

ĐỀ THI HỌC KÌ II MÔN HÓA 8

Năm học : 2017 – 2018

A. Trắc nghiệm: (1,5 đ) Hãy khoanh tròn vào chữ cái đứng trước phương án đúng :

- Câu 1.** Để điều chế 3,36 l khí H_2 . Số gam kim loại Mg tác dụng với dung dịch HCl là.
A. 2,4 g B. 3,2 C. 3,6 g D. 4,8 g
- Câu 2.** Thể tích không khí (ở đktc) cần dùng để đốt cháy hết 1,2 kg C là.
A. 112 (l) B. 11200 (l) C. 22400 (l) D. 22,4 (l)
- Câu 3.** Nhóm chất đều tác dụng với nước tạo thành dung dịch bazơ là:
A. SO_3 , Na_2O , BaO B. Na_2O , K_2O , BaO
C. CaO , BaO , Li_2O D. Cả B và C
- Câu 4.** Nhóm kim loại đều tác dụng với nước là:
A. Ca, Na, Fe, K B. Na, Ba, Ca, K
C. K, Na, Ba, Al D. Li, Na, Cu, K
- Câu 5.** Nhóm chất gồm toàn Bazơ là:
A. $NaOH$, H_2SO_4 , B. $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Fe(OH)_3$
C. KOH , $Al(OH)_3$, $FeSO_4$ D. Cả A, B, C
- Câu 6.** Nhóm chất làm quỳ tím chuyển màu xanh là
A. H_2SO_4 , KOH , $Al(OH)_3$, SO_3 , Na_2O B. $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Fe(OH)_3$
C. $NaOH$, KOH , $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$, C. KOH , $Al(OH)_3$, $FeSO_4$
- Câu 7.** Nhóm chất đều làm quỳ tím chuyển màu đỏ là
A. BaO , Na_2O , CaO B. SO_3 , P_2O_5 , N_2O_5
C. $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Fe(OH)$ C. HCl , HNO_3 , H_3PO_4 , H_2SO_4
- Câu 8.** Dẫn 2,24 l khí H_2 qua ống sứ nung nóng đựng 4 gam CuO . Khối lượng Cu thu được là.
A. 3,2 g B. 0,32 g C. 1,6 g D. 2,4 g

B. Tự luận: (8đ)

Câu 1. (3 đ) Cho các chất sau: $NaOH$, CO_2 , Na_2O , SO_2 , K, MgO , H_2SO_4 , CaO , P_2O_5 . Chất nào tác dụng với nước. Viết PTHH minh họa.

Câu 2. (1 đ)

- Trong 200 ml dung dịch có hòa tan 16 gam $CuSO_4$. Hãy tính nồng độ mol của dung dịch $CuSO_4$?
- Dung dịch H_2SO_4 có nồng độ 14 %. Hãy tính khối lượng H_2SO_4 có trong 150 gam dung dịch?

Câu 3. (4 đ) Dẫn khí hiđro lấy dư qua 8,1g ZnO nung nóng.

- Tính thể tích khí hiđro cần dùng ở đktc?
- Tính khối lượng Zn thu được ?
- Cho toàn bộ Zn thu được trên vào 200 gam dung dịch axit clohidric (HCl) 7,3%. Hãy tính thể tích khí hiđro tạo thành (đktc)?
- Nếu dẫn lượng khí hiđro cần dùng cho phản ứng ở câu a qua 3,24 gam Fe_xO_y nung nóng thấy phản ứng vừa đủ. Xác định công thức hóa học của Fe_xO_y ?

(Cho Fe = 56, O = 16, H =1, Cl = 35,5)

BÀI LÀM