

Đề chính thức

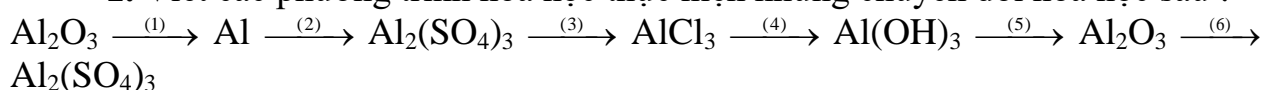
Môn: HÓA (chuyên)

(Thời gian làm bài 120 phút, không kể thời gian phát đề)

Đề thi này có 01 trang

Câu 1: (2,5 điểm)

1. Viết các phương trình hóa học thực hiện những chuyển đổi hóa học sau :



2. Hãy nhận biết các dung dịch và chất lỏng đựng trong các lọ bị mất nhãn: glucosơ, rượu etylic, dung dịch axit axetic, lòng trắng trứng, benzen.

Câu 2: (3,5 điểm)

1. Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X gồm Fe và Mg bằng một lượng vừa đủ dung dịch HCl 20% thu được dung dịch Y và 4,48 lít H_2 (đktc). Biết nồng độ của MgCl_2 trong dung dịch Y là 11,79%. Tính nồng độ % của muối sắt trong dung dịch Y.

2. Hỗn hợp khí A gồm 0,045 mol C_2H_2 và 0,1 mol khí H_2 . Nung nóng hỗn hợp A với xúc tác Ni, thu được hỗn hợp khí B. Cho hỗn hợp khí B đi qua bình chứa dung dịch Br_2 dư, thu được hỗn hợp khí C. Biết tỉ khối hơi của C so với H_2 là 8, khối lượng bình chứa dung dịch Br_2 tăng 0,41 gam. Tính số mol mỗi chất trong hỗn hợp khí C.

Câu 3: (3,0 điểm)

Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol một hidrocarbon X sản phẩm cháy thu được cho hấp thụ hết vào V ml dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,1M thấy có 10 gam kết tủa xuất hiện và khối lượng bình đựng dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tăng 16,8 gam. Lấy nước lọc cho tác dụng với dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dư lại thu được kết tủa, tổng khối lượng hai lần kết tủa là 39,7 gam

a) Tính giá trị của V?

b) Xác định công thức phân tử của X?

Câu 4: (1,0 điểm)

Nếu lấy một quặng hematit chứa 64% Fe_2O_3 đem luyện gang rồi luyện thép thì từ 10 tấn quặng sẽ thu được bao nhiêu tấn thép chứa 0,1% gồm cacbon và các tạp chất trơ (coi hiệu suất của cả quá trình là 75%)

---Hết---

Ghi chú: Học sinh được sử dụng Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học của NXB Giáo dục

Họ tên thí sinh: Số báo danh:

Chữ ký của Giám thị 1:.....Chữ ký của Giám thị 2: