|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO ĐẮK** **LẮK****TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA GIỮA KÌ 2 NĂM HỌC 2023 - 2024****MÔN: HÓA HỌC 11**Thời gian làm bài: 45 phút |

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (7đ)**

***Tổng câu trắc nghiệm: 28.***

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Mã đề** |
| 001 | 002 | 003 | 004 |
| **1** | D | D | C | A |
| **2** | B | A | D | D |
| **3** | C | D | D | B |
| **4** | C | A | C | A |
| **5** | C | D | D | D |
| **6** | B | A | D | B |
| **7** | D | C | A | A |
| **8** | B | A | D | A |
| **9** | D | A | B | D |
| **10** | B | A | A | D |
| **11** | D | B | C | D |
| **12** | B | A | C | D |
| **13** | D | C | A | A |
| **14** | C | A | A | D |
| **15** | A | C | A | D |
| **16** | B | C | A | A |
| **17** | C | A | C | A |
| **18** | D | B | D | A |
| **19** | A | B | A | B |
| **20** | A | A | B | D |
| **21** | C | A | B | D |
| **22** | C | D | C | C |
| **23** | C | A | B | C |
| **24** | B | A | A | A |
| **25** | C | B | B | B |
| **26** | A | C | D | D |
| **27** | D | A | C | A |
| **28** | D | D | C | D |

**B. PHẦN TỰ LUẬN (3đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | ***Điểm*** |
| **1 (1đ)** | Để phân biệt hai khí C2H2 và C2H4 ta dùng thuốc thử là dd AgNO3/NH3.Cho hai khí đi qua dd AgNO3/NH3, nhận biết được C2H2 tạokết tủa màu vàng.C2H4 không có hiện tượng gì.Phản ứng: C2H2 +2 [Ag(NH3)2]OH → C2Ag2 ↓ + 4NH3 + 2H2O | ***0,25******0,25******0,25******0,25*** |
| **2 (1đ)** | Trong gạo nếp, thành phần chủ yếu là tinh bột ((C6H10O5)n), khi ủ với men (enzyme), xảy ra các phản ứng theo phương trình hoá học sau:(C6H10O5)n + nH2O → nC6H12O6C6H12O6 → 2C2H5OH + 2CO2Cơm rượu là sản phẩm của quá trình lên men tinh bột, chứa ethanol, không qua chưng cất. Vị ngọt của sản phẩm thường do có chứa đường glucose (C6H12O6). Khi ăn nhiều món ăn này có thể gây nên sự không tĩnh táo, mệt mỏi, khó thở, ...là do có C2H5OH. | ***0,25******0,25******0,25******0,25*** |
| **3 (1đ)** | Số mol (theo kg) của đường saccharose: nC12H22O11 = 1000 : 342 = 2,924 molC12H22O11 + H2O → C6H12O6 + C6H12O6 (1)2,924 (mol)C6H12O6 *—>* 2CO2 + 2C2H5OH (2)Từ phản ứng (1) và (2) số mol C6H12O6 thu được là: 2 . 2,924 molKhối lượng ethanol thu được với hiệu suất 90%:mC2H5OH = 2 . 2 . 2,924 . 46 . 90% ≈ 484,21 (kg)VC2H5OH = 484,21 : 0,789 = 613,7 L | ***0,25******0,25******0,25******0,25*** |