

GIẢI BÀI 6 TRANG 103 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

Đề bài

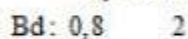
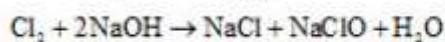
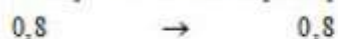
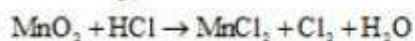
Cho 69,6 gam MnO_2 tác dụng với dung dịch HCl đặc dư thu được một lượng khí X . Dẫn khí X vào 500 ml dung dịch $NaOH$ 4M thu được dung dịch A . Tính nồng độ mol của các chất trong dung dịch A . Giả thiết rằng thể tích dung dịch sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

Hướng dẫn giải

Nắm được phương pháp làm dạng bài toán lượng hết lượng còn dư.

Đáp án bài 6 trang 103 sgk hóa lớp 9

$$n_{MnO_2} = \frac{69,6}{87} = 0,8 \text{ mol}; n_{NaOH} = 0,5 \cdot 4 = 2 \text{ mol}$$



$$C_{MnCl_2} = C_{MNaClO} = \frac{0,8}{0,5} = 1,6M$$

$$C_{MNaOH \text{ dư}} = \frac{0,4}{0,5} = 0,8M$$