

**ĐỀ THI HÓA VÀO LỚP 10 TRƯỜNG THPT LÊ QUÝ
ĐÔN – ĐÀ NẴNG NĂM 2017**

Đề Thi vào lớp 10

Đề thi vào lớp 10 Đà Nẵng

ĐỀ CHÍNH THỨC

Môn thi: HÓA HỌC

Thời gian làm bài: 150 phút (không tính thời gian giao đề)
(Đề thi gồm có 02 trang)

Câu I. (2,0 điểm)

- Giải thích vì sao các đồ vật làm bằng nhôm khó bị ăn mòn trong không khí?
- Vào cuối khóa học, các học sinh, sinh viên dùng bong bóng bay chụp ảnh kỷ yếu. Tuy nhiên, có một số vụ bong bóng bay bị nổ mạnh khi tiếp xúc với lửa làm nhiều người bị bỏng nặng.
 - Hãy giải thích nguyên nhân gây nổ của chất khí trong bong bóng.
 - Để sử dụng bong bóng bay an toàn, một học sinh đề nghị dùng khí He bơm vào bong bóng. Em hãy nhận xét cơ sở khoa học và tính khả thi của đề nghị trên.
- Nhiệt phân hỗn hợp rắn X gồm CaCO_3 , NaHCO_3 , Na_2CO_3 có tỉ lệ mol tương ứng 2:2:1 đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được hỗn hợp rắn Y. Cho Y vào nước, khí kết thúc phản ứng lọc lấy dung dịch Z.
 - Viết phương trình hóa học các phản ứng.
 - Viết phương trình hóa học của các phản ứng có thể xảy ra khi cho dung dịch $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ vào dung dịch Z.

Câu II. (2,0 điểm)

- Cho dãy chuyển hóa sau: Xenlulozơ $\xrightarrow{(1)}$ A_1 $\xrightarrow{(2)}$ A_2 $\xrightarrow{(3)}$ A_3 $\xrightarrow{(4)}$ PE
 - Viết các phương trình hóa học, ghi rõ điều kiện thực hiện chuyển hóa trên.
 - Tính khối lượng gỗ có chứa 40% xenlulozơ cần dùng để sản xuất 14 tấn nhựa PE, biết hiệu suất chung của cả quá trình là 60%. 168 tấn
- Cho 2 chất hữu cơ A và B có công thức phân tử lần lượt là $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ và $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$. Biết rằng chất A và chất B đều tác dụng với Na, chỉ có chất B tác dụng với NaHCO_3 .
 - Xác định các công thức cấu tạo có thể có của A và B.
 - Viết các phương trình hóa học xảy ra khi cho A tác dụng với B.

Câu III. (2,0 điểm)

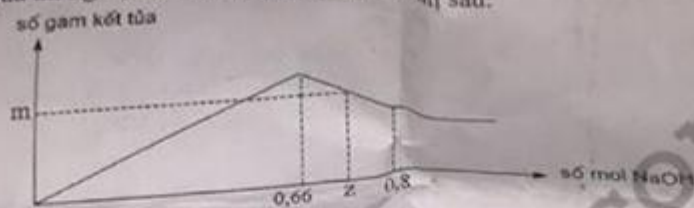
Cho H_2SO_4 đặc vào cốc chứa một ít đường saccarozơ, thu hỗn hợp khí sau phản ứng rồi sục dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư. Nêu hiện tượng xảy ra trong các thí nghiệm và viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra.

Cho 1 gam kim loại A có hoá trị 2 vào 50 ml dung dịch H_2SO_4 5M, đến khi nồng độ axit còn 3M thì kim loại vẫn chưa tan hết. Biết thể tích dung dịch không đổi, xác định kim loại A. Cu

Câu IV. (2,0 điểm)

Hòa tan 10,72 gam hỗn hợp X gồm: Mg, MgO, Ca và CaO vào dung dịch HCl vừa đủ thu được 3,248 lít khí (đktc) và dung dịch Y chứa a gam CaCl_2 và 12,35 gam MgCl_2 . Tính a.

2. Khi nhỏ từ từ đến dư dung dịch NaOH vào dung dịch chứa hỗn hợp gồm x mol AlCl_3 và y mol FeCl_3 , kết quả thí nghiệm được biểu diễn trên đồ thị sau:



a. Tính x và y. *0,14 / 0,08*

b. Cho $z = 0,74$ mol thu được m gam kết tủa. Tính m. *13,24*

Câu V. (2,0 điểm)

1. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X gồm C_xH_y và O_2 dư, làm lạnh hỗn hợp sau phản ứng thu được hỗn hợp khí Y có thể tích giảm 25% so với thể tích của X. Cho khí Y đi qua dung dịch KOH dư thu được khí Z có thể tích giảm 40% so với thể tích của Y.

a. Xác định công thức cấu tạo có thể có của C_xH_y , biết $x < 6$.

b. Tính thành phần % thể tích hỗn hợp X.

2. Cho 65,08 gam hỗn hợp X gồm $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_2\text{C}_3\text{H}_5$ và một este RCOOR' tác dụng vừa đủ với 160 ml dung dịch NaOH 2M. Chưng cất hỗn hợp sau phản ứng thu được hỗn hợp Y chứa 2 ancol no, mạch hở. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp Y thu được 14,08 gam CO_2 và 9,36 gam H_2O . Xác định công thức cấu tạo của RCOOR' . *$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$*

Cho nguyên tử khối: H = 1, He = 4, C = 12, N = 14, O = 16, S = 32, Cl = 35,5, Li = 7, Be = 9, Na = 23, Mg = 24, Al = 27, K = 39, Ca = 40, Fe = 56, Cu = 64, Zn = 65, Ag = 108, Ba = 137.

— HẾT —

Lưu ý: Học sinh không được sử dụng bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.

Đề Thi vào lớp 10

Đề thi vào lớp 10 Đà Nẵng