**Đáp án hóa 11 giữa kỳ 2 năm học 2024-2025**

I. Trắc nghiệm khách quan nhiều lựa chọn ( mỗi câu trả lời đúng 0,25 điểm)

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| 121 | A | A | C | A | B | D | C | C | A | C | A | A |
| 122 | C | A | B | B | C | D | C | C | B | C | D | C |
| 123 | A | C | A | A | B | D | C | C | A | A | A | C |
| 124 | D | C | C | B | C | D | C | C | A | B | B | C |
| 125 | C | A | A | A | C | A | C | A | A | B | D | C |
| 126 | C | D | D | C | C | B | C | C | A | B | B | C |
| 127 | D | C | C | A | A | A | C | A | C | A | A | B |
| 128 | C | B | D | D | C | C | B | C | C | A | B | B |

**II. Trắc nghiệm đúng sai: mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm**

121: câu 1: A-S, B- Đ, C-S, D-Đ Câu 2: A-Đ, B-S, C-S, D-Đ

122: Câu 1: A-Đ, B-S, C-S, D-Đ Câu 2: A-S, B-S, C-Đ, D-Đ

123: Câu 1: A-Đ, B-Đ, C-S, D-Đ Câu 2: A-S, B-S, C-Đ, D-Đ

124: Câu 1: A-Đ, B-S, C-S, D-Đ Câu 2: A-S, B-S, C-Đ, D-Đ

125: Câu 1: A-Đ, B-Đ, C-S, D-Đ Câu 2: A-Đ, B-S, C-S, D-Đ

126: Câu 1: A-Đ, B -S, C-S , D-Đ Câu 2: A-S, B-S, C-Đ, D-Đ

127: Câu 1: A-Đ, B-Đ, C-S, D-Đ Câu 2: A-Đ, B-S, C-S, D-Đ

128: Câu 1 A-Đ, B-S, C-S, D-Đ Câu 2: A-S, B-S, C-Đ, D-Đ

**III. Trắc nghiệm trả lời ngắn mỗi câu trả lời đúng được 0,5 điểm**

Mẫ đề 121 Câu 1: 6, câu 2: 2, câu 3: 58,8 câu 4: 5

Mã đề 123, 125, 127 Câu 1: 6, câu 2: 2, câu 3: 58,8 câu 4: 2

Mẫ đề 122, 124, 126, 128 Câu 1: 7, câu 2: 1, Câu 3 44,1 câu 4 : 4

**IV.Tự luận:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| **Câu 1** | Viết và đọc tên đúng mỗi **Mã đề 121, 123, 125, 127**đồng phân được 0,33 điểm | **1 điểm** |
| **Câu 2** | CH3 -C≡CH(g) + H2(g)  CH3 -CH=CH2(g)  b) CH3 -CH=CH2 + HBr    CH3 -CH=CH2 + Br2  CH3 -CHBr-CH2Br  3CH2=CH-CH3 +4H2O + 2KMnO4 → 3HO-CH2 -CH(OH)-CH3 + 2MnO2↓+ 2KOH. | **0,25đ**  **0,25đ**  **0,25đ**  **0,25đ** |
| **Câu 3** | a/ (1)  (2)HC ≡ CH + HCl  CH2 = CHCl  (3)  b/ nCH4 = 2 n(PVC) = 2. 2.106/ 62,5 = 64000 (mol)  V CH4 = 6400x 100: 25x 24,79= 6346240 lit = 6346,24 m3  V khí thiên nhiên = 6346,24x100/ 80=7932,8 m3 | **a/ 0,5đ**  **b/ 0,25đ**  **0,25đ** |

**Mã đề 122, 124, 126, 128**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| **Câu 1** | Viết và đọc tên đúng mỗi đồng phân được 0,5 điểm | **1 điểm** |
| **Câu 2** | CH3-CH2- CH2Cl  CH3- CH2- CH2 + HCl  b) CH3 -CH=CH2 + HBr    CH3 -CH=CH2 + Br2  CH3 -CHBr-CH2Br  3CH2=CH-CH3 +4H2O + 2KMnO4 → 3HO-CH2 -CH(OH)-CH3 + 2MnO2↓+ 2KOH. | **0,25đ**  **0,25đ**  **0,25đ**  **0,25đ** |
| **Câu 3** | a/ (1)  (2)HC ≡ CH + HCl  CH2 = CHCl  (3)  b/ nCH4 = 2 n(PVC) = 2.106/ 62,5 = 32000 (mol)  V CH4 = 3200x 100: 30 x 24,79= 2644267 lit = 2644,3 m3  V khí thiên nhiên = 2644,3x100/ 80=3305,375 m3 | **a/ 0,5đ**  **b/ 0,25đ**  **0,25đ** |