|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT QUẬN LONG BIÊN**  **TRƯỜNG THCS ĐỨC GIANG** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KỲ I**  **MÔN : HÓA HỌC 8**  **NĂM HỌC 2020 – 20121** |

**I.Kiến thức cơ bản**:

1. Khái niệm nguyên tử, phân tử, nguyên tố hóa học, đơn chất, hợp chất?
2. Hóa trị là gì? Qui tắc hóa trị?
3. Thế nào là hiện tượng vật lý? Hiện tượng hóa học? Cho VD?
4. Phản ứng hóa học là gì?
5. Định luật bảo toàn khối lượng? Giải thích định luật?
6. Lập PTHH? Ý nghĩa của PTHH?
7. Mol là gì? Khối lượng mol là gì? Thế nào là thể tích mol chất khi?
8. Chuyển đổi giữa khối lượng, thể tích và lượng chất.?
9. Tỷ khối của chất khí.?
10. Tính theo công thức hóa học.?

**II.Bài tập:**

**A.Trắc nghiệm**

**Câu 1:** 1,2 mol Fe có số nguyên tử Fe là:

A. 7,2. 1023.  B. 7,2. 1023.  C. 1,2. 1023.  D. 1023.

**Câu 2**: 1,2 mol Fe có khối lượng là:

A. 56 gam. B. 56 đv C. 67,2 gam. D. 67,2.1023 n tử.

**Câu 3:** Thể tích của 0,2 mol khí O2 (đkc) là:

A. 1,12 lít. B. 22,4 l C. 2,24 lít. D. 4,48 lít.

**Câu 4:** 6,72 lít N2 (đkc) có số mol là :

A. 1 mol. B. 0,3 mol. C. 0,2 mol. D. 0,1 mol.

**Câu 5**: 8 gam O2(đkc) có thể tích là:

A. 5,6 lít. B. 32 lít. C. 2,24 lít. D. 22,4 lít.

**Câu 6:** Phát biểu nào sau đây đúng và đầy đủ nhất?

Hai chất khí có thể tích bằng nhau khi :

A. khối lượng bằng nhau

B.số phân tử bằng nhau

C.số mol bằng nhau trong cùng điều kiện về nhiệt độ và áp suất

D.Số mol khác nhau.

**Câu 7:** Muốn thu khí NH3 vào bình thì có thể thu bằng cách nào sau đây?

A. Để đứng bình B. Đặt úp ngược bình

C. Lúc đầu để đứng bình, sau đó để úp bình D. Cách nào cũng được

**Câu 8:** Khí nào nhẹ nhất trong tất cả các khí?

A. Khí mêtan(CH4) B. Khí cacbon oxit( CO)

C. Khí oxi (O2) D.Khí hiđro (H2)

**Câu 9**: Tỉ khối của khí A đối với không khí là dA/KK < 1. Là khí nào trong các khí sau:

A. O2 B.H2S C. CO2 D. N2

**Câu 10:** Khi cho đường kính vào nước khuấy lên thấy đường tan thành dạng lỏng (giai đoạn 1). Đun đường lỏng trên chảo một lúc sau có chất màu nâu đỏ chuyển dần thành đen và có mùi khét (giai đoạn 2). Hãy cho biết gia đoạn nào là hiện tượng hóa học?

A. Cả 2 giai đoạn    B. Giai đoạn 1 C. Giai đoạn 2    D.1 phần giai đoạn 1 và 1 phần giai đoạn 2

**Câu 11:**Cho 112g Fe tác dụng hết với dung dịch axit clohiđric HCl tạo ra 254g muối sắt (II) clorua FeCl2 và 4 g khí hiđro H2.

