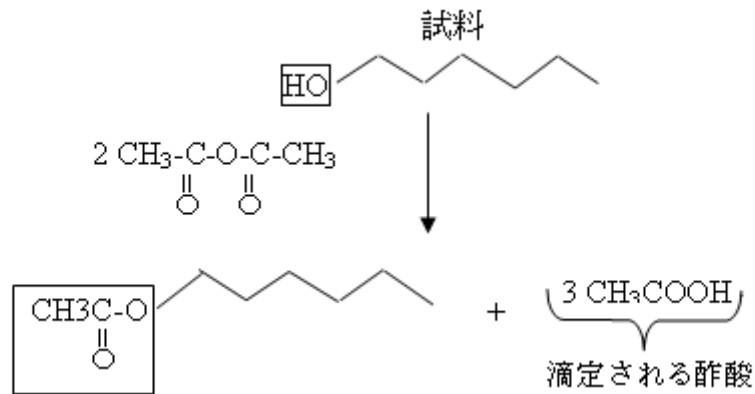


水酸基価(-OH基)

概要

水酸基価とは、試料1g中に含まれるOH基をアセチル化するために要する水酸化カリウムのmg数である。無水酢酸を用いて試料中のOH基をアセチル化し、使われなかった酢酸を水酸化カリウム溶液で滴定する。

反応



水酸基価の算出

$$\text{水酸基価} = \frac{(A-B) \times f \times 28.05}{\text{試料 (g)}} + \text{酸価}$$

A: 空試験に用いた0.5mol/l水酸化カリウムエタノール溶液の量(ml)

B: 滴定に用いた0.5mol/l水酸化カリウムエタノール溶液の量(ml)

f: ファクター