**Họ tên HS:**

**Lớp:**

**PHIẾU BÀI TẬP**

CÁC EM HS NHÌN VÀO TÍNH CHẤT HÓA HỌC VÀ ĐIỀU CHẾ HOÀN THÀNH PTHH

BÀI 1: .Hoàn thành các phương trình hóa học sau :

 a. CH2 = CH2 + Br2 .........

b. C6H6 + ......... C6H5Br + .........

 c. C2H2 + O2 ………… + …………

 d. CH4  ......... + .........

 e. CH4 + Cl2 ……………... + ………….

BÀI 2. Viết PTHH hoàn thành chuỗi phản ứng sau:

 

 (4)

 Nhựa P.E



 (4)

 

C2H4  C2H5OH  CH3COOH  CH3COONa  CH3COOH

CaC2 → C2H2 → C2H4 → C2H5OH → CH3COOH

**BÀI 3:.** Viết caùc PTHH bieåu dieãn caùc chuyeån ñoåi hoùa hoïc sau**:** *(ghi roõ ñieàu kieän neáu coù)*

(1)

a. C2H4 C2H5OH CH3COOH CH3COOC2H5 CH3COONa



 Natri axetat.

(2)

(1)

(3)

b. Glucozô Röôïu Etylic Axit axetic

(4)

 Etyl axetat Axit axetic

(4)

(3)

(2)

(1)

c. CaCO3 CO2 Na2CO3 CO2 CaCO3

(2)

(1)

(3)

d. C2H4  C2H5OH CH3COOH (CH3COO)2 Zn

(4)

 C2H5ONa CH3COOC2H5

(4)

(3)

(1)

(2)

(5)

(5)

e. Tinh boät glucozô röôïu etylic etyl axetat natri axetat metan

(5)

f. Ñaù voâi voâi soáng ñaát ñeøn axetylen etylen P.E

(6)

 PVC CH2=CHCl

g. Etilenrượu etylicaxit axetic etylaxetat natriaxetat

(5)

 kẽm axetat

h. Gucozơ → rượu etylic → axit axetic → etyl axetat → axetat canxi

 BÀI 4: : Trong các chất sau: C2H4; C2H2; CH4. Chất nào có thể

1. Tham gia phản ứng cháy.
2. Làm mất màu dd Brom.
3. Tham gia phản ứng thế với Clo khi chiếu sáng.

Viết phương trình hoá học

BÀI 5: Hoàn thành các phương trình hoá học theo sơ đồ phản ứng sau:

a.               CH4     +          O2        →          .................... +..................

b.              C6H6   +          Br2      → ......................  +      ..................

c.               C2H5OH    +  ..................... → CH3COOH   +   ....................

d.              C6H12O6           →   ........................... +..................

**Câu 1:**

Dẫn 6,72 lít khí etilen qua dung dịch nước brom. Sau phản ứng thu được đibrometan.

 a. Viết PTHH xảy ra.

 b. Tính khối lượng brom đã phản ứng. (*Đáp số:48 gam)*

 c. Tính khối lượng đibrometan thu được. (*Đáp số:56,4 gam)*

**Câu 2:**

Phân tử hợp chất hữu cơ A có 2 nguyên tố. Khi đốt cháy 2,8 gam chất A thu được 3,6 gam nước. Hãy xác định công thức phân tử A, biết khối lượng mol của A là 28 gam.

*Đáp số: A là C2H4*

**Câu 3:**

Cho 0.28 lít (đktc) hỗn hợp khí gồm C2H4, C2H2 tác dụng hết với dung dịch brom dư. Lượng brom đã tham gia phản ứng là 2.8 gam.

 a/ Viết các phương trình hóa học.

 b/ Tính phần trăm thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp.Biết Br=80

*Đáp số: %C2H4=60%; %C2H2=40%.*

**Câu 4:**

Cho 0,56 lít (đktc) hỗn hợp khí C2H4, C2H2 tác dụng hết với dung dịch brom dư, lượng brom đã tham gia phản ứng là 5,6 gam.

a) Viết các phương trình phản ứng xảy ra.

b) Tính phần trăm thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp.

c) Tính thành phần % về khối lượng của mỗi khí trong hỗn hợp.

d) Tính thể tích không khí cần để đốt cháy hỗn hợp khí trên. Biết oxi chiếm 1/5 thể tích không khí và thể tích các khí đo ở đktc.

