

ÔN THI GIỮA HỌC KÌ 2 HÓA 8 NĂM HỌC 2022-2023

Câu 1: Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

- 1) $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- 2) $\text{Al} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- 3) $\text{P} + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- 4) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 5) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 6) $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 7) $\text{KClO}_3 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 8) $\text{KMnO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 9) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- 10) $\text{H}_2 + \text{CuO} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 11) $\text{Fe} + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 12) $\text{Al} + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 13) $\text{Zn} + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 14) $\text{Mg} + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 15) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 16) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 17) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
- 18) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$

Câu 2 : Nhận biết khí – Viết pthh nếu có.

Ghi nhớ: Cho que đóm đang cháy vào các lọ (O_2 , H_2 , N_2 , CO_2 , không khí)

Que đóm cháy mạnh (mãnh liệt) là lọ.....

Que đóm tắt là lọ

Que đóm cháy bình thường là lọ

Que đóm cháy với ngọn lửa xanh nhạt là lọ.....

PTHH: $\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

O ₂ , H ₂ , N ₂ PTHH:	O ₂ , H ₂ , CO ₂ PTHH:
--	---

Câu 3: Nêu hiện tượng và viết PTHH

	Hiện tượng - PTHH
a. Cho đinh sắt (Fe) vào dung dịch acid HCl	Hiện tượng: PT:.....
b. Cho Mg vào dung dịch HCl	Hiện tượng: PT:.....
c. Cho Zinc (Zn) vào dung dịch acid HCl	Hiện tượng: PT:.....
d. Cho mẫu Aluminium (Al) vào dung dịch H ₂ SO ₄	Hiện tượng: PT:.....
e. Đốt cháy phosphorus trong oxygen	Hiện tượng: PT:.....
g. Dẫn khí hydrogen qua CuO đun nóng 400 ⁰ C	Hiện tượng: PT:.....

Câu 4: Nêu các cách thu khí – đặt ống nghiệm như thế nào? Giải thích vì sao?

Phương pháp	O ₂	H ₂
Đẩy khí		
Đẩy nước		
Đặt ống nghiệm		
Giải thích		

Câu 5.1: Cho 13 gam kim loại zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với dd hydrochloric acid (HCl)

- a) Tính thể tích H_2
- b) Tính khối lượng muối $ZnCl_2$?
- c) Dẫn H_2 trên qua CuO đun nóng thu được m(g) rắn. Tính m?
- d) Tính thể tích oxygen cần để đốt cháy hết lượng kim loại trên ? Tính thể tích không khí cần dùng(biết O_2 chiếm 20% thể tích không khí)

(Zn = 65; Cu=64; Cl = 35,5; H =1; O = 16)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 5.2: Cho 7,2 gam kim loại magnesium (Mg) tác dụng vừa đủ với dd hydrochloric acid (HCl)

- e) Tính thể tích H_2
- f) Tính khối lượng muối $MgCl_2$?
- g) Dẫn H_2 trên qua CuO đun nóng thu được m(g) rắn. Tính m?
- h) Tính thể tích oxygen cần để đốt cháy hết lượng kim loại trên ? Tính thể tích không khí cần dùng(biết O_2 chiếm 1/5 thể tích không khí)

(Mg=24; Cu=64; Cl = 35,5; H =1; O = 16)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....
.....
.....
Câu 5.3: Cho 19,5 gam kim loại zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với dd hydrochloric acid (HCl)

i) Tính thể tích H_2

j) Tính khối lượng muối $ZnCl_2$?

k) Dẫn H_2 trên qua Fe_2O_3 đun nóng thu được m(g) rắn. Tính m?

l) Tính thể tích oxygen cần để đốt cháy hết lượng kim loại trên ? Tính thể tích không khí cần dùng(biết O_2 chiếm 20% thể tích không khí)

(Zn = 65; Fe=56; Cl = 35,5; H =1; O = 16)

.....
.....
.....
.....
.....
.....
Câu 5.4: Cho 4,8 gam kim loại magnesium (Mg) tác dụng vừa đủ với dd hydrochloric acid (HCl)

a) Tính thể tích H_2

b) Tính khối lượng muối $MgCl_2$?

c) Dẫn H_2 trên qua PbO đun nóng thu được m(g) rắn. Tính m?

d) Tính thể tích oxygen cần để đốt cháy hết lượng kim loại trên ? Tính thể tích không khí cần dùng(biết O_2 chiếm 20% thể tích không khí)

(Mg=24; Cl = 35,5; H =1; O = 16; C =12; Cu=64; Pb=207)

.....
.....
.....
.....
.....
.....
Chúc các em ôn thi tốt