Câu 1 : Hoà tan hoàn toàn hỗn hợp Fe, FeO, Fe2O3 và Fe3O4 vào dung dịch HNO3 loãng, nóng (dư) thu được 4,48 lít khí NO duy nhất (đktc) và 96,8 gam Fe(NO3)3. Số mol HNO3 đã tham gia phản ứng và khối lượng hỗn hợp ban đầu là

Câu 2 : Để 6,72g Fe trong không khí thu được m gam hỗn hợp X gồm 4 chất rắn. Để hoà tan X cần dùng vừa hết 255ml dung dịch HNO3 2M thu được V lit khí NO2 (sản phẩm khử duy nhất ở đkc). Giá trị của m và V là:

Câu 3 : Cho 11,36g hỗn hợp X gồm: Fe; FeO; Fe2O3 và Fe3O4 phản ứng hết với dung dịch HNO3 loãng dư được 1,344 lit khí NO (đkc) và dung dịch Y. Khối lượng muối khan thu được khi cô cạn Y là:

Câu 4 : Hoà tan hết m gam hỗn hợp Fe; FeO; Fe3O4 trong dung dịch HNO3 đặc nóng dư được 448ml khí NO2 (đkc). Cô cạn dung dịch sau phản ứng được 14,52g muối. Giá trị của m

Câu 5 : Cho m gam hỗn hợp X gồm Fe và Fe3O4 tác dụng với 200ml dung dịch HNO3 3,2M. Sau phản ứng được 2,24 lit khí NO (đkc) duy nhất và còn lại 1,46g kim loại không tan. Giá trị của m

Câu 6 : Cho 5,584g hỗn hợp Fe và Fe3O4 tác dụng vừa đủ với 500ml dung dịch HNO3 loãng. Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được 0,3136 lit khí NO duy nhất và dung dịch X. Nồng độ dung dịch HNO3 là

Câu 7 : Cho 1,35 gam hỗn hợp X gồm Cu, Mg và Al tác dụng hết với dung dịch HNO3 dư thu

được 0,01 mol NO và 0,04 mol NO2 và dung dịch chứa m gam muối (không chứa ion NH4+). Giá trị của m là

Câu 8 : Hòa tan 18,5 gam hỗn hợp X gồm Fe và Cu bằng dung dịch HNO3 dư thu được 6,72 lít

(đktc) hỗn hợp khí B gồm NO và NO2 có khối lượng 12,2 gam. Khối lượng muối nitrat sinh ra là

Câu 9 : Hòa tan hoàn toàn 7,68 gam kim loại M (hóa trị n) vào dung dịch HNO3 vừa đủ thu

được 1,792 lít khí NO. Kim loại M là

Câu 10 : Hoà tan 1,52 gam hỗn hợp Fe và Cu vào 200ml dung dịch HNO3 sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch X và 224 ml khí NO (sản phẩm khử duy nhất ở đktc và

còn 0,64 gam chất rắn không bị hoà tan. Nồng độ mol của dung dịch HNO3 là

Câu 11 : Cho 9,6 gam kim loại Mg tác dụng hết với dung dịch HNO3 loãng dư thu được dung

dịch X và 0,09 mol hỗn hợp khí gồm NO; N2 có tỷ lệ mol tương ứng là 2:1. Số mol HNO3 đã

tham gia phản ứng là?

Câu 12 : Cho 15 gam hỗn hợp kim loại Mg và Al tỷ lệ mol 2:1 tác dụng hết với dung dịch HNO3

loãng dư thu được dung dịch X; 0,16 mol khí NO và 0,06 mol khí N2. Số mol HNO3 đã tham gia phản ứng là?

Câu 13 : Cho 14,4 gam hỗn hợp Fe, Mg, Cu (số mol mỗi kim loại bằng nhau) tác dụng hết với

dung dịch HNO3 (dư), thu được dung dịch X và 2,688 lít (đktc) hỗn hợp gồm 4 khí N2, NO,

N2O, NO2, trong đó 2 khí N2 và NO2 có số mol bằng nhau. Cô cạn cẩn thận dung dịch X thì được

58,8 gam muối khan. Số mol HNO3 đã phản ứng là: