Nội dung bài viết

1. Giải Hóa học 11 Bài 39 SBT: Dẫn xuất halogen của hiđrocacbon
    1. Bài 39.1 trang 61 sách bài tập Hóa 11
    2. Bài 39.2 trang 61 sách bài tập Hóa 11
    3. Bài 39.3 trang 61 sách bài tập Hóa 11
    4. Bài 39.4 trang 61 sách bài tập Hóa 11
    5. Bài 39.5 trang 61 sách bài tập Hóa 11
    6. Bài 39.6 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 11 Bài 39: Dẫn xuất halogen của hiđrocacbon** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

Giải Hóa học 11 Bài 39 SBT: Dẫn xuất halogen của hiđrocacbon

Bài 39.1 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Chất nào sau đây là dẫn xuất halogen của hiđrocacbon?

A. $Cl\text{-}CH_2\text{-}COOH$

B. $C_6H_5\text{-}CH_2\text{-}Cl$

C. $CH_3\text{-}CH_2\text{-}Mg\text{-}Br$

D. $CH_3\text{-}CO\text{-}Cl$

Lời giải:

Đáp án: B.

Bài 39.2 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Chất nào sau đây không phải là dẫn xuất halogen của hiđrocacbon?

A. $CH_2=CH\text{-}CH_2Br$

B. $ClBrCH\text{-}CF_3$

C. $Cl_2CH\text{-}CF_2\text{-}O\text{-}CH_3$

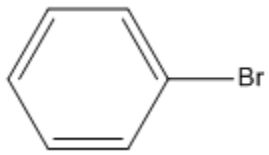
D. $C_6H_6Cl_6$

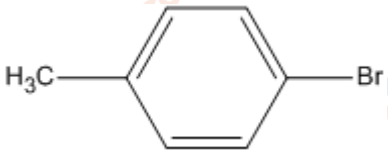
Lời giải:

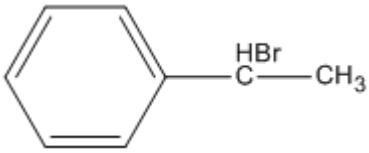
Đáp án: C.

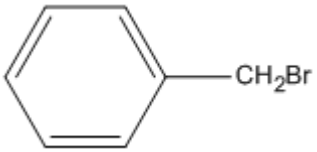
Bài 39.3 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Benzyl bromua có công thức cấu tạo nào trong số các công thức dưới đây ?

A. 

B. 

C. 

D. 

Lời giải:

Đáp án: D.

Bài 39.4 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Viết phương trình hoá học thực hiện các biến hoá dưới đây, nêu rõ điều kiện của phản ứng và ghi tên các chất.

$CH_4 \xrightarrow{(1)} ? \xrightarrow{(2)} C_2H_4 \xrightarrow{(3)} ? \xrightarrow{(4)} CH_2=CH-Cl \xrightarrow{(5)} PVC$

Lời giải:

(1) $2CH_4$ (metan) $\xrightarrow{1500^oC} CH\equiv CH$ (axetilen) $+ 3H_2$

(2) $CH\equiv CH + H_2 \xrightarrow{Pb/PbCO_3,\ t^o} CH_2=CH_2$(eten)

(3) $CH_2=CH_2 + Cl_2 \rightarrow Cl-CH_2-CH_2-Cl$ (1,2-đicloetan)

(4) $Cl-CH_2-CH_2-Cl + KOH \xrightarrow{ancol} CH_2=CH_2-Cl + KCl + H_2O$ (vinyl clorua)

(5)

$$nCH_2 = CH - Cl \xrightarrow{xt,\ p,\ t^o} (-CH_2 - \underset{\underset{Cl}{|}}{CH}-)_n$$

PVC

Bài 39.5 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Viết phương trình hoá học của các phản ứng thực hiện các biến hoá dưới đây:

2-brombutan $\xrightarrow{+\ KOH\ đặc,\ etanol,\ t^o}$ A

2-brombutan $\xrightarrow{+\ KOH\ loãng,\ nước,\ t^o}$ B

Lời giải:

$$CH_3-CH_2-\underset{\underset{Br}{|}}{CH}-CH_3 + KOH \xrightarrow[t^o]{etanol} CH_3-CH=CH-CH_3 + KBr + H_2O$$

(A)

$$CH_3-CH_2-\underset{\underset{Br}{|}}{CH}-CH_3 + KOH \xrightarrow[t^o]{nước} CH_3-CH_2-\underset{\underset{OH}{|}}{CH}-CH_3 + KBr$$

(B)

Bài 39.6 trang 61 sách bài tập Hóa 11

Đốt cháy hoàn toàn 3,96 g chất hữu cơ A, thu được 1,792 lít CO_2 (đktc) và 1,440 g H_2O. Nếu chuyển hết lượng clo có trong 2,475 g chất A thành AgCl thì thu được 7,175 g AgCl.

1. Xác định công thức đơn giản nhất của A.

2. Xác định công thức phân tử của A biết rằng tỉ khối hơi của A đối với etan là 3,300.

3. Viết các công thức cấu tạo mà A có thể có và ghi tên từng chất theo hai cách đọc tên khác nhau.

Lời giải:

1. Khi đốt cháy A ta thu được CO_2 và H_2O; vậy A phải chứa C và H.

Khối lượng C trong 1,792 lít CO_2 là: $\frac{12.1,792}{22,4} = 0,96\ (g)$

Khối lượng H trong 1,44 g H_2O: $\frac{2.1,44}{18} = 0,16\ (g)$

Đó cũng là khối lượng C và H trong 3,96 g A.

Theo đầu bài A phải chứa Cl. Khối lượng Cl trong 7,175 g AgCl :

$$\frac{35,5.7,175}{143,5} = 1,775(g)$$

Đó cũng là khối lượng Cl trong 2,475 g A.

Vậy, khối lượng Cl trong 3,96 g A : $\frac{1,775.3,96}{2,475} = 2,840\ (g).$

Khối lượng C, H và Cl đúng bằng khối lượng chất A (3,96 g).

Vậy, chất A có dạng $C_xH_yCl_z$.

x : y : z = 0,08 : 0,16 : 0,08 = 1 : 2 : 1

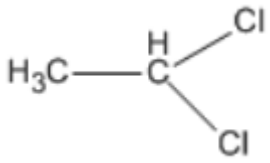
CTĐGN của A là CH_2Cl.

2. $M_A = 3,300.30 = 99$ (g/mol)

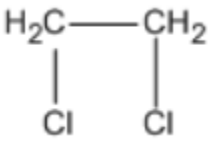
$\Rightarrow (CH_2Cl)_n = 99 \Rightarrow 49,5n = 99 \Rightarrow n = 2$

CTPT của A là $C_2H_4Cl_2$.

3. Các CTCT



(1,1-đicloetan)



(1,2-đicloetan (etylen clorua))

►►**CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 11 Bài 39: Dẫn xuất halogen của hiđrocacbon** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.