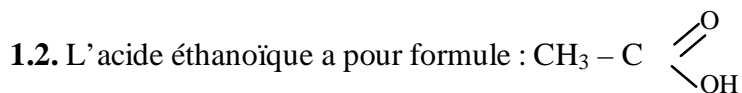
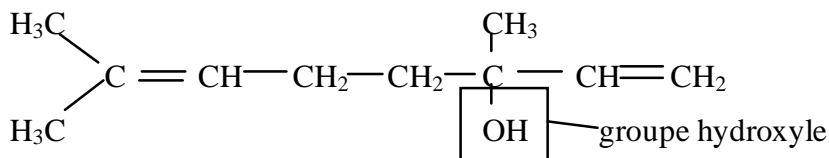


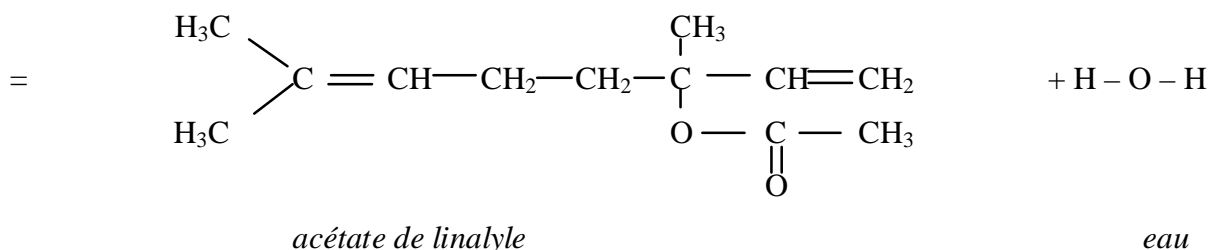
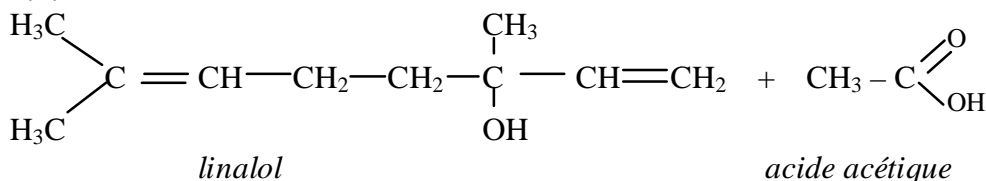
1. Préparation du parfum à odeur de lavande.

1.1. Linalol



1.3. L'acétate de linalyle appartient à la famille des esters.

1.4.



1.5. La réaction d'estérification est **lente et limitée**.

1.6. Le montage de la figure 1 est un chauffage à reflux. Il permet d'augmenter la température du milieu réactionnel et donc d'accélérer la transformation chimique.

1.7. L'eau circule du bas du réfrigérant (c) vers le haut du réfrigérant (b).

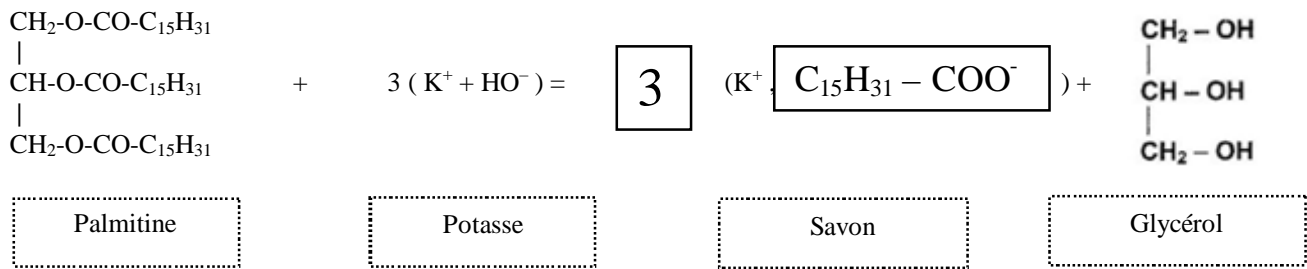
1.8. (1) Le réfrigérant (2) le ballon (3) le chauffe ballon

1.9. Le réfrigérant permet de condenser les vapeurs, ainsi aucune vapeur ne s'échappe du ballon et le volume du milieu réactionnel reste constant.

2. L'huile de palme

2.1. La réaction entre l'huile de palme et la potasse est une réaction de **saponification**.

2.2.

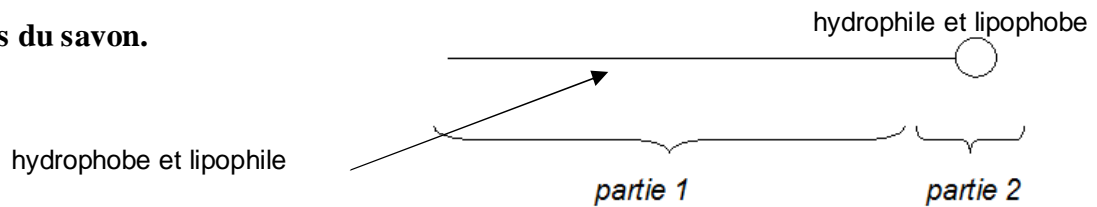


2.3. La réaction est totale.

2.4. Puisqu'il se forme 3 moles de savon, on a donc une masse $m = n \times M = 3 \times 255 = 765$ g de savon qui se forme.

3. Propriétés du savon.

3.1.



3.2. La partie lipophile (ou hydrophobe) du savon peut se dissoudre dans la graisse, tandis que la partie hydrophile (ou lipophile) s'oriente vers l'eau. Il se forme ainsi une micelle qui emprisonne la graisse et l'emporte dans l'eau de lavage. Le mode d'action du savon correspond au **schéma a**.