

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC 8 PHÒNG DỊCH 4 (TỪ 23/3 – 28/3)
GV: TRẦN VĂN NINH

ĐỀ 1.

A/ Trắc nghiệm: Khoanh tròn vào đáp án đúng:

Câu 1: Nguyên tử được cấu tạo từ các hạt:

- A. electron và proton B. proton và notron C. electron, proton, notron

Câu 2: Dãy các CTHH toàn đơn chất?

- A. H₂, Cl₂, N₂, CO₂. B. H₂, Br₂, Cl₂, N₂.
C. CO₂, H₂O, H₂, Cl₂. C. H₂, Br₂, O₂, SO₂.

Câu 3: Biết S có hóa trị IV, hãy chọn CTHH phù hợp với quy tắc hóa trị trong các CTHH sau:

- A. S₂O₂ B. S₂O₃ C. SO₂ D. SO₃.

Câu 4: Lập CTHH của các trường hợp sau : P(III) và H.

- A. P₂H₂ B. PH₃ C. P₃H D. PH

Câu 5: Tính Phân tử khối của hợp chất H₂SO₄ :

- A. 98 đvc B. 100 đvc C. 102 đvc D. 32 đvc

Câu 6. Tính phần trăm khối lượng nguyên tố Nito có trong CTHH N₂O₅?

- A. 12,96% B. 25,93% C. 29,17% D. 74,07%.

Câu 7. Nung 5 tấn đá vôi thu được 2,8 tấn vôi sống thì có bao nhiêu tấn khí cacbonic thoát ra

- A. 2,2 tấn B. 2,5 tấn C. 3 tấn. D. Kết quả khác

Câu 8. Phân tử khối được tính theo đơn vị nào:

- A. Gam. B. Kg C. Gam hoặc Kg. D. Đơn vị cacbon

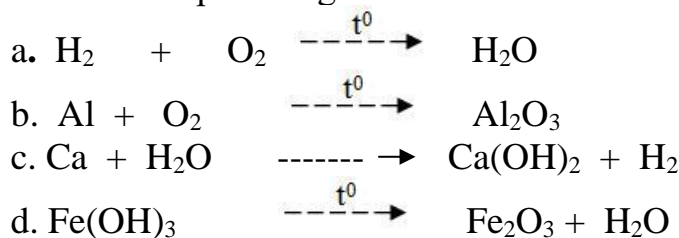
B/ Tự Luận:

Câu 1

Tính hoá trị của Zn trong hợp chất Zn(OH)₂. Biết rằng nhóm (-OH) có hoá trị là I.

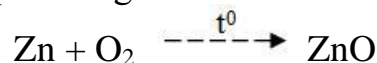
Câu 2:

Hoàn thành sơ đồ phản ứng sau:



Câu 3:

Cho sơ đồ phản ứng sau:



Đốt cháy hết 13 gam Zn.

- Lập phương trình phản ứng cho sơ đồ trên.
- Tính thể tích khí oxi (ở điều kiện tiêu chuẩn) cần dùng.
- Tính khối lượng muối kẽm oxit tạo thành.

(Biết Zn = 65; O = 16)

Câu 4:

Tính các phép tính sau:

Tính thành phần % từng nguyên tố trong hợp chất H_2SO_4

ĐỀ 2

A. Trắc nghiệm:

Hãy chọn câu trả lời đúng.

Câu 1: Nguyên tử Na có $p=11$. Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử là bao nhiêu?

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

Câu 2: Có các chất sau: O_2 , Al, NO_2 , Ca, Cl_2 , N_2 , FeO, I_2 số các đơn chất và hợp chất là:

- A. 6 hợp chất và 2 đơn chất. C. 5 đơn chất và 3 hợp chất.
B. 2 hợp chất và 6 đơn chất. D. 3 đơn chất và 5 hợp chất.

Câu 3: Hóa trị của nguyên tố lưu huỳnh trong hợp chất Al_2S_3 là:

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

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn m (g) chất X cần 6,4 (g) O_2 thu được 4,4 (g) CO_2 và 3,6 (g) H_2O . m có giá trị là:

- A. 2,6g B. 1,5g C. 1,7g D. 1,6g

Câu 5: Biết tỉ khối với hiđrô của khí X là 8,5. X là khí nào sau đây?

- A. CH_4 B. H_2S C. NH_3 D. HCl

Câu 6: Số mol và số phân tử của 1,6g Fe_2O_3 là?

