**ĐÁP ÁN ĐỀ THI THAM KHẢO TN THPT**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **41B** | **42A** | **43C** | **44C** | **45C** | **46C** | **47B** | **48C** | **49B** | **50B** | **51B** | **52A** | **53B** | **54D** | **55C** | **56A** |
| **57A** | **58D** | **59C** | **60A** | **61D** | **62C** | **63B** | **64C** | **65A** | **66D** | **67D** | **68D** | **69C** | **70B** | **71D** | **72B** |
| **73A** | **74C** | **75D** | **76C** | **77C** | **78D** | **79B** | **80C** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Câu 62:** Số polime tổng hợp là poli(vinyl clorua); nilon-6,6, tơ nitron.

**Câu 63:** 2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2

mdd tắng= m – mH2 = 27nAl – 3nAl → nAl=0,6 mol → mAlCl3 =0,6.133,5=80,1 g

**Câu 65:** a) PTHH:  
Mg + H2SO4 ---> MgSO4 + H2  
2Al + 3H2SO4 ---> Al2(SO4)3 + 3H2  
nH2 = 4,48/22,4 = 0,2 mol  
Gọi a,b là số mol Mg và Al  
Ta có:  
24a + 27b = 3,9  
a + 1,5b = 0,2  
Giải PT ta đc : a = 0,05 mol; b= 0,1 mol  
=> %mMg = 30,77%  
%mAl = 69,23%

**Câu 68: D**

nC12H22O11 ban đầu = 200.6,84%/342 = 0,04

C12H22O11 —> 2C6H12O6 —> 4Ag

0,03……………………………………..0,12

—> H = 0,03/0,04 = 75%.

**Câu 69:** nA = nHCl = 0,08

A có dạng CnH2n+3N

MA = 14n + 17 = 38 —> n = 1,5

CnH2n+3N

—> nCO2 + 0,5N2

0,08……………….0,08n…..0,04

—> nCO2 = 0,12 —> V = 2,688 lít

**Câu 71: D**

Có nCO2 ban *đầ*u = 0,2; nCO2 s*ả*n ph*ẩ*m ph*ầ*n 1 = 0,12; nBaCO3 = 0,2

Dung dịch X thu được chứa K2CO3 và KOH dư hoặc K2CO3 và KHCO3

Khi cho 200 ml dung dịch X tác dụng với dung dịch Ba(OH)2 dư thu được 0,4 mol kết tủa. Dù thành phần của X gồm những chất nào thì ta luôn có:

nBaCO3 = nCO2 ban *đầ*u + nK2CO3.

= 0,2 + y = 0,4 ⇔⇔y = 0,2

+) Trường hợp 1: Dung dịch X chứa K2CO3 và KOH dư.

Khi đó ở mỗi phần gọi nK2CO3 = a; nKOH = b; nK2CO3 = a; nKOH = b

Bảo toàn nguyên tố C, ta có:

2a = nK2CO3 ban *đầ*u + nCO2 ban *đầ*u= 0,4 ⇔a = 0,2

Khi cho 100ml dung dịch X từ từ vào 300 ml dung dịch HCl 0,5M (0,15 mol HCl) thì xảy ra các phản ứng sau:

https://video.vietjack.com/upload1/quiz_source1/2019/08/1-1566910211.PNG

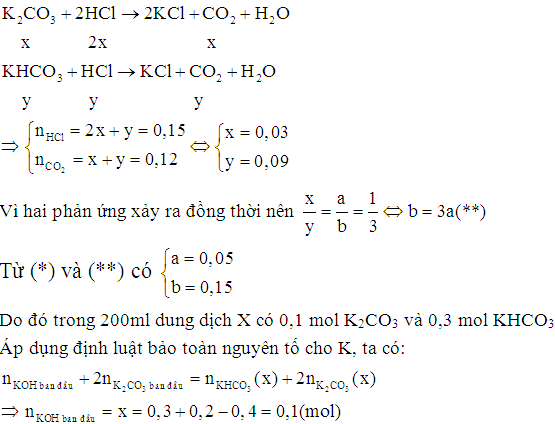
Mà thực tế nHCl < 0,24. Nên trường hợp này không thỏa mãn.

+) Trường hợp 2: Dung dịch X chứa K2CO3 và KHCO3

Khi đó ở mỗi phần gọi nK2CO3 = a; nKOH = b.

Bảo toàn nguyên tố C, ta có: nBaCO3 = nK2CO3 + nKHCO3 = a + b = 0,2 (\*)

Khi cho 100ml dung dịch X từ từ vào 300ml dung dịch HCl 0,5M (0,15 mol HCl) thì các phản ứng sau xảy ra đồng thời:



**Câu 72:** Thực hiện các thí nghiệm sau:

(a) Cho FeO vào dung dịch H2SO4 đặc, nóng(dư).

(b) Sục khí CO2 vào dung dịch Ca(OH)2dư.

(c) Cho dung dịch KHSO4 vào dung dịchNaHCO3.

(d) Cho dung dịch Fe(NO3)2 vào dung dịch HCl loãng.

(đ) Cho đinh sắt vào dung dịch H2SO4 loãng.

