

GIẢI BÀI 4 TRANG 11 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 12

Đề bài

Trong chất béo luôn có một lượng nhỏ axit tự do. Số miligam KOH dùng để trung hòa lượng axit tự do trong một gam chất béo gọi là chỉ số axit của chất béo. Để trung hòa 2,8 gam chất béo cần 3,0 ml dung dịch KOH 0,1M. Tính chỉ số axit của mẫu chất béo trên.

Hướng dẫn giải

Chỉ số axit của chất béo là số miligam KOH dùng để trung hòa axit trong 1 gam chất béo

ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 11 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$$n_{\text{KOH}} = C.M.V = 0,1.3,0 = 0,3 \text{ mmol} \Rightarrow m_{\text{KOH}} = 0,3.56 = 16,8 \text{ mg}$$

Để trung hòa hết axit trong 2,8 gam chất béo cần 16,8 mg KOH

$$\Rightarrow 1 \text{ gam} \rightarrow 6 \text{ mg KOH}$$

Vậy chỉ số axit của mẫu chất béo trên là 6