

BÀI 36 : METHANE

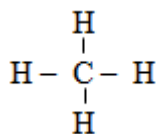
CTPT: CH₄

PTK : 16

A. Lý thuyết

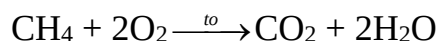
I. TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN, TÍNH CHẤT VẬT LÝ : SGK

II. CẤU TẠO PHÂN TỬ

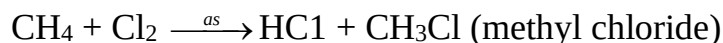


III. TÍNH CHẤT HÓA HỌC

1. Tác dụng với oxygen:



2. Tác dụng với Chlorine khi có ánh sáng:



Ở phản ứng này, nguyên tử H của methane được thay thế bởi nguyên tử Cl, vì vậy được gọi là phản ứng thế.

IV. ỨNG DỤNG: sgk/115

BÀI 37 : ETHYLENE

CTPT: C₂H₄

PTK : 28

A. Lý thuyết

I: Tính chất vật lý:

- Là chất khí, không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí, ít tan trong nước.
d = 28/29

II: Cấu tạo phân tử :

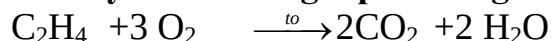
- Công thức cấu tạo:



- Trong phân tử có một liên kết đôi, kém bền dễ bị đứt trong các phản ứng hóa học.

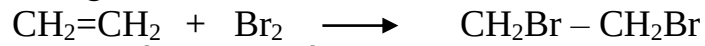
III: Tính chất hóa học :

1. Ethylene tham gia phản ứng cháy.



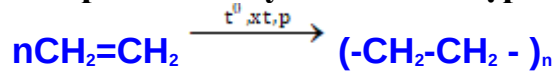
2.Ethylene có làm mất màu dung dịch bromine ?

Viết gọn:



- Các chất có liên kết đôi(tương tự như ethylene) dễ tham gia phản ứng cộng.

3. Các phân tử ethylene có kết hợp với nhau không ?



- Phản ứng trên gọi là phản ứng trùng hợp

IV. Ứng dụng : sgk/118

B. Bài tập : Học sinh làm bài 1,2,4/119 sgk