

Bài 7 trang 106 SGK Hóa 10

Đề bài:

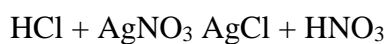
Tính nồng độ của hai dung dịch axit clohidric trong các trường hợp sau:

- Cần phải dùng 150ml dung dịch HCl để kết tủa hoàn toàn 200g dung dịch AgNO_3 8,5%.
- Khi cho 50g dung dịch HCl vào một cốc đựng NaHCO_3 (dư) thì thu được 2,24 lít khí ở đktc.

Lời giải:

$$\text{a) } n_{\text{AgNO}_3} = 200 \times 8,5 / 100 \times 170 = 0,1 \text{ mol.}$$

Phương trình hóa học của phản ứng:

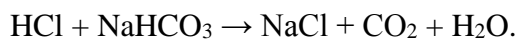


$$n_{\text{HCl}} = 0,1 \text{ mol.}$$

$$C_{\text{M(HCl)}} = 0,1 / 0,15 = 0,67 \text{ mol/l.}$$

$$\text{b) } n_{\text{CO}_2} = 2,24 / 22,4 = 0,1 \text{ mol.}$$

Phương trình hóa học của phản ứng:



$$n_{\text{HCl}} = 0,1 \text{ mol.}$$

$$C\%_{\text{HCl}} = 36,5 \times 0,1 / 50 \times 100\% = 7,3\%.$$