|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THPT AN NHƠN TÂY** | **KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2017-2018****MÔN: HÓA– KHỐI 11***Thời gian làm bài:45 phút**Ngày: 27/04/2018* |

**Câu 1: (1đ)**Thực hiện chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có).

 CH4 C2H2  CH3CHO C2H5OH  CH3CHO

**Câu 2: (2đ)** Nêu cách phân biệt các chất lỏng chứa trong các lọ mất nhãn sau bằng phương pháp hóa học:

 andehit fomic, glixerol, ancol etylic, phenol.

**Câu 3: (2đ)** Viết các phương trình phản ứng sau (chỉ ghi sản phẩm chính và viết bằng CTCT)

1. Oxi hóa propan-1-ol bằng CuO, t0.
2. Đun 2-metylbutan-2-ol với H2SO4 đặc ở 1700C.
3. Oxi hóa axetandehit bằng dung dịch AgNO3/NH3, đun nóng.
4. Hidro hoá propanal có xúc tác và nhiệt độ thích hợp.

**Câu 4: (1đ)** Hợp chất A và B có cùng CTPT C4H10O. Biện luận tìm CTCT của A, B biết:

* A tác dụng với kim loại Na giải phóng khí H2 và khi bị oxi hóa bởi CuO tạo andehit mạch phân nhánh.
* B tác dụng với Na giải phóng khí H2 và khi bị oxi hóa bởi CuO tạo xeton.

**Câu 5 :(1đ)** Cho 6 g ancol no đơn chức, mạch hở X tác dụng hết với Na tạo ra 8,2g muối. Tìm công thức phân tử của X

**Câu 6 :(1đ)** Cho 9,88 gam hỗn hợp gồm andehit axetic và ancol etylic tác dụng vừa đủ với 120ml dung dịch AgNO3 2M có mặt của NH3. Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp.

**Câu 7 :(2đ)**

Đốt cháy hoàn toàn 10,1g hai ancol no đơn chức mạch hở A,B đồng đẳng kế tiếp nhau thu được 11,7g H2O.

1. Xác định CTPT của hai ancol.
2. Đun nóng hỗn hợp gồm hai ancol trên với H2SO4 đặc ở 1400 C. Tính khối lượng ete thu được (hiệu suất tạo ete của hai ancol là 70%.)

 ***( cho biết Na=23, K=39, Ag=108; S=32, C=12, H=1, O=16, N=14***

**HẾT.**