Khối lượng axit HCl đã tham gia phản ứng là:

A.146g B. 156g C.78g D.200g

**Câu 12:** 6,4g khí sunfuarơ SO2 có số mol phân tử là:

A. 0,2 mol B. 0,5 mol C. 0,01 mol D. 0,1 mol

**Câu 13:** 0,25 mol vôi sống CaO có khối lượng:

A. 10g B. 5g C. 14g D. 28g

**Câu 14:** Số mol nguyên tử oxi có trong 36g nước là:

A. 1 mol B. 1,5 mol C. 2 mol D. 2,5 mol

**Câu 15:** 64g khí oxi ở điều kiện tiêu chuẩn có thẻ tích là:

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

**Câu 16:** PTHH dùng để biểu diễn

A. hiện tượng hóa học B. hiện tượng vật lí

C. ngắn gọn phản ứng hóa học D. sơ đồ phản ứng hóa học

**Câu 17:**Điều kiện để phản ứng hóa học xảy ra là

(1) các chất tiếp xúc nhau                   (2) cần đun nóng

(3) cần có xúc tác                                (4) cần thay đổi trạng thái của chất

Các dữ kiện đúng là

A. (1)(2)(4)                  B. (1)(3)(4)                  C. (1)(2)(3)                  D. (2)(3)(4)

**Câu 18:**Sự biến đổi nào sau đây ***không phải*** là một hiện tượng hóa học

A. Đốt lưu huỳnh tạo thành khí sunfurơ

B. Cô cạn dung dịch muối ăn được muối khan

C. Hidro kết hợp với oxi tạo thành nước

D. Nhôm cháy trong khí Clo tạo thành nhôm clorua

**Câu19:** Phân tích khối lượng 1 hợp chất, nhận thấy thành phần khối lượng có 50% là lưu huỳnh và 50% là oxi. Công thức của hợp chất đó là:

A. SO2 B. SO3 C. SO4 D. S2O­3

**Câu 20:** Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

A. 112 lít B. 336 lít C. 168 lít D. 224 lít

**B. Tự luận:**

***Bài 1*** :**Lập PTHH**

1. Al + H2SO4 🠢 Al2(SO4)3 + H2 f. P + O2 🠢 P2O5
2. Na + H2O🠢 NaOH + H2 g. Cu(NO3)2 🠢 CuO + NO2 + O2
3. Al(OH)3 🠢 Al2O3 + H2O h. C2H4 + O2 🠢 CO2 + H2O
4. Fe3O4 + CO 🠢 Fe + CO2  i. FeS2 + O2 🠢 Fe2O3­ + SO2
5. e.CnH2n+2 + O2 🠢 H2O + CO2 k. Fe(OH)2 + O2 🠢 Fe2O3 + H2O

***Bài 2 :* Vận dụng định luật BTKL**:

1)Đốt cháy 48g lưu huỳnh (S) trong không khí ( có khí oxi ) thu được 96g khí sunfurơ (SO2)

a.Viết PTHH chữ của phản ứng? b.Viết công thức khối lượng của phản ứng?

c.Lập PTHH ? d.Tính khối lượng oxi đã tham gia phản ứng.

***Bài 3 :*Bài tập công thức chuyển đổi n, m, V**

a.Tính khối lượng của: 0,5 mol nguyên tử oxi; 0,25mol phân tử oxi; 0,2mol axit sunfuric H2SO4 ; 0,1mol đồng sunfat CuSO4.?

b.Tính số mol của :32g Cu; 9g nước H2O; 8,8g khí cacbonic CO2?

c. Tính thể tích (đktc) của 0,5 mol CO2;  0,3 mol SO3, 9.1023 phân tử oxi?

***Bài 4:* Tỷ khối chất khí**

Có các khí sau: CO2, O2, N2, Cl2, CH4 ,SO3

a) Khí nào nặng hay nhẹ hơn khí hiđro và nặng hay nhẹ hơn bằng bao nhiêu lần?

b)Khí nào nặng hay nhẹ hơn không khí và nặng hay nhẹ hơn bằng bao nhiêu lần?

c)Giải thích vì sao khi thu khí CH4,N2 phải đặt ngược bình?

***Bài 5:*** Có 9.1023 phân tử oxi

a. Tính số mol oxi? b. Tính khối lượng oxi? c. Tính thể tích oxi (đktc) ?

***Bài 6:*** Có 8,8g khí CO2

a. Tính số mol CO2? b. Tính thể tích khí CO2? c.Tính số phân tử khí CO2?

**GVBM : TCM: BGH:**

**Nguyễn Thị Lan Anh Nguyễn Thị Lan Anh NguyễnThị Thanh Huyền**