|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT BÌNH PHÚ****−−−−−−−−−−−−−−−−−−−−−−** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II – NH 2017-2018**Môn: **HÓA HỌC** - Khối lớp: **11**Thời gian làm bài: 45 phút.*(Không kể thời gian giao đề)* |

**Câu 1**. ***(2 điểm)***

**a/.** **(1 điểm)** Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện (nếu có):

1. **(2) (3)**

 Tinh bột Glucozơ Etanol Anđehit axetic

 **(4)**

etylmetyl ete

**b/. (1 điểm)** Viết phương trình phản ứng khi cho stiren lần lượt phản ứng với: H2/ Ni, t0 (tỉ lệ mol 1:4); dung dịch brom (tỉ lệ mol 1:1); dung dịch KMnO4; trùng hợp tạo polistiren.

**Câu 2**. ***(2 điểm)***

**a/.** **(1,5 điểm)** Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các chất sau đây: propan-1-ol, glixerol, hexan, toluen.

**b/. (0,5 điểm)** Chứng minh bằng phản ứng hóa học: phenol có tính axit (viết 01 phản ứng) và có tính axit yếu hơn axit cacbonic (viết 01 phản ứng).

**Câu 3**. ***(1,5 điểm)***

**a/.** **(1 điểm)** Từ canxi cacbua các chất vô cơ cần thiết, hãy viết các phương trình phản ứng để điều chế 1,3,5-trinitrobenzen (TNB).

**b/.** **(0,5 điểm)** Viết phương trình phản ứng khi đun 2,3-đimetyl pentan-3-ol với H2SO4 đặc ở 1700C. Vận dụng quy tắc Zaixep nêu rõ sản phẩm chính và phụ.

**Câu 4**. ***(1,5 điểm)*** Cho ancol có công thức phân tử C5H11OH. Viết công thức cấu tạo các đồng phân ancol bậc 2, ứng với mỗi ancol bậc 2 viết phản ứng oxi hóa bằng CuO, nung nóng.

**Câu 5**. ***(1,5 điểm)*** Cho 20,1 gam hỗn hợp (X) gồm hai ancol bậc 1, mạch không phân nhánh và kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng của metanol phản ứng với Na vừa đủ thì thu được 3,36 lit H2 (đktc).

a/. Tìm công thức phân tử và viết công thức cấu tạo của hai ancol.

**b/.** Tính khối lượng sản phẩm hữu cơ sinh ra.

**Câu 6**. ***(1,5 điểm)*** Cho m gam hỗn hợp (A) gồm C2H5OH và C6H5OH tác dụng với natri dư thu được 6,72 lít khí (đktc). Cũng lượng hỗn hợp trên được trung hòa vừa đủ bằng 200 ml dung dịch NaOH 1M.

a/. Tính m ?

b/. Lấy 2m gam hỗn hợp (A) trên tác dụng vừa đủ với dung dịch Brom thì thu được bao nhiêu gam kết tủa ?

(Cho biết H = 1; C = 12; O = 16; Na = 23; Br = 80)

**Học sinh không được sử dụng Bảng tuần hoàn.**

-------------- Hết --------------