**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HÓA HỌC KHỐI 11 –HK2 (2016 -2017)**

|  |  |
| --- | --- |
| ***Câu 1 (1đ)***Viết đúng 4 phương trình  | 0,25đx4 |
| ***Câu 2 (1,5đ)***Nhận biết đúng 4 chấtViết đúng 3 ptpu | 0,25đx30,25đx3 |
| ***Câu 3 (1,5 đ)***Viết đúng 3 ptpuGọi tên đúng 3 sản phẩm | 0,25đx30,25đx3 |

***Câu 4: (2 đ)***

- Viết đúng 4 đông phân 0,25.4= 1đ

- Gọi tên đúng 4 đồng phân 0,25.4=1đ

***Câu 5: (2đ)***

n CO2 = 0,2mol 0,25đ

n H2O = 0,25 mol 0,25đ

n Ancol= 0,25- 0,2= 0,05mol 0,25đ

số C= 0,2/0,05= 4 0,25đ

vậy CTPT của Ancol no, đơn chức,mạch hở: C4H10O 0,25đ

b. n C4H10O = 22.2/74=0,3mol. 0,25đ

C4H9OH + K → C4H9ONa + ½ H2↑ 0,25đ

0,3mol → 0,15 mol

vH2= 0,15.22,4=3,36 lít 0,25đ

***lưu ý*** : học sinh làm bất cứ cách nào mà đúng vẫn cho đủ điểm

***Câu 6:( 2đ)***

Gọi x,y lần lượt là số mol của C2H5OH và C6H5OH

C2H5OH + K → C2H5OK + 1/2H2↑ 0,25đ

 x→ 1/2x (mol)

C6H5OH +K → C6H5OK + 1/2H2↑ 0,25đ

 y→ 1/2y (mol)

n H2= 0,05 mol

46x + 94y = 7 0,25đ

1/2x + 1/2y = 0,05 0,25đ

X= 0,05

Y=0,05

m C2H5OH= 0,05.46=2, 0,25đ

m C6H5OH=11,7g 0,25đ

b. C6H5OH +3Br2 → C6H2Br3OH + 3HBr 0,25đ

 0,05→ 0,05 (mol)

 m C6H2Br3OH =0,05.331=16,55g 0,25đ

***lưu ý*** : học sinh làm bất cứ cách nào mà đúng vẫn cho đủ điểm