

Đáp án bài 5 trang 151 sách giáo khoa hóa học 12

Đề bài

Nung một mẫu thép thường có khối lượng 10 gam trong O₂ dư thu được 0,1568 lít khí CO₂ (đktc). Thành phần phần trăm theo khối lượng của cacbon trong mẫu thép đó là :

A. 0,82%.

B. 0,84%

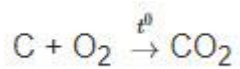
C. 0,85%.

D. 0,86%.

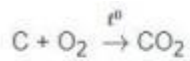
Hướng dẫn giải

Ghi nhớ: Thép là hợp kim của Fe với C (hàm lượng C từ 0,01 - 2%)

Viết PTHH, tính toán theo PTHH



ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 151 SGK HÓA HỌC LỚP 12



$$n_{\text{C}} = n_{\text{CO}_2} = \frac{0,1568}{22,4} = 0,007 \text{ (mol)} \Rightarrow m_{\text{C}} = 0,007 \cdot 12 = 0,084 \text{ (gam)}$$

$$\Rightarrow \%m_{\text{C}} = \frac{0,084}{10} \cdot 100 = 0,84\%$$