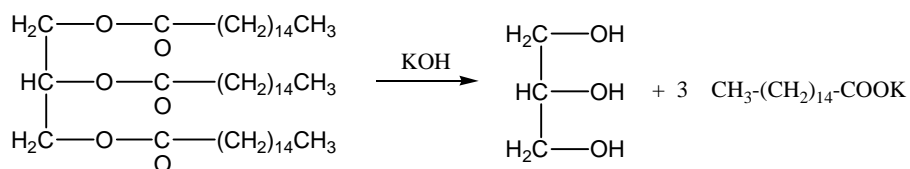


Cours de Chimie organique – Paul Arnaud - 18^e édition, Dunod, 2009
 entièrement refondue par Brigitte Jamart, Jacques Bodiguel
 et Nicolas Brosse

Solutions pédagogiques détaillées disponibles sur www.chimie-organique.net
 (Dunod Editeur)

Chapitre 24

Exercice 24-a



Palmitine

Masse molaire de l'acide palmitique : 806 g. mol⁻¹
 1000g d'acide palmitique = 1.24 mol
 Nombre de moles de KOH nécessaire : 3 x 1.24 = 3.72 mol

Exercice 24-b

1) L'acide α -linoléique possède 3 doubles liaisons pouvant chacune adopter une configuration Z ou E. On a donc 2³ possibilités.

2) Acide (Z,Z,Z) α -linoléique