*Đáp số: b) %C2H4=60%; %C2H2=40%.*

*c) %C2H4=61,8%; %C2H2=38,2%.*

*d) 7,84 lít*

**Câu 5:**

Dẫn 5,6 lít hỗn hợp khí CH4 và C2H2 (ở đktc) vào bình đựng dung dịch brom dư. Sau phản ứng thấy có 48g Br2 đã tham gia phản ứng .

 a/ Viết phương trình phản ứng hoá học xảy ra ?

 b/ Tính thành phần % thể tích mỗi khí trong hỗn hợp khí ban đầu ?

 c/ Nếu lấy toàn bộ 5,6 lít hỗn hợp khí trên đốt cháy thì cần bao nhiêu lít không khí (ở đktc). Biết oxi chiếm 1/5 thể tích không khí. (biết C =12, H=1, Br =80)

*Đáp số: b) %CH4=40%; %C2H2=60%.*

*c) 64,4 lít*

**Câu 6:**

 Dẫn 10,08 l hỗn hợp khí CH4 và C2H2 đi qua dung dịch brom dư, thấy có 16 gam brom tham gia phản ứng. Khí thoát ra khỏi bình đem đốt cháy hoàn toàn thu được CO2 và H2O. (Các thể tích đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

1. Tìm thành phần % theo thể tích của mỗi chất trong hỗn hợp.
2. Dẫn toàn bộ Khí CO2 trên qua dung dịch Ba(OH)2 dư, thu được a gam kết tủa. Tìm a. (Ba=137)

*Đáp số: b) %CH4=88,89%; %C2H2=11,11%.*

*c) a=78,8gam*

**Câu 7:**Cho 3,36 lít hỗn hợp khí gồm Mêtan và Etylen qua bình đựng dung dịch brom dư,sau phản ứng thấy thoát ra 2,24 lít khí. a. Viết PTHH của phản ứng ? b. Tính khối lượng brom đã phản ứng?

c.Tính % thể tích khí trong hỗn hợp ?

*Đáp số: b) 8 gam*

*c) %CH4=66,67%; %C2H4=33,33%.*

**Câu 8:** Đốt cháy hoàn toàn một hỗn hợp gồm C2H2 và C2H4 có thể tích 6,72 lít (đktc) rồi cho toàn bộ sản phẩm thu được hấp thụ hết vào dung dịch Ca(OH)2 dư. Sau khi phản ứng kết thúc, thấy khối lượng bình đựng Ca(OH)2 tăng thêm 33,6 gam đồng thời có m gam kết tủa. Xác định thành phần % thể tích của mỗi chất trong hỗn hợp và tính m.

*Hướng dẫn:* Khối lượng bình tăng thêm bằng khối lượng H2O và CO2 tham gia phản ứng nên ta có: 

*Đáp số: c) %CH4=66,67%; %C2H4=33,33%.*

*b) m=60gam*

**Câu 9:**Đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít khí C4H10 (đktc) rồi hấp thụ hết các sản phẩm cháy vào dd Ba(OH)20,2M dùng dư thu được chất kết tủa.

a. Viết ptpư ?

b.Tìm số g kết tủa thu được.

**Câu 10:** Hỗn hợp A gồm CH4, C2H2 và một hiđrocacbon X có công thức CnH2n+2 .Cho 0,896 lít hỗn hợp A đi qua dung dịch brom dư để phản ứng xảy ra hoàn toàn, thấy thoát ra 0,448 lít hỗn hợp hai khí. Biết rằng tỉ lệ số mol của CH4 và CnH2n+2trong hỗn hợp là 1 : 1, khi đốt cháy 0,896 lít A thu được 3,08 gam khí CO2 (thể tích khí đo ở đktc).

a)  Xác định công thức phân tử của hiđrocacbon X.

b)  Tính thành phần phần trăm theo thể tích mỗi khí trong hỗn hợp A.

*Đáp số: a) n=2, C2H6*

 *b) %C2H2=50%; %CH4=%C2H6=25%.*