

Bài 7. Cho 10,8 gam kim loại M hóa trị III tác dụng với khí clo dư thì thu được 53,4 gam muối. Hãy xác định kim loại M?

Bài 8. Cho 13,9 gam hỗn hợp kim loại gồm sắt và nhôm tác dụng hết với khí clo thu được 45,85 gam hỗn hợp hai muối.

- Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu,
- Tính thể tích khí clo (đktc) đã tham gia phản ứng.
- Cho toàn bộ lượng muối thu được tác dụng hết với dung dịch NaOH dư, **sau đó nhiệt phân kết tủa** thu được m gam chất rắn. Tìm m.

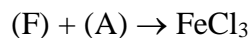
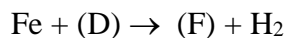
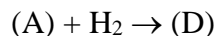
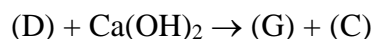
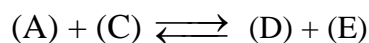
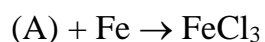
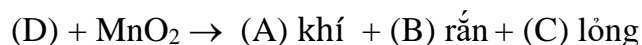
Bài 9. Viết 3 phương trình trong đó Cl_2 đóng vai trò là chất oxi hóa.

Bài 10. Viết 2 phương trình trong đó Cl_2 đóng vai trò là chất khử.

Bài 11. Cho 16,8 gam kim loại X chưa biết hóa trị tác dụng với khí clo dư thì thu được 48,75 gam muối, hãy xác định kim loại X.

Bài 12. Tính thể tích dung dịch NaOH 1M để tác dụng hoàn toàn với 1,12 lít khí clo (đktc). Nồng độ mol của các chất sau phản ứng là bao nhiêu? Giả thiết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể?

Bài 13. Xác định các chất A, B, C, D, E, F, G và viết lại các phương trình phản ứng hóa học.



Cho giá trị nguyên tử khối: H=1; O=16; Na=23; Mg=24; Al=27; Cl=35,5; Fe=56; Cu=64