|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ: HÓA HỌC**    ĐỀ CHÍNH THỨC | **KIỂM TRA TẬP TRUNG TUẦN 7**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  **Môn: HÓA HỌC** **– Khối lớp: 12**  *Thời gian làm bài : 45 phút* |

Họ và tên học sinh :.................................................... Lớp: …… Số báo danh : ..................

Biết Nguyên tử khối của các nguyên tố **C = 12, H = 1, Na = 23, O = 16**

**Câu 1** (2 điểm):Este công thức phân tử C4H8O2 . Viết tất cả các đồng phân cấu tạo mạch hở và gọi tên các đồng phân đó .

**Câu 2** (2 điểm): Hoàn thành các phương trình phản ứng sau :

a) C2H5COOC2H5 + H2O  …………?…………

b) (C15H31COO)3C3 H5 + NaOH  …………?…………

c) CH2OH[CHOH]4CHO + AgNO3 + NH3 + H2O …………?…………

d) C12H22O11(sacarozo)+ H2O……?…… + ………?………

**Câu 3** (2 điểm):Đốt cháy hoàn toàn 10,56 gam một este X ( tạo nên từ một axit cacboxylic đơn chức và một ancol đơn chức) thu được 10,752 lít CO2 (đktc) và 8,64 gam H2O. Xác định công thức phân tử của este?

**Câu 4** (1,25 điểm): Xà phòng hoá hoàn toàn 89 gam chất béo X bằng dung dịch NaOH thu được 9,2 gam glixerol và m gam xà phòng. Tính giá trị m?

**Câu 5** (1,5 điểm): Trình bày phương pháp hóa học để phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ bị mất nhãn riêng biệt sau: Glucozơ, ancol etylic, sacarozo .

**Câu 6** (1,25 điểm): Có bao nhiêu este mạch hở ứng với công thức phân tử C4H6O2 khi thủy phân thu được sản phẩm tham gia phản ứng tráng gương ?

--- HẾT ---

*Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm, thí sinh không được sử dụng tài liệu !*