SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO TP.HCM

 Trường THPT Lương Thế Vinh

**ĐỀ THI HỌC KÌ II – NĂM HỌC 2017 – 2018**

**Môn : HÓA HỌC 11 - Thời gian: 45 phút**

**ĐỀ CHẴN**

***Học sinh không được sử dụng bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học và tính tan.***

**Câu 1:** **(2,5 đ)** Cho các chất: but-1-in, propan-1-ol, phenol, propanal. Viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho các chất trên lần lượt tác dụng với:

1. Dung dịch AgNO3/NH3.
2. Na.
3. Dung dịch NaOH.

**Câu 2: (2,0 đ)** Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học xảy ra khi:

1. Nhỏ glixerol đến dư vào ống nghiệm chứa kết tủa đồng (II) hiđroxit.
2. Nhỏ nước brom vào ống nghiệm chứa dung dịch phenol và lắc nhẹ.

**Câu 3: (2,0 đ)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn đựng các chất lỏng sau: butanal, propan-2-ol, benzen, stiren.

**Câu 4: (1,0 đ)** Đốt cháy hoàn toàn 7,4 gam hỗn hợp X gồm 2 anđehit no; đơn chức; mạch hở liên tiếp nhau trong dãy đồng đẳng; sau phản ứng thu được 13,2 gam khí CO2. Xác định công thức phân tử của 2 anđehit trong hỗn hợp X.

**Câu 5: (1,5 đ)** Cho m gam hỗn hợp Y gồm etanol và phenol tác dụng hoàn toàn với natri dư thu được 2,24 lít khí H2 (đktc). Mặt khác nếu cho m gam hỗn hợp Y tác dụng hoàn toàn với CuO (t0) dư; sau phản ứng thấy tạo ra 6,4 gam Cu. Tính phần trăm theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp Y.

**Câu 6**: **(1,0 đ)** Đun nóng 14,8 gam hỗn hợp A gồm butan-1-ol và butan-2-ol với H2SO4 đặc ở 1700C. Sau phản ứng, thu được nước và hỗn hợp B gồm các anken và ancol dư. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp B thấy tạo ra a gam khí CO2. Tính giá trị của a.

**Cho MH= 1; MN= 14; MAg= 108; MCu= 64; MC= 12; MO=16; MNa= 23.**

***Lưu ý: Học sinh ghi “ĐỀ CHẴN” vào bài làm của mình.***

SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO TP.HCM

 Trường THPT Lương Thế Vinh

**ĐỀ THI HỌC KÌ II – NĂM HỌC 2017 – 2018**

**Môn : HÓA HỌC 11 - Thời gian: 45 phút**

**ĐỀ LẺ**

***Học sinh không được sử dụng bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học và tính tan.***

**Câu 1:** **(2,5 đ)** Cho các chất: pent-1-in, propan-2-ol, phenol, etanal. Viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho các chất trên lần lượt tác dụng với:

1. Dung dịch AgNO3/NH3.
2. Na.
3. Dung dịch NaOH.

**Câu 2: (2,0 đ)** Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học xảy ra khi:

1. Nhỏ etylen glicol đến dư vào ống nghiệm chứa kết tủa đồng (II) hiđroxit.
2. Dẫn khí CO2 vào ống nghiệm chứa dung dịch natri phenolat.

**Câu 3: (2,0 đ)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn đựng các chất lỏng sau: Stiren, propan-1-ol, hexan, pentanal.

**Câu 4: (1,0 đ)** Đốt cháy hoàn toàn 10,2 gam hỗn hợp X gồm 2 anđehit no; đơn chức; mạch hở liên tiếp nhau trong dãy đồng đẳng; sau phản ứng thu được 22 gam khí CO2. Xác định công thức phân tử của 2 anđehit trong hỗn hợp X.

**Câu 5: (1,5 đ)** Cho m gam hỗn hợp Y gồm metanol và phenol tác dụng hoàn toàn với natri dư thu được 4,48 lít khí H2 (đktc). Mặt khác nếu cho m gam hỗn hợp Y tác dụng hoàn toàn với CuO (t0) dư; sau phản ứng thấy tạo ra 12,8 gam Cu. Tính phần trăm theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp Y.

**Câu 6**: **(1,0 đ)** Đun nóng 17,6 gam hỗn hợp A gồm pentan-1-ol và pentan-2-ol với H2SO4 đặc ở 1700C. Sau phản ứng, thu được nước và hỗn hợp B gồm các anken và ancol dư. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp B thấy tạo ra a gam khí CO2. Tính giá trị của a.

**Cho MH= 1; MN= 14; MAg= 108; MCu= 64; MC= 12; MO=16; MNa= 23.**

***Lưu ý: Học sinh ghi “ĐỀ LẺ” vào bài làm của mình.***