GIẢI BÀI 8 TRANG 18 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

Đề bài

10,4 gam hỗn hợp X gồm axit axetic và etyl axetat tác dụng vừa đủ với 150 gam dung dịch natri hiđroxit 4% . Phần trăm khối lượng của etyl axetat trong hỗn hợp bằng

A. 22%. B. 42,3%.

C. 57,7%. D. 88%.

Hướng dẫn giải

Đặt số mol mỗi chất trong X là x, y

Lập hệ 2 phương trình 2 ẩn dựa vào dữ kiện đề bài:

+ mX

+ nNaOH

ĐÁP ÁN BÀI 8 TRANG 18 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Gọi số mol của CH_3COOH và $CH_3COOC_2H_5$ là x, y

CH_3COOH + NaOH -> CH_3COONa

$CH_3COOC_2H_5$ + NaOH -> CH_3COONa + C_2H_5OH.

$_{nNaOH}$ = 150.4100.40=0,15150.4100.40=0,15 (mol).

Ta có hệ phương trình : {x+y=0,1560x+88y=10,4{x+y=0,1560x+88y=10,4

=> x = 0,1 ; y = 0,05.

$\%m_{etyl\ axetat}$ = 0,05.8810,4100=42,30,05.8810,4100=42,3%.

Đáp án **B**