

## GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 76 SGK HÓA HỌC LỚP 8

### Đề bài

Hãy tìm thể tích khí oxi đủ để đốt cháy hết 11,2 lít khí A.

Biết rằng:

- Khí A có tỉ lệ khối đối với không khí là 0,552.
- Thành phần theo khối lượng của khí A là: 75% C và 25% H.

Các thể tích khí đo ở đktc.

### Lời giải đáp án

Khối lượng mol khí A tham gia phản ứng là:

$$d_{A/kk} = 0,552 \Rightarrow m_A = 29 \cdot 0,552 = 16g.$$

$$m_C = 12; m_H = 4.$$

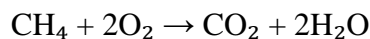
Đặt công thức hóa học của khí A là  $C_x H_y$ , ta có:

$$12 \cdot x = 12 \Rightarrow x = 1$$

$$1 \cdot y = 4 \Rightarrow y = 4.$$

Công thức hóa học của khí A là  $CH_4$

Phương trình phản ứng:



Theo phương trình phản ứng, thể tích oxi bằng hai lần thể tích khí  $CH_4$  nên thể tích khí oxi đủ để đốt cháy hết 11,2 lít khí A là:  $11,2 \cdot 2 = 22,4$  lít.