Họ và tên:……...Lớp:……

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ II – HÓA HỌC 8

PHẦN II. TỰ LUẬN

II. Tự luận

Câu 1: Phân loại và đọc tên các hợp chất có công thức hóa học:

a) HCl, SO_2, MgO, H_2SO_3, H_2SO_4, NaOH, $CaCO_3$, H_3PO_4, $Fe(OH)_3$, $NaHCO_3$

b) HNO_3, SO_3, K_2O, $Ba(OH)_2$, $Ca(HCO_3)_2$, $CuSO_4$, $Al(OH)_3$, H_2S; HBr, H_2CO_3.

Bài làm:

a) HCl, SO_2, MgO, H_2SO_3, H_2SO_4, NaOH, $CaCO_3$, H_3PO_4, $Fe(OH)_3$, $NaHCO_3$

Chất	Phân loại				Gọi tên
	Oxide	Acid	Base	Salt	
HCl		v			Hydrochloric acid
SO_2					
MgO					
H_2SO_3					
H_2SO_4					
NaOH					
$CaCO_3$					
H_3PO_4					
$Fe(OH)_3$					
$NaHCO_3$					

LIVEWORKSHEETS

b) HNO_3, SO_3, K_2O, $Ba(OH)_2$, $Ca(HCO_3)_2$, $CuSO_4$, $Al(OH)_3$, H_2S; HBr, H_2CO_3.

Chất	Phân loại				Gọi tên
	Oxide	Acid	Base	Salt	
HNO_3		v			Nitric acid
SO_3					
K_2O					
$Ba(OH)_2$					
$Ca(HCO_3)_2$					
$CuSO_4$					
$Al(OH)_3$					
H_2S					
HBr					
H_2CO_3					

Câu 2: Lập PTHH của các sơ đồ phản ứng sau:

a) $2H_2 + O_2 \xrightarrow{t^0}$ .....

b) $P_2O_5 + 3H_2O \rightarrow$ .....

c) CaO + ... $\rightarrow Ca(OH)_2$.

d) $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH$ + ...$\uparrow$

LIVEWORKSHEETS

Câu 3: Cho các oxide CO_2, SO_3, K_2O, BaO tác dụng lần lượt với nước.

a. Viết các phương trình phản ứng xảy ra?

b. Đọc tên các chất sản phẩm thu được sau phản ứng và cho biết chúng thuộc loại hợp chất nào đã học.

c. Nếu nhúng mẩu giấy quỳ tím vào dung dịch thu được ở trên thì quỳ tím chuyển thành màu gì? Giải thích?

Bài làm:

a) $CO_2 + H_2O \rightarrow$ …….. (1)

$SO_3 + H_2O \rightarrow$ …….. (2)

$K_2O + H_2O \rightarrow$ …….. (3)

$BaO + H_2O \rightarrow$ …….. (4)

b) H_2CO_3: ……..……..

H_2SO_4 : ……..……..

KOH: ……..……..

$Ba(OH)_2$: ……..……..

c) Hiện tượng xảy ra khi nhúng quỳ tím vào dung dịch sản phẩm:

Phản ứng (1,2): Giấy quỳ tím chuyển màu ……. vì dung dịch sản phẩm chứa ……

Phản ứng (3,4): Giấy quỳ tím chuyển màu …….. vì dung dịch sản phẩm chứa ……

LIVEWORKSHEETS

Câu 5: Hòa tan 21,3 gam P_2O_5 vào nước dư, thu được m gam H_3PO_4.

a. Viết phương trình hóa học.

b. Tính m.

BÀI LÀM:

LIVEWORKSHEETS