(e) Cho Na tác dụng với dung dịch CuSO4

**Câu 73:** Ta thấy: Y gồm các muối 16C nên X sẽ có 51C và các axit béo (Gọi chung là M) có cùng 16C

Số C = nCO2/nE = 1,645/0,07 = 23,5 => nX: nM = 3:11

Đặt n X = 3a => nA = 11a

=>nNaOH = 3 x 3a + 11 a= 0,2 => a = 0,01

=> n H2O = 0,11 mol và nC3H5(OH)3 = 0,03 mol

Muối gồm: C15H31COONa (0,2 mol) và H2 (-0,1)

=> m muối = 0,2 x 278 = 55,4 gam

BTKL: mE + mNaOH = mmuối+ mH2O + mC3H5(OH)3

=> mE = 55,4 + 0,11 x 18 + 0,03 x 92 - 0,2 x 40 = 52,14 gam

**Câu 74:** Cho các phát biểu sau:

(1) Thủy phân este no hở, đơn chức luôn thu được ancol.

(2) Glucozơ và saccarozơ là đồng phân của nhau.

(3) Khi thủy phân xenlulozơ và tinh bột đều thu được glucozơ.

(4) Xà phòng hóa este bằng NaOH luôn thu được xà phòng.

(5) 1 mol triolein có thể cộng tối đa 3 mol H2.

(6) Amilopectin là một dạng tinh bột có cấu trúc phân nhánh.

(7) Xenlulozơ là polisaccarit không phân nhánh.

**Câu 75:** \*Trộn 200 ml dung dịch Y (chứa y mol OH-) với 200 ml HCl 0,2M và H2SO4 0,15M

nH+= nHCl + 2nH2SO4 = 0,2.0,2 + 2.0,2.0,15 = 0,1 mol

pH = 13 => pOH = 14 – 13 = 1 => [OH-] = 0,1M

           OH- + H+→ H2O

Bđ:       y       0,1

Pư:     0,1 ← 0,1

Sau: y – 0,1   0

→[OH−] = y − 0,1.0,4=0,1→ y = 0,14

=> 400 ml dung dịch Y chứa 0,28 mol OH-

\*Hòa tan m gam hỗn hợp X {Na, K, Ba, O: x mol} + H2O → Y{Na+, K+, Ba2+, OH-: 0,28 mol} + H2: 0,07

BT electron: nNa + nK+ 2nBa = 2nO + 2nH2 => nNa + nK + 2nBa = 2x + 2.0,07 (1)

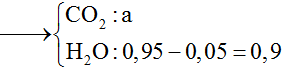
BTĐT: nNa+ + nK+ + 2nBa2+= nOH- => nNa + nK + 2nBa = 0,28 (2)

Từ (1) và (2) => 2x + 2.0,07 = 0,28 => x = 0,07 mol

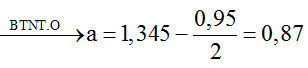
=> mO = 0,07.16 = 1,12 gam => mX = 1,12 : 8,75 .100 = 12,8 gam

**Câu 76**: Áp dụng kỹ thuật dồn chất ta sẽ kéo COO và NH ra khỏi X → X’

Khi đốt X’



https://video.vietjack.com/upload1/quiz_source1/2019/11/1582-1573626273.PNG



https://video.vietjack.com/upload1/quiz_source1/2019/11/1584-1573626298.PNG

https://video.vietjack.com/upload1/quiz_source1/2019/11/1585-1573626311.PNG

**Câu 77:** Trong Y đặt MgSO4, FeSO4, CuSO4 và (NH4)2SO4 lần lượt là a, b, c, d mol.

Ta có: nNa2SO4 trong Y = 0,0225 mol

→ 120a + 152b + 160c + 132d + 0,0225.142 = 62,605   (1)

nNaOH = 2a + 2b + 2c + 2d = 0,865

 mkết tủa= 58a + 90b + 98c = 31,72 gam   (2)

Sản phẩm sau đó là Na2SO4 → nNa2SO4 = 0,4325 + 0,0225 = 0,455

nBaCl2 = 0,455 → Vừa đủ để tạo ra nBaSO4 = 0,455

sau đó thêm tiếp AgNO3dư → Tạo thêm nAgCl = 0,455.2 = 0,91 và nAg = nFe2+ = b

→ mkết tủa = 108b + 0,91.143,5 + 0,455.233 = 256,04 gam  (3)

Từ (1)(2)(3) → a = 0,2; b = 0,18; c = 0,04; d = 0,0125

Như trên đã có nH2SO4= nNa2SO4 tổng = 0,455 mol

BTNT(H): 2nH2SO4 = 8n(NH4)2SO4+ 2nH2 + 2nH2O → nH2O = 0,385 mol

BTKL: mA + mNaNO3 + mH2SO4= mmuối+ mkhí+ mH2O

→ mA = 27,2 gam

**Câu 78.**

namin = 0,12 mol ; nX = 0,4 mol

Bảo toàn oxi : 2nO2 = 2nCO2 + nH2O => nH2O = 0,94 mol

TQ : CnH2n+3N ; CmH2m+2 ; CtH2t

=> nH2O – nCO2 = 1,5namin + nankan

=> nankan = 0,2 mol => nanken = 0,08 mol

Bảo toàn C : 0,12n + 0,2m + 0,08t = 0,56

=> n = m = 1 ; t = 3

=> CH5N ; CH4 ; C3H6

=> %mC3H6 = 32,6%.

**Câu 79:** *Quy đổi hỗn hợp E và sơ đồ hóa bài toán*

Sản phẩm cháy

+ O2

mdd giảm =34,5gam

+ dd Ca(OH)2

Hỗn hợp E

+ 0,3 mol NaOH

Hỗn hợp muối 

Hỗn hợp 2 ancol là đồng đẳng kế tiếp.

Theo điều kiện đề bài ta có hệ phương trình:



Phương trình (3) có được là dựa vào đề bài ta có



Ta ghép nhóm CH2 để tìm lại hỗn hợp ban đầu

Hỗn hợp muối

**Đáp án B.**