

Bài tập hóa 9: Hoàn thành PTHH phản ứng cháy và phản ứng thế

Hướng dẫn:

Bài 1: Các hợp chất hữu cơ khi cháy đều sinh ra CO₂ và H₂O. HS chỉ cần viết sản phẩm và cân bằng phương trình hóa học.

Cách cân bằng: theo thứ tự số C, số H, số O thì đếm tổng ở vế phải đem qua vế trái chia 2

Bài 2: Thay thế 1 H bằng 1 Cl hay Br ta sẽ có sản phẩm, làm theo ví dụ bên dưới

1. Bổ túc và hoàn thành các PTHH sau:

- 1/ $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 2/ $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 3/ $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 4/ $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 5/ $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 6/ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 7/ $\text{C}_3\text{H}_6 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 8/ $\text{C}_4\text{H}_8 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 9/ $\text{C}_5\text{H}_{10} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 10/ $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 11/ $\text{C}_3\text{H}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 12/ $\text{C}_4\text{H}_6 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 13/ $\text{C}_5\text{H}_8 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 14/ $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 15/ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 16/ $\text{C}_3\text{H}_8\text{O} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$
- 17/ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \dots + \dots$

2. Bổ túc và hoàn thành các PTHH sau:

- 1/ $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{a/s} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$
- 2/ $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$
- 3/ $\text{CH}_4 + \text{Br}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$
- 4/ $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{Br}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$
- 5/ $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$
- 6/ $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{Br}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$
- 7/ $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{xt, t^0} \dots + \dots$
- 8/ $\text{CH}_3\text{-CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{a/s} \dots + \dots$