- A. 0,01 mol và 6.10^{21} phân tử C. 0,5 mol và 3.10^{23} phân tử
B. 0,1mol và $0,6.10^{23}$ phân tử D. 0,2 mol và $1,2.10^{23}$ phân tử

Câu 7: Thể tích của 2,8g khí CO ở đktc là:

- A. 5,6 lit B. 2,24 lit C. 1,12 lit D. 11,2 lit

Câu 8: Trong 2,5 mol KOH chứa số phân tử KOH là:

- A. 15.10^{23} phân tử C. 6.10^{23} phân tử
B. 15.10^{22} phân tử D. 25.10^{23} phân tử

B. Tự luận

Câu 9:

1. Tính các phép tính sau:

- Tính thành phần % từng nguyên tố trong hợp chất H_2SO_4
- Lập CTHH của một hợp chất có thành phần % (về khối lượng) các nguyên tố: 70%Fe, 30% O và khối lượng mol của hợp chất là 160 g.

2. Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

- $Na + \dots \rightarrow Na_2O$
- $\dots + HCl \rightarrow ZnCl_2 + \dots$
- $C_2H_6 + \dots \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $CaO + \dots \rightarrow CaCO_3$

Câu 10: Cho 11,2g Sắt vào dung dịch Axit Clohydric (HCl) vừa đủ, thu được muối Sắt(II)Clorua ($FeCl_2$) và khí Hidro(đktc)

- Viết phương trình phản ứng
- Tính thể tích khí Hidro(đktc) thu được
- Tính khối lượng Axit Clohydric ban đầu (theo 2 cách).

(S = 32, O = 16, H = 1, Fe = 56, Cl = 35,5, C = 12.)

ĐỀ 3

I) Trắc nghiệm:

Câu 1. Điền từ hoặc cụm từ thích hợp vào những câu sau đây:

Trong một.....gồm 3 loại hạt: proton, notron, electron; trong đó hạt.....và hạtcó số điện tích như nhau nhưng....., còn hạtkhông mang điện.

Câu 2. Biết S có hóa trị IV, hãy chọn CTHH phù hợp với quy tắc hóa trị trong các CTHH sau:

- A. S_2O_2 . B. S_2O_3 . C. SO_2 . D. SO_3 .

Câu 3. Trong 0,25 mol phân tử khí SO_2 chứa số phân tử là:

- A. $6 \cdot 10^{23}$ B. $1,5 \cdot 10^{23}$ C. $3 \cdot 10^{23}$. D. $9 \cdot 10^{23}$

Câu 4. Khí X nặng gấp đôi khí Y và khí Y có tỉ khối so với không khí là 0,586. Vậy khối lượng mol của khí X là:

- A. 17 g B. 34g C. 32g D. 16g

Câu 5. Cho các khí sau: O_2 , H_2 , Cl_2 , CH_4 . Cặp các khí nào nhẹ hơn không khí:

- A. O_2 , H_2 B. H_2 , Cl_2 C. Cl_2 , CH_4 D. H_2 , CH_4

Câu 6. Cho 65 g kẽm tác dụng với dd axit clohidric (HCl) thu được 136g $ZnCl_2$ và 22,4 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng axit HCl tham gia phản ứng là:

- A. 73g. B. 72g. C. 36,5g. D. 71g. E.93,4g.

Câu 7. Tính phần trăm khối lượng nguyên tố Nito có trong CTHH N_2O_5 ?

- A. 12,96% B. 25,93% C. 29,17% D. 74,07%.

Câu 8. Nối cột A với cột B sao cho phù hợp.

A. Loại chất	Kết quả	B. Hợp chất cụ thể
1. Đơn chất	1.....	a. HCl, NaCl, $CaCO_3$, HNO_3
		b. O_2 , N_2 , H_2 , Cl_2
		c. CO, $BaSO_4$, $MgCO_3$, Na_2SO_4
2. Hợp chất	2.....	d. Zn, Cu, Ca, Hg
		e. Ag, Ba, Fe, Pb

II) Tự luận

Câu 1. Lập CTHH của các trường hợp sau

- a. P(III) và H. b. Ca(II) và NO_3 (I)

Câu 2. Lập các PTHH sau:

- a. $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$ b. $Fe_2O_3 + CO \rightarrow Fe + CO_2$
c. $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2$ d. $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$.

Câu 3. Cho 5,6g sắt tác dụng hết với axit clohidric(HCl) thu được Sắt(II)clorua ($FeCl_2$) và khí H_2 .

- a. Viết PTHH
b. Tính khối lượng HCl cần dùng.
c. Tính thể tích khí thoát ra ở đktc

Câu 4. Loại phân đạm nào sau đây chứa nhiều N nhất:

- A. $(NH_2)_2CO$ B. NH_4NO_3 . C. NH_4Cl

Giải thích sự lựa chọn đó?

(Biết: $N = 14$, $S = 32$, $O = 16$, $Fe = 56$, $Cl = 35,5$ $H = 1$)