SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **KIỂM TRA HỌC KỲ II – NĂM HỌC 2017 - 2018**

TP HỒ CHÍ MINHMÔN: **HÓA HỌC – LỚP 11**

**TRƯỜNG THPT BÌNH KHÁNH** Thời gian làm bài**: 45 phút**

***( Không kể thời gian giao đề)***

**Câu 1:** **(2,5 điểm)**

Viết phương trình phản ứng (chỉ ghi sản phẩm chính)

1. Propin với : AgNO3 / NH3
2. Propen với : H2O
3. Etanol tác dụng với CH3COOH
4. Benzen tác dụng Cl2 (as)
5. Phenol tác dụng với : dung dịch brom

**Câu 2 :** **(1,5 điểm)**

Glucozơ C2H5OH C2H4  C2H4Br2  C2H2 C6H6

6

PE

**Câu 3 :** **(2,0 điểm)**

Nhận biết các chất khí sau :

C2H2, C2H6, NH3, C2H4, CO2

**Câu 4 : (1,0 điểm)**

Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng khi cho Glixerol vào ống nghiệm chứa Cu(OH)2

**Câu 5: (3,0 điểm)**

Hỗn hợp X gồm C2H2 và C2­H4. Biết X phản ứng vừa đủ với 450 ml dung dịch brom 1M. Mặt khác nếu cho X qua dung dịch AgNO3 / NH3 dư thì thu được 36g kết tủa vàng

1. Viết các phương trình phản ứng xảy ra
2. Tính % khối lượng mỗi chất trong X
3. Tính thể tích O2 (đkc) cần dùng để đốt cháy hỗn hợp X trên

**Cho : C = 12; H = 1; O = 16; Br = 80; Ag = 108**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ HẾT \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Họ và tên thí sinh:** ...........................................................................................**Lớp: 11A**.... **SBD: 117**..........