

ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 103 SÁCH GIÁO KHOA HÓA 9

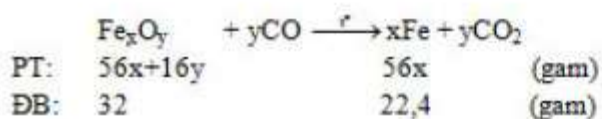
Đề bài

a) Hãy xác định công thức của một loại oxit sắt, biết rằng khi cho 32 gam oxit sắt này tác dụng hoàn toàn với khí cacbon oxit thì thu được 22,4 gam chất rắn. Biết khối lượng mol phân tử của oxit sắt là 160 gam/mol.

b) Chất khí sinh ra được hấp thụ hoàn toàn bằng nước vôi trong dư. Tính khối lượng kết tủa thu được.

Đáp án bài 5 trang 103 sgk hóa lớp 9

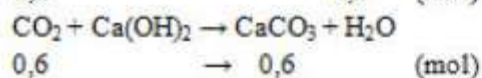
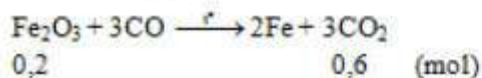
a) Gọi công thức của oxit sắt là: Fe_xO_y



$$\Rightarrow 32.56x = 22,4.(56x+16y) \Rightarrow x:y=2:3$$

Mà khối lượng mol của oxit sắt là 160 nên công thức của oxit sắt là Fe_2O_3 .

$$\text{b) } n_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = \frac{32}{160} = 0,2 \text{ mol}$$



$$m_{\downarrow} = m_{\text{CaCO}_3} = 0,6.100 = 60 \text{ gam}$$