

Giải Hoá học 11 Bài 36: Luyện tập : Luyện tập : Hidrocacbon thơm trang 162 SGK giúp các em ôn tập sâu kiến thức thông qua hướng dẫn giải bài tập trong sách giáo khoa bằng các phương pháp giải hay, ngắn gọn. Hỗ trợ các em học tập tốt môn Hoá lớp 11.

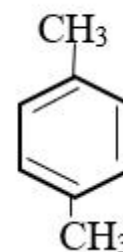
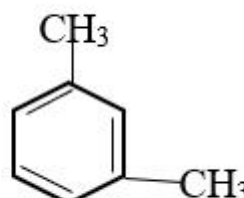
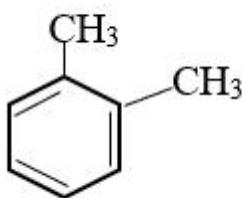
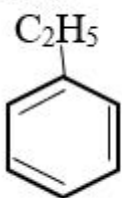
1. Giải bài tập SGK Hóa 11 Bài 36

Giải bài 1 trang 162 SGK Hóa 11

Viết công thức cấu tạo và gọi tên các hidrocacbon thơm có công thức phân tử C_8H_{10} , C_8H_8 . Trong số các đồng phân đó, đồng phân nào phản ứng được với: dung dịch brom, hidrobromua? Viết phương trình hoá học của phản ứng xảy ra.

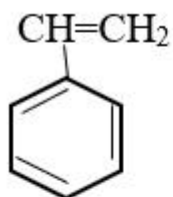
Lời giải:

a. C_8H_{10}

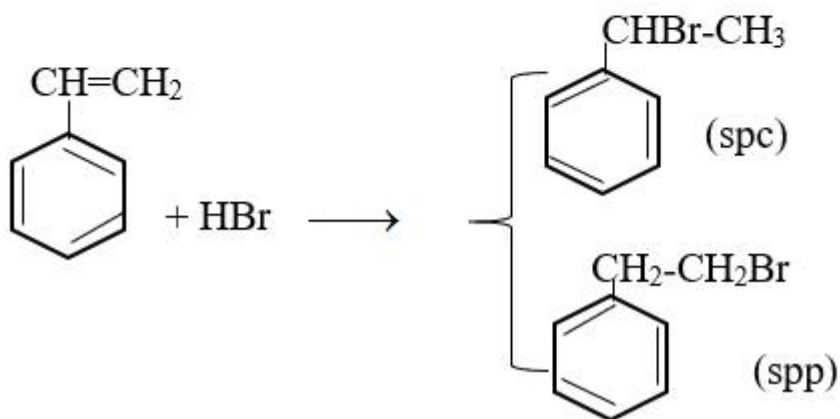
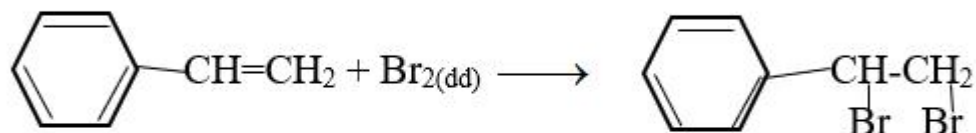


Không có đồng phân nào phản ứng được với dung dịch Br_2 và hidro bromua.

b. C₈H₈



PTHH:



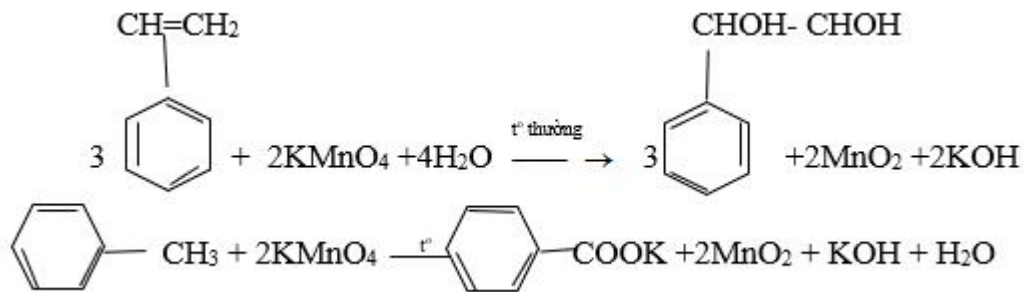
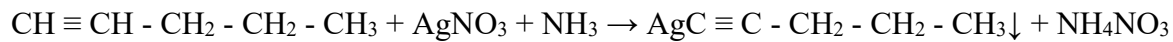
Giải bài 2 SGK Hóa 11 trang 162

Trình bày phương pháp hóa phân biệt các chất lỏng sau: benzen, stiren, toluen và hex-1-in.

