**ÔN TẬP GIỮA HỌC KỲ 2 – HÓA 11**

**NH: 2021-2022**

**Đề 1**

1. Nhận biết các chất khí trong các lọ riêng biệt, bị mất nhãn sau:

Metan; axetilen; cacbonic; etilen.

1. Thực hiện chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện)

 C2H4O

 8

Al4C3 $→$ CH4 $→$ C2H2 $→$ C4H4 $→$ C4H10 $→$ C3H6 $→$ PP

 7

 C2H6

1. Từ canxicacbua, chất vô cơ cùng phản ứng đầy đủ, dùng CTCT viết phương trình điều chế: nhựa PVC, cao su Buna.
2. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X gồm 2 khí: axetilen và etilen thu được 17,6gam CO2. Mặt khác, dẫn lượng khí X trên qua dung dịch AgNO3/NH3 dư thu được 24gam kết tủa.

 a. Tìm % thể tích khí mỗi khí trong X

 b. Tìm thể tích dung dịch brom 2M tối thiểu cần dùng để hấp thụ toàn bộ X.

**Đề 2**

1. Nhận biết các chất khí trong các lọ riêng biệt, bị mất nhãn sau:

Butan; propilen; CO2; metyl axetilen.

1. Thực hiện chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện)

 C2H4O

 7

 CH3COONa $→$ CH4 $→$ C2H2 $→$ C2H4 $→$ C2H6O$→$ C2H4 $→$ C2H6O2

 8

 C2H4Cl2

1. Từ khí metan, chất vô cơ cùng phản ứng đầy đủ viết phương trình điều chế: nhựa PVC, nhựa PE và cao su Buna.
2. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X gồm 2 khí: propin và propilen thu được 33gam CO2. Mặt khác, lượng khí X trên làm mất màu vừa đủ 400ml dung dịch Br2 1M.

 a. Tìm % thể tích khí mỗi khí trong X

 b. Nếu dẫn 1/3 khí X qua dung dịch AgNO3/NH3 dư thì thu được bao nhiêu gam kết tủa.