Câu 1 :Cho 2,24 gam bột sắt vào 200 ml dung dịch CuSO4 0,05M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X và m gam chất rắn Y. Giá trị của m là

**A.** 3,84.       **B.** 2,32.            **C.** 1,68.         **D.** 0,64.

Câu 2 :Cho 6,5 gam bột Zn vào dung dịch CuSO4 dư, sau phản ứng hoàn toàn thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

**A.** 3,2. **B.** 5,6. **C.** 12,9. **D.** 6,4.

Câu 3Cho bột nhôm dư vào 100 ml dung dịch CuSO4 0,2M đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam Cu. Giá trị của m là

**A.** 0,64.      **B.** 1,28.          **C.** 1,92.           **D.** 0,32.

Câu 4Cho 14 gam bột sắt vào 150 ml dung dịch CuCl2 2M và khuấy đều, đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

**A.** 22.      **B.** 16.          **C.** 30,4.           **D.** 19,2.

**Câu 5 :** Cho m gam nhôm vào 200 ml dung dịch Fe(NO3)2 0,2M đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 4,49 gam chất rắn. Giá trị của m là

**A.** 5,4.      **B.** 2,25.          **C.** 0,72.           **D.** 2,97.

Câu 6 :Cho hỗn hợp X gồm 0,56 gam Fe và 0,12 gam Mg tác dụng với 250 ml dung dịch CuSO4. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 0,92 gam kim loại. Nồng độ mol/l của dung dịch CuSO4 là

**A.** 0,02M. **B.** 0,04M. **C.** 0,05M. **D.** 0,10M.

Câu 7 :Cho hỗn hợp bột gồm 2,7 gam Al và 5,6 gam Fe vào 550 ml dung dịch AgNO3 1M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

**A.** 54. **B.** 32,4. **C.** 64,8. **D.** 59,4.

Câu 8 : Đốt cháy hết 1,08 gam một kim loại hóa trị III trong khí Cl2 thu được 5,34 muối clorua của kim loại đó. Xác định kim loại.

Câu 9 :Ngâm 8 gam hỗn hợp Cu – Zn trong dung dich HCl dư thu được 991,6 ml khí hidro (đkc).

Hãy xác định thành phần phần trăm khối lượng của Cu

Câu 10 :Hòa tan x gam một kim loại M trong 200 gam dung dịch HCl 7,3% (vừa đủ) thu được dung dịch A trong đó nồng độ của muối clorua tạo thành là 12,05% theo khối lượng. Tìm x và xác định kim loại M.

Câu 11 : Cho 5,6 gam bột Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl 10%, sau phản ứng thu được dung dịch X và khí H2 (đkc).

a) Viết phương trình phản ứng xảy ra.

b) Tính khối lượng muối clorua và thể tích khí H2 tạo thành.

c) Tính C% chất tan có trong dung dịch X.