

Đề thi tuyển sinh vào lớp 10 chuyên Hóa năm 2020 của tỉnh Cà Mau được Đọc Tài Liệu cập nhật giúp các em học sinh tham khảo.

Chi tiết đề thi vào lớp 10 lớp chuyên Hóa của tỉnh Cà Mau như sau:

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO CÀ MAU

KỲ THI TUYỂN SINH LỚP 10 - THPT CHUYÊN NĂM HỌC 2020-2021

ĐỀ THI CHÍNH THỨC

Môn thi: Hóa học (Chuyên)

Ngày thi: 25/07/2020

Thời gian: 120 phút (không kể giao đề)

Bài 1 (2,0 điểm):

1. Xác định A, B, C, D... và viết phương trình phản ứng hóa học thực hiện chuyển hóa sau (với đầy đủ điều kiện - nếu có; mỗi mũi tên ứng với một phản ứng).



Cho biết A là thành phần chính của quặng pyrit sắt.

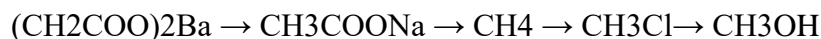
2. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng hóa học (nếu có) trong các trường hợp sau:

a. Cho kim loại bari vào dung dịch natri hidrosunfat.

b. Đun nhẹ dung dịch HCl đặc với KMnO₄, khi tạo thành dẫn vào bình chứa dung dịch NaOH có sẵn phenolphthalein.

Bài 2 (1,5 điểm):

1. Viết các phương trình phản ứng hóa học (ghi rõ điều kiện – nếu có) thực hiện sự chuyển đổi sau:



2. Có 2 chất hữu cơ A và B đều có cùng công thức phân tử là C₂H₄O₂, trong đó chỉ có chất A tác dụng được với Mg; còn chất B tác dụng được dung dịch NaOH khi đun nóng.

Hãy xác định công thức cấu tạo của 2 chất A và B. Viết phương trình phản ứng hóa học.

Bài 3 (1,0 điểm):

Chỉ dùng nước vôi trong, nước brom hãy nhận biết các chất khí chứa trong mỗi bình riêng biệt: Khí metan, khí etilen, khí cacbonic, khí sunfuro. Viết phương trình phản ứng hóa học minh họa, nếu có.

Bài 4 (1,5 điểm):

Nung 26,8 gam hỗn hợp A gồm muối cacbonat axit của một kim loại kiềm và muối cacbonat trung hòa của kim loại có hóa trị 2 không đổi, đến khi khối lượng không đổi thu được 16,2 gam chất rắn B. Cho chất rắn B vào nước dư thấy chất rắn B tan hoàn toàn đồng thời xuất hiện kết tủa C, lọc lấy kết tủa C, sấy khô cân được 10 gam, Mặt khác nếu cho cùng lượng hỗn hợp A nói trên vào dung dịch HCl lấy dư thấy thoát ra 6,72 lít CO₂ (đo ở đktc).

Xác định công thức hóa học của các chất trong hỗn hợp A.

Bài 5 (2,0 điểm):

Hỗn hợp (X) gồm 2 ancol có công thức C_nH_{2n+1}OH (A) và C_mH_{2m+1}OH (B), với M_A < M_B. Cho 3,9 gam (X) tác dụng hết với Na thấy thoát ra 1,12 lít H₂ (đktc). Nếu hóa hơi mỗi ancol có khối lượng như nhau trong cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất thì ancol (A) có thể tích hơi gấp 1,875 lần thể tích hơi của ancol (B).

1. Xác định công thức phân tử của mỗi ancol A, B, C,
2. Tính thành phần % theo khối lượng của mỗi ancol trong X.

Bài 6 (2,0 điểm):

Hòa tan hết 11,1 gam hỗn hợp A gồm Al và Fe trong 200 gam dung dịch H₂SO₄ 19,6% thu được dung dịch B và 6,72 lít H₂ (đktc). Thêm từ từ 420 ml dung dịch Ba(OH)₂ 1M vào dung dịch B, sau phản ứng lọc lấy kết tủa đem nung trong không khí đến khối lượng không đổi thu được m gam chất rắn.

Tìm giá trị m.

-/-

Cho: H = 1; Li = 7; C = 12; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; K = 39; Ca = 40; Fe = 56; Zn = 65; Ba = 137.

Trên đây là toàn bộ nội dung của [đề thi vào 10](#) môn hóa THPT chuyên của tỉnh Cà Mau được Đọc Tài Liệu thực hiện sau khi kì thi chính thức diễn ra.

Có thể các em quan tâm:

[Đề thi tuyển sinh lớp 10 chuyên Hóa tỉnh Cà Mau năm 2020](#)

- [Điểm thi tuyển sinh lớp 10 Cà Mau](#)
- [Điểm chuẩn vào lớp 10 tỉnh Cà Mau](#)