

Họ tên..... Lớp..... Mọi nỗ lực đều được đền đáp

ÔN TẬP HỌC KÌ I HÓA 8 NĂM HỌC 2022-2023

Câu 1: Cho các chất sau: H_2O , Ba, SO_2 , N_2 , KMnO_4 , O_2 , N_2O_5 , P, Cl_2 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, H_3PO_4

Trong các chất trên, chất nào là đơn chất, chất nào là hợp chất?

Đơn chất:

.....

Hợp chất:

.....

Câu 2 :

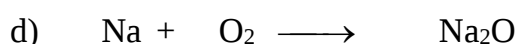
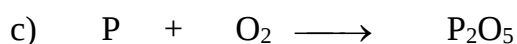
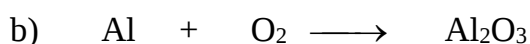
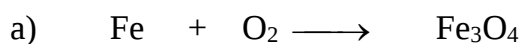
2.1 Xác định hóa trị

a/ Xác định hóa trị của Na trong hợp chất Na_2O	b/ Xác định hóa trị của Cl trong hợp chất ZnCl_2
---	---

2.2 Lập công thức giữa nguyên tố và nhóm nguyên tử

c/ K và SO_4	d/ Ba và OH
--	--

Câu 3: Hoàn thành các phương trình hóa học sau:



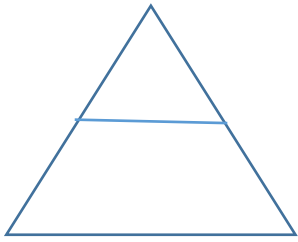
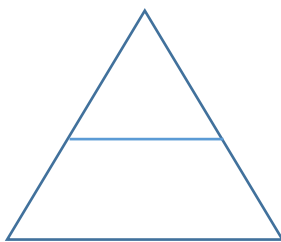
Họ tên..... Lớp..... Mọi nỗ lực đều được đền đáp

- e) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH}$
 f) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_3$
 g) $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
 h) $\text{KMnO}_4 \longrightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
 i) $\text{Fe} + \text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
 j) $\text{KOH} + \text{ZnCl}_2 \longrightarrow \text{Zn(OH)}_2 + \text{KCl}$
 k) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{CaCl}_2 \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{NaCl}$
 l) $\text{Ba(NO}_3)_2 + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{Al(NO}_3)_3$

Câu 4: Cho biết hiện tượng dưới đây là hiện tượng vật lý hay hiện tượng hóa học?

Hiện tượng	Vật lý hay Hóa học
a. Đinh sắt để trong không khí bị gỉ.	
b. Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi.	
c. Dây tóc bóng đèn điện nóng và sáng lên khi dòng điện chạy qua.	
d. Trứng để lâu ngày bị ung.	
g. Thanh sắt hơ nóng dẹt mỏng thành dao	
h. Rượu để lâu ngày bị chua.	
i. Sự quang hợp của cây xanh.	

Câu 5:

Khối lượng	Thể tích	Số mol nguyên tử/phân tử
		$n = \frac{\dots\dots\dots}{6.10^{23}}$
Khối lượng: Số mol:	Thể tích: Số mol:	

5.1 Tính khối lượng:

a) Tính khối lượng của 0,2 mol CuO?

.....

b) Tính khối lượng của 0,1 mol Fe₂O₃?

.....

Họ tên..... Lớp..... Mọi nỗ lực đều được đền đáp

c) Tính khối lượng của 4,958 lít khí SO_2 (ở đkc 25°C , 1bar)?

5.2 Tính thể tích

a) Tính thể tích của 0,25 mol khí H_2 (ở đkc 25°C , 1bar)?

b) Tính thể tích của 0,3 mol khí NO (ở đkc 25°C , 1bar)?

c) Tính thể tích của 6,6 gam khí CO_2 (ở đkc 25°C , 1bar)?

5.3 Tính số mol:

a) Tính số mol của 8 gam CuO ?

b) Tính số mol của 2,479 lít khí H_2 ở đkc 25°C , 1bar?

c) Tính số mol của $18 \cdot 10^{23}$ phân tử muối ăn NaCl ?

5.4 Tính tỉ khối

a) Tính tỉ khối của khí oxygen đối với khí carbonic?

b) Tính tỉ khối của khí nitrogen đối với không khí?

Họ tên..... Lóp.....Mọi nỗ lực đều được đền đáp

Câu 6.1: Cho kim loại zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với dd HCl thấy có bọt khí không màu thoát ra, thu được dung dịch muối $ZnCl_2$ và khí H_2 .

a) Nêu dấu hiệu của phản ứng hóa học trên?

b) Lập PTHH?

c) Viết công thức về khối lượng của phản ứng trên.

d) Tính khối lượng muối $ZnCl_2$ thu được biết tổng khối lượng các chất tham gia là 27,6 gam và khối lượng khí H_2 thu được là 0,4 g.

(Zn = 65; Cl = 35,5; H = 1; O = 16; C = 12; S = 32)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 6.2: Cho kim loại magnesium (Mg) tác dụng vừa đủ với dd HCl thấy có bọt khí không màu thoát ra, thu được dd muối $MgCl_2$ và khí H_2 .

a) Nêu dấu hiệu của phản ứng hóa học trên?

b) Lập PTHH?

c) Viết công thức về khối lượng của phản ứng trên.

d) Tính khối lượng khí H_2 thoát ra. Biết tổng khối lượng chất tham gia là 24,25 gam và khối lượng muối $MgCl_2$ là 23,75 gam.

(Zn = 65; Cl = 35,5; H = 1; O = 16; C = 12; S = 32)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Cho biết nguyên tử khối của: H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108; Ba = 137

CHÚC CÁC EM THI TỐT😊😊😊