|  |  |
| --- | --- |
| **BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**  ĐỀ MINH HỌA | **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ II NĂM HỌC 2020 - 2021**  **Môn thi: Hóa Học - Lớp 11** |

**PHẦN TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| **Đáp án** | A | B | A | C | C | A | A | A | A | B | B | A | B | A |
|  | | | | | | | | | | | | | | |
| **Câu** | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 |
| **Đáp án** | A | D | B | C | A | C | B | A | B | C | C | B | B | A |

**\* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.**

**PHẦN TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29**  **(1 điểm)** | CH3COONa + NaOH CH4 + Na2CO3 (1)  2CH4 C2H2 + 3H2 (2)  C2H2 + H2  C2H4 (3)  C2H4 + H2O  C2H5OH (4)  **\* Nếu thiếu điều kiện phản ứng thì trừ một nữa số điểm của mỗi phần.** | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 30**  **(1 điểm)** | Gọi công thức chung của X là CnH2n + 2  MX = 29.0,6 = 17,4  => 14n + 2 = 17,4  => n = 1,1  Theo bài ra =>  Các phương trình phản ứng  CnH2n + 2 + O2  nCO2 + (n + 1) CO2 (1)  CO2 + Ca(OH)2  CaCO3 + H2O (2)  Từ (1) và (2)  =>  => m = 100. 0,165 = 16,5 gam.  **\* Nếu học sinh giải bằng chất cụ thể thì vẫn tính điểm bình thường theo các phần.**  **\* Phần tìm ra n = 1,1 tương đương với số mol mỗi chất.** | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 31**  **(0,5 điểm)** | Theo bài ra    Giả sử công thức ankan: CnH2n + 2 0,09 mol  Anken: CmH2m  y mol  Bảo toàn CO2 ta có:    0,09n < 0,14  n = 1   * X là CH4     **\* Xác định được số mol ankan được 0,25 điểm**  **\* Tìm được công thức và khối lượng X được 0,25 điểm** | 0,25  0,25 |
| **Câu 32**  **(0,5 điểm)** | a) Điều chế CH3CHBr2.  2CH4 C2H2 + 3H2  C2H2 + 2HBr  CH3 - CHBr2  b) Điều chế CH2Br – CH2Br.  C2H2 + H2  C2H4  C2H4 + Br2  CH2Br – CH2Br .  **\* Điều chế được mỗi chất theo yêu cầu của đề được 0,25 điểm** | 0,25  0,25 |