|  |  |
| --- | --- |
| **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.** | 0,250,250,250,25 |
| **Câu 30****(1 điểm)** | Gọi công thức chung của X là CnH2n + 2MX = 29.0,6 = 17,4=> 14n + 2 = 17,4=> n = 1,1Theo bài ra => Các phương trình phản ứngCnH2n + 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.** | 0,250,250,250,25 |
| **Câu 31****(0,5 điểm)** | Theo bài raGiả sử công thức ankan: CnH2n + 2 0,09 mol Anken: CmH2m  y molBảo 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**  | 0,250,25 |
| **Câu 32****(0,5 điểm)** | a) Điều chế CH3CHBr2.2CH4 C2H2 + 3H2C2H2 + 2HBr  CH3 - CHBr2b) 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** | 0,250,25 |