

ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II – HÓA HỌC 11

Đề 1

Câu 1: (1,0 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



Câu 2: (2,0 điểm) Phân biệt các chất sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình hóa học minh họa:



Câu 3: (1,0 điểm) Gọi tên thay thế các chất sau đây:

a) $\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$:

b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{C}\equiv\text{CH}$:

Câu 4: (1,0 điểm) Viết phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện phản ứng (**chỉ viết sản phẩm chính**):

a) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

b) $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow$

Câu 5: (1,0 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 1,5 gam ankan thu được 2,7 gam nước. Tìm CTPT ankan. (H=1, C=12)

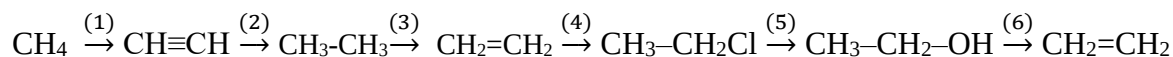
Câu 6: (2,0 điểm) Dẫn 3,36 lít hỗn hợp khí X gồm propan và propin vào dung dịch brom dư, thấy có 16 gam Br_2 đã tham gia phản ứng.

a) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X.

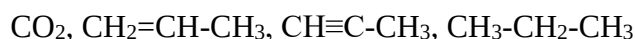
b) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X. Cho NTK: H = 1, C = 12; O = 16; Br = 80.

Đề 2

Câu 1: (1,0 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



Câu 2: (2,0 điểm) Phân biệt các chất sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình hóa học minh họa:



Câu 3: (1,0 điểm) Gọi tên thay thế các chất sau đây:



Câu 4: (1,0 điểm) Viết phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện phản ứng (**chỉ viết sản phẩm chính**):



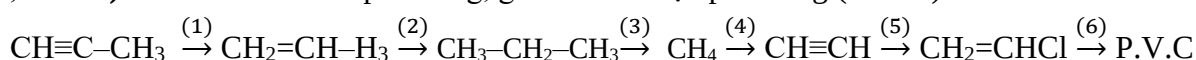
Câu 5: (1,0 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam ankin thu được 4,032 lít khí CO_2 (đktc). Tìm CTPT ankin.

a) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.. Cho NTK: $H = 1$, $C = 12$; $O = 16$; $Br = 80$.

[illegible]

Câu 1: (1,0 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



$$\text{SO}_2, \text{CH}_2=\text{CH}_2, \text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3, \text{CH}_4$$

.....

.....

.....

.....

.....

a) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2$:

b) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{C-CH(CH}_3\text{)-CH}_3$:

a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \dots\dots\dots$

b) Trùng hợp $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$

Câu 5: (1,0 điểm) Đốt cháy hoàn toàn ankin Y thu được 3,584 lít khí CO_2 (đktc) và 2,16 gam H_2O . Tìm CTPT ankin Y. (Cho NTK: $\text{H} = 1$, $\text{C} = 12$, $\text{O} = 16$)

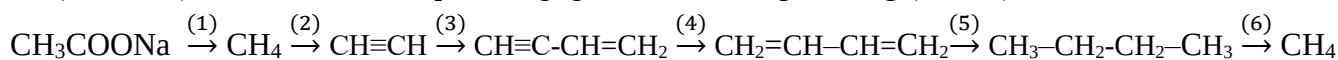
Câu 6: (2,0 điểm) Dẫn 2,0 gam hỗn hợp khí X gồm metan và axetilen vào dung dịch brom dư, thấy lượng brom phản ứng là 160 ml dung dịch Br_2 0,5M.

a) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X.. Cho NTK: $\text{H} = 1$, $\text{C} = 12$; $\text{O} = 16$; $\text{Br} = 80$.

