

Trường THCS Hà Huy Tập

HÓA 8: Bài tập chương 5: Hidro_ nước

1/ Viết phương trình phản ứng khí cho các chất sau tác dụng với khí hidro:

a/ FeO, ZnO, CuO, Fe₃O₄.

b/ Khí Oxi, PbO, K₂O, HgO, Fe₂O₃.

2/ Viết phương trình phản ứng khí cho các chất sau tác dụng với nước (nếu có):

a/ CO₂, SO₃, P₂O₅, Ca, Fe

b/ Na, Ba, K₂O, CaO, Mg

3/ Bổ túc các phương trình phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):

a/ Fe + O₂ → ?

b/ Fe + HCl → K₂O

c/ Fe₂O₃ + ? → Fe + H₂O

d/ Mg + H₂SO₄ →

e/ Ba + H₂O →

f/ KClO₃ → ? + ?

g/ N₂O₅ + H₂O →

h/ H₂O → ? + ?

i/ KMnO₄ → ? + ? + ?

j/ Zn + HCl → ?

4/ Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt:

a/ 3 khí: oxi, hidro và nitơ.

b/ 3 khí : oxi, không khí và cacbonic.

5/ Cho Magie vào dung dịch HCl thấy thoát ra 4, 48 lít khí (đktc) và chất A.

a/ Viết phương trình phản ứng?

b/ Tính khối lượng magie? (4, 8g)

c/ Tính khối lượng chất A? (19g)

6/ Dẫn khí hiđro qua đồng (II) oxit nung nóng thấy tạo thành 32g chất rắn.

a/ Viết phương trình phản ứng?

b/ Tính thể tích khí hiđro (đktc)? (11, 2 lít)

c/ Tính khối lượng đồng (II) oxit ? (40g)

7/ Dùng 13g kẽm phản ứng với dung dịch HCl tạo thành V(l) khí. Dẫn V(l) khí qua sắt (II) oxit thì thu được m(g) chất rắn.

a/ Viết phương trình phản ứng?

b/ Tính V(l) khí (đktc)? (4, 48 lít)

c/ Tính m(g) chất rắn? (11, 2g)

d/ Tính khối lượng sắt (II) oxit ? (14, 4g)

(K = 39 , Cl = 35,5 , O = 16 , Al = 27 , Mn = 55

a = 23 , P = 31 , Fe = 56 , Zn = 65 , Mg = 24)

