

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HÓA HỌC 8 PHÒNG DỊCH (TỪ 16/3 – 22/3)

GV: TRẦN VĂN NINH

Đề 1

I) Trắc nghiệm: Khoanh tròn vào đáp án đúng

Câu 1: Dãy các CTHH toàn đơn chất?

A. H_2, Cl_2, N_2, CO_2 .

B. H_2, Br_2, Cl_2, N_2 .

C. CO_2, H_2O, H_2, Cl_2 .

C. H_2, Br_2, O_2, SO_2 .

Câu 2. Hãy chỉ ra câu trả lời sai:

A. Hóa trị là con số biểu thị khả năng liên kết của nguyên tử nguyên tố này với nguyên tử nguyên tố kia

B. Trong mỗi hợp chất hiddro có hóa trị I, oxi có hóa trị II

C. Mỗi nguyên tố chỉ có một hóa trị

D. Mỗi nguyên tố có thể có nhiều hóa trị

Câu 3. 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 4. Phân tử khối được tính theo đơn vị nào:

A. Gam.

B. Kg

C. Gam hoặc Kg.

D. Đơn vị cacbon

Câu 5. Có PTHH sau : $A + B \longrightarrow C + D$. Công thức về khối lượng được viết như thế nào?

A. $m_A + m_C = m_B + m_D$

B. $m_B + m_A = m_C + m_D$

C. $m_C + m_B + m_D = m_A$

D. $m_A + m_D = m_B + m_C$

Câu 6. 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. 3tấn.

D. Kết quả khác

Câu 7. 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 8. 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%.

II) Tự luận

Câu 1. Lập CTHH của các trường hợp sau

a. P(III) và H.

b. C(IV) và S(II)

c. Fe(III) và O

d. Ca(II) và NO_3 (I)

Câu 2. 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

Câu 3. Nung đá vôi (CaCO_3) thu được vôi sống CaO và khí (CO_2)

- a. Viết PTHH.
- b. Cần bao nhiêu gam CaCO_3 để điều chế được 7gam CaO
- c. Nếu thu được 13,44 lit CO_2 (đktc) thì cần bao nhiêu gam CaCO_3 ?

(*Biết: Ca = 40, C = 12, O = 16, Fe = 56, Cl = 35,5*)

Đề 2

I. TRẮC NGHIỆM : Hãy khoanh tròn vào câu trả lời đúng.

Câu 1: Cặp chất dùng để điều chế khí Hidro là :

- A. CuO , HCl
- B. MgO, HCl
- C. Cu , HCl
- D. Mg, HCl

Câu 2. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các axit :

- A. HCl, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , NaOH, H_2CO_3
- B. NaCl, HCl, K_2SO_4 , H_2SO_4 , HNO_3
- C. HCl, H_2SO_4 , HNO_3 , H_2CO_3 , H_3PO_4
- D. NaCl, HCl, KNO_3 , H_2SO_4 , HNO_3

Câu 3. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các bazơ:

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_2SO_4 , NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- B. KOH, K_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, Al_2O_3
- C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaCl, NaOH, KOH, K_2SO_4
- D. KOH, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaOH, $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Câu 4. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các axit :

- A. HCl, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , NaOH, H_2CO_3
- B. NaCl, HCl, K_2SO_4 , H_2SO_4 , HNO_3
- C. HCl, H_2SO_4 , HNO_3 , H_2CO_3 , H_3PO_4
- D. NaCl, HCl, KNO_3 , H_2SO_4 , HNO_3

Câu 5. Dãy các chất hoàn toàn là công thức hóa học của các bazơ:

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, K_2SO_4 , NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- B. KOH, K_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, Al_2O_3
- C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaCl, NaOH, KOH, K_2SO_4
- D. KOH, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaOH, $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Câu 6: Cho các phản ứng sau :

1. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
2. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
3. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
4. $\text{H}_2 + \text{CuO} \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
5. $2 \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$

a/Nhóm gồm phản ứng hóa hợp :

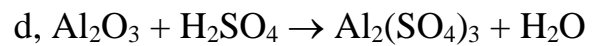
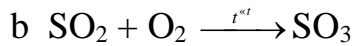
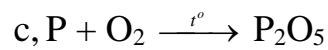
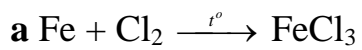
- A. 1,3
- B. 2,4
- C. 2,3
- D. 4,5

b/Nhóm gồm phản ứng phân hủy :

- A. 1,5
- B. 3,4
- C. 1,2
- D. 2,3

c/Nhóm gồm phản ứng oxi hóa –khử :

Câu 2: Lập PTHH của các phản ứng sau :



Câu 3: Xác định công thức hóa học của hợp chất gồm sắt và oxi. Biết khối lượng mol của hợp chất là 160 và O chiếm 30% về khối lượng

Câu 4: Cho 2,8 g Sắt tác dụng hết với dung dịch HCl , tạo thành muối clorua sắt II (FeCl_2) và khí Hidro.

- Viết phương trình phản ứng.
- Tính khối lượng muối FeCl_2 tạo thành.
- Tính thể tích khí Hidro sinh ra.