Đề 4

Câu 1: (1,0 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



Câu 2: (2,0 điểm) Phân biệt các chất sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình hóa học minh họa:

Metan, cacbonic, eten, propin

Câu 3: (1,0 điểm) Gọi tên thay thế các chất sau đây:

a) $\text{CH}_3\text{--CH}(\text{CH}_3)\text{--CH}_3$:

b) $\text{CH}_3\text{--C}\equiv\text{C--C}(\text{CH}_3)_2\text{--CH}_3$:

Câu 4: (1,0 điểm) Viết phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện phản ứng (**chỉ viết sản phẩm chính**):

a) $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow$

b) $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

Câu 5: (1,0 điểm) Đốt cháy hoàn toàn ankan Y thu được 3,584 lít khí CO_2 (đktc) và 3,6 gam H_2O . Tìm CTPT ankan Y. (Cho NTK: H = 1, C = 12, O = 16)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 6: (2,0 điểm) Dẫn 2,58 gam hỗn hợp khí X gồm etan và etilen vào dung dịch brom dư, thấy lượng brom phản ứng là 150 ml dung dịch Br_2 0,4M.

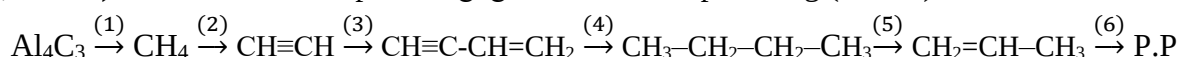
a) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X. Cho NTK: H = 1, C = 12; O = 16; Br = 80.

.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

Đề 5

Câu 1: (1,0 điểm) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)



.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

Axetilen, propen, etan, cabonic

a) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{CH}_3$:

b) $\text{CH}_3\text{--CH}(\text{CH}_3)\text{--CH}_2\text{--C}(\text{CH}_3)_2\text{--CH}_3$:

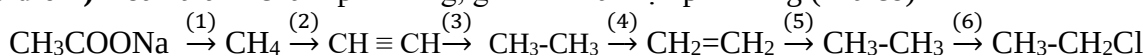
a) $3\text{CH}\equiv\text{CH} \rightarrow \dots\dots\dots$

b) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

[illegible]

a) Tính khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X. Cho NTK: $H = 1$, $C = 12$; $O = 16$; $Br = 80$.

Đề 6**Câu 1: (1,0 điểm)** Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)**Câu 2: (2,0 điểm)** Phân biệt các chất sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình hóa học minh họa:**Câu 3: (1,0 điểm)** Gọi tên thay thế các chất sau đây:**Câu 4: (1,0 điểm)** Viết phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện phản ứng (**chỉ viết sản phẩm chính**):**Câu 5: (1,0 điểm)** Đốt cháy hoàn toàn 2,04 gam ankin Y thu được 2,16 gam H_2O . Tìm CTPT ankin Y.**Câu 6: (2,0 điểm)** Dẫn 3,18 gam hỗn hợp khí X gồm etan và propen vào dung dịch brom dư, thấy lượng brom phản ứng là 80 ml dung dịch Br_2 0,5M.

a) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X.. Cho NTK: $H = 1, C = 12; O = 16; Br = 80$.

Đề 7**Câu 1: (1,0 điểm)** Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)**Câu 2: (2,0 điểm)** Phân biệt các chất sau bằng phương pháp hóa học, viết phương trình hóa học minh họa:**Câu 3: (1,0 điểm)** Gọi tên thay thế các chất sau đây:**Câu 4: (1,0 điểm)** Viết phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện phản ứng (**chỉ viết sản phẩm chính**):**Câu 5: (1,0 điểm)** Đốt cháy hoàn toàn 2,88 gam ankan Y thu được 4,32 gam H_2O . Tìm CTPT ankan Y.**Câu 6: (2,0 điểm)** Dẫn 2,62 gam hỗn hợp khí X gồm etin và propan vào dung dịch brom dư, thấy lượng brom phản ứng là 200 ml dung dịch Br_2 0,5M.

a) Tính % thể tích mỗi chất trong hỗn hợp X.

b) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp X.. Cho NTK: $H = 1, C = 12; O = 16; Br = 80$.