

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 18 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Thủy phân hoàn toàn 8,8 gam este đơn chức, mạch hở X với 100ml dung dịch KOH 1M (vừa đủ) thu được 4,6 gam một ancol Y. Tên gọi của X là

- A. etyl format. B. etyl propionate.
C. etyl axetat. D. propyl axetat.

Hướng dẫn giải

Khi thủy phân este đơn chức với KOH vừa đủ ta luôn có:

$$n_{\text{este}} = n_{\text{KOH}} = n_{\text{ancol}} \Rightarrow M_{\text{este}}, M_{\text{ancol}} \Rightarrow \text{CTCT este}$$

ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 18 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Khi thủy phân este đơn chức với KOH vừa đủ ta luôn có:

$$n_{\text{este}} = n_{\text{KOH}} = n_{\text{ancol}} = 0,1 \cdot 1 = 0,1 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow M_{\text{ancol}} = 4,6/0,1 = 46 (\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})$$

$$\Rightarrow M_{\text{este}} = 8,8/0,1 = 88 (\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2)$$

CTCT của este là: $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ (etyl axetat)

Đáp án C