

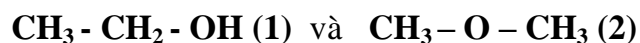
GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 149 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Khi xác định công thức của các chất hữu cơ A và B, người ta thấy công thức phân tử của A là C_2H_6O , còn công thức phân tử của B là $C_2H_4O_2$. Để chứng minh A là rượu etylic, B là axit axetic cần phải làm thêm những thí nghiệm nào? Viết phương trình hóa học để minh họa (nếu có).

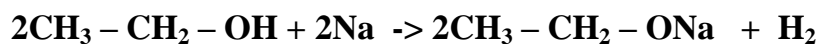
Đáp án bài 5 trang 149 sgk hóa lớp 9

- Ứng với công thức phân tử $C_2H_6O_2$ có 2 chất có công thức cấu tạo khác nhau là:



Vì vậy, để chứng minh (hay xác định) A là rượu etylic thì ta phải xác định công thức cấu tạo của nó :

Cho A tác dụng với Na, nếu có H_2 thoát ra, suy ra phân tử có nhóm $-OH$, là rượu etylic.



Chất đietyl ete $CH_3 - O - CH_3$ không phản ứng với Na.

- Ứng với công thức phân tử $C_2H_4O_2$ có đến ba chất khác nhau:



Vì vậy để xác định B là axit axetic ta phải xác định công thức cấu tạo của nó :

Cho A tác dụng với muối cacbonat, thí dụ Na_2CO_3 , nếu có khí CO_2 thoát ra, suy ra phân tử có nhóm $-COOH$, là axit axetic.

