | nhanh khi biết | | phân | CTHH |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***tử -*** | KHHH | | CTHH | | tử | và tính |  |  |  |
| ***Phân tử*** | -Chất tinh | | -Cách viết | | phân tử |  |  |  |
|  | khiết. đơn | | CTHH nhanh | | khối |  |  |  |
|  | chất, | | theo qui tắc | | -Phát |  |  |  |
|  |  | | chéo | | biểu |  |  |  |
|  |  | |  | | quy tắc |  |  |  |
|  |  | |  | | hóa trị |  |  |  |
|  |  | |  | | và Tìm |  |  |  |
|  |  | |  | | hóa trị |  |  |  |
| Số câu | 4 |  | 2 |  | 1 | 2 |  |  | 9( 4,25 |
| ***Số điểm*** | ***1,0*** |  | ***0,5*** |  | ***0,25*** | ***2,5*** |  |  | đ) |
|  |  |  |  | 42,5% |
| **Chương** | -Hiện tượng | | -Xác định | | -Định luật bảo  tòan khối lượng | | Tính theo | |  |
| **2**:***Phản*** | vật lý | | chất tham gia | | công thức | |  |
| ***ứng hóa*** | -Lập PTHH | | , sản phẩm | | hóa học | |  |
| ***học*** |  | | -Lập PTHH | |  | |  |
| Số câu | 2 |  | 1 | 1 | 1 |  |  | 1 | 5(3,5 đ) |
| ***Số điểm*** | ***0,5*** |  | ***0,25*** | ***1,5*** | ***0,25*** |  |  | ***1,0*** | 35% |
| **Chương** |  |  |  |  | Tính | Chuyển |  |  |  |
| **3: *Mol*** |  |  |  |  | khối | đổi |  |  |  |
| ***và tính*** |  |  |  |  | lượng | khối |  |  |  |
| ***tóan*** |  |  |  |  |  | lượng , |  |  |  |
| ***hóa học*** |  |  |  |  |  | lượng |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | chất và |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | thể tích |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | chất |  |  | 2(2,25 |
| Số câu |  |  |  |  | 1 | 1 |  |  | đ) |
| **Số điểm** |  |  |  |  | ***0,25*** | ***2,0*** |  |  | 22,5% |
| **Tổng** | 6(1,5 đ) | | 4(2,25 đ) | | 6( 5,25 đ) | | 1 ( 1 đ) | | 10 đ |
|
| *15%* | | *22,5%* | | *52,5%* | | *10%* | | 100% |

**PHÒNG GD-ĐT MANG THÍT KIỂM TRA HỌC KỲ I TRƯỜNG THCS CHÁNH AN MÔN : HÓA HỌC 8**

**THỜI GIAN : 60 phút** *(Không kể thời gian*

*phát đề)*

**I.TRẮC NGHIỆM :( 3 điểm *) Khoanh tròn câu trả lời đúng, mỗi câu đúng 0,25 điểm ĐỀ B***

***Câu 1: Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng vật lí***

A. Trứng vịt thối.

B. Dây sắt tán nhỏ thành đinh sắt. C. Tẩy vài xanh thành vải trắng.

D. Đốt lưu hùynh tạo ra khí mùi hắc (

SO2).

***Câu 2: Kẽm kí hiệu hóa học là:***

A. K B. Ke

C. Zn D. ZN

***Câu 3:Trong các dãy chất sau dãy nào toàn đơn chất:***

A. O2, H2O, H2CO3 B. CO2, SO2, CaO

C. Na, BaO, H2SO4 D. O2, H2, N2

***Câu 4:Trong các chất sau đâu là chất tinh khiết:***

A. Nước suối B.

Nước mưa

C. Nước khoáng D.

Nước cất

***Câu 5 : Khí A nặng gấp 2 lần khí oxi***

***.Khối lượng mol của khí A là :***

A. 32g. B. 64g.

C. 23g. D. 46g.

***Câu 6: Hóa tri của nguyên tố N trong hợp chất N2O5:***

A. V B. II

C. III D. IV

***Câu 7:Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi Al (III) và nhóm SO4(II) là:***

A. Al3(SO4)2 B. Al(SO4)3

C. AlSO4 D. Al2(SO4)3

***Câu 8: Viết 2H có nghĩa là :***

A. Hai nguyên tố hiđro B. Hai

nguyên tử hiđro

C. Hai phân tử hiđro D. Hai hiđro

***Câu 9: Cho phương trình hóa học với khối lượng chất tham gia và sản phẩm như sau :***

***2Mg + O2 -> 2MgO***

***2,4g……?g……..4,0g***

***Khối lượng oxi tham gia phản ứng là:***

A. 1,6 g B. 6,4g

C. 2 g D. 3,5g

***Câu 10: Phân tử khí oxi (O2) nặng hơn phân tử khí metan (CH4) :***

A. 1 lần B. 2 lần

C. 3 lần D.

4 lần

***Câu 11: Cho PTHH :***

***Zn + 2HCl -> ZnCl2 + H2.***

***Chất tham gia :***

A. ZnCl2 và H2. B. Zn và

HCl

C. Zn và ZnCl2 D. ZnCl2

và HCl

***Câu 12:Khối lượng của 2,7 gam Al là:*** A.0,1 B. 0,2g C.0,3g D.0,4g

**II TỰ LUẬN: 7 điểm**

**Câu 1:( 1 điểm)**Viết công thức hoá học và tính phân tử khối của :

a/ Khí cacbon đi oxit , biết phân tử gồm: 1C và 2O.

b/Canxi cacbonat , biết phân tử gồm : 1Ca ,1C và 3O

**Câu 2:( 1,5 điểm)**

a/Phát biểu nội dung quy tắt hóa trị ?

b)Tìm hóa trị của Fe trong hợp chất :Fe2O3.

**Câu 3:( 1,5 điểm)**Lập các phương trình hóa học theo sơ đồ sau:

a/ P + O2 -----> P2O5

b/ CaCO3 ------> CaO + CO2

c/ Na2CO3 + Ca(OH)2 -----> CaCO3 + NaOH

**Câu 4: (2 điểm)**

a/Tính số mol của 16g CuSO4 ?

b/Tính thể tích ở đktc của 0,44 g khí CO2 ?

c/Tính khối lượng của 33,6 lít khí SO2 (đktc)?

**Câu 5: ( 1 điểm**) Tính thành phần phần trăm (theo khối lượng) các nguyên tố hóa học

trong hợp chất Fe2O3.?

--------Hết--------