

Câu 6. Cho m gam bột Zn vào 750 ml dung dịch $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,24M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng dung dịch tăng thêm 14,4 gam so với khối lượng dung dịch ban đầu. Giá trị của m là

- A.** 20,80. **B.** 40,16.
C. 31,2. **D.** 32,50.

.....

.....

.....

DẠNG CÓ CẶP $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$ VÀ Ag^+/Ag

Câu 7. Cho x mol Fe tác dụng với dung dịch chứa y mol AgNO_3 . Để dung dịch sau phản ứng tồn tại các ion Fe^{3+} , Fe^{2+} thì giá trị của a = y : x là

- A.** $3 < a < 3,5$. **B.** $1 < a < 2$. **C.** $0,5 < a < 1$. **D.** $2 < a < 3$.

.....

.....

.....

Câu 8. Hoà tan hoàn toàn 28 gam bột Fe vào dung dịch AgNO_3 lấy dư, khối lượng chất rắn thu được sau phản ứng có khối lượng là

- A.** 162 gam. **B.** 108 gam. **C.** 216 gam. **D.** 154 gam.

.....

.....

.....

Câu 9. Cho 0,01 mol Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 0,025 mol AgNO_3 , sau phản ứng thu được chất rắn X và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

- A.** 2,11 gam. **B.** 1,80 gam. **C.** 1,21 gam. **D.** 2,65 gam.

Câu 10. Khi cho 5,6 gam Fe tác dụng với 250 ml dung dịch AgNO_3 1M thì sau khi phản ứng kết thúc thu được bao nhiêu gam chất rắn?

- A. 27,0 gam. B. 20,7 gam. B. 37,0 gam. D. 21,6

Câu 11. Cho 6,16 gam Fe vào 300 ml dung dịch AgNO_3 x mol/l. Sau phản ứng hoàn toàn thu được hỗn hợp 2 muối của sắt có tổng khối lượng 24,76 gam. Giá trị của x là

- A. 2M B. 1,2M
C. 1,5M D. 1M

Câu 12. Tiến hành 2 thí nghiệm sau:

- Thí nghiệm 1: Cho m gam bột Fe (dư) vào V_1 lit dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 0,2M.

- Thí nghiệm 2: Cho m gam bột Fe (dư) vào V_2 lit dung dịch AgNO_3 0,1M.

Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng chất rắn thu được ở 2 thí nghiệm đều bằng nhau. Biểu thức liên hệ giữa V_1 và V_2 là

- A. $V_1 = 5V_2$. B. $V_1 = 2V_2$.
C. $V_1 = 10V_2$. D. $10V_1 = V_2$.