**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC LỚP 11**

**I - TRẮC NGHIỆM**

**- ĐỀ 111: BDCBBCCADBAACACABBABBABCCBCA**

**- Đề 112: ACCBCDCBBABABDBCCABABDABBCAB**

**- ĐỀ 113: BDCBBCACABBABBABCCBCACAADBAA**

**- Đề 114: CDABAACBBDCCABBBABBCAABBCCDA**

**- ĐỀ 115: AACACBBBABBABCCBCABDCBBCAADB**

**- Đề 116: BCBABACBABCBACADDBCDABACBCAB**

**- ĐỀ 117:ABBABBABCCBCABDCBBCAADBAACAC**

**- Đề 118: ABABBCBCBCAAADCCBCBDABCBADBA**

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 112, 114, 116, 118**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29****(1 điểm)** | (1) CaC2 + 2H2O → Ca(OH)2 + C2H2(2) C2H2 + H2  C2H4(3) C2H4 + H2O  C2H5OH(4) n CH2  = CH2    |  **0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **Câu 30****(1 điểm)** | - Viết đúng công thức phân tử của mỗi chất được 0,25đ mỗi công thức.- Gọi tên đúng mỗi chất được 0,25 đ |  |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | Gọi 12 gam X tỏa ra lượng nhiệt là: (2)Từ (1) và (2) ta có hệ phương trình:  | **0,1****0,1****0,2****0,1** |
| **Câu 32****(0,5 điểm)** | Gọi công thức tổng quát của Safrol là CxHyOzTa có tỉ lệ: x : y : z =  = = 6,1725: 6,18: 1,234 = 5: 5 : 1 CTĐGN của Safrol là C5H5O  CTPT của Safrol có dạng: (C5H5O)nMX = 162  81n = 162  n = 2  CTPT của Safrol là C10H10O2 | **0,1** **0,2****0,1****0,1** |

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN ĐỀ 111, 113, 115, 117**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29****(1 điểm)** | (1) 2CH4 C2H2 + 3H2(2) C2H2 + H2  C2H4(3) C2H4 + H2O  C2H5OH(4) n CH2  = CH2    |  **0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **Câu 30****(1 điểm)** | - Viết đúng công thức phân tử của mỗi chất được 0,25đ mỗi công thức.- Gọi tên đúng mỗi chất được 0,25 đ |  **0,25****0,25** **0,25****0,25** |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | Tổng lượng nhiệt tỏa ra khi đốt cháy 12 kg khí gas là 75.2220 + 150.2850 = 594000 kJVì H% = 70%  lượng nhiệt thực tế đã dùng là 594000.70% = 415800 kJ Số ngày dùng hết bình gas là ngày 41,58 ngày dùng hết bình gas trị giá 400000 đồng 1 tháng (30 ngày) tiêu tốn hết đồng | 0,1 0, 10,10,10,1 |
| **Câu 32****(0,5 điểm)** | Gọi công thức phân tử của aniline là CxHyNzDựa vào phổ khối lượng  MAniline = 93; %mN = 100 – 77,42 – 7,53 = 15,05%Ta có: x : y : z =   CTĐGN của aniline là C6H7NCông thức phân tử của aniline có dạng (C6H7N)n Maniline = 93n = 93  n = 1  Công thức phân tử của aniline là C6H7N |  0,1 0, 20,10,1 |