**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 CxHyOz  Ta 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)n  MX = 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 kJ  Vì 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, 1  0,1  0,1  0,1 |
| **Câu 32**  **(0,5 điểm)** | Gọi công thức phân tử của aniline là CxHyNz  Dựa vào phổ khối lượng  MAniline = 93; %mN = 100 – 77,42 – 7,53 = 15,05%  Ta có: x : y : z =  CTĐGN của aniline là C6H7N  Công 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, 2  0,1  0,1 |