|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH  **TRƯỜNG THPT PHƯỚC KIỂN**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **KỲ THI HỌC KỲ II NĂM HỌC 2017 - 2018**  **Ngày 04 - 05 - 2018**  **Môn HÓA HỌC - LỚP 11**  *Thời gian làm bài:45 phút (không kể thời gian giao đề)* |

***Cho nguyên tử khối các nguyên tố sau: H = 1, C = 12, N = 14, O = 16, Na = 23, Ag = 108.***

**Câu 1.** *(2,0 điểm)* Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a) Ancol etylic (H2SO4 đặc, 1400C) → e) Etilen + H2O →

b) Propan-2-ol (H2SO4 đặc, 1700C) → f) Etanal + H2 (Ni,t0) →

c) Phenol + NaOH → g) Ancol metylic + HCl →

d) Toluen + dung dịch KMnO4 (t0)→ h) Etanol + CuO (t0) →

**Câu 2.** *(1,5 điểm)* Từ Tinh bột và các chất vô cơ cần thiết. Viết phương trình phản ứng điều chế

a) PE. b) cao su buna

**Câu 3.** *(2,0 điểm)* Nhận biết các lọ mất nhãn đựng các dung dịch sau bằng phương pháp hóa học:

Ancol etylic, propanal, stiren , glixerol, đimetylete.

**Câu 4.** *(1,5 điểm)* Cho m gam andehit axetic phản ứng hết với dung dịch AgNO3 trong dung dịch NH3 dư, sau phản ứng thu được 43,2 gam kết tủa bạc. Tìm giá trị m ?

**Câu 5.** *(3,0 điểm)*: Cho 15,2 gam hỗn hợp X gồm 2 ancol no, đơn chức, mạch hở kế tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng tác dụng hết với Na dư thu được 3,36 lít khí H2 (đktc).

a) Xác định CTPT của 2 ancol trong hỗn hợp X ?

b) Tính thành phần % khối lượng mỗi ancol trong hỗn hợp X?

**----------- HẾT ----------**

**HỌC SINH KHÔNG ĐƯỢC SỬ DỤNG BẢNG TUẦN HOÀN**

*(Cán bộ coi kiểm tra không giải thích gì thêm)*

|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH  **TRƯỜNG THPT PHƯỚC KIỂN**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **KỲ THI HỌC KỲ II NĂM HỌC 2017 - 2018**  **Ngày 04 - 05 - 2018**  **Môn HÓA HỌC - LỚP 11**  *Thời gian làm bài:45 phút (không kể thời gian giao đề)* |

***Cho nguyên tử khối các nguyên tố sau: H = 1, C = 12, N = 14, O = 16, Na = 23, Ag = 108.***

**Câu 1.** *(2,0 điểm)* Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a) Ancol etylic (H2SO4 đặc, 1400C) → e) Etilen + H2O →

b) Propan-2-ol (H2SO4 đặc, 1700C) → f) Etanal + H2 (Ni,t0) →

c) Phenol + NaOH → g) Ancol metylic + HCl →

d) Toluen + dung dịch KMnO4 (t0)→ h) Etanol + CuO (t0) →

**Câu 2.** *(1,5 điểm)* Từ Tinh bột và các chất vô cơ cần thiết. Viết phương trình phản ứng điều chế

a) PE. b) cao su buna

**Câu 3.** *(2,0 điểm)* Nhận biết các lọ mất nhãn đựng các dung dịch sau bằng phương pháp hóa học:

Ancol etylic, propanal, stiren , glixerol, đimetylete.

**Câu 4.** *(1,5 điểm)* Cho m gam andehit axetic phản ứng hết với dung dịch AgNO3 trong dung dịch NH3 dư, sau phản ứng thu được 43,2 gam kết tủa bạc. Tìm giá trị m ?

**Câu 5.** *(3,0 điểm)*: Cho 15,2 gam hỗn hợp X gồm 2 ancol no, đơn chức, mạch hở kế tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng tác dụng hết với Na dư thu được 3,36 lít khí H2 (đktc).

a) Xác định CTPT của 2 ancol trong hỗn hợp X ?

b) Tính thành phần % khối lượng mỗi ancol trong hỗn hợp X?

**----------- HẾT ----------**

**HỌC SINH KHÔNG ĐƯỢC SỬ DỤNG BẢNG TUẦN HOÀN**

*(Cán bộ coi kiểm tra không giải thích gì thêm)*