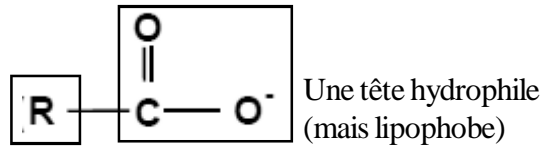
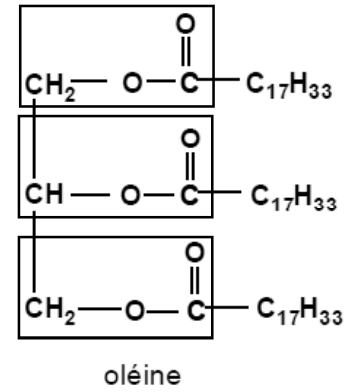


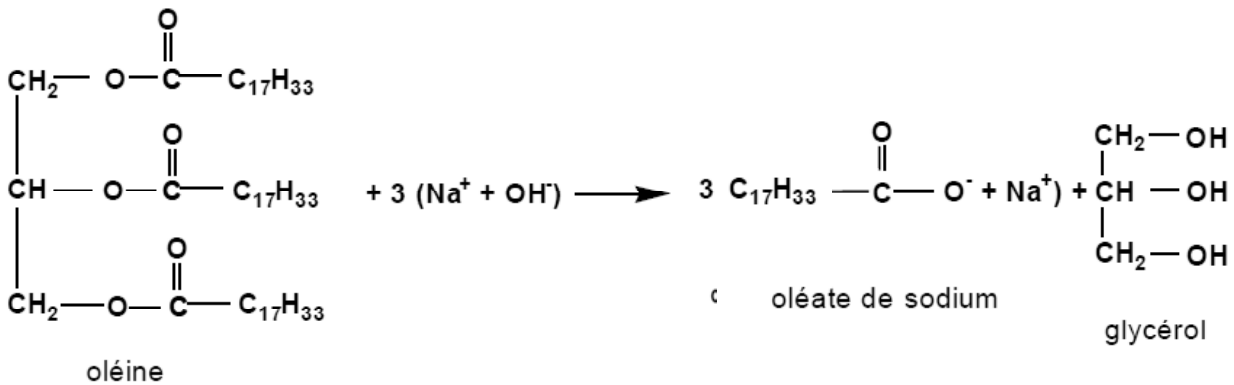
## II. SAVON (6 points)

1. Cette réaction est une saponification.
2. Cette réaction est totale.
3. L'oléine contient les 3 groupes caractéristiques des esters.
- 4.1. Hydrophile = aime l'eau & hydrophobe = n'aime pas l'eau.
- 4.2. L'ion carboxylate présente



Une longue chaîne hydrophobe  
(mais lipophile)

5. En complétant l'équation-bilan, on trouve la formule demandée:



Le groupe R est donc  $\text{C}_{17}\text{H}_{33}$

6. On nous indique qu'on obtient 3 moles de savon.

On en déduit alors la masse  $m_{\text{Savon}}$  correspondante, en appliquant la relation:  $m_{\text{Savon}} = n_{\text{Savon}} \times M_{\text{Savon}} = 3 \times 304 = 912 \text{ g}$

7. Le glycérol présente 3 fonctions alcool.

