Câu 1: Cho 21,6g một kim loại tác dụng hết với dung dịch HNO3 thu được 7,437 lit N2O (đkc). Kim loại đó là

Câu 2: Hoà tan 13,92g Fe3O4 bằng HNO3 thu được 495,8 ml NxOy (đkc). Khí NxOy có công thức là

Câu 3: Cho m (g) Cu tác dụng HNO3 dư được 9.916 lít (đkc) hỗn hợp NO và NO2 có khối lượng là 15,2 gam. Giá trị của m là

Câu 5: Cho m gam Fe tác dụng với HNO3 thu được 7.437 lit hỗn hợp NO, NO2 có tỉ khối so với H2 là 19 và dd A chứa Fe(NO3)3 và 10,8 g Fe(NO3)2. Giá trị m là

Câu 6: Cho 1,35 gam hỗn hợp Cu, Mg, Al tác dụng hết với HNO3 thu được 0,01 mol NO và 0,04 mol NO2. Khối lượng muối tạo thành là

Câu 7: Hoà tan 1,2 gam kim loại M vào HNO3 thu được 0,2479 lit N2 (đkc) (sản phẩm khử duy nhất). Kim loại M là

Câu 8: Hoà tan Zn và ZnO vào HNO3 loãng dư. Kết thúc thí nghiệm thu được 8g NH4NO3 (không có khí thoát ra) và 113,4 gam Zn(NO3)2. Phần trăm số mol của Zn trong hỗn hợp là

Câu 9: Cho 11gam gồm Al, Fe vào HNO3 loãng dư thu được 7.437 lít NO (duy nhất). Khối lượng của Al và Fe trong hỗn hợp lần lượt là

Câu 10: Cho 8,2g hỗn hợp Al và Fe có tỉ lệ mol là 4 : 1 hoà tan hoàn toàn vào dung dịch HNO3 thu được 5,6 lit khí X (đkc) là sản phẩm khử duy nhất. Khí X là

Câu 11: Hoà tan hỗn hợp gồm 0,1 mol Fe và 0,25 mol Al vào dung dịch HNO3 dư thu được hỗn hợp khí A gồm NO và NO2 có tỷ lệ số mol tương ứng là 2 : 1. Thể tích hỗn hợp khí A (đkc) là

Câu 12: Hoà tan hoàn toàn m(g) Fe3O4 vào dung dịch HNO3 được hỗn hợp khí NO và N2O có tỷ khối hơi đối với H2 bằng 16,75. Thể tích NO và N2O (đkc) lần lượt là

Câu 13: Cho 6,4g Cu hoà tan hoàn toàn vào HNO3 sau phản ứng thu được hỗn hợp khí NO và NO2 có tỉ khối so với H2 là 18. Nồng độ mol của HNO3 là

Câu 14: Hoà tan 5,95g hỗn hợp Zn và Al có tỉ lệ mol 1:2 bằng dung dịch HNO3 loãng dư thu được 0.9916 lit một sản phẩm khử duy nhất X chứa nitơ. Vậy X là:

Câu 15: Cho m gam Al phản ứng hết với dung dịch HNO3 dư thu được 9.916 lit (đkc) hỗn hợp khí NO và N2O có tỉ khối đối với H2 là 18,5. Giá trị của m là:

Câu 16: Hoà tan hoàn toàn 45,9g kim loại R bằng dung dịch HNO3 loãng thu được 29.748 lit (đkc) hỗn hợp khí N2O và NO, trong đó số mol NO gấp 3 lần số mol N2O. Kim loại R là:

Câu 18: Cho 100 ml HNO3 0,6M tác dụng với 1,12g Fe. Nồng độ muối thu được

Câu 20: Hoà tan hoàn toàn hỗn hợp gồm 0,05 mol Ag và 0,03 mol Cu vào dung dịch HNO3 thu được hỗn hợp khí A gồm NO và NO2, có tỷ lệ số mol tương ứng là 2 : 3. Thể tích hỗn hợp A ở đkc là