Lời giải:

	C ₆ H ₆	C ₆ H ₅ -CH=CH ₂	C ₆ H ₅ CH ₃	Hex-1-in
Dd AgNO ₃ /NH ₃	Không tượng	hiện Không tượng	hiện Không tượng	hiện Kết tủa
Dd t ^o thường	KMnO ₄ , Không tượng	hiện Nhạt màu	Không tượng	hiện
Dd KMnO ₄ , t ^o cao	Không tượng	hiện	Nhạt màu	

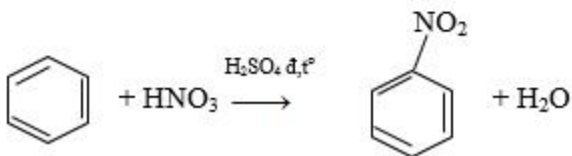
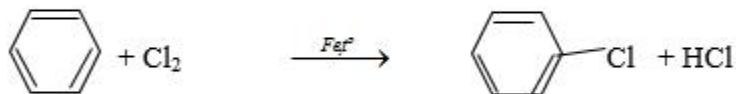
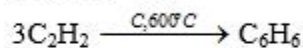
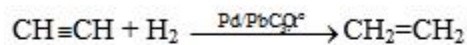
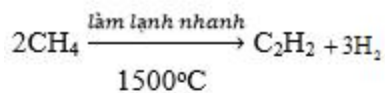
PTHH:



Giải bài 3 SGK trang 162 Hóa 11

Viết phương trình hóa học của các phản ứng điều chế etilen, axetilen từ metan; điều chế clobenzen và nitrobenzen từ benzen và các chất vô cơ khác.

Lời giải:

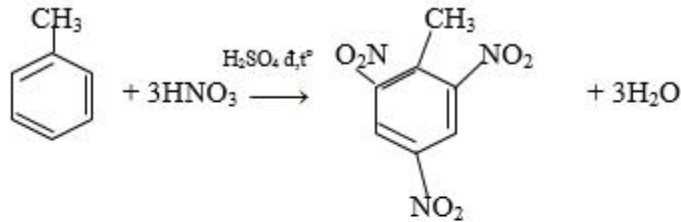


Giải bài 4 trang 162 Hóa 11 SGK

Cho 23,0 kg toluen tác dụng với hỗn hợp axit HNO₃ đặc, dư (xúc tác axit H₂SO₄ đặc). Giả sử toàn bộ toluen chuyển thành 2,4,6-trinitrotoluen (TNT).

- Khối lượng TNT thu được
- Khối lượng HNO₃ đã phản ứng

Lời giải:



Theo pt: 92(kg) 189(kg)
 Theo đb: 23(kg) x(kg)

$$\Rightarrow \begin{cases} x = \frac{23 \cdot 189}{92} = 47,25(\text{kg}) \\ y = \frac{23 \cdot 227}{92} = 56,75(\text{kg}) \end{cases}$$

Giải bài 5 Hóa 11 SGK trang 162

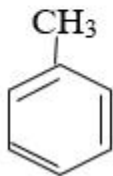
Ankylbenzen X có phần trăm khối lượng cacbon bằng 91,31%.

- Tìm công thức phân tử của X.
- Viết công thức cấu tạo và gọi tên X?

Lời giải:

a. Gọi CTPT của X là: C_nH_{2n-6} ($n \geq 6$)

$$\frac{\%C}{\%H} = \frac{91,31}{100 - 91,31} = \frac{12n}{2n - 6} \Leftrightarrow n = 7 \Rightarrow X: C_7H_8$$



Metylbenzen (toluen)

Giải bài 6 Hóa lớp 11 SGK trang 162

Hiđrocacbon X ở thể lỏng có tỉ lệ phần trăm khối lượng H xấp xỉ 7,7%. X tác dụng được với dung dịch brom. Công thức nào sau đây là công thức phân tử của X?

- C_7H_8 ; B. C_8H_{10}
- C_6H_6 ; D. C_8H_8

Lời giải:

- Đáp án **D**

- Gọi công thức phân tử của X là C_xH_y

$$\text{Ta có: } x : y = \frac{100\% - 7,7\%}{12} : \frac{7,7\%}{1} = 1 : 1$$

⇒ Loại phương án A và B

Mà X tác dụng được với brom nên X chỉ có thể là C_8H_8

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Giải Hoá học 11 Bài 36: Luyện tập : Hidrocacbon thơm khác trang 162 SGK file PDF hoàn toàn miễn phí!