|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ****TỔ HÓA HỌC** | **BÀI KIỂM TRA HK II NĂM HỌC 2022-2023****MÔN HÓA 11***Thời gian làm bài : 45 phút* |

**ĐÁP ÁN**

**I.PHẦN THẮC NGHIỆM(4đ)**

**ĐỀ 115**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đ.A** | **A** | **B** | **B** | **C** | **C** | **D** | **A** | **C** | **D** | **A** | **B** | **D** |

**ĐỀ 116**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đ.A** | **D** | **A** | **D** | **B** | **C** | **A** | **D** | **C** | **B** | **A** | **C** | **A** |

**ĐỀ 117**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đ.A** | **B** | **D** | **B** | **D** | **D** | **B** | **A** | **A** | **C** | **C** | **D** | **A** |

**ĐỀ 118**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đ.A** | **B** | **A** | **A** | **C** | **C** | **D** | **B** | **D** | **B** | **A** | **C** | **B** |

**II. PHẦNTỰ LUẬN (6đ):**

| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| --- | --- | --- |
| **1** | * Mỗi phương trình đúng được 0,5đ
 |  |
| **2** | * Cu(OH)2 bị hòa tan tạo dung dịch màu xanh lam
* Phương trình đúng 0,5đ. Hs không cân bằng trừ một phần hai số điểm

 **Hs có thể viết sản phẩm hoặc đều cho đúng** | **0,5****0,5** |
| **3** | 1. Gọi công ancol là CnH2n+1OH

  x nx (n+1)xgải hệ  Vậy ancol là C4H9OH1. **X** táchnước chỉ tạo một anken duy nhất, nên X là ancol bậc 1

 **CTCT: CH3-CH2-CH2-CH2OH** | **0,25****0,25****0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **4** | = 0,1mol, **PT:**   0,1 0,1 Nên:  0,1 0,05  0,1 0,05**Hs nếu không tính số mol các chất ở trên vẫn cho tối đa số điểm**  | **0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **5** |  X vừa tác dụng với Na, NaOH nên X thuộc loại hớp chất phenol Có 3 CTCT phù hợp, Hs viết được mỗi CTCT được 0,25đ | **0,25****0,75** |
| **6** | Công thức phân tử Y là **(**C2H3O)n n nguyên Vì Y là andehit no mạch hở nên Y có số liên kết pi = số nhóm chức andehit = n  , giải ra n = 2, CTPT của Y là C4H6O2 Có 2 CTCT của Y: O=HC-CH2-CH2-CH=O và O=HC-CH(CH3)-CH=O**Hs không biện luận ra công thức không cho điểm cả bài** | **0,25****0,25** |