

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 116 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

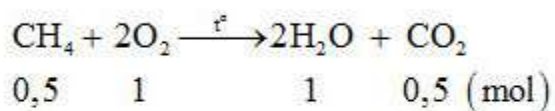
Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít khí metan. Hãy tính thể tích khí oxi cần dùng và thể tích khí cacbonic tạo thành. Biết các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

Hướng dẫn giải

- Viết PTHH khi đốt cháy metan.
- Đặt số mol metan vào suy ra số mol oxi và số mol khí cacbonic.
- Tính được thể tích khí oxi cần dùng và thể tích khí cacbonic sinh ra.

Đáp án bài 3 trang 116 sgk hóa lớp 9

$$n_{\text{CH}_4} = \frac{V}{22,4} = 11,2 / 22,4 = 0,5 \text{ (mol)}$$



$$n_{\text{O}_2} = 2n_{\text{CH}_4} = 2 \cdot 0,5 = 1 \text{ (mol)}$$

$$V_{\text{O}_2} = n \cdot 22,4 = 1 \cdot 22,4 = 22,4 \text{ (l)}$$

$$V_{\text{CO}_2} = n \cdot 22,4 = 0,5 \cdot 22,4 = 11,2 \text{ (l)}$$