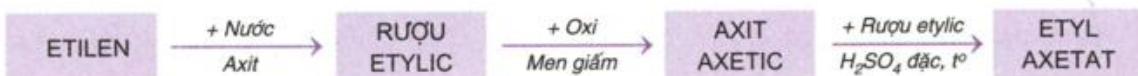


Bài 46
(1 tiết)

Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic

Các em đã học hidrocacbon, rượu, axit. Vậy các hợp chất trên có mối liên hệ với nhau như thế nào? Chúng có thể chuyển đổi cho nhau được không?

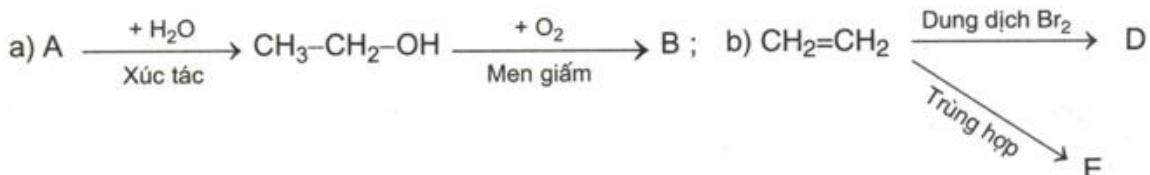
I – SƠ ĐỒ LIÊN HỆ GIỮA ETILEN, RƯỢU ETYLIC VÀ AXIT AXETIC



Phương trình hoá học minh họa : ...

II – BÀI TẬP

1. Chọn các chất thích hợp thay vào các chữ cái rồi viết các phương trình hoá học theo những sơ đồ chuyển đổi hoá học sau :



2. Nêu hai phương pháp hoá học khác nhau để phân biệt hai dung dịch C₂H₅OH và CH₃COOH.
3. Có ba chất hữu cơ có công thức phân tử là C₂H₄, C₂H₄O₂, C₂H₆O được kí hiệu ngẫu nhiên là A, B, C. Biết rằng :
- Chất A và C tác dụng được với natri.
 - Chất B ít tan trong nước.
 - Chất C tác dụng được với Na₂CO₃.
- Hãy xác định công thức phân tử và viết công thức cấu tạo của A, B, C.
4. Đốt cháy 23 gam chất hữu cơ A thu được sản phẩm gồm 44 gam CO₂ và 27 gam H₂O.
- Hỏi trong A có những nguyên tố nào?
 - Xác định công thức phân tử của A, biết tỉ khối hơi của A so với hiđro là 23.
5. Cho 22,4 lít khí etilen (ở điều kiện tiêu chuẩn) tác dụng với nước có axit sunfuric làm xúc tác, thu được 13,8 gam rượu etylic. Hãy tính hiệu suất phản ứng cộng nước của etilen.