|  |  |
| --- | --- |
| **Trường THPT Ngô Gia Tự**  **Tổ: Hóa học**  **------0O0------** | **KIỂM TRA GIỮA HKII - NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN: HÓA HỌC 11**  *Thời gian làm bài: 45 phút;* |

**ĐÁP ÁN**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 001** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **B** | **B** | **A** | **C** | **D** | **B** | **D** | **C** | **C** | **D** | **C** | **A** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 002** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **A** | **C** | **C** | **D** | **D** | **C** | **B** | **D** | **A** | **B** | **B** | **A** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 003** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **C** | **D** | **B** | **C** | **C** | **B** | **D** | **B** | **D** | **A** | **C** | **A** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 004** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **A** | **D** | **A** | **C** | **A** | **D** | **D** | **B** | **B** | **C** | **C** | **D** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 005** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **D** | **D** | **A** | **C** | **C** | **B** | **A** | **B** | **A** | **C** | **D** | **B** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 006** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **A** | **B** | **C** | **A** | **C** | **D** | **A** | **D** | **C** | **D** | **D** | **B** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 007** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **A** | **A** | **D** | **C** | **D** | **A** | **B** | **D** | **B** | **A** | **B** | **C** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **ĐỀ 008** | | | | | | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| **A** | **B** | **A** | **B** | **D** | **C** | **D** | **D** | **B** | **C** | **A** | **D** |

**II. TỰ LUẬN (6 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 1**  **(1,0đ)** | a)    b) CH3-CH=CH2 + HBr CH3-CHBr-CH3 | 0,5đ  0,5đ |
| **Câu 2**  **(1,5đ)** | - Dùng AgNO3/NH3 nhận biết được etin tạo ra kết tủa vàng **(0,25đ)**  Pứ: C2H2 + 2AgNO3 +2NH3 → C2Ag2↓ + 2NH4NO3 **(0,25đ)**  - Dùng dd Br2 nhận biết được eten **(0,25đ)**  Pứ: C2H4 + Br2 → C2H4Br2 **(0,25đ)**  (nâu đỏ) (không màu)  - còn lại là etan **(0,5đ)** | 0,5đ  0,5đ  0,5đ |
| **Câu 3**  **(1,0đ)** | CnH2n+2 +(3n+1)/2O2  nCO2 + (n+1)H2O  Số mol CO2 = 0,2 (mol), số mol H2O = 0,24 (mol)  Xác định được CTPT: C5H12,  Viết được CTCT: neo pentan | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 4**  **(1,75đ)** | a) Đặt CTPT trung bình của A, B:  Tính số mol hỗn hợp = 0,4 (mol)  Tính khối lượng mol trung bình →  → CTPT 2 anken: C2H4 và C3H6  Tính được %VC2H4 = 25%, %VC3H6 = 75%  b) nCH3-CH=CH2 (-CH(CH3)-CH2-)n  Poli propilen (PP) | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 5**  **(0,75đ)** | Đặt MA < MB, khối lượng B hơn A 28g/mol nên A, B cùng dãy đồng đẳng (2CH2).  Từ giả thiết bài toán nên A, B thuộc dãy đồng đẳng ankan.  Đặt CT chung:  Viết pư cháy tính được  = 1,5  Vậy 2 ankan là CH4 và C3H8 | 0,25  0,25  0,25 |

----------- HẾT ----------