|  |  |
| --- | --- |
| **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 | 0,5đ0,5đ |
| **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)** | 0,5đ0,5đ0,5đ |
| **Câu 3****(1,0đ)** | CnH2n+2 +(3n+1)/2O2  nCO2 + (n+1)H2OSố mol CO2 = 0,2 (mol), số mol H2O = 0,24 (mol)Xác định được CTPT: C5H12, Viết được CTCT: neo pentan | 0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ |
| **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) | 0,250,250,250,250,250,250,25 |
| **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  = 1,5Vậy 2 ankan là CH4 và C3H8 | 0,250,250,25 |

----------- HẾT ----------